

Teacher's Helper



Die elektronische Entlastung
für
Chemielehrerinnen und Chemielehrer
Ausführliches Handbuch
Teil 2: Aufgaben und Lösungen
(6. Auflage)

Inhalt

Fragenumfang, Aufgaben und deren Lösungen

Seite

1. Die TH-App AK MiniLabor

Denken & Daddeln

Teil 1: Fragen für AK RiddleA+L

| | | |
|------|------------------------------|----|
| L01 | Labor und Sicherheit | 7 |
| L02 | Unsere ersten Geräte | |
| L03 | Unsere Geräte | |
| L04 | Trennungen | |
| L05 | Gaschromatographie | |
| L06 | Brände und Brandbekämpfung | |
| | | |
| E01 | Chemische Begriffe (einfach) | 14 |
| E02 | Chemische Begriffe | |
| E03 | Elemente nach AB04 | |
| E04 | Wichtige Elemente | |
| E05 | Aggregatzust./Teilchenmod. | |
| E06 | Mol & Co im Kopf | |
| E07 | Young Chemist | |
| | | |
| B01 | Atombau | 25 |
| B02 | Ionenbildung / -bildung | |
| B03 | Elektronenpaarbindung | |
| B04 | Metallische Bindung | |
| B05 | Bindungen | |
| B06 | Namen binärer Verbindungen | |
| B07 | Namen von Verbindungen | |
| B08 | Namen kompliz. Verbindungen | |
| | | |
| AC01 | Alkali- / Erdalkalimetalle | 36 |
| AC02 | Weitere Hauptgruppenelemente | |
| AC03 | Wichtige Metalle SI | |
| AC04 | Ammoniaksynthese | |
| | | |
| G01 | Massenwirkungsgesetz | 41 |
| G02 | Säure / Base SI | |
| G03 | Säure-Base-Gleichgewichte | |
| | | |
| OC01 | Funktionelle Gruppen | 45 |
| OC02 | Nomenklatur Alkane | |
| OC03 | Nomenklatur Alkane Plus | |
| OC04 | Trivialnamen | |
| OC05 | Kohlenwasserstoffe | |
| OC06 | Organische Reaktionen | |
| OC07 | Farbstoffe | |
| OC08 | Kunststoffe | |
| | | |
| AK01 | Abkürzungen | 58 |

Aufgaben und Lösungen Teil 2:**Lückentexte**

(**Achtung:** wegen der komplizierten Darstellung zur Zeit keine Seitenzahlen!!)













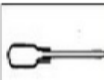
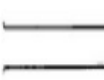



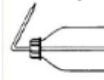




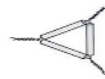
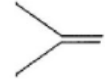



| | |
|-----|-----------------------------------|
| 01 | Elemente |
| 01a | Elemente (erw.) |
| 01b | Definitionen |
| 02 | Teilchenmodell / Aggregatzustände |
| 03 | Namen von Verbindungen |
| 03a | Namen von Verbindungen erw. |
| 04 | Atommodelle 1 |
| 04a | Atommodelle 2 |
| 11 | Alkalimetalle |
| 12 | Erdalkalimetalle |
| 13 | Dritte Hauptgruppe |
| 14 | Vierte Hauptgruppe |
| 15 | Fünfte Hauptgruppe |
| 16 | Chalkogene |
| 17 | Halogene |
| 18 | Edelgase |
| | |
| 20 | OC Funktionelle Gruppen |
| 21 | OC Alkane |
| 21a | Erdöl-Kraftstoffe |
| 22 | OC Halogenalkane |
| 23 | OC ungesättigte KW |
| 23a | MO-Theorie |
| 23b | Benzol u. Aromaten |
| 24 | Alkanole |
| 25 | Alkanale -one |
| 26 | Alkansäuren |
| 27 | Fette-Öle |
| 28 | Tenside |
| 29 | Kohlenhydrate |
| 30 | optische Aktivität |
| 31 | Eiweiße |
| 32 | Kunststoffe |
| 33 | Farbigkeit |
| 33a | Azofarbstoffe |
| 33b | Triphenylfarbstoffe |
| 33c | weitere Farbstoffe |
| 33d | Textilfärbung |

Aufgaben und Lösungen Teil 3: Weitere Fragen, Aufgaben und deren Lösungen





























| | |
|-----------------------------------|---------|
| Denken & Daddeln | |
| Begriffe für Hangman | A+L 176 |
| Üben & Trainieren | |
| Elemente Wissen | A+L 182 |
| PSE Kennen | A+L 183 |
| Formeln & Namen | A+L 184 |
| Chemie & Baukasten | |
| ChemieBaukasten | A+L 191 |
| JSmol – 3D Moleküldarstellung | A+L 199 |
| Ü & T Quantitativ | |
| Mol und Co | A+L 209 |
| Gleichungen | A+L 211 |
| Chemsolve-Lösungsschema | A+L 214 |
| Säuren & pH | A+L 215 |
| Red & Ox | A+L 220 |
| Chemie & Animationen | |
| Nachschlagen & Spicken | |
| Mol – Comic (Universität) | A+L 226 |
| Chemie & Rechnen | |
| Chemie & Internet | |


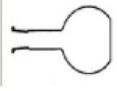



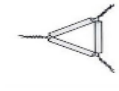
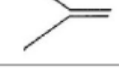

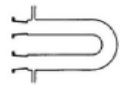



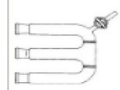






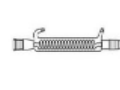
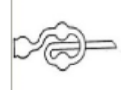
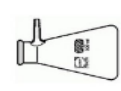


| | | | |
|--|---|--|--|
| <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Schneereg <input type="checkbox"/> Explosionsgefähr <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Brandfördernder Stoff (Kringel in Flamme) <input type="checkbox"/> Brennbare Stoff | <p>Wie sollte man sich bei diesem Piktogramm verhalten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Fernsehen anschauen <input type="checkbox"/> große Augen machen <input type="checkbox"/> genau hinsehen <input type="checkbox"/> Schutzbrille tragen <input type="checkbox"/> die Haare kämmen | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sofort entsorgen <input type="checkbox"/> Verätzunggefähr <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Chemikalien teilen <input type="checkbox"/> Explosionsgefähr | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gekennzeichneter Fluchtweg <input type="checkbox"/> Man soll sich eng zusammenstellen <input type="checkbox"/> Sammelplatz <input type="checkbox"/> Hier darf man rauchen <input type="checkbox"/> Hier soll man sich umziehen |
| <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gekennzeichneter Fluchtweg <input type="checkbox"/> Ausgang <input type="checkbox"/> Hier ist der Verbandkasten <input type="checkbox"/> Belegung <input type="checkbox"/> Hier geht es zur Toilette | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier ist die Schulkapelle <input type="checkbox"/> Hier kreuzen sich zwei Wege <input type="checkbox"/> Hier ist der Verbandkasten <input type="checkbox"/> Hier stehen bleiben <input type="checkbox"/> Hubschrauberlandeplatz | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Osterfeuer <input type="checkbox"/> Explosionsgefähr <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Brandfördernder Stoff (Kringel in Flamme) <input type="checkbox"/> Brennbare Stoff | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Osterfeuer <input type="checkbox"/> Explosionsgefähr <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Brandfördernder Stoff (Kringel in Flamme) <input type="checkbox"/> Brennbare Stoff |
| <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas im Druckbehälter <input type="checkbox"/> Bombe mit Zündschnur <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Schrott <input type="checkbox"/> Trennmitte | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Friedhof <input type="checkbox"/> Vorsicht: Ausgrabungen <input type="checkbox"/> Giftiger Stoff <input type="checkbox"/> Vorsicht: Pflanz <input type="checkbox"/> Geisterstunde | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dem Ausrufungszeichen folgen <input type="checkbox"/> Vorsicht: Pflanz <input type="checkbox"/> Hier aufstellen <input type="checkbox"/> Brennbare Stoff <input type="checkbox"/> Achtung - (Gefahr) | <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Achtung: Druckbehälter <input type="checkbox"/> Gesundheitsgefährdender Stoff <input type="checkbox"/> Vorsicht: Röntgenstrahlen <input type="checkbox"/> Mensch mit Herz <input type="checkbox"/> Mensch mit Taschenlampe |
| <p>Welche Bedeutung hat dieses Gefahrstoffsymbol?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Nicht betreten <input type="checkbox"/> Vorsicht: liegender Fisch <input type="checkbox"/> Gefährlicher Müll <input type="checkbox"/> Umweltgefährdender Stoff <input type="checkbox"/> Gebiet wird aufgeforstet | <p>Was verrät dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier ist die Augendusche <input type="checkbox"/> genau aufpassen <input type="checkbox"/> Steht du das weiße Kreuz? <input type="checkbox"/> Fischhänge <input type="checkbox"/> Blume mit Auge | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Fluchtweg verläuft schlangenförmig <input type="checkbox"/> Hier wird grün gestrichen <input type="checkbox"/> Hier ist ein Ersthelfer (Arzt) <input type="checkbox"/> Bitte eine Schlinge bilden <input type="checkbox"/> Schlinge frisst Kreuz | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier gibt es keine Zigaretten <input type="checkbox"/> Zigarette im Kreis drehen <input type="checkbox"/> nicht rauchen <input type="checkbox"/> keine Zigaretten austreten <input type="checkbox"/> alle Zigaretten ableiern |
| <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nicht ausblasen <input type="checkbox"/> Flamme im Kreis <input type="checkbox"/> nicht rauchen <input type="checkbox"/> bitte Feuer geben <input type="checkbox"/> keine offene Flamme | <p>Wie sollte man sich bei diesem Piktogramm verhalten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Besteck und Tassen trennen <input type="checkbox"/> nicht essen <input type="checkbox"/> Kein Geschirr abstellen <input type="checkbox"/> Geschirr nicht spülen <input type="checkbox"/> Hier keine Geschirrausgabe | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ausgabe für Telefone <input type="checkbox"/> Hier ist ein grünes Telefon <input type="checkbox"/> Sammelstelle für alle Telefone <input type="checkbox"/> Hier ist das Ersthelfertelefon <input type="checkbox"/> Hier gibt 4 Batterien für Handy | <p>Wie sollte man sich bei diesem Piktogramm verhalten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Nicht telefonieren <input type="checkbox"/> Vor dem Unterricht Handy hier deponieren <input type="checkbox"/> Hier im Notfall (112) Feuerwehr anrufen <input type="checkbox"/> Neue Batterien ins Handy einlegen <input type="checkbox"/> Altes Telefon abgeben |
| <p>Wie sollte man sich bei diesem Piktogramm verhalten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Mantel abgeben (hier arbeitet ein Schneider) <input type="checkbox"/> Der Nächste zur Anprobe bitte! <input type="checkbox"/> auf den Doktor warten <input type="checkbox"/> Kittel hier aufhängen <input type="checkbox"/> Schutzmittel tragen | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Handschuhe wechseln <input type="checkbox"/> Schutzhandschuhe tragen <input type="checkbox"/> Handschuhe nach Größen sortieren <input type="checkbox"/> Schuttspielzeug zusehen <input type="checkbox"/> erst Handschuhe, dann Schutzmittel abgeben | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vorsicht: Heißes Wasser <input type="checkbox"/> Chemikalien vorsichtig entgegen nehmen <input type="checkbox"/> in die Hände klatschen <input type="checkbox"/> Hände gründlich waschen <input type="checkbox"/> Schattenspiele machen | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Strom sparen <input type="checkbox"/> Hier kannst du dein Handy laden <input type="checkbox"/> Hier haben Sie Anschluss <input type="checkbox"/> Bei Gefahr: Netzstecker ziehen <input type="checkbox"/> Das Kunde muss in das Eclogie |
| <p>Was macht man hiermit?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier kann man Leischlecken kaufen <input type="checkbox"/> Brand abdecken <input type="checkbox"/> Wand und Decke sind feuerfest <input type="checkbox"/> drunter schlafen <input type="checkbox"/> bitte hier entsorgen | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier gibt es frische Getränke <input type="checkbox"/> griechischer Wein <input type="checkbox"/> Hier befindet sich der Feuerlöscher <input type="checkbox"/> Luftballons können hier aufgefüllt werden <input type="checkbox"/> Ritterbahn hier abgeben | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier arbeitet ein Schuhmacher <input type="checkbox"/> Schuhe nach Farbe trennen <input type="checkbox"/> nur im Treppenschritt gehen <input type="checkbox"/> Schuhzusammensetzung <input type="checkbox"/> Schutzschuhe tragen | <p>Was bedeutet dieses Piktogramm?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hier gibt es keine Zigaretten <input type="checkbox"/> Zigarette im Kreis drehen <input type="checkbox"/> nicht rauchen <input type="checkbox"/> keine Zigaretten austreten <input type="checkbox"/> alle Zigaretten ableiern |










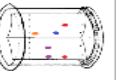

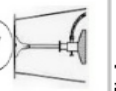




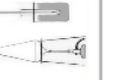
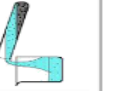
Fragen Datei: L01 Labor und Sicherheit - 27 Fragen

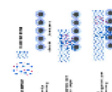
| | | | |
|--|--|---|---|
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Muffe <input type="checkbox"/> Kombizange <input checked="" type="checkbox"/> Reagenzhalter | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ständer <input checked="" type="checkbox"/> Dreifuß <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Klammer <input type="checkbox"/> Tondreieck | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Reagenzhalter <input checked="" type="checkbox"/> Gasbrenner <input type="checkbox"/> Ufo | <p>Mein Name?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Keramiknetz <input type="checkbox"/> Wärmedecke <input type="checkbox"/> Schutzschild <input type="checkbox"/> Kühlblech <input type="checkbox"/> Stativring |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Papierkorb <input type="checkbox"/> Standzylinder <input checked="" type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben | <p>Wie heiße ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Gäßglas <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Zylinder | <p>Wer bin ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Muffe <input checked="" type="checkbox"/> Greiflampe <input type="checkbox"/> Kombizange <input type="checkbox"/> Pinzette | <p>Was nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gasometer <input type="checkbox"/> Pipette <input type="checkbox"/> Pinzette <input checked="" type="checkbox"/> Kolbenprobier <input type="checkbox"/> Bunsenbrenner |
| <p>Wer bin ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Porzellanrührstab <input type="checkbox"/> Stößel <input type="checkbox"/> Holzschuh <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Liebigkühler | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Gasometer <input checked="" type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Bürette <input checked="" type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input type="checkbox"/> Stativ mit Muffe <input type="checkbox"/> Reisschüssel | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Greiflampe <input type="checkbox"/> Stativklammer <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Muffe |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gabel <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Rührblatt <input checked="" type="checkbox"/> Spatel (Löffel) | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Stativ <input checked="" type="checkbox"/> Reagenzglas | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Rundkolben <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Liebigkolben <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Becherkolben | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Petrischale <input checked="" type="checkbox"/> Porzellanschale <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Reisschüssel |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Porzellanschale <input type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input checked="" type="checkbox"/> Tagel mit Deckel | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input checked="" type="checkbox"/> Spritzflasche <input type="checkbox"/> Salzsäure <input type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Was ist abgebildet?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Muffe <input type="checkbox"/> Stativklammer <input type="checkbox"/> Greiflampe <input type="checkbox"/> Doppelmuffe | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vollpipette <input type="checkbox"/> Messpipette <input type="checkbox"/> Bürette <input checked="" type="checkbox"/> Thermometer <input type="checkbox"/> Tropfpipette |
| <p>Was zeigt das Bild?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Porzellanschale <input type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input checked="" type="checkbox"/> Tagel mit Deckel | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kombizange <input type="checkbox"/> Stativklammer <input checked="" type="checkbox"/> Tegelzange <input type="checkbox"/> Greiflampe <input type="checkbox"/> Reagenzhalter | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Stativklammer <input checked="" type="checkbox"/> Tondreieck <input type="checkbox"/> Dreifuß | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gaswaschflasche <input checked="" type="checkbox"/> Trichter <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Schmelztrichter |
| <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kochplatte <input type="checkbox"/> Heizpilz <input checked="" type="checkbox"/> heizbarer Magnetrührer <input type="checkbox"/> Destille <input type="checkbox"/> Liebigkühler | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnetrührer <input type="checkbox"/> Gasbrenner <input type="checkbox"/> Kochplatte <input checked="" type="checkbox"/> Heizpilz <input type="checkbox"/> Keramiknetz | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Drehhalokolben <input type="checkbox"/> Rundkolben <input checked="" type="checkbox"/> Zweihalokolben <input type="checkbox"/> Einhalokolben <input type="checkbox"/> Standflasche | |

Fragen Datei: L02 Unsere ersten Geräte - 27 Fragen

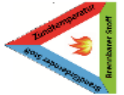


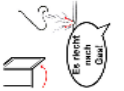















| | | | |
|---|--|---|--|
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Muffe <input type="checkbox"/> Kombizange <input checked="" type="checkbox"/> Reagenzglashalter | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ständer <input checked="" type="checkbox"/> Dreifuß <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Klammer <input type="checkbox"/> Tondreieck | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Reagenzglashalter <input checked="" type="checkbox"/> Gasbrenner <input type="checkbox"/> Ufo | <p>Mein Name?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Keramiknetz <input type="checkbox"/> Wärmendecke <input type="checkbox"/> Schutzschild <input type="checkbox"/> Kühlblech <input type="checkbox"/> Stativring |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Papierkorb <input type="checkbox"/> Standzylinder <input checked="" type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben | <p>Wie heiße ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Gefäßglas <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Zylinder | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Standzylinder <input checked="" type="checkbox"/> Gaswaschflasche <input type="checkbox"/> Meshzylinder <input type="checkbox"/> Tüte <input type="checkbox"/> Gasometer | <p>Wer bin ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input type="checkbox"/> Muffe <input checked="" type="checkbox"/> Graßflamme <input type="checkbox"/> Kombizange <input type="checkbox"/> Pinzette |
| <p>Was nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gasometer <input type="checkbox"/> Pipette <input type="checkbox"/> Pinzette <input checked="" type="checkbox"/> Kolbenprober <input type="checkbox"/> Bunsenbrenner | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Schlangenkühler <input type="checkbox"/> Rückflußkühler <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkühler <input type="checkbox"/> Kolbenprober <input checked="" type="checkbox"/> Liebigkühler | <p>Wer bin ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Porzellanschöpfchen <input type="checkbox"/> Stoßel <input type="checkbox"/> Holzschuh <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Liebigkühler | <p>Na - wie heiße ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vollpipette <input checked="" type="checkbox"/> Messpipette <input type="checkbox"/> Bürette <input type="checkbox"/> Pinzette <input type="checkbox"/> Stativstange |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Gasometer <input checked="" type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Bürette <input checked="" type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input type="checkbox"/> Stativ mit Muffe <input type="checkbox"/> Reisschüssel | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Graßflamme <input type="checkbox"/> Stativklemme <input type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Wäscheklammer <input checked="" type="checkbox"/> Muffe | <p>Wer bin ich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Becherglas mit Deckel <input type="checkbox"/> Chinesische Schüssel <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Kaugummiliebe |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vollpipette <input checked="" type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Messpipette <input type="checkbox"/> Bürette <input type="checkbox"/> Schraubenzähler | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Messzylinder | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Stativ <input checked="" type="checkbox"/> Reagenzglas | <p>Wie heiße ich??</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Reagenzglas <input type="checkbox"/> Rundkolben mit Ansatz <input checked="" type="checkbox"/> Reagenzglas mit Ansatz <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Olive |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input checked="" type="checkbox"/> Reaktionsrohr <input type="checkbox"/> Reagenzglas <input type="checkbox"/> Kolbenprober <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Rundkolben <input type="checkbox"/> Erlenmeyerkolben <input type="checkbox"/> Liebigkolben <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Becherkolben | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Petrischale <input checked="" type="checkbox"/> Porzellanschale <input type="checkbox"/> Becherglas <input type="checkbox"/> Reisschüssel | <p>Was ist abgebildet?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Bürette <input type="checkbox"/> Bierstulpe <input type="checkbox"/> Messpipette <input checked="" type="checkbox"/> Scheidetrichter <input type="checkbox"/> Tropfpipette |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gabel <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Ruderblatt <input checked="" type="checkbox"/> Spatel/Löffel | <p>Wie heißt das Teil?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input checked="" type="checkbox"/> Spirtzitralschale <input type="checkbox"/> Salzsäure <input type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input checked="" type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Messpipette | <p>Was ist abgebildet?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Stativ <input type="checkbox"/> Muffe <input type="checkbox"/> Stativklemme <input type="checkbox"/> Graßflamme <input type="checkbox"/> Doppelmuffe |

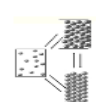

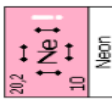
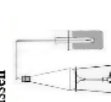
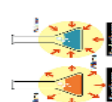
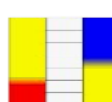



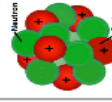


| | | | |
|--|---|---|--|
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Stativ <input checked="" type="checkbox"/> Stativring <input type="checkbox"/> Muffe <input type="checkbox"/> Grefklammer <input type="checkbox"/> Pinzette | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Rundkolben <input type="checkbox"/> Erdmeyerkolben <input checked="" type="checkbox"/> Stabkolben <input type="checkbox"/> Liebigkolben <input type="checkbox"/> Standzylinder | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vollpipette <input type="checkbox"/> Messpipette <input type="checkbox"/> Bürette <input checked="" type="checkbox"/> Thermometer <input type="checkbox"/> Tropfpipette | <p>Was zeigt das Bild?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Porzellschale <input type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input checked="" type="checkbox"/> Tiegel mit Deckel |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kombizange <input type="checkbox"/> Stativklammer <input checked="" type="checkbox"/> Tiegelzange <input type="checkbox"/> Grefklammer <input type="checkbox"/> Reagenzglashalter | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Stativklammer <input checked="" type="checkbox"/> Fondraeseck <input type="checkbox"/> Dreifuß | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gaswaschflasche <input checked="" type="checkbox"/> Trichter <input type="checkbox"/> T-Stück <input type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Schütteltrichter | <p>Was soll das Bild darstellen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Urnglas(schale) <input type="checkbox"/> Petrischale <input type="checkbox"/> Pneumatische Wanne <input type="checkbox"/> Porzellschale <input type="checkbox"/> Becherglas |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Reagenzglas mit Ansatz <input checked="" type="checkbox"/> U-Rohr mit Ansatz <input type="checkbox"/> Mörser mit Pistill <input type="checkbox"/> Tiegel mit Deckel <input type="checkbox"/> Reagenzglas | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Spatelöffel <input type="checkbox"/> Löffel <input type="checkbox"/> Spatel <input type="checkbox"/> Suppenkelle <input checked="" type="checkbox"/> Verbrennungslöffel | <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pipette <input type="checkbox"/> Tropfpipette <input type="checkbox"/> Steigrohr <input checked="" type="checkbox"/> Bürette <input type="checkbox"/> Vollpipette | <p>Was ist abgebildet</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Rückflusskühler <input type="checkbox"/> Vorstoß <input checked="" type="checkbox"/> Destillieraufsatz <input type="checkbox"/> Liebigkolben <input type="checkbox"/> Liebigkühler |
| <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Doppel-U-Rohr <input checked="" type="checkbox"/> Doppel-U-Rohr mit Fritten und Hahn <input type="checkbox"/> U-Rohr <input type="checkbox"/> Tiegel mit Deckel <input type="checkbox"/> Hofmannscher Apparat | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Destilliervorstoß <input type="checkbox"/> Destillieraufsatz <input type="checkbox"/> Bürette <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input type="checkbox"/> Stativring | <p>Welches Gerät ist auf dem Photo?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> ALL-CHEM-MISST <input type="checkbox"/> CASSY <input type="checkbox"/> COBRA <input type="checkbox"/> METEX <input type="checkbox"/> CHEMBOX | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kochplatte <input type="checkbox"/> Heizpilz <input checked="" type="checkbox"/> Heizbarer Magnetrührer <input type="checkbox"/> Destille <input type="checkbox"/> Liebigkühler |
| <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Standzylinder <input checked="" type="checkbox"/> Messzylinder <input type="checkbox"/> Pipette <input type="checkbox"/> Messkolben <input type="checkbox"/> Bürette | <p>Was ist auf dem Photo?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Leinwand <input type="checkbox"/> Plattenbau <input type="checkbox"/> Stativklammer <input type="checkbox"/> Muffe <input checked="" type="checkbox"/> Plattenständer | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnetrührer <input type="checkbox"/> Gasbrenner <input type="checkbox"/> Kochplatte <input checked="" type="checkbox"/> Heizpilz <input type="checkbox"/> Keramiknetz | <p>Wie heißt das Teil ?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Rückflusskühler <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input type="checkbox"/> Thermometer <input checked="" type="checkbox"/> Schlangenkühler <input type="checkbox"/> Steigrohr |
| <p>Gerätename?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Zuberchlinge <input checked="" type="checkbox"/> Geröhrchen <input type="checkbox"/> Liebigkühler <input type="checkbox"/> Blumenvase <input type="checkbox"/> Kühlschlange | <p>Was ist abgebildet?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Saugflasche <input type="checkbox"/> Zweihalskolben <input type="checkbox"/> Standzylinder <input type="checkbox"/> Reagenzglas mit Ansatz <input type="checkbox"/> Messzylinder | <p>Wie nennt man das Gerät?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dreihalskolben <input type="checkbox"/> Rundkolben <input checked="" type="checkbox"/> Zweihalskolben <input type="checkbox"/> Einhalskolben <input type="checkbox"/> Standflasche | <p>Was soll die Zeichnung darstellen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Luerklemme <input type="checkbox"/> Geröhrchen <input type="checkbox"/> Schliffkern <input checked="" type="checkbox"/> Schliffklemme <input type="checkbox"/> Schliffhaube |

| | | | |
|---|---|--|--|
| <p>Was kann man mit einem Sieb trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Holz- und Eisenspäne gleicher Größe <input type="checkbox"/> Salz und Wasser aus Meerwasser <input checked="" type="checkbox"/> Nudeln und Wasser <input type="checkbox"/> Zucker, der in Wasser gelöst ist <input type="checkbox"/> Wasser und Alkohol  | <p>Was kann man mittels Filter trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Sand und Wasser <input type="checkbox"/> Zucker und Wasser <input type="checkbox"/> Honig und Wasser <input type="checkbox"/> Wasser und Alkohol <input type="checkbox"/> Kochsalz und Wasser  | <p>Wie kann man zwei Flüssigkeiten voneinander trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Sieben <input type="checkbox"/> durch Filtrieren <input checked="" type="checkbox"/> mit Hilfe eines Magneten <input type="checkbox"/> durch Destillieren <input type="checkbox"/> durch Eindampfen "zur Trockne"  | <p>Wie kann man zwei Gase voneinander trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Erhitzen <input checked="" type="checkbox"/> fraktionierte Kondensation <input type="checkbox"/> durch Expansion <input type="checkbox"/> im Vakuum <input type="checkbox"/> fraktionierte Kristallisation  |
| <p>Was ist ein Lösungsmittel?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Flüssigkeit zum Lösen <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> ein Spezialpapier <input type="checkbox"/> bestimmte feste Stoffe  | <p>Wie kann man aus einer Kochsalzlösung das Kochsalz wieder gewinnen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch hohen Druck <input type="checkbox"/> durch Filtrieren <input type="checkbox"/> durch Zentrifugieren <input checked="" type="checkbox"/> durch Verdampfen des Wassers <input type="checkbox"/> durch Oxidation  | <p>Wie kann man ein Gemenge aus Kochsalz und Sand trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Zentrifugieren <input checked="" type="checkbox"/> Kochsalz in Wasser lösen, Sand abfiltrieren und Wasser Destillieren <input type="checkbox"/> Schmelztrichter <input type="checkbox"/> durch Chromatografie  | <p>Was ergibt eine Lösung? Wasser mit</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Motoröl <input type="checkbox"/> Mehl <input checked="" type="checkbox"/> Zucker <input type="checkbox"/> Platin <input type="checkbox"/> Fett |
| <p>Was kann man mit Magneten trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kupfer und Aluminium <input type="checkbox"/> Kupfer und Holz <input type="checkbox"/> Gold und Silber <input type="checkbox"/> Salz und Zucker <input checked="" type="checkbox"/> Eisen und Zucker  | <p>Trennung durch Zentrifugieren (Schleudern)</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Butter und Margarine <input type="checkbox"/> Salz und Zucker <input type="checkbox"/> Schampus (Alkohol und Wasser) <input checked="" type="checkbox"/> Wasser von der Wäsche <input type="checkbox"/> Stickstoff und Sauerstoff  | <p>Was kann man durch Papierchromatografie trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> bestimmte gelöste Farbstoffe <input type="checkbox"/> Duftstoffe <input type="checkbox"/> Salzlösungen <input type="checkbox"/> Stickstoff und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Holz- und Eisenspäne  | <p>Wie entfernt man das Gas Kohlenstoffdioxid fast vollständig aus der Cola?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> filtrieren <input type="checkbox"/> sieben <input type="checkbox"/> dekantieren <input checked="" type="checkbox"/> stark erhitzen <input type="checkbox"/> mit einem Magneten  |
| <p>Wie ermittelt man, ob im Wasser ein fester Stoff gelöst ist.</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mittels Dünnschichtchromatografie <input type="checkbox"/> mit einer Lupe <input type="checkbox"/> mit einem Mikroskop <input type="checkbox"/> durch Filtration <input checked="" type="checkbox"/> das Wasser "zur Trockne" eindampfen  | <p>Was trennt ein Scheidetrichter?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sand und Holzspäne <input checked="" type="checkbox"/> Öl von Wasser <input type="checkbox"/> gelöstes Salz in Wasser <input type="checkbox"/> Kupfer- und Eisenpulver <input type="checkbox"/> Kochsalz von Gelbpulver  | <p>Was ist ein Beispiel für ein hydrophiles Lösungsmittel?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Benzol <input type="checkbox"/> Methan <input type="checkbox"/> Motoröl <input type="checkbox"/> Pflanzenöl <input checked="" type="checkbox"/> Wasser  | <p>Was ist ein Beispiel für ein hydrophobes Lösungsmittel?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ammoniakwasser <input type="checkbox"/> Wasser <input checked="" type="checkbox"/> Benzol <input type="checkbox"/> Luft <input type="checkbox"/> Schwefelsäure  |
| <p>Ein homogenes Gemenge ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> eine Lösung <input type="checkbox"/> eine Suspension <input type="checkbox"/> die Erde <input type="checkbox"/> Karzestreu <input type="checkbox"/> Tütensuppe | <p>Wie kann man eisenhaltige Stoffe von anderen trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit einem Sieb <input type="checkbox"/> durch Sedimentieren <input checked="" type="checkbox"/> mit einem Magneten <input type="checkbox"/> durch Destillieren <input type="checkbox"/> mit einem Kondensator  | <p>Wie kann man Alkohol von Wasser trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Zentrifugieren <input type="checkbox"/> Sedimentieren <input type="checkbox"/> Destillieren <input type="checkbox"/> Filtrieren <input type="checkbox"/> Extrahieren  | <p>Beim Dekantieren muss man</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> einen Elektromagneten holen <input checked="" type="checkbox"/> viel Zeit mitbringen <input type="checkbox"/> einen Gasbrenner holen <input type="checkbox"/> ein Sieb holen <input type="checkbox"/> einen Trichter benutzen  |
| <p>Womit kann man ein Gemenge von Salz und Pfeffer trennen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit einem Magneten <input type="checkbox"/> mit einem Sieb <input type="checkbox"/> mit einer Zentrifuge <input checked="" type="checkbox"/> mit einem aufgebundenen Plastikbeutel <input type="checkbox"/> durch Destillieren | | | |
| <p>Fragen Datei: L04 Trennmethode - 21 Fragen</p> | | | |















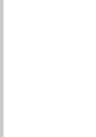
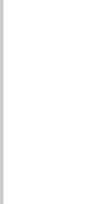






| | | | | | | | |
|---|--|---|--|--|--|--|--|
| <p>Wie viele Stoffe sind in der zu analysierenden Probe mindestens enthalten?</p>  <ol style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <p>Das ist gar kein Gaschromatogramm</p> | <p>Ein Beispiel für die mobile Phase der GC in der Schule ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ethanol <input type="checkbox"/> ein höheres Alkan <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Luft <input type="checkbox"/> Iodlösung | <p>Welche der folgenden Voraussetzungen muss für den Trennvorgang bei der GC erfüllt sein?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Die Probe muss gut löslich sein <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur große Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur kleine Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf löslich und unlöslich sein <input type="checkbox"/> Die Probe muss vollständig gasförmig sein <p>Ein Beispiel für die stationäre Phase ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> alles was sich im GC nicht bewegt <input type="checkbox"/> Siliciumdioxid auf dem Träger Chromosorb <input type="checkbox"/> der Detektor <input type="checkbox"/> die Einspritzdüse <input type="checkbox"/> das Trärgas | <p>Die mobile Phase bei der GC ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> das Trärgas <input type="checkbox"/> die aufgetrennte Probe <input type="checkbox"/> die Substanz in der Trennsäule <input type="checkbox"/> die am Detektor ankommende Probe <input type="checkbox"/> die Probe, die in den GC eingespritzt wird | <p>Die GC verläuft wie jede Chromatografie mithilfe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nur einer mobilen Phase <input type="checkbox"/> nur einer stationären Phase <input type="checkbox"/> einer mobilen und einer stationären Phase <input type="checkbox"/> einer in Wasser gelösten Analyse <input type="checkbox"/> einer in einem Gas gelösten Analyse | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Wie trennt man kleinste Gasmischungen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mittels Papierchromatografie <input type="checkbox"/> mittels Dünnschichtchromatografie <input checked="" type="checkbox"/> mittels Gaschromatografie <input type="checkbox"/> mittels Verdampfung <input type="checkbox"/> Das geht gar nicht! | <p>Bedingungen für die stationäre Phase sind u.a.</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas dürfen die Phase nicht wieder verlassen <input type="checkbox"/> Gase müssen die Phase wieder verlassen können <input type="checkbox"/> Gase müssen vollständig gelöst bleiben <input type="checkbox"/> Gase dürfen sich nicht lösen <input type="checkbox"/> die Phase darf nicht flüssig sein |
| <p>Welche der folgenden Voraussetzungen muss für den Trennvorgang bei der GC erfüllt sein?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Die Probe muss gut löslich sein <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur große Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur kleine Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf löslich und unlöslich sein <input checked="" type="checkbox"/> Die Probe muss vollständig gasförmig sein <p>Ein Beispiel für die stationäre Phase ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> alles was sich im GC nicht bewegt <input type="checkbox"/> Siliciumdioxid auf dem Träger Chromosorb <input type="checkbox"/> der Detektor <input type="checkbox"/> die Einspritzdüse <input type="checkbox"/> das Trärgas | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor |
| <p>Welche der folgenden Voraussetzungen muss für den Trennvorgang bei der GC erfüllt sein?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Die Probe muss gut löslich sein <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur große Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur kleine Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf löslich und unlöslich sein <input checked="" type="checkbox"/> Die Probe muss vollständig gasförmig sein <p>Ein Beispiel für die stationäre Phase ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> alles was sich im GC nicht bewegt <input type="checkbox"/> Siliciumdioxid auf dem Träger Chromosorb <input type="checkbox"/> der Detektor <input type="checkbox"/> die Einspritzdüse <input type="checkbox"/> das Trärgas | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor |
| <p>Wie viele Stoffe sind in der zu analysierenden Probe mindestens enthalten?</p>  <ol style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <p>Das ist gar kein Gaschromatogramm</p> | <p>Ein Beispiel für die mobile Phase der GC in der Schule ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ethanol <input type="checkbox"/> ein höheres Alkan <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Luft <input type="checkbox"/> Iodlösung | <p>Welche der folgenden Voraussetzungen muss für den Trennvorgang bei der GC erfüllt sein?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Die Probe muss gut löslich sein <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur große Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf nur kleine Peaks zeigen <input type="checkbox"/> Die Probe darf löslich und unlöslich sein <input checked="" type="checkbox"/> Die Probe muss vollständig gasförmig sein <p>Ein Beispiel für die stationäre Phase ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> alles was sich im GC nicht bewegt <input type="checkbox"/> Siliciumdioxid auf dem Träger Chromosorb <input type="checkbox"/> der Detektor <input type="checkbox"/> die Einspritzdüse <input type="checkbox"/> das Trärgas | <p>Die mobile Phase bei der GC ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> das Trärgas <input type="checkbox"/> die aufgetrennte Probe <input type="checkbox"/> die Substanz in der Trennsäule <input type="checkbox"/> die am Detektor ankommende Probe <input type="checkbox"/> die Probe, die in den GC eingespritzt wird | <p>Die GC verläuft wie jede Chromatografie mithilfe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nur einer mobilen Phase <input type="checkbox"/> nur einer stationären Phase <input type="checkbox"/> einer mobilen und einer stationären Phase <input type="checkbox"/> einer in Wasser gelösten Analyse <input type="checkbox"/> einer in einem Gas gelösten Analyse | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor | <p>Die stationäre Phase in der Säule trennt die Probe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Verteilung mit allen Phasen <input type="checkbox"/> durch Verteilung am Detektor <input type="checkbox"/> durch Adsorption / Verteilung mit der mobilen Phase <input type="checkbox"/> durch Verteilung an der Einspritzdüse <input type="checkbox"/> durch Verteilung nach dem Detektor |





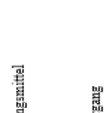







Fragen Datei: L05 Gaschromatografie - 28 Fragen




















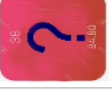




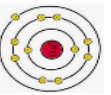


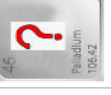
| | | | |
|--|---|--|--|
| <p>Einen Brand kann man immer löschen durch...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Erwärmen <input type="checkbox"/> Zutuf von nicht brennbarem Gas wie Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Abdecken der Brandstelle mit Holz <input type="checkbox"/> Abkühlen unter die Zündtemperatur <input type="checkbox"/> viel Wasser  | <p>Mit Wasser <u>nicht</u> löschen sollte man...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> einen brennenden Teppich <input type="checkbox"/> einen Elektrobrand <input type="checkbox"/> einen Papierbrand <input type="checkbox"/> ein Lagerfeuer <input type="checkbox"/> einen Waldbrand  | <p>Mit Wasser <u>nicht</u> löschen sollte man...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> einen Fetbrand <input type="checkbox"/> einen Metallbrand <input type="checkbox"/> einen Ölbrand <input type="checkbox"/> einen Waldbrand <input type="checkbox"/> mit Wasser kann man nie löschen  | <p>Bei Casgeruch im Haus sollte man...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> alle Fenster schließen <input type="checkbox"/> alle Fenster öffnen <input type="checkbox"/> das Wassermek anzufen <input type="checkbox"/> im Haus bleiben <input type="checkbox"/> weglaufen  |
| <p>Es gibt verschiedene Feuerlöschergeräte. <u>Nicht</u> dazu gehören ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trockenlöcher <input type="checkbox"/> Schaumlöcher <input type="checkbox"/> Nasslöcher <input type="checkbox"/> Sauerstofflöcher <input type="checkbox"/> Kohlendioxidlöcher  | <p>Der Buchstabe A auf den Feuerlöschern zeigt an, dass er geeignet ist für</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> brennbare Gase <input type="checkbox"/> brennbare Flüssigkeiten <input type="checkbox"/> brennbare feste Stoffe <input type="checkbox"/> brennbare Metalle <input type="checkbox"/> brennbares Holz  | <p>Bei großen Waldbränden schlägt die Feuerwehr häufig eine Schneise, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Feuer dann besser den Weg weiß <input type="checkbox"/> damit die Feuerwehrleute sich besser verständigen können <input type="checkbox"/> weil der Brand dann schöner aussieht <input type="checkbox"/> damit das Feuer keinen brennbaren Stoff mehr vorfindet <input type="checkbox"/> das Wald besser fliehen kann  | <p>Bei Casgeruch im Haus sollte man auf <u>keinen</u> Fall ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Milch trinken <input type="checkbox"/> Lichtschalter oder Telefon betätigen <input type="checkbox"/> zum Nachbarn gehen <input type="checkbox"/> nachdenken <input type="checkbox"/> lüften  |
| <p>Brennendes Fett darf man niemals mit Wasser löschen, weil...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Wasser auf dem Fett schwimmt <input type="checkbox"/> das Wasser schlagartig verdunstet <input type="checkbox"/> das Wasser auch Feuer fängt <input type="checkbox"/> es zu einem noch stärkeren Brand kommen kann <input type="checkbox"/> das Wasser den Brand schlagartig löscht  | <p>Folgende drei Dinge braucht Feuer unbedingt</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> brennbarer Stoff, Sauerstoff und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Wasser, Luft und Erde <input type="checkbox"/> Wasserstoff, Helium und <input type="checkbox"/> brandfördernder Stoff, brennbarer Stoff und genügend <input type="checkbox"/> Feuer, Peitsche und Tabak  | <p>Bei großen Waldbränden schlägt die Feuerwehr häufig eine Schneise, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Feuer dann besser den Weg weiß <input type="checkbox"/> damit die Feuerwehrleute sich besser verständigen können <input type="checkbox"/> weil der Brand dann schöner aussieht <input type="checkbox"/> damit das Feuer keinen brennbaren Stoff mehr vorfindet <input type="checkbox"/> das Wald besser fliehen kann  | <p>Ein glühender Span flammt auf in</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Wasserstoff  |
| <p>Die meisten Menschen sterben bei Hausbränden durch die Einwirkung...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> des Feuers <input type="checkbox"/> der Hitze <input type="checkbox"/> der Rauchgase <input type="checkbox"/> des Schocks <input type="checkbox"/> der herunter fallenden Balken  | <p>Einwirkung...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Feuer <input type="checkbox"/> der Hitze <input type="checkbox"/> der Rauchgase <input type="checkbox"/> des Schocks <input type="checkbox"/> der herunter fallenden Balken  | <p>Einwirkung...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Feuer <input type="checkbox"/> der Hitze <input type="checkbox"/> der Rauchgase <input type="checkbox"/> des Schocks <input type="checkbox"/> der herunter fallenden Balken  | <p>Der Weihnachtsbaum brennt. Womit kann man ihn <u>nicht</u> löschen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit einer Decke <input type="checkbox"/> mit Wasser <input type="checkbox"/> mit Öl <input type="checkbox"/> mit Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> mit Bier  |
| <p>Wenn Erdöl brennt, dann</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird Wärme verbraucht <input type="checkbox"/> wird nur Licht freigesetzt <input type="checkbox"/> wird viel Wärme freigesetzt <input type="checkbox"/> wird Strom erzeugt <input type="checkbox"/> wird Strom verbraucht  | <p>Wenn Erdöl brennt, dann</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird Wärme verbraucht <input type="checkbox"/> wird nur Licht freigesetzt <input type="checkbox"/> wird viel Wärme freigesetzt <input type="checkbox"/> wird Strom erzeugt <input type="checkbox"/> wird Strom verbraucht  | <p>Wenn Erdöl brennt, dann</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird Wärme verbraucht <input type="checkbox"/> wird nur Licht freigesetzt <input type="checkbox"/> wird viel Wärme freigesetzt <input type="checkbox"/> wird Strom erzeugt <input type="checkbox"/> wird Strom verbraucht  | <p>In unserem Branddreieck: <u>Zündtemperatur</u> bedeutet:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> keine Rolle spielen <input type="checkbox"/> das brennbare Stoff oberhalb der Zündtemperatur liegen <input type="checkbox"/> wie auf Feuerland sein <input type="checkbox"/> das brennbare Stoff unterhalb der Zündtemperatur liegen  |
| <p>Fragen Datei: L06 Braende Brandbekämpfung - 21 Fragen</p> | | | |









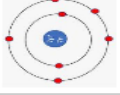

| | | | |
|--|--|--|---|
| <p>Oberbegriff für einen der drei Zustände, in dem sich ein Stoff befinden kann: fest, flüssig oder gasförmig</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Trocken <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Aggregatzustand <input type="checkbox"/> Delirium | <p>Ein Element der 1. Hauptgruppe im Periodensystem heißt</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Eisen <input checked="" type="checkbox"/> Alkalimetall <input type="checkbox"/> Halogen <input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Säure | <p>Trennung und Identifizierung von Stoffen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Verbrennung <input type="checkbox"/> Edelgas | <p>"Kleinstes" Teilchen eines Elementes</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Mikroskop <input checked="" type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Anton <input type="checkbox"/> Feuer <input type="checkbox"/> Molekül |
| <p>Stofftrennung durch Verdampfen und wieder Kondensieren lassen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Destillation <input type="checkbox"/> Rekrifikation <input type="checkbox"/> Reverbimination <input type="checkbox"/> Sublimation <input type="checkbox"/> Autokontion | <p>Elemente der 8. Hauptgruppe im Periodensystem</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> haben meist 8 Außenelektronen <input type="checkbox"/> heißen Edelgase <input type="checkbox"/> sind Edelmetalle <input type="checkbox"/> heißen Halogene <input type="checkbox"/> heißen Alkalimetalle | <p>Elemente der 7. Hauptgruppe im Periodensystem heißen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Edelgase <input type="checkbox"/> Halogene <input type="checkbox"/> Lanthaniden <input type="checkbox"/> Transurane <input type="checkbox"/> Edelmetalle | <p>Es besteht nur aus Atomen der gleichen Protonenzahl. Es ist ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atom <input checked="" type="checkbox"/> Element <input type="checkbox"/> Ion <input type="checkbox"/> Molekül <input type="checkbox"/> Anton |
| <p>Wenn bei einer Reaktion Wärme vom aufgenommenen wird, ist sie</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> amphot <input type="checkbox"/> endotherm <input checked="" type="checkbox"/> exotherm <input type="checkbox"/> isobar <input type="checkbox"/> explosiv | <p>Es wird Wärme bei einer Reaktion abgegeben. Sie ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> amphot <input type="checkbox"/> endotherm <input checked="" type="checkbox"/> exotherm <input type="checkbox"/> isobar <input type="checkbox"/> nicht möglich | <p>Die waagerechte Reihe im Periodensystem</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind die Edelgase <input type="checkbox"/> ist die Hauptgruppe der Elemente <input type="checkbox"/> ist die Nebengruppe der Elemente <input checked="" type="checkbox"/> heißt Periode <input type="checkbox"/> bilden alle Metalle | <p>Die senkrechte Spalte im Periodensystem bilden die</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gase <input checked="" type="checkbox"/> Gruppe <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> Periode <input type="checkbox"/> Pulver |
| <p>Ein Anzeiger in der Chemie ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> jede Base <input type="checkbox"/> jedes Salz <input type="checkbox"/> ein Indikator <input type="checkbox"/> der pH-Wert <input type="checkbox"/> jede Säure | <p>Das kleinste Teilchen einer gasförmigen Verbindung ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Gas <input checked="" type="checkbox"/> Molekül | <p>Bei diesem chemischen Vorgang entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Destillation <input type="checkbox"/> Gleichung <input type="checkbox"/> Mischen <input type="checkbox"/> Reaktion <input type="checkbox"/> Summe | <p>Verbindung aus Metall und Nichtmetall</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gibt eine Lauge <input type="checkbox"/> ist eine Oxidation <input type="checkbox"/> gibt eine Säure <input checked="" type="checkbox"/> gibt ein Salz <input type="checkbox"/> gibt ein Gas |
| <p>Das Ergebnis einer chemischen Reaktion ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Differenz <input type="checkbox"/> das Edukt <input type="checkbox"/> das Produkt <input type="checkbox"/> die Summe <input type="checkbox"/> immer ein Salz | <p>Ein positiv geladener Kernbaustein ist das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Prion <input type="checkbox"/> Ion | <p>Das Herstellen von Verbindungen heißt</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Lösen <input type="checkbox"/> Mischen <input type="checkbox"/> Nieten <input type="checkbox"/> Suspension | <p>Gibt ein Stoff Protonen ab (Donator) ist es</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> eine Base <input type="checkbox"/> ein Halogen <input type="checkbox"/> ein Oxid <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> ein Gemenge |













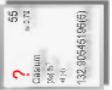















Fragen Datei: E01 Erste chemische Begriffe - 23 Fragen

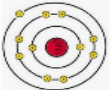








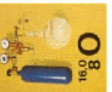



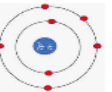










| | | | |
|---|---|--|---|
| <p>Oberbegriff für einen der drei Zustände, in dem sich ein Stoff befinden kann: fest, flüssig oder gasförmig</p> <p><input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Trocken <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Aggregatzustand <input type="checkbox"/> Delirium</p>  | <p>Ein Element der 1. Hauptgruppe im Periodensystem heißt</p> <p><input type="checkbox"/> Eisen <input type="checkbox"/> Alkalimetall <input type="checkbox"/> Halogen <input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Säure</p>  | <p>Trennung und Identifizierung von Stoffen</p> <p><input type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Verbrennung <input type="checkbox"/> Edelgas</p> | <p>Enthält mehr Elektronen als Protonen; ist negativ geladen</p> <p><input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Elektrophorese <input type="checkbox"/> Strom <input type="checkbox"/> Molekül <input type="checkbox"/> Anion</p>  |
| <p>"Kleinste" Teilchen eines Elementes</p> <p><input type="checkbox"/> Mikroskop <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Anion <input type="checkbox"/> Feuer <input type="checkbox"/> Molekül</p>  | <p>Nimmt Protonen auf (Acceptor)</p> <p><input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Feuer <input type="checkbox"/> Base <input type="checkbox"/> Licht <input type="checkbox"/> Spannung</p>  | <p>Stofftrennung durch Verdampfen und wieder Kondensieren lassen</p>  | <p>Teilchen mit positiven und negativen Teilgeladungen</p> <p><input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Dipol <input type="checkbox"/> Ion <input type="checkbox"/> Molekül <input type="checkbox"/> Neutron</p>  |
| <p>Aufspaltung von Molekülen in Ionen</p> <p><input type="checkbox"/> Assimilation <input type="checkbox"/> Dissoziation <input type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Reaktion <input type="checkbox"/> Spektrum</p>  | <p>Elemente der 8. Hauptgruppe im Periodensystem</p> <p><input type="checkbox"/> haben meist 8 Außenelektronen <input type="checkbox"/> heißen Edelgase <input type="checkbox"/> sind Edelmetalle <input type="checkbox"/> heißen Halogene <input type="checkbox"/> heißen Alkalimetalle</p>  | <p>Angangsstoff für eine chemische Reaktion:</p> <p><input type="checkbox"/> Edukt <input type="checkbox"/> Element <input type="checkbox"/> Produkt <input type="checkbox"/> Reaktionspartner <input type="checkbox"/> ist immer das Element</p> | <p>Maß für die Fähigkeit eines Atoms, bindende Elektronen näher zu sich zu ziehen</p> <p><input type="checkbox"/> Elektronenanzug <input type="checkbox"/> Elektronenabdruck <input type="checkbox"/> Elektronegativität <input type="checkbox"/> induktiver Effekt <input type="checkbox"/> Mesomerie <input type="checkbox"/> Elektroanisotrop</p>  |
| <p>Ein Baustein der Atomhülle mit der Masse ca. 1/2000 u:</p> <p><input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Ion <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Schale</p>  | <p>Es bezieht nur aus Atomen der gleichen Protonenzahl. Es ist ein</p> <p><input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Element <input type="checkbox"/> Ion <input type="checkbox"/> Molekül <input type="checkbox"/> Anion</p>  | <p>Wenn bei einer Reaktion Wärme vom aufgenommen wird, ist sie</p> <p><input type="checkbox"/> amphoter <input type="checkbox"/> endotherm <input type="checkbox"/> exotherm <input type="checkbox"/> isobar <input type="checkbox"/> explosiv</p>  | <p>Es wird Wärme bei einer Reaktion abgegeben. Sie ist</p> <p><input type="checkbox"/> amphoter <input type="checkbox"/> endotherm <input type="checkbox"/> exotherm <input type="checkbox"/> isobar <input type="checkbox"/> nicht möglich</p>  |
| <p>Elemente der 7. Hauptgruppe im Periodensystem heißen</p> <p><input type="checkbox"/> Edelgas <input type="checkbox"/> Halogene <input type="checkbox"/> Leuchtsubstanzen <input type="checkbox"/> Transurane <input type="checkbox"/> Edelmetalle</p>  | <p>Die senkrechte Spalte im Periodensystem bilden die</p> <p><input type="checkbox"/> Gase <input type="checkbox"/> Gruppe <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> Periode <input type="checkbox"/> Pulver</p>  | <p>Atome mit derselben Protonenzahl aber unterschiedlicher Neutronenzahl heißen</p> <p><input type="checkbox"/> Elemente <input type="checkbox"/> Isotope <input type="checkbox"/> Moleküle <input type="checkbox"/> Kationen <input type="checkbox"/> Anionen</p>  | <p>OH⁻-Ion</p> <p><input type="checkbox"/> Hydroxidion <input type="checkbox"/> Oxoniumion <input type="checkbox"/> Anion <input type="checkbox"/> pH-Wert <input type="checkbox"/> Wasserstoffperoxid</p> |
| <p>Ein Anzeiger in der Chemie ist</p> <p><input type="checkbox"/> jede Base <input type="checkbox"/> jedes Salz <input type="checkbox"/> ein Indikator <input type="checkbox"/> der pH-Wert <input type="checkbox"/> jede Säure</p>  | <p>Nimmt ein Atom ein Elektron auf, so wird es zu einem</p> <p><input type="checkbox"/> Anion <input type="checkbox"/> Kation <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> positiven Ion</p>  | <p>Flüssigkeitsgemisch, bei dem optisch keine unterschiedlichen Teilchen erkennbar sind</p> <p><input type="checkbox"/> Emulsion <input type="checkbox"/> Sediment <input type="checkbox"/> heterogen <input type="checkbox"/> Lösung <input type="checkbox"/> Suspension</p>  | <p>Stoff, der eine Reaktion beschleunigt, am Ende unverändert bleibt</p> <p><input type="checkbox"/> Edalgas <input type="checkbox"/> Salz <input type="checkbox"/> Alkalimetall <input type="checkbox"/> Halogen <input type="checkbox"/> Katalysator</p> |
| <p>Stoffe mit mehr Protonen als Elektronen heißen</p> <p><input type="checkbox"/> Anionen <input type="checkbox"/> Ionen <input type="checkbox"/> Isotope <input type="checkbox"/> Kationen</p> | <p>Eine Lösung mit einem pH-Wert größer 7 ist eine</p> <p><input type="checkbox"/> Lauge <input type="checkbox"/> Essigsäure <input type="checkbox"/> Zuckerlösung <input type="checkbox"/> unbeständige Lösung</p>  | <p>Im wesentlichen die Summe der Protonen- und Neutronenmasse</p> <p><input type="checkbox"/> Avogadrozahl <input type="checkbox"/> Massenzahl <input type="checkbox"/> Avocadozahl <input type="checkbox"/> Atomzahl</p>  | <p>H₃O⁺-Ion</p> <p><input type="checkbox"/> Hydroxidion <input type="checkbox"/> Oxoniumion <input type="checkbox"/> Anion <input type="checkbox"/> pH-Wert <input type="checkbox"/> Wasserstoffperoxid</p> |

| | | | |
|--|--|---|---|
| <p>Ein chemischer Spezialbegriff für die Stoffmenge n ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Avogadrozahl <input type="checkbox"/> Dutzend <input checked="" type="checkbox"/> Mol <input type="checkbox"/> Masse <input type="checkbox"/> Molmasse | <p>Masse von N_A - Teilchen in g</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> molare Masse <input type="checkbox"/> Masse eines Isotops <input type="checkbox"/> relative Masse <input type="checkbox"/> die Masse von Avogadro  | <p>Das kleinste Teilchen einer gasförmigen Verbindung ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Gas <input checked="" type="checkbox"/> Molekül | <p>Volumen von N_A gasförmigen Teilchen: 22,4 Liter bei Normalbedingungen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ausdehnung <input type="checkbox"/> Dichte <input type="checkbox"/> Gasportion <input checked="" type="checkbox"/> Molvolumen <input type="checkbox"/> spez. Gewicht |
| <p>Die Avogadrozahl ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 22,4 L/mol <input type="checkbox"/> $1,23 \times 10^{23}$ <input checked="" type="checkbox"/> $6,023 \times 10^{23}$ <input type="checkbox"/> $T = 273 \text{ K}$ | <p>Ein Kernbaustein, der keine Ladung und die Masse ca. 1 u hat, ist das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Ion | <p>8 Elektronen auf der äußersten Schale (Ausnahme: 1. Schale: 2 Elektronen)</p> <p>Valenzelektronen</p> <p>1. Schale: 2 2. Schale: 8 3. Schale: 18 4. Schale: 32 5. Schale: 50 6. Schale: 72 7. Schale: 98 8. Schale: 128</p> | <p>Anzahl der Protonen oder der Elektronen eines Atoms ist die</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dichte <input type="checkbox"/> Ladung <input checked="" type="checkbox"/> Ordnungszahl <input type="checkbox"/> Elektronenanzahl <input type="checkbox"/> Nummer der Periode |
| <p>Eine Elektronenabgabe ist eine</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lösung in einem Lösungsmittel <input checked="" type="checkbox"/> Oxidation <input type="checkbox"/> Reduktion <input type="checkbox"/> Der gesamte Redoxvorgang <p>$2M \rightarrow 2M^{+} + 2e^{-}$</p> | <p>Die waagerechte Reihe im Periodensystem</p> <p>Periodensystem</p> <p>1. H 2. Li Be B C N O F Ne 3. Na Mg Al Si P S Cl Ar 4. K Ca Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr 5. Rb Sr Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd Ag Cd In Sn Sb Te I Xe 6. Cs Ba La Hf Ta W Re Os Ir Pt Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn 7. Fr Ra Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Fm Md No Lr</p> | <p>Das negative dekadische Logarithmus der Oxoniumkonzentration ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Verrücktheit <input checked="" type="checkbox"/> der pH-Wert <input type="checkbox"/> der pKa-Wert <input type="checkbox"/> der pKb-Wert  | <p>Das Ergebnis einer chemischen Reaktion ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Differenz <input type="checkbox"/> das Edukt <input checked="" type="checkbox"/> das Produkt <input type="checkbox"/> die Summe <input type="checkbox"/> immer ein Salz |
| <p>Ein positiv geladener Kernbaustein ist das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neutron <input checked="" type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Prion <input type="checkbox"/> Ion | <p>Bei diesem chemischen Vorgang entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Destillation <input type="checkbox"/> Gleichung <input type="checkbox"/> Mischen <input checked="" type="checkbox"/> Reaktion <input type="checkbox"/> Summe | <p>Gibt ein Stoff Protonen ab (Donator) ist es</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> eine Base <input type="checkbox"/> ein Halogen <input type="checkbox"/> ein Oxid <input checked="" type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> ein Gemenge | <p>Die Aufnahme von Elektronen ist eine</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Oxidation <input checked="" type="checkbox"/> Reduktion <input type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Verbrennung |
| <p>Verbindung aus Metall und Nichtmetall</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gibt eine Lauge <input type="checkbox"/> ist eine Oxidation <input type="checkbox"/> gibt eine Säure <input checked="" type="checkbox"/> gibt ein Salz <input type="checkbox"/> gibt ein Gas | <p>Eine Lösung mit einem pH-Wert kleiner 7 ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> amphoter <input type="checkbox"/> alkalisch <input type="checkbox"/> neutral <input checked="" type="checkbox"/> sauer | <p>Die Elektronen auf der äußersten Schale heißen</p> <p>Valenzelektronen</p> <p>1. Schale: 2 2. Schale: 8 3. Schale: 18 4. Schale: 32 5. Schale: 50 6. Schale: 72 7. Schale: 98 8. Schale: 128</p> | <p>Gemisch von Feststoffen mit Flüssigkeit, bei dem optisch unterschiedliche Teilchen erkennbar sind</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lösung <input type="checkbox"/> Nebel <input checked="" type="checkbox"/> Suspension <input type="checkbox"/> Stoff <input type="checkbox"/> Emission |
| <p>Das Herstellen von Verbindungen heißt</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Lösen <input type="checkbox"/> Mischen <input type="checkbox"/> Nieten <input type="checkbox"/> Suspension | <p>Fragen Datei: E02 Chemische Begriffe - 50 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | |

| | | | |
|--|--|--|--|
| <p>Was ist das Symbol von Beryllium?</p>  <p><input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bar <input type="checkbox"/> Be <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> By</p> | <p>Welches Element verbirgt sich hinter dem Symbol K?</p>  <p><input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Kupfer <input type="checkbox"/> Kobalt <input type="checkbox"/> Käse</p> | <p>Wie ist das Symbol für Zinn?</p>  <p><input type="checkbox"/> Zn <input type="checkbox"/> Z <input type="checkbox"/> Sn <input type="checkbox"/> Zi <input type="checkbox"/> Hg</p> | <p>Welches Element hat das Symbol: H?</p>  <p><input type="checkbox"/> Hydrogenium <input type="checkbox"/> Hafnium <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Haaf <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff</p> |
| <p>Was ist das Symbol für Aluminium?</p>  <p><input type="checkbox"/> Al <input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> As <input type="checkbox"/> Au <input type="checkbox"/> Ala</p> | <p>Welches Symbol hat das Element Argon?</p>  <p><input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Ae <input type="checkbox"/> Ag <input type="checkbox"/> Hg <input type="checkbox"/> Ao</p> | <p>Arsen besitzt das Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Ae <input type="checkbox"/> As <input type="checkbox"/> Au <input type="checkbox"/> Gi</p> | <p>Was ist das Symbol für Barium?</p>  <p><input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bm <input type="checkbox"/> Ba <input type="checkbox"/> Um</p> |
| <p>Blei besitzt das Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Bl <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Ble <input type="checkbox"/> Pl <input type="checkbox"/> Pb</p> | <p>Welches Symbol hat das Element Bor?</p>  <p><input type="checkbox"/> Bo <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Bro</p> | <p>Welches Symbol hat Brom?</p>  <p><input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bo <input type="checkbox"/> Bm <input type="checkbox"/> BM</p> | <p>Welches Element verbirgt sich hinter: Ca</p>  <p><input type="checkbox"/> Kandis <input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Castorium <input type="checkbox"/> Kobadium <input type="checkbox"/> Calcium</p> |
| <p>Wie heißt der Elementname für das Symbol Cl?</p>  <p><input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Cobalt <input type="checkbox"/> Californium</p> | <p>Der Elementname für das Symbol I ist</p>  <p><input type="checkbox"/> Eisen <input type="checkbox"/> Stahl <input type="checkbox"/> Ferrum <input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Fehling <input type="checkbox"/> Iridium <input type="checkbox"/> Indium <input type="checkbox"/> Iodinium <input type="checkbox"/> Erbium <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Silizium</p> | <p>F heist mit vollem Namen</p>  <p><input type="checkbox"/> Eisen <input type="checkbox"/> Ferrum <input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Franzium <input type="checkbox"/> Fehlerium</p> | <p>Au ist das Symbol für</p>  <p><input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Aluminium <input type="checkbox"/> Argantium <input type="checkbox"/> Gold <input type="checkbox"/> Alabaster</p> |
| <p>Welches Element verbirgt sich hinter dem Symbol He?</p>  <p><input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Holmium <input type="checkbox"/> Helzium <input type="checkbox"/> Quecksilber <input type="checkbox"/> Helium</p> | <p>Lithium kürzt der Chemiker ab mit dem Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Lu <input type="checkbox"/> Lt <input type="checkbox"/> Lk <input type="checkbox"/> Lm <input type="checkbox"/> Li</p> | <p>Welches Symbol hat das Element Kohlenstoff?</p>  <p><input type="checkbox"/> Car <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> Co <input type="checkbox"/> Cu <input type="checkbox"/> Cs</p> | <p>Krypton wird abgekürzt mit</p>  <p><input type="checkbox"/> K <input type="checkbox"/> Ka <input type="checkbox"/> Kr <input type="checkbox"/> Cy <input type="checkbox"/> C</p> |
| <p>Kupfer besitzt das Symbol:</p>  <p><input type="checkbox"/> Ku <input type="checkbox"/> Ca <input type="checkbox"/> Kp <input type="checkbox"/> Cu <input type="checkbox"/> Cr</p> | <p>Welches Symbol hat das Element Neon?</p>  <p><input type="checkbox"/> No <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Nu</p> | <p>Magnesium muss abgekürzt werden mit dem Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Mg <input type="checkbox"/> Ma <input type="checkbox"/> Ma <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Me</p> | <p>Mangan besitzt das Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Ma <input type="checkbox"/> Mn <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Mg <input type="checkbox"/> Man</p> |
| <p>Natrium hat das Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Nt <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Nr <input type="checkbox"/> Nu</p> | <p>Nickel hat das Symbol</p>  <p><input type="checkbox"/> Nic <input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Ni <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> Ni</p> | <p>Palladium besitzt das Symbol:</p>  <p><input type="checkbox"/> Pd <input type="checkbox"/> Pa <input type="checkbox"/> Pl <input type="checkbox"/> P <input type="checkbox"/> Pm</p> | <p>Palladium besitzt das Symbol:</p>  <p><input type="checkbox"/> Pd <input type="checkbox"/> Pa <input type="checkbox"/> Pl <input type="checkbox"/> P <input type="checkbox"/> Pm</p> |



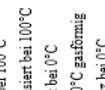




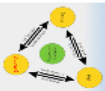



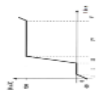
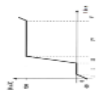







| | | | | |
|---|---|---|---|--|
| <p>P ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Palladium <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Polonium <input type="checkbox"/> Platin <input type="checkbox"/> Plutonium | <p>Pl ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Arsen <input type="checkbox"/> Antimon <input checked="" type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Gold | <p>Welches Element verbergt sich hinter dem Symbol Pt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Plutonium <input type="checkbox"/> Praeseodym <input checked="" type="checkbox"/> Platin <input type="checkbox"/> Protactinium <input type="checkbox"/> Phosphor | <p>Welches Element verbergt sich hinter dem Symbol Rb?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Radium <input type="checkbox"/> Rbodium <input type="checkbox"/> Rubidium <input checked="" type="checkbox"/> Rubidium | <p>Der Elementname für das Symbol O ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Osmium <input type="checkbox"/> Otronium <input type="checkbox"/> Organium <input type="checkbox"/> Wasser <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff |
| <p>S ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Soda <input type="checkbox"/> Selen <input type="checkbox"/> Strontium <input checked="" type="checkbox"/> Schwefel <input type="checkbox"/> Silber | <p>Si heist mit vollem Namen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Silanzium <input type="checkbox"/> Silber <input checked="" type="checkbox"/> Silicium <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Strontium | <p>Welches Element verbergt sich hinter dem Symbol Ag?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> X <input checked="" type="checkbox"/> Xe <input type="checkbox"/> Xen <input type="checkbox"/> Xo <input type="checkbox"/> Xa | <p>Zink hat das Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> Zi <input type="checkbox"/> Zk <input checked="" type="checkbox"/> Zn <input type="checkbox"/> Z | <p>Stickstoff wird mit dem Symbol ... abgekürzt</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> O <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> St |
| <p>Wie lautet das Symbol für Strontium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sm <input checked="" type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> St <input type="checkbox"/> Su <input type="checkbox"/> S | | | | |
| <p>Fragen Datei: E04 Elemente nach AB04 - 39 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | | | |

| | | | |
|---|--|---|--|
| <p>Was ist das Symbol von Beryllium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bar <input type="checkbox"/> Be <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> By | <p>Welches Element verbringt sich hinter dem Symbol K?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Kupfer <input type="checkbox"/> Kobalt <input type="checkbox"/> Käse | <p>Wie ist das Symbol für Zinn?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Zn <input type="checkbox"/> Z <input type="checkbox"/> Sn <input type="checkbox"/> Zi <input type="checkbox"/> Hg | <p>Welches Element hat das Symbol: H?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrogenium <input type="checkbox"/> Hafnium <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Hanf <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff |
| <p>Was ist das Symbol für Aluminium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Al <input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> As <input type="checkbox"/> Au <input type="checkbox"/> Ala | <p>Welches Symbol hat das Element Argon?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Ae <input type="checkbox"/> As <input type="checkbox"/> An <input type="checkbox"/> Gi | <p>Arsen besitzt das Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Ae <input type="checkbox"/> As <input type="checkbox"/> An <input type="checkbox"/> Gi | <p>Was ist das Symbol für Barium?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bm <input type="checkbox"/> Ba <input type="checkbox"/> Um |
| <p>Blei besitzt das Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Bl <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Ble <input type="checkbox"/> Pl <input type="checkbox"/> Pb | <p>Welches Symbol hat das Element Bor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Bo <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Bro | <p>Welches Symbol hat Brom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Br <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Bo <input type="checkbox"/> Bm <input type="checkbox"/> EM | <p>Cadmium wird von welchem Symbol repräsentiert?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ca <input type="checkbox"/> Cd <input type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> Cm <input type="checkbox"/> Ci |
| <p>Cäsium besitzt das Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Cae <input type="checkbox"/> Cs <input type="checkbox"/> Ca <input type="checkbox"/> Cs <input type="checkbox"/> Cm | <p>Welches Element verbringt sich hinter: Ca</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Karotis <input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Castorium <input type="checkbox"/> Kadmium <input checked="" type="checkbox"/> Calcium | <p>Wie heißt der Elementname für das Symbol Cl?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Calcium <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Cobalt <input type="checkbox"/> Californium | <p>Cr ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Chrom <input type="checkbox"/> Stahl <input type="checkbox"/> Californium <input type="checkbox"/> Chronos |
| <p>Fe repräsentiert</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Eisen <input type="checkbox"/> Stahl <input type="checkbox"/> Ferrum <input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Fehling | <p>F heist mit vollem Namen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Eisen <input type="checkbox"/> Ferrum <input checked="" type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Franzium <input type="checkbox"/> Fehlerium | <p>Au ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Aluminium <input type="checkbox"/> Argentinum <input checked="" type="checkbox"/> Gold <input type="checkbox"/> Alabaster | <p>Welches Element verbringt sich hinter dem Symbol He?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Holmium <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Quecksilber <input checked="" type="checkbox"/> Helium |
| <p>Der Elementname für das Symbol I ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Iridium <input type="checkbox"/> Indium <input type="checkbox"/> Erbium <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Silicium | <p>Co ist das Symbol für</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Cobalt <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Cer <input type="checkbox"/> Caesium <input type="checkbox"/> Carbonium | <p>Welches Symbol hat das Element Kohlenstoff?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Car <input checked="" type="checkbox"/> C <input type="checkbox"/> Co <input type="checkbox"/> Cu <input type="checkbox"/> Ce | <p>Krypton wird abgekürzt mit</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> K <input type="checkbox"/> Ka <input type="checkbox"/> Kr <input type="checkbox"/> Cy <input type="checkbox"/> C |
| <p>Kupfer besitzt das Symbol:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ku <input type="checkbox"/> Ca <input type="checkbox"/> Kp <input type="checkbox"/> Cu <input type="checkbox"/> Cr | <p>Lithium kürzt der Chemiker ab mit dem Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lu <input type="checkbox"/> Lt <input type="checkbox"/> Lk <input type="checkbox"/> Lm <input checked="" type="checkbox"/> Li | <p>Magnesium muss abgekürzt werden mit dem Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Mg <input type="checkbox"/> Ma <input type="checkbox"/> Mn <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Ma | <p>Mangan besitzt das Symbol</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ma <input type="checkbox"/> Mn <input type="checkbox"/> Me <input type="checkbox"/> Mg <input type="checkbox"/> Man |

| | | | |
|--|---|---|--|
| <p>Natrium hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Nt <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Nr <input type="checkbox"/> Na</p>  | <p>Welches Symbol hat das Element Neon?</p> <p><input type="checkbox"/> No <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Neo</p>  | <p>Nickel hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Nic <input type="checkbox"/> Nc <input type="checkbox"/> Ni <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> Ni</p>  | <p>Palladium besitzt das Symbol:</p> <p><input type="checkbox"/> Pd <input type="checkbox"/> Pa <input type="checkbox"/> Pl <input type="checkbox"/> P <input type="checkbox"/> Pan</p>  |
| <p>P ist das Symbol für</p> <p><input type="checkbox"/> Palladium <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Polonium <input type="checkbox"/> Platin <input type="checkbox"/> Plutonium</p>  | <p>Der Name des Elements für Pu ist</p> <p><input type="checkbox"/> Palladium <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Plutonium <input type="checkbox"/> Polonium <input type="checkbox"/> Platin</p>  | <p>Welches Element verbirgt sich hinter Pt</p> <p><input type="checkbox"/> Plutonium <input type="checkbox"/> Prasasodym <input type="checkbox"/> Platin <input type="checkbox"/> Protactinium <input type="checkbox"/> Phosphor</p>  | <p>Hg ist das Symbol für</p> <p><input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Quecksilber <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Holmium</p>  |
| <p>Ra ist das Symbol für</p> <p><input type="checkbox"/> Radium <input type="checkbox"/> Rbodium <input type="checkbox"/> Rubidium <input type="checkbox"/> Ruthenium <input type="checkbox"/> Rhasanum</p>  | <p>Der Elementname für das Symbol O ist</p> <p><input type="checkbox"/> Osmium <input type="checkbox"/> Othoanum <input type="checkbox"/> Oganium <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Sauerstoff</p>  | <p>Welches Element verbirgt sich hinter dem Symbol Rb?</p> <p><input type="checkbox"/> Radium <input type="checkbox"/> Rbodium <input type="checkbox"/> Rhasanum <input type="checkbox"/> Ruthenium <input type="checkbox"/> Rubidium</p>  | <p>S ist das Symbol für</p> <p><input type="checkbox"/> Soda <input type="checkbox"/> Selan <input type="checkbox"/> Strontium <input type="checkbox"/> Schwefel <input type="checkbox"/> Silber</p>  |
| <p>Welches Element verbirgt sich hinter dem Symbol Ag?</p> <p><input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Arsen <input type="checkbox"/> Antimon <input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Gold</p>  | <p>Stickstoff wird mit dem Symbol ... abgekürzt</p> <p><input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> O <input type="checkbox"/> Na <input type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> Su <input type="checkbox"/> S</p>  | <p>Si heist mit vollem Namen</p> <p><input type="checkbox"/> Silenzium <input type="checkbox"/> Silber <input type="checkbox"/> Silicium <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Strontium</p>  | <p>Wie lautet das Symbol für Strontium?</p> <p><input type="checkbox"/> Sin <input type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> St <input type="checkbox"/> Su <input type="checkbox"/> S</p>  |
| <p>Titan besitzt das Symbol:</p> <p><input type="checkbox"/> Tin <input type="checkbox"/> Ta <input type="checkbox"/> Te <input type="checkbox"/> Ti <input type="checkbox"/> Tt</p>  | <p>Das Element Vanadium hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Va <input type="checkbox"/> Vi <input type="checkbox"/> V <input type="checkbox"/> Van <input type="checkbox"/> Va</p>  | <p>Uran hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Ur <input type="checkbox"/> B <input type="checkbox"/> Ra <input type="checkbox"/> T <input type="checkbox"/> U</p>  | <p>Wolfram besitzt das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> W <input type="checkbox"/> Wo <input type="checkbox"/> Wol <input type="checkbox"/> Wm <input type="checkbox"/> Wf</p>  |
| <p>Welches Symbol hat Xenon?</p> <p><input type="checkbox"/> X <input type="checkbox"/> Xe <input type="checkbox"/> Xen <input type="checkbox"/> Xo <input type="checkbox"/> Xn</p>  | <p>Zink hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Sn <input type="checkbox"/> Zi <input type="checkbox"/> Zk <input type="checkbox"/> Zn <input type="checkbox"/> Z</p>  | <p>Das Element Vanadium hat das Symbol</p> <p><input type="checkbox"/> Va <input type="checkbox"/> Vi <input type="checkbox"/> V <input type="checkbox"/> Van <input type="checkbox"/> Va</p>  | <p>Wie lautet das Symbol für Strontium?</p> <p><input type="checkbox"/> Sin <input type="checkbox"/> Sr <input type="checkbox"/> St <input type="checkbox"/> Su <input type="checkbox"/> S</p>  |
| <p>Fragen Datei: E05 Wichtige Elemente - 50 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | | |

AK Riddle

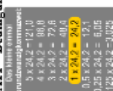
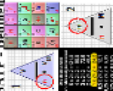
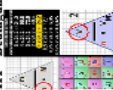
E05 Aggregatzustände / Teilchenmodell-










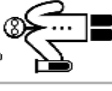
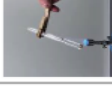

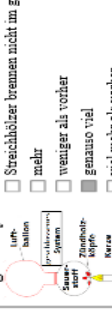




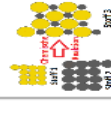
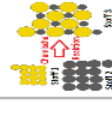
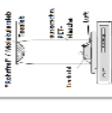
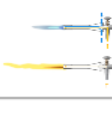
| | | | |
|--|--|--|---|
| <p>Viele verschiedene kleinste Teilchen - Es handelt sich um</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Gemisch (früher auch: Gemenge) <input type="checkbox"/> einen Reinstoff <input type="checkbox"/> eine Verbindung <input type="checkbox"/> ein Element <input type="checkbox"/> ein Atom  | <p>Wobei handelt es sich nicht um einen Aggregatzustand?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gasförmig <input checked="" type="checkbox"/> birnenförmig <input type="checkbox"/> Gas <input type="checkbox"/> flüssig <input type="checkbox"/> fest  | <p>Was stimmt hier nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasser siedet bei 100°C <input type="checkbox"/> Wasser kondensiert bei 100°C <input type="checkbox"/> Wasser gefriert bei 0°C <input checked="" type="checkbox"/> Wasser ist bei 0°C gasförmig <input type="checkbox"/> Wasser schmilzt bei 0°C  | <p>Vergleichen mit Feststoffen ist die Bewegung der kleinsten Teilchen im flüssigen Zustand ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> langsamer <input checked="" type="checkbox"/> schneller <input type="checkbox"/> es gibt keine Bewegung <input type="checkbox"/> geordneter <input type="checkbox"/> geheimer  |
| <p>Verdampfen nennt man die Aggregatzustandsänderung von</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> fest nach flüssig <input type="checkbox"/> fest nach gasförmig <input checked="" type="checkbox"/> flüssig nach gasförmig <input type="checkbox"/> links nach rechts <input type="checkbox"/> gasförmig nach flüssig  | <p>Was stimmt bei den kleinsten sichtbaren Teilchen eines Reinstoffes nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Massen sind gleich <input checked="" type="checkbox"/> alle kleinsten Teilchen sind rot <input type="checkbox"/> die Form der kleinsten Teilchen ist gleich <input type="checkbox"/> alle kleinsten Teilchen sehen gleich aus <input type="checkbox"/> alle kleinsten Teilchen wiegen gleich viel  | <p>Wenn es sehr kalt wird...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird Wasser gasförmig <input type="checkbox"/> schmilzt Wasser <input checked="" type="checkbox"/> gefriert Wasser <input type="checkbox"/> kondensiert Wasser <input type="checkbox"/> verdunstet Wasser  | <p>Welche drei Aggregatzustände gibt es?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> fest - flüssig - blasig <input type="checkbox"/> fest - flüssig - gelöst <input type="checkbox"/> gelöst - ganz - zerkleinert <input type="checkbox"/> gasförmig - luftig - flüssig <input checked="" type="checkbox"/> gasförmig - flüssig - fest  |
| <p>Die Höhe der Siedetemperatur eines Stoffes hängt ab</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wie groß der Topf ist <input checked="" type="checkbox"/> wie groß der äußere Luftdruck ist <input type="checkbox"/> wie heiß man den Topf macht <input type="checkbox"/> wie viel vom Stoff im Topf ist <input type="checkbox"/> wer den Stoff zum Sieden bringt  | <p>Durch die starken Anziehungskräfte sind die Teilchen im festen Zustand</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> frei beweglich <input type="checkbox"/> ziemlich dicht - aber beweglich <input type="checkbox"/> chaotisch angeordnet <input type="checkbox"/> in Gruppen angeordnet <input checked="" type="checkbox"/> dicht beieinander und regelmäßig angeordnet  | <p>Durch die fehlenden Anziehungskräfte sind die Teilchen im gasförmigen Zustand</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> frei beweglich <input type="checkbox"/> in Gruppen beweglich <input type="checkbox"/> dicht beieinander und regelmäßig <input type="checkbox"/> stark auf den Gitterplätzen <input checked="" type="checkbox"/> ziemlich dicht - aber beweglich  | <p>Beim Sieden eines Reinstoffes</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sinkt die Temperatur immer weiter <input type="checkbox"/> steigt die Temperatur immer weiter <input type="checkbox"/> nimmt dessen Reinheit ab <input checked="" type="checkbox"/> bleibt die Temperatur konstant <input type="checkbox"/> nimmt dessen Reinheit zu  |
| <p>Festes Iod wird zu violettem Ioddampf indem Iod</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> schmilzt <input type="checkbox"/> sublimiert <input checked="" type="checkbox"/> resublimiert <input type="checkbox"/> kondensiert <input type="checkbox"/> gefriert  | <p>Beim Kondensieren wird ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> fester Stoff flüssig <input type="checkbox"/> fester Stoff gasförmig <input checked="" type="checkbox"/> gasförmiger Stoff flüssig <input type="checkbox"/> gasförmiger Stoff fest <input type="checkbox"/> flüssiger Stoff gasförmig  | <p>Beim Resublimieren wird ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> fester Stoff flüssig <input type="checkbox"/> fester Stoff gasförmig <input type="checkbox"/> gasförmiger Stoff flüssig <input type="checkbox"/> gasförmiger Stoff fest <input checked="" type="checkbox"/> flüssiger Stoff gasförmig  | <p>Im Temperatur-Zeit-Diagramm geschehen nacheinander</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> siedet - schmelzen <input checked="" type="checkbox"/> schmelzen - siedet <input type="checkbox"/> sublimieren - resublimieren <input type="checkbox"/> sublimieren - gefrieren <input type="checkbox"/> siedet - gefrieren  |
| <p>Welcher Satz ist richtig? Anziehungskräfte zwischen Molekülen ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind in Flüssigkeiten immer sehr groß <input checked="" type="checkbox"/> gibt es in Flüssigkeiten nicht <input type="checkbox"/> gibt es in Gasen besonders groß <input type="checkbox"/> gibt es in Feststoffen nicht  | <p>Im festen Zustand</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bewegen sich Teilchen frei ohne Anziehungskräfte <input type="checkbox"/> gibt es gar keine Teilchenbewegung <input type="checkbox"/> wird durch Erhitzen die Bewegung schwächer <input type="checkbox"/> passen sich die Teilchen jeder Gefäßform an <input checked="" type="checkbox"/> "zittern" die Teilchen nur auf ihren Plätzen  | <p>Die Bewegung der Teilchen wird stärker, wenn man den Stoff</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> abkühlt <input type="checkbox"/> erhitzt <input checked="" type="checkbox"/> zerteilt <input type="checkbox"/> flüchert <input type="checkbox"/> sortiert  | <p>Welche Aussage stimmt nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Beim Gefrieren wird Energie abgegeben <input type="checkbox"/> Beim Schmelzen wird Energie aufgenommen <input checked="" type="checkbox"/> Beim Sieden wird Energie abgegeben <input type="checkbox"/> Beim Kondensieren wird Energie aufgenommen <input type="checkbox"/> Beim Sublimieren wird Energie aufgenommen  |

Fragen Datei: E03 Aggregatzu_ Teilchenmodell - 21 Fragen


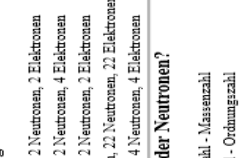


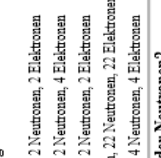










| | | |
|--|---|---|
| <p>Welche Stoffmenge haben 2,42 L Helium?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 3,0 mol <input type="checkbox"/> 4,0 mol <input type="checkbox"/> 1,0 mol <input type="checkbox"/> 0,5 mol <input checked="" type="checkbox"/> 0,25 mol</p> | <p>Wie viel Liter nehmen 2 mol Helium ein?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 72,6 <input type="checkbox"/> 48,4 <input type="checkbox"/> 24,2 <input type="checkbox"/> 12,1 <input type="checkbox"/> 6,05</p> | <p>Welche Stoffmenge haben 12,1 L Wasserstoff?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 3,0 mol <input type="checkbox"/> 4,0 mol <input type="checkbox"/> 2,0 mol <input type="checkbox"/> 1,0 mol <input checked="" type="checkbox"/> 0,5 mol</p> |
| <p>Welche Masse haben 12,1 L Wasserstoff?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 4,0 g <input type="checkbox"/> 2,0 g <input type="checkbox"/> 1,0 g <input type="checkbox"/> 0,5 g <input checked="" type="checkbox"/> 0,25 g</p> | <p>Wasser:</p> <p>Wie groß ist die molare Masse in g/mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 36,0 <input type="checkbox"/> 18,0 <input type="checkbox"/> 8,0 <input type="checkbox"/> 4,0 <input type="checkbox"/> 2,0</p> | <p>Fluorwasserstoff:</p> <p>Wie groß ist die molare Masse in g/mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 10,0 <input type="checkbox"/> 20,0 <input type="checkbox"/> 30,0 <input type="checkbox"/> 5,0 <input type="checkbox"/> 40,0</p> |
| <p>Chlorwasserstoff:</p> <p>Wie groß ist die molare Masse in g/mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 18,0 <input type="checkbox"/> 71,0 <input type="checkbox"/> 36,0 <input type="checkbox"/> 36,5 <input type="checkbox"/> 73,0</p> | <p>Aluminiumfluorid (AlF₃):</p> <p>Wie groß ist die molare Masse in g/mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 34,0 <input type="checkbox"/> 27,0 <input type="checkbox"/> 84,0 <input type="checkbox"/> 168,0 <input type="checkbox"/> 108,0</p> | <p>Chlorwasserstoff:</p> <p>Welche Masse haben 2 mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 73,0 g <input type="checkbox"/> 36,5 g <input type="checkbox"/> 18,0 g <input type="checkbox"/> 36,0 g <input type="checkbox"/> 146,0 g</p> |
| <p>Bromwasserstoff:</p> <p>Welche Masse in g hat 1 mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 35,5 <input type="checkbox"/> 80,9 <input type="checkbox"/> 72,0 <input type="checkbox"/> 79,9 <input type="checkbox"/> 1,0</p> | <p>Aluminiumfluorid (AlF₃):</p> <p>Welche Masse haben 1,5 mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 40,0 g <input type="checkbox"/> 27,0 g <input type="checkbox"/> 10,0 g <input type="checkbox"/> 20,0 g <input checked="" type="checkbox"/> 126,0 g</p> | <p>Schwefelsäure (H₂SO₄):</p> <p>Welche Masse in g hat 1 mol?</p> <p><input type="checkbox"/> 30 <input type="checkbox"/> 25 <input type="checkbox"/> 98,1 <input type="checkbox"/> 196,2 <input type="checkbox"/> 96,1</p> |
| <p>Gegeben: 31,5 g Salpetersäure (HNO₃):</p> <p>Berechne die Stoffmenge n in mol!</p> <p><input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 32 <input type="checkbox"/> 0,5 <input type="checkbox"/> 0,25</p> | <p>Gegeben: 49 g Phosphorsäure (H₃PO₄):</p> <p>Berechne die Stoffmenge n in mol!</p> <p><input type="checkbox"/> 8 <input type="checkbox"/> 0,5 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 4</p> | <p>Gegeben: 117 g Natriumchlorid (NaCl)</p> <p>Berechne die Stoffmenge n in mol!</p> <p><input type="checkbox"/> 1,0 <input type="checkbox"/> 2,0 <input type="checkbox"/> 4,0 <input type="checkbox"/> 6,0 <input type="checkbox"/> 8,0</p> |
| <p>Welche molare Masse in g/mol hat Calciumsulfat (CaSO₄)?</p> <p><input type="checkbox"/> 272,4 <input type="checkbox"/> 136,2 <input type="checkbox"/> 80,2 <input type="checkbox"/> 96,1 <input type="checkbox"/> 68,1</p> | <p>2,42 L Methan (CH₄). Berechne die Masse in g!</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 24,2 <input type="checkbox"/> 32,0 <input type="checkbox"/> 10,0 <input type="checkbox"/> 8</p> | <p>Welche molare Masse in g/mol hat Phosphorsäure (H₃PO₄)?</p> <p><input type="checkbox"/> 196,0 <input type="checkbox"/> 49,0 <input type="checkbox"/> 25,0 <input type="checkbox"/> 50,0 <input type="checkbox"/> 98,0</p> |
| <p>Welches Volumen nimmt 1 mol Sauerstoff (O₂) ein?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 96,1 L <input type="checkbox"/> 72,6 L <input type="checkbox"/> 24,2 L <input type="checkbox"/> 12,1 L <input type="checkbox"/> 6,05 L</p> | <p>Welches Volumen nehmen 0,5 mol Ammoniak (NH₃) ein?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 48,4 L <input type="checkbox"/> 72,6 L <input type="checkbox"/> 48,4 L <input type="checkbox"/> 24,2 L <input checked="" type="checkbox"/> 12,1 L</p> | <p>Welches Volumen nimmt 1 mol Wasserstoff (H₂) ein?</p> <p>(SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p><input type="checkbox"/> 72,6 L <input type="checkbox"/> 48,4 L <input type="checkbox"/> 24,2 L <input type="checkbox"/> 12,1 L <input type="checkbox"/> 6,05 L</p> |






Fragen Datei: E06 Mol und Co. im Kopf - 31 Fragen, Seite 1 von 2

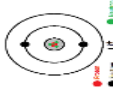
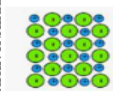
| | | | | | | | |
|---|--|--|--|--|--|--|--|
| <p>6,05 L Chlorwasserstoff. Berechne die Stoffmenge! (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p> <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 0,5 <input checked="" type="checkbox"/> 0,25 </p>  | | | | | | | |
| <p>Welche Masse m haben 48,4 L Ammoniak (NH₃)? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p> <input type="checkbox"/> 68 g <input type="checkbox"/> 34 g <input type="checkbox"/> 20 g <input type="checkbox"/> 17 g <input checked="" type="checkbox"/> 8,5 g </p>  | | | | | | | |
| <p>Welches Volumen nehmen 64 g Sauerstoff ein? (SATP - Bedingungen: $V_m = 24,2 \text{ L/mol}$)</p> <p> <input type="checkbox"/> 48,4 L <input type="checkbox"/> 32 L <input type="checkbox"/> 24,2 L <input type="checkbox"/> 12,1 L <input checked="" type="checkbox"/> 6,05 L </p>  | | | | | | | |
| | | | | | | | |


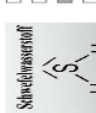


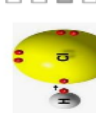
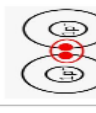


| | | | | | | |
|--|--|---|--|--|--|--|
| <p>Eisenwolle, die gebrannt hat, ist im Vergleich zu vorher</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> schwerer <input type="checkbox"/> leichter <input type="checkbox"/> genauso schwer wie vor dem Entzünden <input type="checkbox"/> unverändert: Eisenwolle brennt nicht <input type="checkbox"/> ... Es bleibt garnichts übrig | <p>Alle Elemente sind</p>  | <p>Das Element Sauerstoff ist Bestandteil...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bei Raumtemperatur fest <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> aus der gleichen Atomsorte aufgebaut <input type="checkbox"/> Teil des Periodensystems der Elemente <input type="checkbox"/> grün | <p>Das Atommodell von DALTON...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> entwickelt das Teilchenmodell weiter <input type="checkbox"/> erklärt die Radioaktivität <input type="checkbox"/> verknüpft das Teilchenmodell mit dem Elementbegriff <input type="checkbox"/> erklärt den Masseerhalt bei chemischen Reaktionen <input type="checkbox"/> ist Grundlage für die Stöchiometrie | <p>Welches Gerät ist für den Chemiker <u>unwichtig</u>?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Bunsenbrenner <input type="checkbox"/> Tiegelzange <input type="checkbox"/> Reibschale <input type="checkbox"/> Reisschale <input type="checkbox"/> Reagenzglas | <p>Eine rauchende Brennerflamme erhält man, wenn man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas und Luft andreht <input type="checkbox"/> Gas zulässt und Luft aufdreht <input checked="" type="checkbox"/> Gaszufuhr und Luftzufuhr aufdreht <input type="checkbox"/> Luft zulässt und Gaszufuhr aufdreht <input type="checkbox"/> den Gasanzünder das regeln lässt | <p>Gut geeignet für das Abmessen von Flüssigkeitsmengen ist ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Messmaß <input type="checkbox"/> ein Kolben <input type="checkbox"/> ein Bunsenbrenner <input checked="" type="checkbox"/> ein Messzylinder <input type="checkbox"/> ein Teströhrchen |
| <p>Eine Kerze, die gebrannt hat, ist im Vergleich zu vorher</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> schwerer <input checked="" type="checkbox"/> leichter <input type="checkbox"/> genauso schwer wie vor dem Entzünden <input type="checkbox"/> je nach Kerze leichter oder schwerer <input type="checkbox"/> ... eine Kerze, die nicht gebrannt hat | <p>Die Reaktion mehrerer Elemente zu einer Verbindung nennt man...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Synapse <input type="checkbox"/> Synapse <input type="checkbox"/> Anamnese <input type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Synthesizer | <p>Welches gehört zu den chemischen Elementen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Feuer <input type="checkbox"/> Luft <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Gold <input type="checkbox"/> Erde | <p>Beim Experimentieren in der Chemie sollte man mindestens tragen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hut und Mantel <input type="checkbox"/> Gasanzünder und Spatel <input checked="" type="checkbox"/> Kittel und Schutzbrille <input type="checkbox"/> Socken und Schuhe <input type="checkbox"/> Sicherheitschutzanzug | <p>Echtere Grund für das Schütren des Reagenzglases beim Erhitzen von Wasser,</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> damit die Molküle wach bleiben <input type="checkbox"/> weil Chemiker das eben so machen <input type="checkbox"/> um der Bewegung der Teilchen entgegenzusteuern <input checked="" type="checkbox"/> um einen Siedeverzug zu vermeiden <input type="checkbox"/> damit das Wasser nicht friert | <p>Eine leuchtende Brennerflamme erhält man, wenn man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas- und Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> Gaszufuhr schließt, Luftzufuhr aufdreht <input type="checkbox"/> Gaszufuhr und Luftzufuhr aufdreht <input checked="" type="checkbox"/> Gaszufuhr aufdreht - Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> es gibt keine leuchtende Brennerflamme | |
| <p>Verbrennen Streichholzköpfe in einem geschlossenen System, so wiegt das System nach der Reaktion...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Luft- bation <input type="checkbox"/> Streichhölzer brennen nicht im geschlossenen System! <input type="checkbox"/> mehr <input type="checkbox"/> weniger als vorher <input type="checkbox"/> genauso viel <input type="checkbox"/> viel mehr als vorher | <p>Die Zerlegung einer Verbindung in ihre Elemente nennt man...</p>  | <p>Bei einer chemischen Reaktion</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> lassen sich die Reaktionspartner mit einem Sieb trennen <input type="checkbox"/> entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften <input type="checkbox"/> werden alle beteiligten Stoffe leichter <input type="checkbox"/> werden alle beteiligten Stoffe schwerer <input type="checkbox"/> verändert sich nichts | <p>Fängt man die Verbrennungsgase einer Kerze auf</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> haben sie die gleiche Masse, wie die der Kerze fehlt <input type="checkbox"/> sind die schwerer als der Massenverlust der Kerze <input type="checkbox"/> ist die Masse der Gase und die Massenifferenz der Kerze <input type="checkbox"/> Man kann die Gase nicht auffangen! <input type="checkbox"/> sind die leichter als der Massenverlust der Kerze | <p>Eine leuchtende Brennerflamme erhält man, wenn man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas- und Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> Gaszufuhr schließt, Luftzufuhr aufdreht <input type="checkbox"/> Gaszufuhr und Luftzufuhr aufdreht <input checked="" type="checkbox"/> Gaszufuhr aufdreht - Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> es gibt keine leuchtende Brennerflamme | | |
| <p>Ein Element ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Reinstoff, der sich durch chemische Reaktionen in eine Verbindung <input type="checkbox"/> ein Reinstoff, der sich nicht weiter zerlegen lässt <input type="checkbox"/> ein Atom <input type="checkbox"/> ein Molekül | <p>Atome...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> vermehren sich durch chemische Reaktionen <input type="checkbox"/> können durch chemische Vorgänge erzeugt werden <input type="checkbox"/> bilden sich bei einer Reaktion aus den Atomen der <input type="checkbox"/> werden bei Reaktionen nur umgruppiert <input type="checkbox"/> können nicht reagieren | <p>Bei einer chemischen Reaktion</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> lassen sich die Reaktionspartner mit einem Sieb trennen <input type="checkbox"/> entstehen neue Stoffe mit neuen Eigenschaften <input type="checkbox"/> werden alle beteiligten Stoffe leichter <input type="checkbox"/> werden alle beteiligten Stoffe schwerer <input type="checkbox"/> verändert sich nichts | <p>Fängt man die Verbrennungsgase einer Kerze auf</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> haben sie die gleiche Masse, wie die der Kerze fehlt <input type="checkbox"/> sind die schwerer als der Massenverlust der Kerze <input type="checkbox"/> ist die Masse der Gase und die Massenifferenz der Kerze <input type="checkbox"/> Man kann die Gase nicht auffangen! <input type="checkbox"/> sind die leichter als der Massenverlust der Kerze | <p>Eine leuchtende Brennerflamme erhält man, wenn man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Gas- und Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> Gaszufuhr schließt, Luftzufuhr aufdreht <input type="checkbox"/> Gaszufuhr und Luftzufuhr aufdreht <input checked="" type="checkbox"/> Gaszufuhr aufdreht - Luftzufuhr schließt <input type="checkbox"/> es gibt keine leuchtende Brennerflamme | | |

Fragen Datei: E07 Young Chemist - 20 Fragen

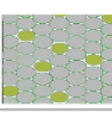
| <p>Ein Kernbaustein ist das</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Atom <input type="checkbox"/> Neutron <input type="checkbox"/> Deuterium  | <p>Wie nennt man das Atommodell von Rutherford?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Esakahn-Modell <input checked="" type="checkbox"/> Kern-Hülle-Modell <input type="checkbox"/> Orbital-Modell <input type="checkbox"/> Zweischalen-Modell <input type="checkbox"/> Kugelvolumen-Modell  | <p>Wer entwarf das "Zweischalenmodell"?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Madame Curie <input type="checkbox"/> Albert Einstein <input type="checkbox"/> Ernest Rutherford <input type="checkbox"/> Nils Bohr <input type="checkbox"/> Otto Hahn  | <p>Atome mit gleicher Protonenzahl aber unterschiedlicher Neutronenzahl heißen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Isobare <input type="checkbox"/> Isomere <input type="checkbox"/> Isotope <input type="checkbox"/> Isothermie <input type="checkbox"/> Isotone  | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|--|---|---|----|---|--------|---|--------|---|-----------|---|------------------|---|------------------|---|------------------|---|------------------------|--|------------------------|---|------------------|----|---|--------|---|--------|---|-----------|---|------------------|---|------------------|---|------------------|---|------------------|---|------------------------|----|---|--------|---|-------|---|-----------|---|------------------|---|------------------|---|------------------|--|
| <p>Welcher Baustein ist in der Atomhülle?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Xenon <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Neutron  | <p>Der Aufenthaltbereich von Elektronen ist das</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Xenon <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Neutron  | <p>Ein ungeladener Atombaustein ist das</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Proton <input type="checkbox"/> Xenon <input type="checkbox"/> Elektron <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Neutron  | <p>Aufenthaltsbereich von Protonen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atomhülle <input type="checkbox"/> Atomkern <input type="checkbox"/> Atomwolke <input type="checkbox"/> Atomhimmel <input type="checkbox"/> Atominsel <input type="checkbox"/> Atomerde  | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| <p>Der Stoff mit den Atomen der geringsten Masse ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Lithium  | <p>Wie viele Elektronen passen maximal auf die zweite Schale??</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 20 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 8 <input type="checkbox"/> 16 <input type="checkbox"/> 32  | <p>Wie ist das Fluoratom aufgebaut?</p> <p>9 Protonen, 10 Neutronen, 9 Elektronen</p>  | <p>Wie ist das Heliumatom aufgebaut?</p> <p>4 Protonen, 2 Neutronen, 2 Elektronen</p>  | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| <p>Wie ist das Kohlenstoffatom aufgebaut?</p> <p>6 Protonen, 6 Neutronen, 6 Elektronen</p>  | <p>Wo steht beim Elementensymbol (im PSE) meist die Ordnungszahl?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> unten rechts <input type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts | <p>Wie steht beim Elementensymbol (im PSE) meist die Anzahl der Protonen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> unten rechts <input type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts | <p>Wie erhält man die Anzahl der Neutronen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ordnungszahl - Massenzahl <input type="checkbox"/> Massenzahl - Ordnungszahl <input type="checkbox"/> steht unten links am Elementsymbol <input type="checkbox"/> steht oben links am Elementsymbol <input type="checkbox"/> gar nicht | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| <p>Wo steht beim Elementensymbol (im PSE) meist die Masse des Elements?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> oben und unten zusammenzahlen <input type="checkbox"/> unten links <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> oben links <input type="checkbox"/> oben rechts | <p>Wann ist normalerweise die Oktettregel erfüllt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 Elektron auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 4 Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 6 Elektronen auf der äußeren Schale <input checked="" type="checkbox"/> 8 Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> 10 Elektronen auf der äußeren Schale | <p>Wie viele Valenzelektronen hat Natrium?</p> <table border="1" data-bbox="925 1299 1037 1456"> <tr><th colspan="2">Valenzelektronen</th></tr> <tr><td>1</td><td>Li</td></tr> <tr><td>2</td><td>Be, Mg</td></tr> <tr><td>3</td><td>B, Al</td></tr> <tr><td>4</td><td>C, Si, Ge</td></tr> <tr><td>5</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>6</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>7</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>8</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> | Valenzelektronen | | 1 | Li | 2 | Be, Mg | 3 | B, Al | 4 | C, Si, Ge | 5 | N, P, As, Sb, Bi | 6 | O, S, Se, Te, Po | 7 | F, Cl, Br, I, At | 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | <p>Wie viele Elektronen hat Blei auf der äußeren Schale?</p> <table border="1" data-bbox="925 1747 1037 1904"> <tr><th colspan="2">Valenzelektronen</th></tr> <tr><td>1</td><td>Li</td></tr> <tr><td>2</td><td>Be, Mg</td></tr> <tr><td>3</td><td>B, Al</td></tr> <tr><td>4</td><td>C, Si, Ge</td></tr> <tr><td>5</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>6</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>7</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>8</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> | Valenzelektronen | | 1 | Li | 2 | Be, Mg | 3 | B, Al | 4 | C, Si, Ge | 5 | N, P, As, Sb, Bi | 6 | O, S, Se, Te, Po | 7 | F, Cl, Br, I, At | 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | | | | | | | | | | | | | | |
| Valenzelektronen | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | Be, Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | B, Al | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | C, Si, Ge | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | N, P, As, Sb, Bi | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | O, S, Se, Te, Po | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 7 | F, Cl, Br, I, At | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Valenzelektronen | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | Be, Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | B, Al | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | C, Si, Ge | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | N, P, As, Sb, Bi | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | O, S, Se, Te, Po | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 7 | F, Cl, Br, I, At | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| <p>Wie viele Elektronen hat Xenon auf der äußeren Schale?</p> <table border="1" data-bbox="1085 1523 1197 1680"> <tr><th colspan="2">Valenzelektronen</th></tr> <tr><td>1</td><td>Li</td></tr> <tr><td>2</td><td>Be, Mg</td></tr> <tr><td>3</td><td>B, Al</td></tr> <tr><td>4</td><td>C, Si, Ge</td></tr> <tr><td>5</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>6</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>7</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> <tr><td>8</td><td>He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn</td></tr> </table> | Valenzelektronen | | 1 | Li | 2 | Be, Mg | 3 | B, Al | 4 | C, Si, Ge | 5 | N, P, As, Sb, Bi | 6 | O, S, Se, Te, Po | 7 | F, Cl, Br, I, At | 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | <p>Wie heißt die äußere Schale bei Magnesium?</p> <table border="1" data-bbox="1085 1523 1197 1680"> <tr><th colspan="2">Periodensystem</th></tr> <tr><td>K</td><td>Li</td></tr> <tr><td>L</td><td>Be, Mg</td></tr> <tr><td>M</td><td>B, Al</td></tr> <tr><td>N</td><td>C, Si, Ge</td></tr> <tr><td>O</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>P</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>Q</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> </table> | Periodensystem | | K | Li | L | Be, Mg | M | B, Al | N | C, Si, Ge | O | N, P, As, Sb, Bi | P | O, S, Se, Te, Po | Q | F, Cl, Br, I, At | <p>Wie heißt die äußere Schale bei Brom?</p> <table border="1" data-bbox="1085 1523 1197 1680"> <tr><th colspan="2">Periodensystem</th></tr> <tr><td>K</td><td>Li</td></tr> <tr><td>L</td><td>Be, Mg</td></tr> <tr><td>M</td><td>B, Al</td></tr> <tr><td>N</td><td>C, Si, Ge</td></tr> <tr><td>O</td><td>N, P, As, Sb, Bi</td></tr> <tr><td>P</td><td>O, S, Se, Te, Po</td></tr> <tr><td>Q</td><td>F, Cl, Br, I, At</td></tr> </table> | Periodensystem | | K | Li | L | Be, Mg | M | B, Al | N | C, Si, Ge | O | N, P, As, Sb, Bi | P | O, S, Se, Te, Po | Q | F, Cl, Br, I, At | <p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor |
| Valenzelektronen | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 1 | Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 2 | Be, Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | B, Al | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | C, Si, Ge | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | N, P, As, Sb, Bi | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | O, S, Se, Te, Po | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 7 | F, Cl, Br, I, At | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 8 | He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Periodensystem | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| K | Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| L | Be, Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| M | B, Al | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| N | C, Si, Ge | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| O | N, P, As, Sb, Bi | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| P | O, S, Se, Te, Po | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Q | F, Cl, Br, I, At | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Periodensystem | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| K | Li | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| L | Be, Mg | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| M | B, Al | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| N | C, Si, Ge | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| O | N, P, As, Sb, Bi | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| P | O, S, Se, Te, Po | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Q | F, Cl, Br, I, At | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| <p>Der Atomkern sei ein Tennisball (d= 5 cm). Wie groß wäre das Atom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> d= 1.00 cm <input type="checkbox"/> d= 500 m <input type="checkbox"/> d= 50 m <input type="checkbox"/> d= 50 cm <input type="checkbox"/> d= 5 km | <p>Fragen Datei: B01 Atombau - 43 Fragen, Seite 1 von 2</p> | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

| | | | |
|---|---|--|---|
| <p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <p> <input type="checkbox"/> Argon <input checked="" type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor </p> | <p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <p> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input checked="" type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor </p> | <p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <p> <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Bor <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor </p> | <p>Um welches Atom handelt es sich?</p>  <p> <input type="checkbox"/> Argon <input checked="" type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Phosphor </p> |
| <p>Welches Element besitzt die Ordnungszahl 12?</p> <p> <input type="checkbox"/> Lithium <input checked="" type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Schwefel <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Aluminium </p> | <p>Wie viele besetzte Elektronenschalen besitzt das Element?</p> <p> <input type="checkbox"/> 1 <input checked="" type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5 </p> | <p>Wie viele besetzte Elektronenschalen besitzt das Element?</p> <p> <input type="checkbox"/> 1 <input checked="" type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5 </p> | <p>Wie viele Elektronenschalen besitzt das Element Iod?</p> <p> <input type="checkbox"/> 5 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 1 </p> |
| <p>Welches der folgenden Elemente besitzt 1 Außenelektron?</p> <p> <input checked="" type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Silicium </p> | <p>Was haben die Atome von Neon und Argon gemeinsam?</p> <p> <input type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Protonen <input type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Elektronen <input checked="" type="checkbox"/> gleiche Periodennummer <input type="checkbox"/> gleich viele Elektronen auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> gleiche Eigenschaften </p> | <p>Was haben die Elemente einer Hauptgruppe gemeinsam?</p> <p> <input checked="" type="checkbox"/> gleiche Außenelektronenzahl <input type="checkbox"/> gleiche Protonenzahl <input type="checkbox"/> gleicher Geschmack <input type="checkbox"/> gleiche Elektronenzahl <input type="checkbox"/> gleicher Geruch </p> | <p>Was haben die folgenden Elemente hat 4 Außenelektronen?</p> <p> <input type="checkbox"/> Lithium <input type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Helium <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenstoff </p> |
| <p>Wie sind die alpha-Strahlen geladen?</p> <p> <input type="checkbox"/> negativ <input type="checkbox"/> ungeladen <input checked="" type="checkbox"/> positiv <input type="checkbox"/> neutral <input type="checkbox"/> radioaktiv </p> | <p>Wie sind die beta-Strahlen geladen?</p>  <p> <input type="checkbox"/> positiv <input checked="" type="checkbox"/> negativ <input type="checkbox"/> ungeladen <input type="checkbox"/> radioaktiv </p> | <p>Wann gilt die Ausnahme 2 statt 8 Elektronen auf der äußeren Schale?</p> <p> <input type="checkbox"/> in der ersten Hauptgruppe <input type="checkbox"/> in der sechsten Hauptgruppe <input type="checkbox"/> in der ersten Periode <input type="checkbox"/> in der sechsten Periode <input type="checkbox"/> gar nicht </p> | <p>Was haben die Elemente einer Periode gemeinsam?</p> <p> <input type="checkbox"/> gleicher Geschmack <input type="checkbox"/> gleicher Geruch <input checked="" type="checkbox"/> gleiche Anzahl an Schalen <input type="checkbox"/> gleiche Protonenzahl <input type="checkbox"/> gleiche Neutronenzahl </p> |
| <p>Fragen Datei: B01 Atombau - 43 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | | |

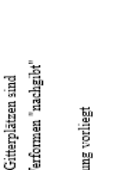




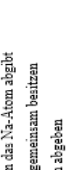




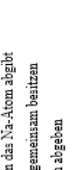





| | | | | | | | |
|--|--|--|---|--|--|--|--|
| <p>Ein Kation ist ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Atom mit mehr Elektronen als Protonen. <input checked="" type="checkbox"/> ein Atom mit mehr Protonen als Elektronen. <input type="checkbox"/> ein Atom mit Protonen in der Hülle. <input type="checkbox"/> ein Proton mit einem Überschuss an Elektronen. <input type="checkbox"/> ein Karbonstein. <p>Calciumnitrid ist eine Verbindung aus ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Calcium und Chlor. <input type="checkbox"/> Kalium und Phosphor. <input checked="" type="checkbox"/> Calcium und Stickstoff. <input type="checkbox"/> Kalium und Stickstoff. <input type="checkbox"/> Kalium Stickstoff und Sauerstoff <p>Bei einer Redoxreaktion ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird immer elementarer Sauerstoff als Reaktionspartner <input type="checkbox"/> geht Sauerstoff aus einer Verbindung verloren. <input type="checkbox"/> werden Protonen zwischen einem Metall und einem <input type="checkbox"/> nimmt das Metall grundsätzlich die Elektronen vom <input checked="" type="checkbox"/> läuft eine Oxidation und eine Reduktion zeitgleich ab. <p>Ionen entstehen durch...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Abgabe von Elektronen <input type="checkbox"/> durch Abgabe von Protonen <input type="checkbox"/> hohe Temperaturen <input type="checkbox"/> Aufnahme von Protonen <input type="checkbox"/> Einzigang von Neutronen <p>Ein Anion ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> ein Atom mit mehr Elektronen als Protonen <input type="checkbox"/> ein Karbonstein <input type="checkbox"/> ein Atom mit mehr Protonen als Elektronen <input type="checkbox"/> ein Proton mit einem Überschuss an Elektronen <input type="checkbox"/> ein Atom mit Protonen in der Hülle | <p>Kationen entstehen gewöhnlich, wenn ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bei einer Reaktion Protonen aufgenommen werden. <input type="checkbox"/> ein Nichtmetall Elektronen aufnimmt <input checked="" type="checkbox"/> ein Metall Elektronen abgibt. <input type="checkbox"/> zwei Atome miteinander verschmelzen. <input type="checkbox"/> die Anzahl von Protonen und Elektronen ausgeglichen <p>Ionenverbindungen sind in der Regel ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Flüssigkeiten. <input type="checkbox"/> reaktiver als die Elemente aus denen sie gebildet wurden. <input type="checkbox"/> leicht schmelzbar. <input type="checkbox"/> im festen Zustand elektrisch leitfähig. <input checked="" type="checkbox"/> spröde. <p>Minerwasser enthält unter anderem...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Kationen <input type="checkbox"/> Positronen <input type="checkbox"/> Wasserionen <input type="checkbox"/> Konglomerationen <input type="checkbox"/> Kanonen <p>Stoffe erreichen eine Edelgaskonfiguration als Ionen durch...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Abgabe der Elektronen auf der Außenschale <input type="checkbox"/> die Aufnahme von 3 Außenelektronen <input type="checkbox"/> gar nicht <input checked="" type="checkbox"/> durch Aufnahme/Abgabe so vieler Elektronen, bis die <input type="checkbox"/> <p>Anionen entstehen zum Beispiel, wenn ..</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Bei einer Reaktion Protonen aufgenommen werden <input checked="" type="checkbox"/> ein Nichtmetall Elektronen aufnimmt <input type="checkbox"/> ein Metall Elektronen abgibt <input type="checkbox"/> zwei Atome miteinander verschmelzen <input type="checkbox"/> die Anzahl der Protonen und Elektronen ausgeglichen wird. | <p>Kationen entstehen gewöhnlich, wenn ...</p>  <p>Wenn Natrium und Chlor reagieren, entsteht eine Ionenverbindung.</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit einem Atomzahlverhältnis von 2:1. <input type="checkbox"/> mit einem Atomzahlverhältnis von 1:2. <input type="checkbox"/> mit einem Atomzahlverhältnis von 2:2. <input checked="" type="checkbox"/> mit einem Atomzahlverhältnis von 1:1. <input type="checkbox"/> die Natriumoxid genannt wird. <p>Ionenkristalle zerbrechen leicht, weil ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sie hohe Schmelz- und Siedepunkte haben. <input type="checkbox"/> in ihnen sehr viel Energie gespeichert ist. <input type="checkbox"/> ihre Molekülen grundsätzlich den großen Abstand suchen. <input checked="" type="checkbox"/> durch Verschieben der Ionen im Gitter sich gleich geladene <input type="checkbox"/> die Ionen im Ionengitter nur scheinbar auf festen <p>Die Ladung eines Ions ist unter anderem abhängig von...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> der Anzahl der Kationen <input checked="" type="checkbox"/> der Anzahl der Elektronen in der Hülle <input type="checkbox"/> der Anzahl der Protonen in der Hülle <input type="checkbox"/> der Temperatur <input type="checkbox"/> Anzahl der Neutronen <p>Das Lithium-Ion...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hat acht Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat vier Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat drei Außenelektronen <input checked="" type="checkbox"/> hat zwei Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat ein Außenelektron <p>In Oxiden sind die Ionen des Sauerstoffs</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nicht geladen <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt negativ geladen | <p>Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfid. <input type="checkbox"/> Kaliumsulf. <input type="checkbox"/> Kaliumnitrid. <input type="checkbox"/> Calciumsulfid. <p>Elektrochemisch ist eine Oxidation ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Abgabe von Sauerstoff <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Sauerstoff <input checked="" type="checkbox"/> ein Teil einer Redoxreaktion. <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Elektronen. <input type="checkbox"/> ein anderer Begriff für die Reaktion eines Metalls mit <p>Chlorid-Ionen...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind zweifach negativ geladen <input type="checkbox"/> wandern im elektrischen Feld immer zur Kathode <input type="checkbox"/> sind Kationen <input checked="" type="checkbox"/> haben ein Elektron mehr als Chlor-Atome <input type="checkbox"/> | <p>Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfid. <input type="checkbox"/> Kaliumsulf. <input type="checkbox"/> Kaliumnitrid. <input type="checkbox"/> Calciumsulfid. <p>Elektrochemisch ist eine Oxidation ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Abgabe von Sauerstoff <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Sauerstoff <input checked="" type="checkbox"/> ein Teil einer Redoxreaktion. <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Elektronen. <input type="checkbox"/> ein anderer Begriff für die Reaktion eines Metalls mit <p>Chlorid-Ionen...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind zweifach negativ geladen <input type="checkbox"/> wandern im elektrischen Feld immer zur Kathode <input type="checkbox"/> sind Kationen <input checked="" type="checkbox"/> haben ein Elektron mehr als Chlor-Atome <input type="checkbox"/> <p>Das Lithium-Ion...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hat acht Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat vier Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat drei Außenelektronen <input checked="" type="checkbox"/> hat zwei Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat ein Außenelektron <p>In Oxiden sind die Ionen des Sauerstoffs</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nicht geladen <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt negativ geladen | <p>Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfid. <input type="checkbox"/> Kaliumsulf. <input type="checkbox"/> Kaliumnitrid. <input type="checkbox"/> Calciumsulfid. <p>Elektrochemisch ist eine Oxidation ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Abgabe von Sauerstoff <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Sauerstoff <input checked="" type="checkbox"/> ein Teil einer Redoxreaktion. <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Elektronen. <input type="checkbox"/> ein anderer Begriff für die Reaktion eines Metalls mit <p>Chlorid-Ionen...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind zweifach negativ geladen <input type="checkbox"/> wandern im elektrischen Feld immer zur Kathode <input type="checkbox"/> sind Kationen <input checked="" type="checkbox"/> haben ein Elektron mehr als Chlor-Atome <input type="checkbox"/> <p>Das Lithium-Ion...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hat acht Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat vier Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat drei Außenelektronen <input checked="" type="checkbox"/> hat zwei Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat ein Außenelektron <p>In Oxiden sind die Ionen des Sauerstoffs</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nicht geladen <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt negativ geladen | <p>Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfid. <input type="checkbox"/> Kaliumsulf. <input type="checkbox"/> Kaliumnitrid. <input type="checkbox"/> Calciumsulfid. <p>Elektrochemisch ist eine Oxidation ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Abgabe von Sauerstoff <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Sauerstoff <input checked="" type="checkbox"/> ein Teil einer Redoxreaktion. <input type="checkbox"/> die Aufnahme von Elektronen. <input type="checkbox"/> ein anderer Begriff für die Reaktion eines Metalls mit <p>Chlorid-Ionen...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind zweifach negativ geladen <input type="checkbox"/> wandern im elektrischen Feld immer zur Kathode <input type="checkbox"/> sind Kationen <input checked="" type="checkbox"/> haben ein Elektron mehr als Chlor-Atome <input type="checkbox"/> <p>Das Lithium-Ion...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hat acht Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat vier Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat drei Außenelektronen <input checked="" type="checkbox"/> hat zwei Außenelektronen <input type="checkbox"/> hat ein Außenelektron <p>In Oxiden sind die Ionen des Sauerstoffs</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nicht geladen <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt negativ geladen | <p>Fragen Datei: B02 Ionenbindung -Bildung - 20 Fragen</p> |
|--|--|--|---|--|--|--|--|

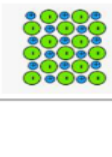






| | | | |
|---|---|---|--|
| <p>Welche Elemente verbinden sich nicht durch Ionenbindung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnesium und Schwefel <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff und Chlor <input type="checkbox"/> Chlor und Kalium <input type="checkbox"/> Magnesium und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Lithium und Fluor | <p>Welches Molekül mit zwei Elektronen-paarbindungen hat noch 4 freie Elektronenpaare?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff (HCl) <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) <input type="checkbox"/> Fluor (F₂) | <p>Welches Molekül mit zwei Elektronen-paarbindungen hat noch 4 freie Elektronenpaare?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff (HCl) <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) <input type="checkbox"/> Fluor (F₂) | <p>Ammoniak besteht aus NH₃-Molekülen. Welche Schreibweise ist für das Molekül geeignet?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> H-N-H-H <input type="checkbox"/> N-H-H-H <input type="checkbox"/> N-H-N-H-H <input type="checkbox"/> N-N-H-H <input checked="" type="checkbox"/> NH₃ |
| <p>Welches Element erreicht bei der EP-Bindung mit N, oder F, oder O höhere Schmelz- und Siedetemperaturen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Natrium <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Magnesium | <p>Wann hat eine EP-Bindung zusätzlich Ionencharakter?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wenn die Differenz der Elektronegativitäten < 0,5 ist <input type="checkbox"/> bei starken intermolekularen Kräften <input checked="" type="checkbox"/> wenn die EN-Differenz > 0,5 ist <input type="checkbox"/> wenn van der Waals Kräfte wirken <input type="checkbox"/> wenn die Metalle ihre Valenzelektronen abgeben | <p>Wann hat eine EP-Bindung zusätzlich Ionencharakter?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wenn die Differenz der Elektronegativitäten < 0,5 ist <input type="checkbox"/> bei starken intermolekularen Kräften <input checked="" type="checkbox"/> wenn die EN-Differenz > 0,5 ist <input type="checkbox"/> wenn van der Waals Kräfte wirken <input type="checkbox"/> wenn die Metalle ihre Valenzelektronen abgeben | <p>Welche Anziehungskraft ist die zweitschwächste?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Anionen und Kationen <input checked="" type="checkbox"/> Dipol-Dipol-Anziehungskraft <input type="checkbox"/> Kraft bei der Wasserstoffbrückenbindung <input type="checkbox"/> van der Waals-Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Metall und Elektronengas |
| <p>Welcher Bindungstyp liegt im Kohlenstoffdioxid vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metallbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung ohne Ionencharakter <input checked="" type="checkbox"/> 2 Elektronenpaarbindungen mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> keine Bindung | <p>H₂O hat eine höhere Siedetemperatur als H₂S, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> beim H₂O Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Wasser flüchtig ist <input checked="" type="checkbox"/> beim H₂O starke H-Brückenbindungen vorliegen <input type="checkbox"/> Schwefelwasserstoff über riecht <input type="checkbox"/> im Wasser nur EP-Bindungen vorliegen | <p>H₂O hat eine höhere Siedetemperatur als H₂S, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> beim H₂O Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Wasser flüchtig ist <input checked="" type="checkbox"/> beim H₂O starke H-Brückenbindungen vorliegen <input type="checkbox"/> Schwefelwasserstoff über riecht <input type="checkbox"/> im Wasser nur EP-Bindungen vorliegen | <p>Bei welcher Verbindung handelt es sich um ein Dipolmolekül?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniak (NH₃) <input type="checkbox"/> Stickstoff (N₂) <input type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) |
| <p>Welche Elemente bilden keine Elektronenpaarbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Stickstoff <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff und Lithium <input type="checkbox"/> Chlor mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoff und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Fluor | <p>Ein Wasserstrahl lässt sich elektrisch ablenken. Ein flüssiger Chlorwasserstoffstrahl (HCl) würde</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sich entzünden <input type="checkbox"/> leuchten <input checked="" type="checkbox"/> auch abgelenkt werden <input type="checkbox"/> nicht abgelenkt werden <input type="checkbox"/> blau leuchten | <p>Ein Wasserstrahl lässt sich elektrisch ablenken. Ein flüssiger Chlorwasserstoffstrahl (HCl) würde</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sich entzünden <input type="checkbox"/> leuchten <input checked="" type="checkbox"/> auch abgelenkt werden <input type="checkbox"/> nicht abgelenkt werden <input type="checkbox"/> blau leuchten | <p>Was für eine Bindung gehen Kohlenstoff und Sauerstoff ein?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter <input checked="" type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung ohne Ionencharakter <input type="checkbox"/> Sie verbinden sich nicht |
| <p>Welches ist die schwächste Anziehungskraft? (= niedrigste Siedetemperatur)</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen zwei Ionen <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Dipolen <input checked="" type="checkbox"/> van der Waals-Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung im Ionengitter <input type="checkbox"/> Kraft bei Wasserstoffbrückenbindung | <p>Warum bilden Edelgase normalerweise keine Moleküle aus, sondern liegen einatomig vor?</p> <ul style="list-style-type: none"> 1 He Helium 2 Ne Neon 10 Ar Argon 36 Kr Krypton 54 Xe Xenon 86 Rn Radon | <p>Warum bilden Edelgase normalerweise keine Moleküle aus, sondern liegen einatomig vor?</p> <ul style="list-style-type: none"> 1 He Helium 2 Ne Neon 10 Ar Argon 36 Kr Krypton 54 Xe Xenon 86 Rn Radon | <p>Wie viele freie Elektronenpaare hat ein Chloratom?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 0 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 |
| <p>Was muss bei Molekülen mit Elektronenpaarbindungen immer gelten:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> "Rechts vor Links" <input type="checkbox"/> die einzelnen Atome müssen geladen sein <input checked="" type="checkbox"/> die Oktett-Regel <input type="checkbox"/> entgegengesetzte Ladungen ziehen sich an <input type="checkbox"/> die "goldene" Regel | <p>Durch Bildung gemeinsamer Elektronenpaare, versuchen die einzelnen Atome</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gemeinsam stark zu sein <input type="checkbox"/> ihre Stellung im PSE zu festigen <input type="checkbox"/> ein Gemeinschaftsgefühl zu entwickeln <input checked="" type="checkbox"/> der Oktett-Regel zu genügen <input type="checkbox"/> eine Ionenbindung zu bilden | <p>Durch Bildung gemeinsamer Elektronenpaare, versuchen die einzelnen Atome</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gemeinsam stark zu sein <input type="checkbox"/> ihre Stellung im PSE zu festigen <input type="checkbox"/> ein Gemeinschaftsgefühl zu entwickeln <input checked="" type="checkbox"/> der Oktett-Regel zu genügen <input type="checkbox"/> eine Ionenbindung zu bilden | <p>Die Siedetemperatur von Sauerstoff ist ...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> niedrig <input type="checkbox"/> etwa Raumtemperatur <input type="checkbox"/> hoch <input type="checkbox"/> sehr hoch |


Fragen Datei: B3 Elektronenpaarbindung - 22 Fragen

| | | | |
|---|--|--|--|
| <p>Welche Eigenschaften haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verbombbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elektr. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle | <p>Welche chemischen Bindungen müssen Stoffe haben, damit sie im festen Zustand sehr gut Strom leiten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Atombindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> Alle leiten gleich gut. | <p>Wie gut leiten Stoffe mit metallischen Bindungen den Strom?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> sehr gut <input type="checkbox"/> gut <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> schlecht <input type="checkbox"/> sehr schlecht | <p>Wie hoch ist die Schmelz- und Siedetemperatur der Stoffe mit metallischen Bindungen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> hoch (mit Ausnahmen) <input type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> die Stoffe lassen sich nicht schmelzen <input type="checkbox"/> beide sind immer gleich <input type="checkbox"/> beide unter 0 °C |
| <p>Was ist ein Ion? Es handelt sich um ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> positiv geladenes Elektron <input type="checkbox"/> negativ geladenes Elektron <input checked="" type="checkbox"/> positiv oder negativ geladenes Teilchen <input type="checkbox"/> Metall <input type="checkbox"/> Neutron | <p>Was befindet sich bei der metallischen Bindung zwischen den Atomen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nichts <input type="checkbox"/> Anionen <input type="checkbox"/> Ionen <input checked="" type="checkbox"/> Elektronengas <input type="checkbox"/> Luft | <p>Metalle sind schmelzbar, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input checked="" type="checkbox"/> das Elektronengas beim Verformen "nachgibt" <input type="checkbox"/> Metalle hart sind <input type="checkbox"/> in Metallen eine EP-Bindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle reine Stoffe sind | <p>Bei welcher der Verbindungen liegt eine metallische Bindung vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Natrium mit Magnesium <input type="checkbox"/> Sauerstoff mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Stickstoff mit Fluor <input type="checkbox"/> Kohlen mit Iod <input type="checkbox"/> Fluor mit Chlor |
| <p>Welchen Typ von Verbindungen gehen Natrium und Magnesium ein?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Atombindung <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung <input type="checkbox"/> wie im Natriumchlorid | <p>Welcher Stoff, aufgebaut mit folgenden Bindungen, leitet den Strom am besten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> Protonenpaarbindung | <p>Magnesium ist ein Erdalkalimetall und ist daher in Verbindungen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> doppelt negativ geladen <input type="checkbox"/> einfach negativ geladen <input type="checkbox"/> elektrisch neutral <input type="checkbox"/> einfach positiv geladen <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv geladen | <p>Wo befinden sich die bei metallischen Bindungen die Kationen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> im Molekül <input checked="" type="checkbox"/> auf festen Gitterplätzen <input type="checkbox"/> auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> in den Ionen <input type="checkbox"/> auf beweglichen Elektronen |
| <p>Welche Verbindung leitet den Strom am besten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metall - Nichtmetall <input type="checkbox"/> Bindung von Elektronenpaaren <input type="checkbox"/> Metall - Kunststoff <input checked="" type="checkbox"/> Metall-Metall <input type="checkbox"/> Sauerstoff - Wasser | <p>Metalle leiten den Strom, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle verformbar sind <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung vorliegt <input checked="" type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input type="checkbox"/> das Elektronengas den Stromtransport übernimmt | <p>Wie nennt man die Bindung zwischen Kalium (K) mit Calcium (Ca)?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> EP-Bindung <input type="checkbox"/> Sie verbunden sich nicht <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung | <p>Wie sind die Kationen der Erdalkalimetalle im festen Zustand geladen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sie sind neutral. <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv <input type="checkbox"/> einfach negativ <input type="checkbox"/> einfach positiv <input type="checkbox"/> dreifach positiv |
| <p>Wie ist Natrium aufgebaut?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumionen schwingen durch das Metall <input type="checkbox"/> Die Elektronen sind auf festen Gitterplätzen <input type="checkbox"/> Natrium ist ein Edelgas <input checked="" type="checkbox"/> Natrium ist aufgebaut wie jedes Nichtmetall <input type="checkbox"/> Na⁺-Ionen auf festen Plätzen - zusammengehalten vom | <p>Für welches Metall kommt dieses Gitter in Frage?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lithium <input type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Kupfer <input type="checkbox"/> Silber | <p>Wie sind die Kationen im festen Aluminium geladen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sie sind neutral <input type="checkbox"/> einfach positiv <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv <input type="checkbox"/> dreifach positiv <input type="checkbox"/> dreifach negativ | <p>Wie sind die Kationen im festen Aluminium geladen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sie sind neutral <input type="checkbox"/> einfach positiv <input checked="" type="checkbox"/> doppelt positiv <input type="checkbox"/> dreifach positiv <input type="checkbox"/> dreifach negativ |

Fragen Datei: B04 Metallbindung - 20 Fragen

| | | | | | | | |
|--|--|--|---|---|--|---|---|
| <p>Merale leiten den Strom, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle verformbar sind <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung vorliegt <input type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input type="checkbox"/> das Elektronengas beim Verformen "nachzieht" <input type="checkbox"/> Metalle hart sind <input type="checkbox"/> in Metallen eine EP-Bindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle reine Stoffe sind  | <p>Welcher Bindungstyp liegt im Kohlenstoffdioxid vor?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metallbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input checked="" type="checkbox"/> 4 Elektronenpaarbindungen <input type="checkbox"/> 2 Elektronenpaarbindungen <input type="checkbox"/> keine Bindung  | <p>H2O hat eine höhere Siedetemperatur als H2S, weil</p> <p>Schwefelwasserstoff</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> beim H2O Ionenbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Wasser flüssig ist <input checked="" type="checkbox"/> beim H2O starke H-Brückenbindungen vorliegen <input type="checkbox"/> Schwefelwasserstoff überflücht <input type="checkbox"/> im Wasser nur Atombindungen vorliegen | <p>Merale sind schmelzbar, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Elektronen auf festen Gitterplätzen sind <input checked="" type="checkbox"/> das Elektronengas beim Verformen "nachzieht" <input type="checkbox"/> Metalle hart sind <input type="checkbox"/> in Metallen eine EP-Bindung vorliegt <input type="checkbox"/> Metalle reine Stoffe sind  | <p>Wie viel "Bindungsrahmen" hat Stickstoff bei einer normalen Elektronenpaarbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 5 | <p>Wie lautet die Formel einer Verbindung aus Aluminium und Sauerstoff?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Al³⁺·O²⁻₃ <input type="checkbox"/> Al³⁺·O²⁻₂ <input type="checkbox"/> Al³⁺·O⁻ <input checked="" type="checkbox"/> Al³⁺·O²⁻₃ <input type="checkbox"/> Al³⁺·O²⁻₂ | <p>Welche Elemente verbinden sich nicht durch Ionenbindung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnesium und Schwefel <input checked="" type="checkbox"/> Schwefel und Chlor <input type="checkbox"/> Chlor und Kalium <input type="checkbox"/> Magnesium und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Lithium und Fluor | <p>Welche Elemente bilden keine Elektronenpaarbindung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Stickstoff <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff und Lithium <input type="checkbox"/> Chlor mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoff und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Fluor |
| <p>Eine wässrige Lösung von Natriumchlorid leitet den Strom, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Elektronengas leitet <input checked="" type="checkbox"/> sich in Wasser die Ionen bewegen können <input type="checkbox"/> im Wasser eine Metallbindung vorliegt <input type="checkbox"/> Wasser bei 100 °C siedet <input type="checkbox"/> Wasser freie Gitterplätze für Natriumchlorid hat  | <p>Die Siedetemperatur von Sauerstoff ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> niedrig <input type="checkbox"/> etwa Raumtemperatur <input type="checkbox"/> hoch <input type="checkbox"/> sehr hoch | <p>Bei welcher der Verbindungen liegt eine metallische Bindung vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natrium mit Magnesium <input type="checkbox"/> Sauerstoff mit Wasserstoff <input type="checkbox"/> Stickstoff mit Fluor <input type="checkbox"/> Kalium mit Iod <input type="checkbox"/> Fluor mit Chlor | <p>Welcher Bindungstyp liegt bei einer Verbindung aus Schwefel und Magnesium vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> EP-Bindung <input checked="" type="checkbox"/> kovalente Verbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> metallische Bindung | <p>Welche Elemente bilden eine Ionenbindung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Magnesium mit Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Lithium mit Fluor <input type="checkbox"/> Chlor mit Schwefel <input type="checkbox"/> Wasserstoff mit Sauerstoff <input type="checkbox"/> Sauerstoff mit Sauerstoff | <p>Wie nennt man die Bindung zwischen Kalium (K) mit Calcium (Ca)?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> EP-Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> EP-Bindung <input type="checkbox"/> Sie verbinden sich nicht <input checked="" type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung | <p>Welcher Bindungstyp liegt beim Natriumfluorid vor?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> Metallbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input checked="" type="checkbox"/> van-der-Waals-Bindung <input type="checkbox"/> Wasserstoffbrückenbindung | <p>Warum ist eine Salzschmelze ein elektrischer Leiter, ein Salzkristall dagegen ein Nichtleiter?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> in der Salzschmelze entstehen Elektronen. <input type="checkbox"/> in Salzschmelzen sind die Ionen unbeweglich. <input checked="" type="checkbox"/> in Salzschmelzen sind Ionen frei beweglich. <input type="checkbox"/> in einer Salzschmelze wird elektrischer Strom erzeugt. <input type="checkbox"/> in einer Salzschmelze reagieren die Atome. |
| <p>Wie heißt die Verbindung NaOH mit Namen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumoxid <input type="checkbox"/> Natriumperoxid <input type="checkbox"/> Natriohlauge <input type="checkbox"/> Natriumsauerstoffwasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> Natriumhydroxid  | <p>Welche Eigenschaften haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verformbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elek. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle | <p>Welche Stoffe mit dem folgenden Bindungstyp leiten keinen Strom im geschmolzenen Zustand?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input checked="" type="checkbox"/> EP Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> EP Bindung mit Ionencharakter <input type="checkbox"/> Protonenpaarbindung <input type="checkbox"/> Bindung von Metall mit Metall | <p>Welche Stoffe mit dem folgenden Bindungstyp leiten keinen Strom im geschmolzenen Zustand?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input checked="" type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> kovalente Bindung <input type="checkbox"/> sie können sich nicht verbinden <input type="checkbox"/> sie verschmelzen miteinander | <p>Wenn Natrium und Chlor miteinander reagieren, dann entstehen Na⁺- und Cl⁻-Ionen, indem</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Cl-Atom 1 Elektron an das Na-Atom abgibt <input type="checkbox"/> das Na-Atom 2 Elektronen an das Cl-Atom abgibt <input checked="" type="checkbox"/> beide ein Elektronenpaar gemeinsam besitzen <input type="checkbox"/> beide Atome je 1 Elektron abgeben <input type="checkbox"/> das Na-Atom ein Elektron an das Cl-Atom abgibt  | <p>Welche Eigenschaften haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verformbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elek. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle | <p>Welche Eigenschaften haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verformbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elek. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle | <p>Welche Eigenschaften haben Salze und Metalle gemeinsam?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gute Verformbarkeit <input type="checkbox"/> gute Wärmeleitfähigkeit <input checked="" type="checkbox"/> elektrische Leitfähigkeit deren Schmelzen <input type="checkbox"/> Wasserlöslichkeit <input type="checkbox"/> elek. Leitfähigkeit fester Metalle und Salzkristalle |
| <p align="center">Fragen Datei: B05 Bindungen - 59 Fragen, Seite 1 von 3</p> | | | | | | | |

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|--|---|--|--|--|--|--|--|---|--|---|---|---|---|---|--|---|---|---|---|
| <p>Warum bilden Edelgase normalerweise keine Moleküle aus, sondern liegen einatomig vor?</p> <p>Wichtiges Wissen: Edelgase haben für Bindungen einen zu großen Ionisierungsenergieaufwand. Sie sind viel zu energiereich. Edelgase sind Metalle und diese verbinden sich nicht. Edelgase erfüllen die Oktaetregel. Edelgase lagern wie andere Gase immer als Moleküle vor.</p> <p>Ein Wasserstrahl lässt sich elektrisch ablenken. Ein flüssiger Chlorwasserstoffstrahl (HCl) würde</p>  | <p>Wie viele freie Elektronenpaare hat ein Chloratom?</p> <p><input type="checkbox"/> 0 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4</p>  | <p>Ein Molekül mit zwei Elektronen-paarbindungen hat noch insgesamt 4 freie Paare. Wie heißt das Molekül?</p> <p><input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff (HCl) <input type="checkbox"/> Wasserstoff (H₂) <input type="checkbox"/> Sauerstoff (O₂) <input type="checkbox"/> Chlor (Cl₂) <input type="checkbox"/> Fluor (F₂)</p> | <p>Ammoniak besteht aus NH₃-Molekülen. Welche Schreibweise ist für das Molekül geeignet?</p> <p><input type="checkbox"/> H-N-H-H <input type="checkbox"/> N-H-H-H <input type="checkbox"/> N-H-N-H <input type="checkbox"/> N-N-H-H <input type="checkbox"/> N-N-H-H <input type="checkbox"/> NH₃</p>  | <p>Nenne die Bindungsart zwischen Kalium und Chlor.</p> <p><input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> Protonenbindung <input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> Bindung nicht möglich</p> | <p>Bei der Stromleitung durch Gleichstrom verändern sich Salzschnmelzen. An welchem Pol scheidet sich das Metall ab?</p>  | <p>Wie gut leiten Stoffe mit metallischen Bindungen den Strom?</p> <p><input type="checkbox"/> sehr gut <input type="checkbox"/> gut <input type="checkbox"/> gar nicht <input type="checkbox"/> schlecht <input type="checkbox"/> sehr schlecht</p> | <p>Welche Stoffe leiten in gelöster Form den Strom gut? Stoffe mit</p> <p><input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> metallische Bindung <input type="checkbox"/> EP-Bindung <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> Alle leiten gleich gut.</p> | <p>Wie hoch ist die Schmelz- und Siedetemperatur der Stoffe mit metallischen Bindungen?</p> <p><input type="checkbox"/> hoch (mit Ausnahmen) <input type="checkbox"/> sehr niedrig <input type="checkbox"/> die Stoffe lassen sich nicht schmelzen <input type="checkbox"/> beide sind immer gleich <input type="checkbox"/> beide unter 0 °C</p> | <p>Welcher Stoff lässt sich nicht verformen?</p> <p><input type="checkbox"/> Eine Legierung aus Nickel und Eisen <input type="checkbox"/> Stahl <input type="checkbox"/> Kupfer <input type="checkbox"/> LiF <input type="checkbox"/> H₂O</p> | <p>Wie heißt die Formel der Verbindung aus Ca und F?</p> <p><input type="checkbox"/> 2CaF <input type="checkbox"/> CaF <input type="checkbox"/> CaF₂ <input type="checkbox"/> Ca₂F <input type="checkbox"/> Ca₂F₂</p>  | <p>Zur Durchführung einer Schmelzelektrolyse braucht man unter anderem</p> <p><input type="checkbox"/> eine unpolar aufgebaute Verbindung <input type="checkbox"/> eine Wechselstromquelle <input type="checkbox"/> eine Gleichstromquelle <input type="checkbox"/> ein Lösungsmittel <input type="checkbox"/> einen Liebigkühler</p>  | <p>Wann leitet eine Verbindung mit Ionenbindung den Strom?</p> <p><input type="checkbox"/> immer <input type="checkbox"/> fest oder gasförmig <input type="checkbox"/> geschmolzen oder fest <input type="checkbox"/> im flüssigen oder gasförmigen Zustand <input type="checkbox"/> im geschmolzenen oder gelösten Zustand</p> | <p>Welche chemische Bindungsart hat die höchste Schmelztemperatur?</p> <p><input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> nichtmetallische Bindungen <input type="checkbox"/> alle Quecksilberlegierungen <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindungen <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindungen mit Ionencharakter</p> | <p>Wann hat eine EP-Bindung zusätzlich Ionencharakter?</p> <p><input type="checkbox"/> wenn die EN-Differenz >0,5 ist <input type="checkbox"/> bei starken intermolekularen Kräften <input type="checkbox"/> wenn die EN-Differenz <0,5 ist <input type="checkbox"/> wenn van der Waals Kräfte wirken <input type="checkbox"/> wenn die Metalle ihre Valenzelektronen abgeben</p> | <p>Welche Verbindung leitet den Strom am besten?</p> <p><input type="checkbox"/> Metall - Nichtmetall <input type="checkbox"/> Bindung von Elektronenpaaren <input type="checkbox"/> Metall - Kunststoff <input type="checkbox"/> Metall-Metall <input type="checkbox"/> Sauerstoff - Wasser</p>  | <p>Welche Elektronegativität hat Chlor?</p> <p><input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 3,5 <input type="checkbox"/> 4</p> <p>Blick auf das Periodensystem</p>  | <p>Wo befinden sich die bei metallischen Bindungen die Kationen?</p> <p><input type="checkbox"/> im Molekül <input type="checkbox"/> auf festen Gitterplätzen <input type="checkbox"/> auf der äußeren Schale <input type="checkbox"/> in den Ionen <input type="checkbox"/> auf beweglichen Elektronen</p> | <p>Welche chemische Bindungsart hat die höchste Schmelztemperatur?</p> <p><input type="checkbox"/> Ionenbindung <input type="checkbox"/> nichtmetallische Bindungen <input type="checkbox"/> alle Quecksilberlegierungen <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindungen <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindungen mit Ionencharakter</p> | <p>Fragen Datei: B05 Bindungen - 59 Fragen, Seite 2 von 3</p> |
|--|---|--|--|--|--|--|--|---|--|---|---|---|---|---|--|---|---|---|---|

| <p>Welches ist die schwächste Anziehungskraft?(= niedrigste Siedetemperatur)</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen zwei Ionen <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Dipolen <input checked="" type="checkbox"/> van der Waals-Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung im Ionengitter <input type="checkbox"/> Kraft bei Wasserstoffbrückenbindung | | | | | | | |
|--|--|--|--|--|--|--|---|
| <p>Wieviel Wörter stehen auf dem Arbeitsblatt zu den Bindungen, den man bei "www.kappenberg.com" herunterladen kann?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 294 <input type="checkbox"/> 503 <input checked="" type="checkbox"/> 388 <input type="checkbox"/> 424 <input type="checkbox"/> > 1000 | | | | | | | |
| <p>Welche Anziehungskraft ist die zweitschwächste?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Anionen und Kationen <input checked="" type="checkbox"/> Dipol-Dipol- Anziehungskraft <input type="checkbox"/> Kraft bei der Wasserstoffbrückenbindung <input type="checkbox"/> van der Waals- Kraft <input type="checkbox"/> Anziehung zwischen Metall und Elektrowegas | | | | | | | |
| | | | | | | | <p>Fragen Datei: B05 Bindungen - 59 Fragen, Seite 3 von 3</p> |

AK Riddle

B06 Namen binärer Verbindungen

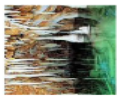
| | | | |
|--|--|---|--|
| <p>Wie lautet der Name der einfachsten Verbindung aus Natrium und Chlor?</p> <p>NaCl</p> <p><input type="checkbox"/> Natriumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Natriumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumbromat <input type="checkbox"/> Natriumchlorat <input type="checkbox"/> Wasserstoffchlorid</p> | <p>Die Ionenverbindung aus Kalium und Schwefel heißt</p> <p>K₂S</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Calciumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Kaliumnitrid</p> | <p>Wie heißt die Verbindung von Calcium und Sauerstoff?</p> <p>CaO</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumoxid <input type="checkbox"/> Calciumcarbonat <input type="checkbox"/> Calciumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Calciumoxid <input type="checkbox"/> Kaliumperoxid</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Stickstoff mit Stickstoff?</p> <p>N₂</p> <p><input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Stickoxid <input type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Natriumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Stickstoff</p> |
| <p>Wie heißt die Verbindung von Aluminium und Sauerstoff?</p> <p>Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> Sauerstoffaluminat <input checked="" type="checkbox"/> Aluminiumoxid <input type="checkbox"/> Alkaloid <input type="checkbox"/> Magnesiumoxid <input type="checkbox"/> Aluminiumsulfid</p> | <p>Wie heißt die Verbindung von Wasserstoff mit Sauerstoff?</p> <p>H₂O</p> <p><input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> Wasserstoffhydrid <input type="checkbox"/> Sauerstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Wasserchlorid</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Kohlenstoff mit Wasserstoff?</p> <p>CH₄</p> <p><input type="checkbox"/> Methan <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Butan <input checked="" type="checkbox"/> Kohlenwasserstoff <input type="checkbox"/> Methanol</p> | <p>Wie heißt die Verbindung von Schwefel mit Wasserstoff?</p> <p>H₂S</p> <p><input type="checkbox"/> Schwefeläthylid <input checked="" type="checkbox"/> Schwefelwasserstoff <input type="checkbox"/> Schwefelchlorid <input type="checkbox"/> Wasserstoffoxid <input type="checkbox"/> Ammoniak</p> |
| <p>Wie nennt man die Verbindung aus Wasserstoff und Chlor?</p> <p>HCl</p> <p><input type="checkbox"/> Chloroxid <input type="checkbox"/> Chlor <input checked="" type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> Chlorwasser <input type="checkbox"/> Wasserstoffoxid</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Chlor mit Chlor?</p> <p>Cl₂</p> <p><input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Chloroxid <input type="checkbox"/> Chlorchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Chlor</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Wasserstoff mit Sauerstoff?</p> <p>H₂</p> <p><input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Wasserstoffdioxid <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wassergas</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Sauerstoff mit Sauerstoff?</p> <p>O₂</p> <p><input type="checkbox"/> Wasser <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wasserstoffdioxid <input type="checkbox"/> Chloroxid <input type="checkbox"/> Luft</p> |
| <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Stickstoff mit Wasserstoff?</p> <p>NH₃</p> <p><input type="checkbox"/> Salmiak <input type="checkbox"/> Stickoxid <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniak <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> Stickstoff</p> | <p>Welche Formel hat die Verbindung von Aluminium mit Chlor?</p> <p>Aluminium + Chlor</p> <p><input type="checkbox"/> AlCl <input type="checkbox"/> Al₂Cl <input type="checkbox"/> AlCl₂ <input type="checkbox"/> Al₃Cl <input checked="" type="checkbox"/> AlCl₃</p> | <p>Wie heißt die Verbindung von Kupfer mit Iod?</p> <p>CuI₂</p> <p><input type="checkbox"/> Iodkalium <input type="checkbox"/> Kupferoxid <input type="checkbox"/> Chloroxid <input type="checkbox"/> Kupferchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Kupferiodid</p> | <p>Wie heißt die Verbindung?</p> <p>MgBr₂</p> <p><input type="checkbox"/> Magnesiumbromid <input type="checkbox"/> Magnesiumchlorid <input type="checkbox"/> Magnesiumbromat <input type="checkbox"/> Magnesiumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Magnesiumbromid</p> |
| <p>Welchen Namen hat die Verbindung von Zink mit Iod?</p> <p>ZnI₂</p> <p><input type="checkbox"/> Zinkchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Zinkiodid <input type="checkbox"/> Zinkbromid <input type="checkbox"/> Zinniodid <input type="checkbox"/> Zinnchlorid</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Fluor mit Fluor?</p> <p>F₂</p> <p><input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Fluorwasserstoff <input type="checkbox"/> Iod <input checked="" type="checkbox"/> Fluor</p> | <p>Wie nennt man die Verbindung?</p> <p>Fe₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> Fluoroxid <input type="checkbox"/> Fluorchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Eisenoxid <input type="checkbox"/> Eisenchlorid <input type="checkbox"/> Eisenbromid</p> | <p>Wie heißt die einfachste Verbindung von Brom mit Brom?</p> <p>Br₂</p> <p><input type="checkbox"/> Bromwasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Fluor</p> |
| <p>Wie ist die Formel der Verbindung von Natrium mit Schwefel?</p> <p>Natrium + Schwefel</p> <p><input type="checkbox"/> NaS <input checked="" type="checkbox"/> Na₂S <input type="checkbox"/> NaS₂ <input type="checkbox"/> Na₃S <input type="checkbox"/> NaS₃</p> | <p>Wie ist die Formel der Verbindung aus Kalium und Sauerstoff?</p> <p>Kalium + Sauerstoff</p> <p><input type="checkbox"/> KO <input type="checkbox"/> KO₂ <input checked="" type="checkbox"/> K₂O <input type="checkbox"/> KO₃ <input type="checkbox"/> K₂O</p> | | |











Fragen Datei: B06 Namen binärer Verbindungen - 22 Fragen

| | | | |
|--|---|--|--|
| <p>Wie heißt die Verbindung?</p> <p>NaNO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Natriumnitrit <input type="checkbox"/> Ammoniumnitrat <input type="checkbox"/> Kaliumnitrit <input type="checkbox"/> Kaliumnitrat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumnitrat</p> | <p>Der Name?</p> <p>K₂SO₄</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Kaliumperisulfat</p> | <p>Wie ist der richtige Name der Verbindung?</p> <p>CaCO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Calciumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Calciumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Calciumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid</p> | <p>Wie ist mein Name?</p> <p>Na₃PO₄</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Natriumphosphat <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input type="checkbox"/> Natriumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumoxid <input type="checkbox"/> Natriumnitrat</p> |
| <p>Wie nennt man mich?</p> <p>NaOH</p> <p><input type="checkbox"/> Natriowasser <input type="checkbox"/> Natriumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Natriumhydroxid <input type="checkbox"/> Natriumoxid <input type="checkbox"/> Natriumlauge</p> | <p>Wie nennt man mich?</p> <p>NH₄Cl</p> <p><input type="checkbox"/> Chlorid <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Stickstoffdioxid</p> | <p>Wie lautet die richtige Benennung?</p> <p>KNO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumnitrat <input type="checkbox"/> Ammoniakalisches Kalium <input type="checkbox"/> Natriumnitrat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumnitrit <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid</p> | <p>Name der Verbindung?</p> <p>Na₂SO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid</p> |
| <p>Wie lautet der Name der Verbindung?</p> <p>CuSO₄</p> <p><input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> Kupfersulfat <input type="checkbox"/> Schwefelkupfer <input type="checkbox"/> Kupfersulfid <input type="checkbox"/> Kupfersulfid</p> | <p>Mein Name?</p> <p>AgNO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Silbernitrit <input type="checkbox"/> Nitrosilber <input checked="" type="checkbox"/> Silbernitrat <input type="checkbox"/> Ammoniak Silber <input type="checkbox"/> Silberchlorid</p> | <p>Wie lautet der offizielle Name?</p> <p>Ca(OH)₂</p> <p><input type="checkbox"/> Kalwasser <input type="checkbox"/> Calciumoxid <input type="checkbox"/> Calciumperoxid <input type="checkbox"/> Kalklauge <input checked="" type="checkbox"/> Calciumhydroxid</p> | <p>Wie lautet der Name?</p> <p>NH₄NO₃</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Ammoniumnitrat <input type="checkbox"/> Stickstoffdioxid <input type="checkbox"/> Ammoniak <input type="checkbox"/> Salpetersäure <input type="checkbox"/> Sticknitrat</p> |
| <p>Wie heißt die Verbindung?</p> <p>KHCO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumstickstoff</p> | <p>Wie ist der Name der Verbindung?</p> <p>KHSO₄</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumhydrogensulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumsulfat</p> | <p>Wie lautet die Bezeichnung?</p> <p>KNO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumstickstoff <input type="checkbox"/> Kaliumnitrit <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumnitrat <input type="checkbox"/> Calciumnitrat</p> | <p>Korrekturer Name?</p> <p>CaSO₄</p> <p><input type="checkbox"/> Kalk <input type="checkbox"/> Calciumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Calciumsulfat <input type="checkbox"/> Calciumsulfid <input type="checkbox"/> Calciumacetat</p> |
| <p>Wie lautet der Name?</p> <p>Al₂(SO₄)₃</p> <p><input checked="" type="checkbox"/> Aluminiumsulfat <input type="checkbox"/> Alanin <input type="checkbox"/> Aluminiumsulfid <input type="checkbox"/> Aluminiumsulfid <input type="checkbox"/> Aluminiumacetat</p> | <p>Wie lautet mein korrekter Name?</p> <p>NaHSO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Natriumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumhydrogensulfid <input type="checkbox"/> Natriumsulfid <input type="checkbox"/> Natriumhydrogensulfat</p> | <p>Wie heißt die Verbindung?</p> <p>Na₂CO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Natriumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumhydroxid</p> | <p>Welcher Name passt am ehesten zu dieser Verbindung?</p> <p>KCN</p> <p><input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumcyanid <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumpermanganat <input type="checkbox"/> Natriumchlorid</p> |
| <p>Wie lautet der Name?</p> <p>KMnO₄</p> <p><input type="checkbox"/> Natriumazetat <input type="checkbox"/> Kaliummanganat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumphosphat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumpermanganat</p> | <p>Welcher Name passt am ehesten zu dieser Verbindung?</p> <p>KMnO₄</p> <p><input type="checkbox"/> Natriumazetat <input type="checkbox"/> Kaliummanganat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumphosphat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumpermanganat</p> | | |
| <p>Fragen Datei: B07 Namen einiger Verbindungen - 21 Fragen</p> | | | |

| | | | |
|---|--|---|--|
| <p>Welcher Name trifft auch auf Natriumacetat zu?</p> <p>CH₃COONa</p> <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumethanat <input checked="" type="checkbox"/> Natriumethanat <input type="checkbox"/> Natriumchlorid | <p>Der Name für Na₂S₂O₃ ist...</p> <p>Na₂S₂O₃</p> <input type="checkbox"/> Natriumsulfat <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Natriumperoxodisulfat <input type="checkbox"/> Natriumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Natriumthiosulfat | <p>Wie lautet die Bezeichnung?</p> <p>H₂O₂</p> <input type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Wasserstoffoxid <input checked="" type="checkbox"/> Wasserstoffperoxid <input type="checkbox"/> Natriumhydroxid <input type="checkbox"/> Ammoniak | <p>Ich entstehe bei 600°C aus Magnesium und Stickstoff</p> <p>Mg₃N₂</p> <input type="checkbox"/> Magnesiumoxid <input checked="" type="checkbox"/> Magnesiumnitrid <input type="checkbox"/> Ammoniak <input type="checkbox"/> Magnesiumamid <input type="checkbox"/> Magnesiumnitrit |
| <p>Ich bilde ein Ionegitter...</p> <p>NaH</p> <input checked="" type="checkbox"/> Natriumhydrid <input type="checkbox"/> Natriumhydroxid <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Natriumoxid <input type="checkbox"/> Natriumperhydrid | <p>Meine Bezeichnung?</p> <p>KOCl</p> <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input type="checkbox"/> Kaliumhydroxid <input type="checkbox"/> Kaliumcyanid <input type="checkbox"/> Kaliumchlorat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumhypochlorit | <p>Wie lautet der Name?</p> <p>KClO₃</p> <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input type="checkbox"/> Kaliumperchlorat <input type="checkbox"/> Kaliumhypochlorit <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumchlorat <input type="checkbox"/> Kaliumoxid | <p>Ich gehe beim Erhitzen Sauerstoff ab ...</p> <p>KClO₄</p> <input type="checkbox"/> Kaliumchlorid <input type="checkbox"/> Kaliumhypochlorit <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumperchlorat <input type="checkbox"/> Kaliumchlorat <input type="checkbox"/> Sauerstoffchlorid |
| <p>Mein Name?</p> <p>KBrO₃</p> <input type="checkbox"/> Kaliumperborat <input type="checkbox"/> Kaliumbromid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumbromat <input type="checkbox"/> Kaliumchromat <input type="checkbox"/> Kaliumiodat | <p>Wie ist der korrekte Name?</p> <p>NaIO₃</p> <input checked="" type="checkbox"/> Natriumiodat <input type="checkbox"/> Natriumiodid <input type="checkbox"/> Natriumperiodat <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Natriumsulfat | <p>Früher hieß ich Kaliumpersulfat oder KPS, aber heute?</p> <p>K₂S₂O₈</p> <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input type="checkbox"/> Kaliumthiosulfat <input type="checkbox"/> Kaliumsulfid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumperoxodisulfat | <p>Wie ist der Name?</p> <p>K₂CrO₄</p> <input type="checkbox"/> Kaliumdichromat <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumperoxid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumchromat <input type="checkbox"/> Kaliumpersulfat |
| <p>Mein Name?</p> <p>K₂Cr₂O₇</p> <input type="checkbox"/> Kaliumchromat <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumdichromat <input type="checkbox"/> Kaliumpersulfat <input type="checkbox"/> Kaliumoxid | <p>Früher nannte man mich Kaliumrhodanid. Jetzt ist mein Name</p> <p>KSCN</p> <input type="checkbox"/> Kaliumcyanid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumthiocyanat <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumnitrit <input type="checkbox"/> Kaliumsulfat | <p>Wie lautet der Name?</p> <p>NaNH₂</p> <input checked="" type="checkbox"/> Natriumamid <input type="checkbox"/> Ammoniakalisches Natrium <input type="checkbox"/> Natriumnitrat <input type="checkbox"/> Natriumnitrit <input type="checkbox"/> Natriumhydrogensulfat | <p>Welcher weitere Begriff existiert für Natriumformiat?</p> <p>HCOONa</p> <input type="checkbox"/> Natriumcarbonat <input type="checkbox"/> Natriumoxid <input type="checkbox"/> Natriumhydrogencarbonat <input type="checkbox"/> Natriumperoxid <input checked="" type="checkbox"/> Natriummethanat |
| <p>Wie laut der richtige Name?</p> <p>K₂C₂O₄</p> <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input type="checkbox"/> Kaliumoxid <input type="checkbox"/> Kaliumcarbid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumoxalat <input type="checkbox"/> Kaliumperoxid | <p>Mein Name ist nicht so kompliziert wie die Formel ...</p> <p>K₂C₄H₄O₆</p> <input type="checkbox"/> Kaliumoxalat <input type="checkbox"/> Kaliumcarbonat <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumtartrat <input type="checkbox"/> Kaliumacetat <input type="checkbox"/> Kaliumformiat | <p>Ich werde als Initialsprengstoff verwendet ...</p> <p>Pb(N₃)₂</p> <input type="checkbox"/> Bleinitrat <input checked="" type="checkbox"/> Bleiazid <input type="checkbox"/> Phosphornitrat <input type="checkbox"/> Bleinitrit <input type="checkbox"/> Bleianid | <p>Ich bin auch ein Eisenoxid ...</p> <p>Fe₃O₄</p> <input checked="" type="checkbox"/> Triäisenoxid <input type="checkbox"/> Eisenoxid <input type="checkbox"/> Tetraäisenoxid <input type="checkbox"/> Diäsenoxid <input type="checkbox"/> Triäsenchlorid |
| <p>Mein Name ist so schön wie meine Formel ...</p> <p>K₄[Fe(CN)₆]</p> <input type="checkbox"/> Eisencyanid <input type="checkbox"/> Kaliumcyanat <input type="checkbox"/> Kaliumcyanid <input checked="" type="checkbox"/> Kaliumhexacyanidoferrat(II) <input type="checkbox"/> Kaliumferrat | | | |
| <p>Fragen Datei: B08 Namen kompliz. Verbindungen - 21 Fragen</p> | | | |




| | | | |
|--|--|---|--|
| <p>Wo findet man die Alkalimetalle im Periodensystem?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe <p>Wichtig: (S. 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100)</p> | <p>Welches Metall ist <u>kein</u> Alkalimetall?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Lithium Natrium Kalium Calcium Cæsium | <p>Die in großen Mengen auf der Erde vorkommende Natriumverbindung heißt</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Natriumhydroxid Natriumchlorid Natriumsulfat Natriumcarbonat Natriumnitrat | <p>Wo findet man auf der Erde Alkalimetalle in reiner Form?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Australien Europa Südamerika Kanada urgends |
| <p>Natriumverbindungen färben die Brennerflamme</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> fahlblau orange gelb pink karmesinrot | <p>Alkalimetalle reagieren mit Wasser. Dabei entsteht u.a.</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Sauerstoff Wasserstoff Stickstoff Methan Kohlenstoffdioxid | <p>Welche Größe der Elemente nimmt in der 1. Hauptgruppe von oben nach unten ab?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Atommasse Kernladungszahl Härte Reaktivität Atomdurchmesser | <p>Wozu verwendet man bei der Analyse ein Kobaltglas?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Nachweis von Kaliumionen Nachweis von Kobalt für nichts Nachweis von Farbstoffen Nachweis von Kunststoffen |
| <p>Lithiumverbindungen geben die folgende Flammenfärbung:</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> gelb-grün gelb rot fahlviolett orange | <p>Die Oxidationszahl (Wertigkeit) der Alkalimetalle in ihren Verbindungen ist</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> +I +II -II -I 0 | <p>Alkalimetalle</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> reagieren nur mit Luft reagieren gar nicht reagieren nur mit sich selbst reagieren kaum sind sehr reaktiv | <p>Das Kaliumsalz der Salpetersäure hat die Formel</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> KNO₃ K₂SO₄ KCl KHSO₄ |
| <p>Wo findet man die Erdalkalimetalle im Periodensystem?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe Hauptgruppe <p>Wichtig: (S. 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100)</p> | <p>Welcher Stoff im Backpulver bildet ein Gas?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Natriumbicarbonat Natriumhydrogencarbonat Natriumacetat Natriumchlorid Natriumnitrat | <p>Welches Produkt benötigt Kaliumnitrat zur Herstellung?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Schwarzpulver Schwefelsäure Alkoholisierung Zahnpasta Kernsäfte | <p>Welches Element ist kein Erdalkalimetall?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Mg (Magnesium) Ca (Calcium) K (Kalium) Sr (Strontium) Ba (Barium) |
| <p>Welches Erdalkalimetall ist radioaktiv?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Magnesium Calcium Strontium Barium Radium | <p>Welche Calciumverbindung kommt als Mineral häufig auf der Erde vor?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Calciumfluorid Calciumnitrat Calciumcarbonat Calciumchlorid Calciumbromid | <p>Welches Erdalkalimetall färbt die Flamme rot?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Magnesium Beryllium Barium Calcium Strontium | <p>Welche Eigenschaft nimmt in der Reihe Calcium - Strontium - Barium ab?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Atommasse Kernladungszahl Härte Reaktivität Atomdurchmesser |
| <p>Welche Reaktion gehört am ehesten zum natürlichen Kalkkreislauf?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Brennen Löschen Abbinden Bildung von Tropfsteinen Entstehung von Wasserstoff | <p>Welche Reaktion gehört zum technischen Kalkkreislauf?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Auflösen von Kalkstein Löschen Bildung von Sialakiten Bildung von Calciumsulfat Entstehung von Wasserstoff | <p>Was ist das "Magnesia" der Turner?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Magnesiumcarbonat (MgCO₃ - Magnesia alba) Magnesiumhydroxid (Mg(OH)₂) Magnesiumchlorid (MgCl₂) Magnesiummetall Magnesiumoxid (MgO) | <p>Die Oxidationszahl (Wertigkeit) der Erdalkalimetalle in ihren Verbindungen ist</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> +I +II -II -I 0 |
| <p>Welches Metall ist von den folgenden das reaktivste?</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Kalium Magnesium Calcium Beryllium Lithium | <p>Erklärung der Oxidationszahl + II der Erdalkalimetalle in ihren Verbindungen</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> Die Atome geben 2 Valenzelektronen ab. Die Atome nehmen 2 Valenzelektronen auf. Die Atome besitzen 4 Valenzelektronen. Die Atome besitzen 6 Valenzelektronen. Die Atome besitzen keine Valenzelektronen. | <p>Unser Körper braucht Calciumionen für</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> den Hörvorgang die Knochenbildung Gerungsvorgänge die Verdauung die Sahnerven | <p>Welche Oxidationszahl (Wertigkeit) der Erdalkalimetalle in ihren Verbindungen ist</p> <p>Vorbereitung:</p> <ol style="list-style-type: none"> +I +II -II -I 0 |

| | | | | | | | |
|---|--|--|--|--|--|--|--|
| <p>Die herabhängenden Kalksteine in den Tropfsteinhöhlen heißen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Stalaktiten <input type="checkbox"/> Stalagmiten <input type="checkbox"/> Stengrobköcken <input type="checkbox"/> Stalhofoköcken <input type="checkbox"/> Stalagmiten | | | | | | | |
| | | | | | | | |
| | | | | | | | |
| | | | | | | | <p>Fragen Datei: AC01 Alkali- u. Erdalkalimetalle - 29 Fragen, Seite 2 von 2</p> |


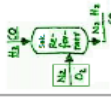


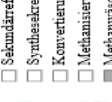
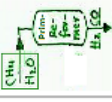
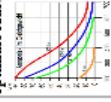


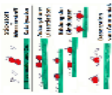
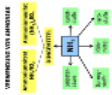

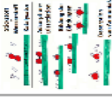



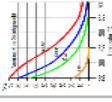
| | | | |
|---|--|---|---|
| <p>Kupferoxid reduziert man zu Kupfer...</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit Kohlenstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> mit Kohlenstoff <input type="checkbox"/> mit Gold <input type="checkbox"/> mit Wasser <input type="checkbox"/> mit Sauerstoff | <p>Das Halbedelmetall Kupfer ist nicht ...</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> ein gutes Reduktionsmittel <input type="checkbox"/> ein guter Wärmeleiter <input type="checkbox"/> ein wichtiges Metall für die Elektrotechnik <input type="checkbox"/> sehr gut verformbar <input type="checkbox"/> kupferfarben | <p>Magnesium ist...</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein sehr seltenes Metall auf der Erde <input type="checkbox"/> ein Metall mit sehr großer Dichte <input checked="" type="checkbox"/> ein sehr gutes Reduktionsmittel <input type="checkbox"/> ein Edelmetall <input type="checkbox"/> ein Halbmetall | <p>Metalle sind Stoffe, die...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> schlechte elektrische Leiter sind <input type="checkbox"/> relativ niedrige Siedetemperaturen besitzen <input type="checkbox"/> nicht plastisch verformbar sind <input checked="" type="checkbox"/> meist relativ hohe Schmelztemperaturen besitzen <input type="checkbox"/> eine kleine Dichte haben |
| <p>Legierungen sind...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> vom Volk gewollt <input type="checkbox"/> chemische Verbindungen mit festem Verhältnis <input type="checkbox"/> gute Oxidationsmittel <input type="checkbox"/> Reinstoffe, die aus mehreren Elementen bestehen <input type="checkbox"/> gute Reduktionsmittel | <p>Oxidationsmittel...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> entziehen anderen Stoffen Sauerstoffatome <input type="checkbox"/> übertragen Metallatome auf einen anderen Stoff <input type="checkbox"/> sind zum Beispiel unedle Metalle <input type="checkbox"/> sind immer Legierungen <input type="checkbox"/> sind Elektronenspende | <p>Reduktionsmittel...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind reduzierte Drogen bei ALDI, LIDL und Co. <input type="checkbox"/> sind meist seltene Metalle <input type="checkbox"/> entziehen einem Oxid das Metall <input type="checkbox"/> haben ein hohes Bestreben, mit Sauerstoff Verbindungen <input type="checkbox"/> nehmen sehr leicht Elektronen auf | <p>Uedle Metalle...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind gute Oxidationsmittel <input checked="" type="checkbox"/> sind Stoffe, die leicht mit Sauerstoff reagieren <input type="checkbox"/> werden leicht reduziert <input type="checkbox"/> können keinen elektrischen Strom leiten <input type="checkbox"/> sind schlechte Reduktionsmittel |
| <p>Der Hochofen ist eine Anlage, in der...</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kupfer aus Kupfererz gewonnen wird <input type="checkbox"/> aus Eisenatz Stahl gewonnen wird <input type="checkbox"/> Eisen von Eisenerz durch Schmelzen abgetrennt wird <input checked="" type="checkbox"/> Eisenoxide durch Kohlenstoffmonoxid reduziert werden <input type="checkbox"/> Legierungen aus Stahl hergestellt werden | <p>Der Hochofen ist eine Anlage, in der...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Eisen und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Eisenoxid und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Stickstoff und Schlacke. <input type="checkbox"/> Gichtgas und Stahl <input type="checkbox"/> Stahl | <p>Kohlenstoffmonoxid reagiert im Hochofen mit Eisenerz zu...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Eisen und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Eisenoxid und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Stickstoff und Schlacke. <input type="checkbox"/> Gichtgas und Stahl <input type="checkbox"/> Stahl | <p>Bei der Umwandlung von Roheisen zu Stahl...</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> wird Kohlenstoff aus dem Schmelze entfernt <input type="checkbox"/> werden Begleitstoffe zu Oxiden reduziert <input type="checkbox"/> erhitzt sich die Schmelze, obwohl keine Wärme zugeführt <input type="checkbox"/> entsteht reines hochwertiges Eisen <input type="checkbox"/> benötigt man zusätzlich Eisenoxid |
| <p>Aus Aluminium baut man z.B. Geländer und Leitern, weil</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Schwermetall ist <input checked="" type="checkbox"/> es leicht und stabil ist <input type="checkbox"/> es mit Wasser reagiert <input type="checkbox"/> es silbrig glänzt <input type="checkbox"/> | <p>Gold ist teuer, weil es</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein leichtes Metall ist <input type="checkbox"/> ein schweres Metall ist <input type="checkbox"/> ein billiges Metall ist <input checked="" type="checkbox"/> ein edles Metall ist <input type="checkbox"/> als einziges eine Fluorverbindung eingeht | <p>Silberschmuck muss man putzen, weil</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Silber ein leichtes Metall ist <input type="checkbox"/> es in Bergwerken gefunden wird <input checked="" type="checkbox"/> es unter bestimmten Bedingungen "anläuft" <input type="checkbox"/> Silber zu den Edelmetallen gezählt wird <input type="checkbox"/> Silber an der Luft mit Stickstoff reagiert | <p>Wasserleitungen für die Heizung sind häufig aus Kupfer</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> weil Kupfer ein Schwermetall ist <input checked="" type="checkbox"/> weil Kupfer nicht rostet <input type="checkbox"/> weil Kupfer teuer ist <input type="checkbox"/> weil Kupfer kupferfarben ist <input type="checkbox"/> weil Kupfer ein guter Stromleiter ist |
| <p>Bronze ist eine Legierung aus</p> <p></p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kupfer und Blei <input type="checkbox"/> Eisen und Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Kupfer und Zinn <input type="checkbox"/> Zink und Kupfer <input type="checkbox"/> Kupfer und Aluminium | <p>Welche Eigenschaft haben Metalle nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metalle leiten den Strom <input type="checkbox"/> Metalle haben metallischen Glanz <input type="checkbox"/> Metalle leiten die Wärme <input checked="" type="checkbox"/> Metalle sind Isolatoren <input type="checkbox"/> Metalle leiten den elektrischen Strom | <p>Welche Aussage über Platin ist nicht richtig?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Platin ist häufig ein guter Katalysator <input type="checkbox"/> Platin ist teurer als Gold <input type="checkbox"/> Platin ist Zählmittel und Wertanlage <input checked="" type="checkbox"/> Platin ist ein guter Ersatz für Lithium <input type="checkbox"/> Platin leitet den elektrischen Strom | <p>Gegenstände aus Eisen werden mit Chrom überzogen, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chrom mit Eisen eine Legierung gibt <input checked="" type="checkbox"/> das Metall darunter gegen Oxidation geschützt wird <input type="checkbox"/> man die Teile dann besser 'versilbern' kann <input type="checkbox"/> sich das Eisen dann schneller auflöst <input type="checkbox"/> weil sich das harte Eisenchromat bildet |

Fragen Datei: AC02 Wichtige Metalle Sek I - 21 Fragen

AC03 Weitere Hauptgruppenelemente - Aufgaben und Lösungen - AK Riddle






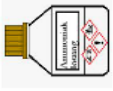

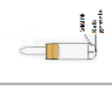
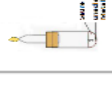

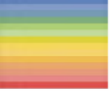


| | | | |
|---|--|--|--|
| <p>Im Periodensystem der Elemente...</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> nimmt die elektrische Leitfähigkeit von links nach rechts zu <input type="checkbox"/> nimmt die Atommasse von oben nach unten meist ab <input type="checkbox"/> steht das Wasser an der ersten Stelle <input type="checkbox"/> stehen die Nichtmetalle rechts und oben <input type="checkbox"/> stehen die Metalle rechts und unten</p> | <p>Nicht zu den Edelgasen gehört...</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> Neon <input type="checkbox"/> Freon <input type="checkbox"/> Argon <input type="checkbox"/> Helium <input type="checkbox"/> Xenon</p> | <p>Salze bilden sich z.B. bei der Reaktion von...</p>  <p><input type="checkbox"/> Halogenen mit Wasser <input type="checkbox"/> Nichtmetallen mit Edelgasen <input type="checkbox"/> Metallen mit Halogenen <input type="checkbox"/> Metallen mit Edelgasen <input type="checkbox"/> Metallen mit Metallen</p> | <p>In der Gruppe der Halogene nimmt von oben nach unten</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> die Reaktionsfähigkeit zu <input type="checkbox"/> die Schmelztemperatur ab <input type="checkbox"/> die Siedetemperatur zu <input type="checkbox"/> die Farbtintensität ab <input type="checkbox"/> die Säurestärke ab</p> |
| <p>Aluminium steht in der Hauptgruppe</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> II <input type="checkbox"/> III <input type="checkbox"/> IV <input type="checkbox"/> V <input type="checkbox"/> VI <input type="checkbox"/> VII <input type="checkbox"/> VIII</p> | <p>Die Halogene bilden meist einwertig negative Ionen und stehen daher in Hauptgruppe</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> I <input type="checkbox"/> II <input type="checkbox"/> III <input type="checkbox"/> V <input type="checkbox"/> VII <input type="checkbox"/> VIII</p> | <p>Zur Stickstoffgruppe gehört</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Phosphor <input type="checkbox"/> Sauerstoff <input type="checkbox"/> Kunststoff</p> | <p>Der wichtigste Vertreter der Borgruppe ist</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Bor <input type="checkbox"/> Silicium <input type="checkbox"/> Germanium <input type="checkbox"/> Aluminium</p> |
| <p>Im Hauptgruppen-Periodensystem stehen</p> <p><input type="checkbox"/> links unten Metalle - rechts oben Nichtmetalle <input type="checkbox"/> links unten Metalle - rechts oben Metalle <input type="checkbox"/> Metalle und Nichtmetalle in der Mitte <input type="checkbox"/> links unten Nichtmetalle - rechts oben Nichtmetalle <input type="checkbox"/> links oben Metalle - rechts unten Nichtmetalle</p> | <p>Zu den Halogenen gehört nicht das Element</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Schwefel <input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Chlor</p> | <p>HCl ist</p> <p><input type="checkbox"/> eine schwache Säure <input type="checkbox"/> Salzsäure <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff (meist gasförmig) <input type="checkbox"/> ein Halogen <input type="checkbox"/> eine wasserunlösliche Verbindung</p> | <p>Die Halogene reagieren mit den Elementen der 1. Hauptgruppe</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> Molekülverbindungen <input type="checkbox"/> Ionenverbindungen <input type="checkbox"/> Flüssigkeiten <input type="checkbox"/> Gasen <input type="checkbox"/> Säuren</p> |
| <p>Ich bin entweder sehr hart oder ich leite den Strom...</p>  <p><input type="checkbox"/> Blei <input type="checkbox"/> Kohlenstoff <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Argon</p> | <p>Die Edelgase</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> sind bei 0°C wie das Wasser gefroren <input type="checkbox"/> können nicht verflüssigt werden <input type="checkbox"/> sind bei 20°C gasförmig, nur Helium ist flüssig <input type="checkbox"/> sind sehr reaktionsfreudig <input type="checkbox"/> reagieren eigentlich nicht</p> | <p>Ich bin ein Metall aus der vierten Hauptgruppe</p> <p><input type="checkbox"/> Natrium <input type="checkbox"/> Magnesium <input type="checkbox"/> Blei <input type="checkbox"/> Aluminium <input type="checkbox"/> Antimon</p> | <p>Kohlensäure</p> <p><input type="checkbox"/> ist eine starke Säure <input type="checkbox"/> zerfällt leicht in Kohlenstoff und Wasser <input type="checkbox"/> bildet mit Nichtmetallen Carbonate <input type="checkbox"/> ist feuergefährlich <input type="checkbox"/> gibt es als H₂CO₃ bei Raumtemperatur nicht wirklich</p> |
| <p>Ich bin der Hauptbestandteil der Luft</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> Helium (Edelgas Hauptgruppe VIII) <input type="checkbox"/> Sauerstoff (Hauptgruppe VI) <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Argon (Edelgas) <input type="checkbox"/> Stickstoff (Hauptgruppe V)</p> | <p>Welcher Stoff ist Halogen, fest und sublimiert leicht?</p>  <p><input type="checkbox"/> Fluor <input type="checkbox"/> Chlor <input type="checkbox"/> Brom <input type="checkbox"/> Iod <input type="checkbox"/> Stickstoff</p> | <p>Welchen Stoff verwechselt man leicht mit Zink</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> Zinnober <input type="checkbox"/> Zinn (Sn nicht Zn!) <input type="checkbox"/> Blei <input type="checkbox"/> Silicium <input type="checkbox"/> Germanium</p> | <p>Von welchem Element leitet sich die Hightech-Hochburg Silicon Valley ab?</p> <p>Periodensystem 1 H 2 He 3 Li 4 Be 5 B 6 C 7 N 8 O 9 F 10 Ne 11 Na 12 Mg 13 Al 14 Si 15 P 16 S 17 Cl 18 Ar 19 K 20 Ca 21 Sc 22 Ti 23 V 24 Cr 25 Mn 26 Fe 27 Co 28 Ni 29 Cu 30 Zn 31 Ga 32 Ge 33 As 34 Se 35 Br 36 Kr 37 Rb 38 Sr 39 Y 40 Zr 41 Nb 42 Mo 43 Tc 44 Ru 45 Rh 46 Pd 47 Ag 48 Cd 49 In 50 Sn 51 Sb 52 Te 53 I 54 Xe 55 Cs 56 Ba 57 La 58 Ce 59 Pr 60 Nd 61 Pm 62 Sm 63 Eu 64 Gd 65 Tb 66 Dy 67 Ho 68 Er 69 Tm 70 Yb 71 Lu 72 Hf 73 Ta 74 W 75 Re 76 Os 77 Ir 78 Pt 79 Au 80 Hg 81 Tl 82 Pb 83 Bi 84 Po 85 At 86 Rn 87 Fr 88 Ra 89 Ac 90 Th 91 Pa 92 U 93 Np 94 Pu 95 Am 96 Cm 97 Bk 98 Cf 99 Es 100 Fm 101 Md 102 No 103 Lr</p> <p><input type="checkbox"/> Germanium <input type="checkbox"/> Silicium <input type="checkbox"/> Selen <input type="checkbox"/> Tellur <input type="checkbox"/> Arsen</p> |
| <p>Welches Edelgas wird in Autoscheinwerfern eingesetzt?</p> <p>Hauptgruppen 1 Edelgas: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn 2 Alkalimetalle: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr 3 Erdalkalimetalle: Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra 4 Bor-Gruppe: B, Al, Ga, In, Tl, Nh 5 Kohlenstoff-Gruppe: C, Si, Ge, Sn, Pb, Fl 6 Stickstoff-Gruppe: N, P, As, Sb, Bi, Mc 7 Chalkogene: O, S, Se, Te, Po, Lv 8 Halogene: F, Cl, Br, I, At, Ts 9 Übergangsmetalle: Sc bis Zn, Y bis Cd, La bis Hg, Ac bis Rn</p> <p><input type="checkbox"/> He <input type="checkbox"/> Ne <input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Kr <input type="checkbox"/> Xe</p> | | | |








Fragen Datei: AC03 Weitere Hauptgruppenelemente - 21 Fragen

| | | | | | | | |
|--|--|---|--|---|--|---|---|
| <p>Wer begründete die Theorie der Mineraldüngung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Fritz Haber <input type="checkbox"/> Carl Bosch <input checked="" type="checkbox"/> Justus von Liebig <input type="checkbox"/> Alwin Mittasch <input type="checkbox"/> Carl von Linné <p>Ammoniak ist bei Normaldruck flüssig bei</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> lässt sich nicht verflüssigen <input type="checkbox"/> -83°C <input type="checkbox"/> 0°C <input checked="" type="checkbox"/> -33°C <input type="checkbox"/> +33°C <p>Bei der Herstellung von Ammoniak aus den Elementen wird ein bestimmtes Volumenverhältnis beobachtet.</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> 1 + 3 → 2 <input type="checkbox"/> 1 + 1 → 2 <input type="checkbox"/> 1 + 3 → 4 <input type="checkbox"/> 1 + 2 → 2 <input type="checkbox"/> 2 + 2 → 4 <p>$3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$</p>  | <p>Welche ist die richtige Reaktionsgleichung für die Ammoniakherstellung</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> $1 N_2 + 3 H_2 \rightarrow 1 NH_3 + \text{Energie}$ <input type="checkbox"/> $3 N_2 + 1 H_2 \rightarrow 2 N_2H_4 + \text{Energie}$ <input checked="" type="checkbox"/> $1 N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3 + \text{Energie}$ <input type="checkbox"/> $3 N_2 + 1 H_2 \rightarrow 2 N_2H_4 + \text{Energie}$ <input type="checkbox"/> $1 N_2 + 3 H_2 \rightarrow 2 NH_3 + \text{Energie}$ <p>Im Sekundärreformer reagiert hauptsächlich</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Methan zu Wasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> Sauerstoff zu Kohlenmonoxid <input type="checkbox"/> Kohlenmonoxid zu Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Wasserstoff zu Ammoniak <input type="checkbox"/> Kohlenmonoxid zu Methan  <p>Die technische Gewinnung von Ammoniak erfolgt nach dem</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lunde - Verfahren <input type="checkbox"/> Kontakt - Verfahren <input type="checkbox"/> Ostwald - Verfahren <input type="checkbox"/> Haber - Bosch - Verfahren <input type="checkbox"/> Edison - Verfahren  | <p>Bei der großtechnischen Herstellung von Ammoniak aus den Elementen handelt es sich um eine</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Neutralisation <input checked="" type="checkbox"/> Synthese <input type="checkbox"/> Addition <input type="checkbox"/> Filtration <p>$3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$</p> <p>Die Reaktionspfeile "\leftarrow" bedeuten, dass</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Stoffe nicht mehr miteinander reagieren <input type="checkbox"/> die Gleichgewichte links und rechts gleich sind <input checked="" type="checkbox"/> Hin- und Rückreaktionen erfolgen <input type="checkbox"/> die Volumina links und rechts gleich sind <input type="checkbox"/> die Reaktion schneller abläuft <p>$3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$</p>  <p>Welche Stufe gehört nicht zu den sechs Stufen der industriellen Ammoniaksynthese?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sekundärreformer <input checked="" type="checkbox"/> Synthesekristall <input type="checkbox"/> Konvertierung <input type="checkbox"/> Methanisierung <input type="checkbox"/> Methanwäsche  | <p>Der Wasserstoff für die Synthese wird hauptsächlich hergestellt aus</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kohlendioxid und Luft <input checked="" type="checkbox"/> Erdgas und Wasser <input type="checkbox"/> Purgasgas und Flusgas <input type="checkbox"/> Prozessdampf <input type="checkbox"/> Kreislage  <p>Bei welchen Bedingungen ist theoretisch bei der Synthese eine optimale Ausbeute an Ammoniak zu erwarten?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hoher Druck – hohe Temperatur <input type="checkbox"/> niedriger Druck – hohe Temperatur <input checked="" type="checkbox"/> hoher Druck – niedrige Temperatur <input type="checkbox"/> niedriger Druck – niedrige Temperatur <input type="checkbox"/> Druck und Temperatur spielen keine Rolle  <p>Die Ausgangsstoffe für die Herstellung von Ammoniak sind</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kohlendioxid und Wasser <input type="checkbox"/> Luft und Wasserdampf <input checked="" type="checkbox"/> Luft, Erdgas und Wasser <input type="checkbox"/> Wasserstoff und Sauerstoff <input type="checkbox"/> Wasser und Stickstoff  | <p>Welches Element wird durch Ernten dem Boden entzogen und durch Düngemittel aus Ammoniak wieder zugeführt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Spurenelemente <input checked="" type="checkbox"/> Stickstoff <input type="checkbox"/> Kalium <input type="checkbox"/> Calcium  <p>Der Katalysator bei der großtechnischen Ammoniaksynthese besteht hauptsächlich aus einem Gemisch von:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Zinksilicid und Platin <input type="checkbox"/> Aluminiumsulfid und Eisensulfid <input type="checkbox"/> Zinksilicid und Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Eisenoxid und Aluminiumoxid <input type="checkbox"/> Palladium und Kohle  <p>Wozu wird Ammoniak hauptsächlich verwendet</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> zur Sprengstoffproduktion <input type="checkbox"/> zur Produktion von Farbstoffen <input checked="" type="checkbox"/> zur Mineraldüngerproduktion <input type="checkbox"/> zur Zellstoffproduktion <input type="checkbox"/> zur Produktion von Reinigungsmitteln  | <p>Nimmt man alle Stufen der Ammoniaksynthese zusammen, so wird insgesamt</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Energie gewonnen <input type="checkbox"/> Energie verbraucht <input type="checkbox"/> Kohlendioxid verbraucht <input type="checkbox"/> Wasserstoff gewonnen <input type="checkbox"/> Methan gewonnen  <p>Durch Katalysatoren wird</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Gleichgewicht nach rechts verschoben <input type="checkbox"/> das Gleichgewicht nach links verschoben <input checked="" type="checkbox"/> die Einstellung des Gleichgewichts beschleunigt <input type="checkbox"/> der Zerfall des Ammoniaks verhindert <input type="checkbox"/> die Temperatur erhöht  | <p>Die Ammoniakherstellung wird bei Temperaturen von 400-600°C durchgeführt, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Gleichgewicht nach rechts verschoben wird <input type="checkbox"/> das Gleichgewicht nach links verschoben wird <input checked="" type="checkbox"/> die Reaktion bei diesen Temperaturen schneller abläuft <input type="checkbox"/> der Katalysator erst ab 400°C wirksam ist <input type="checkbox"/> sonst das Ammoniak flüchtig wird  <p>2010 betrug die Weltproduktion von Ammoniak annähernd</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 25 000 t <input type="checkbox"/> 125 000 t <input checked="" type="checkbox"/> 2 500 000 t <input type="checkbox"/> 25 000 000 t <input type="checkbox"/> 125 000 000 t  | <p>Wann wurden von F. Haber erstmals kleine Mengen Ammoniak hergestellt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1809 <input type="checkbox"/> 1870 <input type="checkbox"/> 1909 <input type="checkbox"/> 1934 <input checked="" type="checkbox"/> 1946  <p>Welche Maßnahme führt nicht zu Erhöhung der Ausbeute von Ammoniak bei der Synthese?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> der Einsatz von Katalysatoren <input checked="" type="checkbox"/> das Ausschleusen der Edelgasanteile <input type="checkbox"/> die Kondensation von Ammoniak <input type="checkbox"/> das Heumpumpen von Prozessgas im Kreis <input type="checkbox"/> die Erniedrigung des Drucks  |
| <p>Fragen Datei: AC04 Ammoniaksynthese - 24 Fragen</p> | | | | | | | |

| | | | |
|--|---|---|---|
| <p>Ist $K_c > 1$, dann liegt ein chemisches Gleichgewicht</p> <p>$A + B = C + D$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> auf der Seite der Edukte <input checked="" type="checkbox"/> auf der Seite der Produkte <input type="checkbox"/> überhaupt nicht vor <input type="checkbox"/> in der Form $c(\text{Edukte}) = c(\text{Produkte})$ vor <p>$K_c = \frac{c(C) \cdot c(D)}{c(A) \cdot c(B)}$</p> | <p>Ist $K_c < 1$ dann liegt ein chemisches Gleichgewicht</p> <p>$A + B = C + D$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> auf der Seite der Edukte <input type="checkbox"/> auf der Seite der Produkte <input type="checkbox"/> überhaupt nicht vor <input type="checkbox"/> in der Form $c(\text{Edukte}) = c(\text{Produkte})$ vor <p>$K_c = \frac{c(C) \cdot c(D)}{c(A) \cdot c(B)}$</p> | <p>Das MWG ermöglicht quantitative Aussagen über</p> <p>Edukte Produkte</p> <p>$aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> den Bau der Atome <input type="checkbox"/> die Elektronenaktivität <input checked="" type="checkbox"/> chemische Gleichgewichte <input type="checkbox"/> den Druck bei einer Esterynthese <input type="checkbox"/> die Anzahl der Elektronen | <p>K_c kann man bestimmen aus den gemessenen</p> <p>$A + B = C + D$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Konzentrationen der Stoffe am Reaktionsstart <input type="checkbox"/> Konzentrationen der Edukte <input type="checkbox"/> Konzentrationen der Produkte <input checked="" type="checkbox"/> Konzentrationen aller Reaktionspartner |
| <p>Dies ist die Formel des MWG für die Reaktion</p> <p>$aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$</p> <p>$K_c = \frac{c(C)^c \cdot c(D)^d}{c(A)^a \cdot c(B)^b}$</p> | <p>Im Gleichgewicht ist die Hinreaktionsgeschwindigkeit</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> größer als die Rückreaktionsgeschwindigkeit <input type="checkbox"/> kleiner als die Rückreaktionsgeschwindigkeit <input checked="" type="checkbox"/> gleich der Rückreaktionsgeschwindigkeit <input type="checkbox"/> nicht von Bedeutung <p>$K_p = \frac{p^2(B)}{p^2(A)}$</p> | <p>Das Estergleichgewicht kann verschoben werden durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Druckerhöhung <input type="checkbox"/> Druckerniedrigung <input checked="" type="checkbox"/> Konzentrationsänderung eines der Reaktanten <input type="checkbox"/> den Einsatz eines Katalysators | <p>Das Estergleichgewicht kann verschoben werden durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Druckerhöhung <input type="checkbox"/> Temperaturänderung <input type="checkbox"/> Druckerniedrigung <input type="checkbox"/> Zugabe eines Katalysators |
| <p>Das Estergleichgewicht kann verschoben werden durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Druckerhöhung <input type="checkbox"/> Druckerniedrigung <input checked="" type="checkbox"/> Konzentrationsänderung eines der Reaktanten <input type="checkbox"/> den Einsatz eines Katalysators | <p>Diese Formel ist das Massenwirkungsgesetz für</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> die Reaktion $pz \rightleftharpoons qa$ <input type="checkbox"/> die Reaktion $pa \rightleftharpoons pz$ <input type="checkbox"/> Gasgleichgewichte <input type="checkbox"/> allgemeine Gleichgewichte <p>$K_p = \frac{p^2(B)}{p^2(A)}$</p> | <p>Man erhält mehr Ammoniak wenn man</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> den Druck erhöht <input type="checkbox"/> den Druck erniedrigt <input type="checkbox"/> die Temperatur über 700 °C erhöht <input type="checkbox"/> den Katalysator entfernt | <p>Nach Le Chatelier verschiebt sich das Gleichgewicht</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bei Temperaturänderung <input type="checkbox"/> bei Zugabe eines Katalysators <input type="checkbox"/> nur bei organischen Reaktionen <input type="checkbox"/> nur bei anorganischen Reaktionen <input type="checkbox"/> überhaupt nicht |
| <p>Nach der RGT-Regel verdoppelt sich die RG bei</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Temperaturerhöhung um 10 °C <input type="checkbox"/> Temperaturerhöhung um 100 °C <input type="checkbox"/> bei Erhöhung des Drucks <input type="checkbox"/> bei Erhöhung der Konzentration <input type="checkbox"/> Erniedrigung der Konzentration | <p>Welche Bedeutung haben Kühlschranke für Reaktionen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Die Reaktionsgeschwindigkeit wird erhöht <input checked="" type="checkbox"/> Die Reaktionsgeschwindigkeit wird erniedrigt <input type="checkbox"/> Das MWG stellt sich schneller ein <input type="checkbox"/> Bakterien und Schimmelpilze werden abgetötet | <p>Die RGT-Regel gilt annähernd nur für</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hohe Temperaturen <input type="checkbox"/> einen großen Druck <input type="checkbox"/> Reaktionen in Tiefkühlröhren <input type="checkbox"/> Gasreaktionen und Reaktionen in Lösungen <input type="checkbox"/> Salze der Schwefelsäure | <p>Bei einer heterogenen Katalyse läuft die Reaktion</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> in der Reaktionslösung ab <input type="checkbox"/> mit Mischkatalysatoren ab <input type="checkbox"/> an Phasengrenzflächen ab <input type="checkbox"/> in der Gasphase ab |
| <p>Bei einer Autokatalyse wird der Katalysator</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nur bei Bedarf verwendet <input type="checkbox"/> bei der Reaktion verbraucht <input type="checkbox"/> durch Luftauerstoff aktiviert <input checked="" type="checkbox"/> während der Reaktion gebildet <input type="checkbox"/> in das Edukt umgewandelt | <p>Um das Gleichgewicht in Richtung NO_2 zu verschieben</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> muss man erwärmen <input type="checkbox"/> muss man abkühlen <input type="checkbox"/> muss man den Druck erhöhen <input type="checkbox"/> muss man Sauerstoff hinzugeben | <p>Bei einem Gleichgewicht mit exothermer Hinreaktion</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wird K_c bei größerem Druck immer kleiner <input type="checkbox"/> wird K_c bei kleinerem Druck immer größer <input type="checkbox"/> wird K_c bei steigender Temperatur kleiner <input type="checkbox"/> wird K_c bei steigender Temperatur größer | <p>Ein Katalysator verschiebt ein Gleichgewicht</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> zu den Produkten <input type="checkbox"/> zu den Edukten <input type="checkbox"/> nicht <input type="checkbox"/> nach der Seite mit kleinerem Volumen <input type="checkbox"/> nach er Seite mit dem größeren Volumen |
| <p>Dieses Gleichgewicht</p> <p>$\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gehört zum Haber-Bosch-Verfahren <input checked="" type="checkbox"/> gehört zum Kontakt-Verfahren <input type="checkbox"/> gehört zur Ammoniaksynthese <input type="checkbox"/> hat falsche Koeffizienten | <p>Die Hinreaktion der Ammoniaksynthese verläuft</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> endotherm mit Volumenverringerng <input type="checkbox"/> endotherm mit Volumenvergrößerung <input checked="" type="checkbox"/> exotherm mit Volumenverringerng <input type="checkbox"/> exotherm mit Volumenvergrößerung | <p>Das Doppelkontraktverfahren spielt eine Rolle</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bei der Ammoniaksynthese <input type="checkbox"/> bei der Synthese von Schwefelsäure <input type="checkbox"/> bei den Reaktionen mit Katalysatoren <input type="checkbox"/> bei der Synthese von Stickstoff(IV)-oxid <input type="checkbox"/> bei der Synthese von HCl | <p>Ein Katalysator führt bei einem Gleichgewicht</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> zu dessen schnelleren Einstellung <input type="checkbox"/> zur exothermen Reaktionsrichtung <input type="checkbox"/> zur endothermen Reaktionsrichtung <input type="checkbox"/> zu keiner Veränderung |
| <p>Durch einen Katalysator wird die Aktivierungsenergie</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> erhöht <input type="checkbox"/> immer verdoppelt <input checked="" type="checkbox"/> verringert <input type="checkbox"/> in etwa halbiert | <p>Enzyme sind Biokatalysatoren der Zelle. Sie</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> erhöhen die Reaktionsgeschwindigkeit <input type="checkbox"/> erniedrigen die Reaktionsgeschwindigkeit <input type="checkbox"/> verdoppeln die Reaktionsgeschwindigkeit <input type="checkbox"/> halbieren die Reaktionsgeschwindigkeit | <p>Erhöhung von $c(B)$ verschiebt das Gleichgewicht</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> zum Stoff A <input type="checkbox"/> nicht <input type="checkbox"/> auf die Produktseite <input type="checkbox"/> auf die Eduktseite | <p>Was sagt diese Darstellung zum Gleichgewicht aus?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Produktseite <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Eduktseite <input type="checkbox"/> $c(\text{Produkte}) = c(\text{Edukte})$ <input type="checkbox"/> $n(\text{Produkte}) = n(\text{Edukte})$ |




| Was sagt diese Darstellung zum Gleichgewicht aus? | Was sagt diese Darstellung zum Gleichgewicht aus? | Die Bildung von Stickstoff(IV)-oxid verläuft endotherm. |
|--|--|--|
| <p> <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Produkseite <input checked="" type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Edukteite <input type="checkbox"/> $c(\text{Edukt}) = c(\text{Produkt})$ <input type="checkbox"/> $\pi(\text{Edukt}) = \pi(\text{Produkt})$ </p> | <p> <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Produkseite <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht liegt auf der Edukteite <input type="checkbox"/> Das Gleichgewicht stellt sich nie ein <input checked="" type="checkbox"/> Im Gleichgewicht ist $c(\text{Edukte}) = c(\text{Produkte})$ </p> | <p> <input type="checkbox"/> Erwärmt man das Gemenge wird es farblos <input type="checkbox"/> Erhöht man den Druck verschiebt sich die braune Farbe <input checked="" type="checkbox"/> Kühlt man das Gemenge wird es farblos <input type="checkbox"/> Keine Gleichgewichtsverschiebung bei Kühlung </p> <p> $NO_2 \rightleftharpoons NO_2$ </p> |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| | | |
| <p>Fragen Datei: G01 Massenwirkungsgesetz - 31 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | |

















| | | | |
|--|--|---|--|
| <p>Saure Reiniger...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> eignen sich gut zum Reinigen von Marmor <input type="checkbox"/> kann man zum Putzen von Metallgegenständen nehmen <input type="checkbox"/> sind in Zahnpasta enthalten <input type="checkbox"/> eignen sich zum Lösen von Kalkrändern <input type="checkbox"/> färben Universalindikator blau | <p>Was trifft nicht zu: Salzsäure...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ist eine wässrige Lösung von Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> enthält verschiedene Salze <input type="checkbox"/> ist Bestandteil des Magensafts <input type="checkbox"/> enthält Ionen <input type="checkbox"/> leitet den elektrischen Strom | <p>Was ist nicht richtig. Alle sauren Lösungen...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> enthalten Ionen <input type="checkbox"/> enthalten hydratisierte Hydronium Ionen <input type="checkbox"/> enthalten OH⁻ - Ionen <input type="checkbox"/> leiten den elektrischen Strom <input type="checkbox"/> haben einen pH > 7 | <p>Mehrproutonige Säuren...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind immer starke Säuren <input type="checkbox"/> sind Salpetersäure und Ameisensäure <input type="checkbox"/> sind Carbonate und Chloride <input type="checkbox"/> können mehrere H⁺-Ionen liefern <input type="checkbox"/> sind immer gasförmig |
| <p>Rohrreiniger...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> enthalten Salzsäure <input type="checkbox"/> enthalten Natriumhydroxid <input type="checkbox"/> haben in gelöster Form Universalindikator grün <input type="checkbox"/> erzeugen bei der Abflussreinigung Chlorgas <input type="checkbox"/> sind alle Öle | <p>Natriumhydroxid...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ist eine Flüssigkeit <input type="checkbox"/> ist keine Ionenverbindung <input type="checkbox"/> löst sich in Wasser unter starker Wärmeentwicklung <input type="checkbox"/> färbt als verdünnte Lösung Universalindikator grün <input type="checkbox"/> löst sich nur beim Erwärmen | <p>Saure Lösungen...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind immer Sauerstoff(-)verbindungen <input type="checkbox"/> reagieren mit edlen Metallen <input type="checkbox"/> reagieren nicht mit Carbonaten <input type="checkbox"/> färben Universalindikator rot/orange <input type="checkbox"/> haben einen pH > 7 | <p>Ammoniak...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ist eine Ionenverbindung <input type="checkbox"/> bildet in Wasser gelöst eine alkalische Lösung <input type="checkbox"/> riecht aromatisch und angenehm <input type="checkbox"/> zersetzt alle Metalle <input type="checkbox"/> ist in Wasser fast unlöslich |
| <p>Bei der Reaktion von verdünnter Schwefelsäure mit Magnesium...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> entsteht ein brennbares Gas <input type="checkbox"/> bildet sich Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> glüht das Magnesium hell auf <input type="checkbox"/> bilden sich Magnesiumsulfat <input type="checkbox"/> bildet sich Magnesiumnitrat | <p>Was trifft nicht zu: Ammoniumchlorid...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> bildet mit Wasser eine schwach saure Lösung <input type="checkbox"/> zersetzt sich bei hohen Temperaturen zu Ammoniak und Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> entsteht bei der Reaktion von Ammoniak mit Salzsäure <input type="checkbox"/> verursacht hartes Wasser <input type="checkbox"/> ist eine Ionenverbindung | <p>Die Salze der Schwefelsäure heißen....?</p> <p>H₂SO₄</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chloride <input type="checkbox"/> Nitrite <input type="checkbox"/> Sulfate <input type="checkbox"/> Sulfite <input type="checkbox"/> Sulfide | <p>Die Salze der Fluorwasserstoffsäure heißen....?</p> <p>HF</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Fluoride <input type="checkbox"/> Chloride <input type="checkbox"/> Iodide <input type="checkbox"/> Bromide <input type="checkbox"/> Fluoride |
| <p>Die Salze der 'Kohlensäure' heißen...?</p> <p>H₂CO₃</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chloride <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxide <input type="checkbox"/> Carbonate <input type="checkbox"/> Carbide <input type="checkbox"/> Hydrogenide | <p>Die Salze der Salpetersäure heißen...?</p> <p>HNO₃</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Nitrate <input type="checkbox"/> Nitrogenate <input type="checkbox"/> Colgate <input type="checkbox"/> Nitride <input type="checkbox"/> Hydrogennitride | <p>Bei der Reaktion von Säuren mit Kalkstein...?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> entsteht immer Sauergerstein <input type="checkbox"/> entsteht CO₂, Wasser und ein Salz <input type="checkbox"/> wird Kalk nicht angegriffen <input type="checkbox"/> entsteht Kalksäure <input type="checkbox"/> entstehen immer Carbonate | <p>Bei der Reaktion von Säuren mit unedlen Metallen entsteht immer...?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> CO₂ und ein Salz <input type="checkbox"/> ein Metalloxyd und Wasser <input type="checkbox"/> Wasserstoff und ein Salz <input type="checkbox"/> Rost und Chlorgas <input type="checkbox"/> Metallhydroxide und Sauerstoff |
| <p>Natronlauge...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> zersetzt organisches Material <input type="checkbox"/> kann Berge versetzen <input type="checkbox"/> reagiert neutral <input type="checkbox"/> beseitigt Kalkränder <input type="checkbox"/> leitet den elektrischen Strom nicht | <p>Saure Lösungen färben Universalindikator</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> grün <input type="checkbox"/> nicht <input type="checkbox"/> blau <input type="checkbox"/> rot <input type="checkbox"/> violett | <p>Alkalische Lösungen färben Universalindikator</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> grün <input type="checkbox"/> nicht <input type="checkbox"/> blau <input type="checkbox"/> rot <input type="checkbox"/> gelb | <p>Bei einer Neutralisation</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gewinnen die Säuren <input type="checkbox"/> reagieren Säuren und Laugen zu Salz und Wasser <input type="checkbox"/> gewinnen die Laugen <input type="checkbox"/> reagiert Natronlauge mit einer alkalischen Lösung <input type="checkbox"/> reagiert Salzsäure mit Schwefelsäure |
| <p>Salzsäure</p> <p>HCl(aq)</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> hat die Formel HCl <input type="checkbox"/> ist die Lösung von Chlorwasserstoff in Wasser <input type="checkbox"/> ist eine rote Flüssigkeit <input type="checkbox"/> färbt Universalindikator blau <input type="checkbox"/> färbt Universalindikator grün | | | |
| <p>Fragen Datei: G02 Säure-Base Sek I - 21 Fragen</p> | | | |

















| | | | |
|---|--|---|---|
| <p>Welcher Stoff ist gegenüber Wasser eine Säure nach Brönsted?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumion <input type="checkbox"/> Chloridion <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniumion <input type="checkbox"/> Sulfation <input type="checkbox"/> Nitration | <p>Welcher dieser Stoffe ist gegenüber Wasser eine Base nach Brönsted?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumion <input checked="" type="checkbox"/> Carbonat <input type="checkbox"/> Ammoniumion <input type="checkbox"/> Oxoniumion <input type="checkbox"/> Kaliumion | <p>Welcher dieser Stoffe ist ein 'normaler' Ampholyt?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Schwefelsäure <input type="checkbox"/> Salpetersäure <input type="checkbox"/> Salzsäure <input checked="" type="checkbox"/> Wasser <input type="checkbox"/> Natriumchlorid | <p>Welcher Stoff ist nach Brönsted eine starke Säure?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chloridion <input type="checkbox"/> Hydrogencarbonat <input checked="" type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> Nitration <input type="checkbox"/> Wasser |
| <p>Welcher Stoff ist nach Brönsted eine schwache Säure?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Salzsäure <input checked="" type="checkbox"/> Essigsäure <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <input type="checkbox"/> Nitration <input type="checkbox"/> Sulfation | <p>Welcher Stoff ist in Wasser nach Brönsted eine starke Base?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrogensulfation <input checked="" type="checkbox"/> Hydroxidion <input type="checkbox"/> Chloridion <input type="checkbox"/> Ammoniumion <input type="checkbox"/> Nitration | <p>Den pKs-Wert in Wasser kann man nach der Gleichung berechnen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> $pK_b = pK_s + 14$ <input type="checkbox"/> $pK_b = pK_s - 14$ <input checked="" type="checkbox"/> $pK_b = 14 - pK_s$ <input type="checkbox"/> $pK_b = 14 + pK_s$ <input type="checkbox"/> $pK_b = pH - \lg c$ | <p>Den pKs-Wert berechnet man nach der Gleichung</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> $pK_s = -\lg K_s$ <input type="checkbox"/> $pK_s = \lg K_s$ <input checked="" type="checkbox"/> $pK_s = -\lg K_s$ <input type="checkbox"/> $pK_s = \text{Wurzel aus } K_s$ |
| <p>Die Reaktion zwischen Säure und einer Base heißt</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrolyse <input checked="" type="checkbox"/> Protolyse <input type="checkbox"/> Analyse <input type="checkbox"/> Protolyse <input type="checkbox"/> Säure-Base-Analyse | <p>Die angezeigte Gleichung ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Verdünnungsgesetz nach Ostwald <input checked="" type="checkbox"/> die Puffergleichung <input type="checkbox"/> das Massenwirkungsgesetz für Säuren <input type="checkbox"/> das Massenwirkungsgesetz für Basen <input type="checkbox"/> die Gleichung von Nernst | <p>Das Hydrogensulfidion ist die korrespondierende Base</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> der Schwefelsäure <input type="checkbox"/> des Sulfations <input type="checkbox"/> des Sulfidions <input checked="" type="checkbox"/> des Schwefelwasserstoffs | <p>Wird Ammoniak protoniert, entsteht das</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ammonium <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniumion <input type="checkbox"/> Amidion <input type="checkbox"/> Amin |
| <p>Der Ks-Wert ist ein Maß für</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> die Stärke einer Säure <input type="checkbox"/> die Stärke einer Base <input type="checkbox"/> die Löslichkeit einer Säure <input type="checkbox"/> die Löslichkeit einer Base <input type="checkbox"/> die Löslichkeit eines Salzes | <p>Eine mittelstarke Base hat einen pKb-Wert um</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> -1 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> -3 <input checked="" type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> $\lg c$ | <p>Eine schwache Base hat einen pKb-Wert</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> $> 4,75$ <input type="checkbox"/> $< 4,75$ <input type="checkbox"/> $> 0,25$ <input type="checkbox"/> $< 0,25$ <input type="checkbox"/> $\lg c$ | <p>Stärke Säuren sind in Lösung vollständig protolytisiert</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> wenn $pK_s(\text{Säure}) < pK_s(\text{Oxoniumion})$ <input type="checkbox"/> wenn $pK_s(\text{Säure}) > pK_s(\text{Oxoniumion})$ <input type="checkbox"/> wenn $pK_b(\text{Säure}) < pK_s(\text{Oxoniumion})$ <input type="checkbox"/> wenn $pK_b(\text{Säure}) > pK_s(\text{Oxoniumion})$ <input type="checkbox"/> wenn $pK_s = \lg c$ |
| <p>Bei einer Titrationskurve ist</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> der pH über dem Volumen abgetragen <input type="checkbox"/> das Volumen über dem pH abgetragen <input type="checkbox"/> Äquivalenzpunkt < Halbäquivalenzpunkt <input type="checkbox"/> der Äquivalenzpunkt immer $pH = 7$ <input type="checkbox"/> der Äquivalenzpunkt immer größer $pH 12$ | <p>Teilchen, die sowohl als Säure wie Base reagieren, sind</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Ampholyte <input type="checkbox"/> Ampholite <input type="checkbox"/> Amphote <input type="checkbox"/> Amphitere | <p>Am Umschlagsbereich der Indikatoren ist immer</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> $pH = pK_b(\text{Indikatorscheure})$ <input checked="" type="checkbox"/> $pH = pK_s(\text{Indikatorscheure})$ <input type="checkbox"/> $pH = 7$ <input type="checkbox"/> $pH < 7$ <input type="checkbox"/> $pH > 7$ | <p>Ein Beispiel für ein Puffergemisch ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natriumchlorid/Natronlauge <input type="checkbox"/> Natriumchlorid/Salzsäure <input checked="" type="checkbox"/> Ammoniumchlorid/Ammoniak <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid/Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid/Kohlensäure |
| <p>Bei dieser Gleichung handelt es sich um</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> den Wasserwert <input type="checkbox"/> das Ionprodukt einer Säure <input checked="" type="checkbox"/> das Ionprodukt des Wassers <input type="checkbox"/> das Ionprodukt einer Base <input type="checkbox"/> das Ionprodukt von Kochsalz | <p>Mir dieser Gleichung berechnet man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> den pH-Wert einer Lösung <input type="checkbox"/> ob eine Säure stark oder schwach ist <input type="checkbox"/> ob eine Base stark oder schwach ist <input type="checkbox"/> den Verdünnungsgrad <input type="checkbox"/> den pOH-Wert eines Salzes | <p>Mir dieser Formel berechnet man</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> den Verdünnungsgrad <input checked="" type="checkbox"/> die Stärke einer Säure <input type="checkbox"/> die Stärke einer Base <input type="checkbox"/> den pH einer Protolyseaktion <input type="checkbox"/> die Salzkonzante | <p>Diese Gleichung spielt eine Rolle bei der Berechnung</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> von Protolyse <input type="checkbox"/> bei Hydrolysen <input checked="" type="checkbox"/> bei Titrationen <input type="checkbox"/> des Massenwirkungsgesetzes <input type="checkbox"/> von Saureinstellungen |
| <p>Fragen Datei: G03 Säure-Base-Gleichgewichte - 28 Fragen</p> | | | |




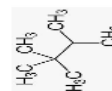

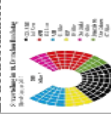
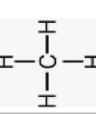
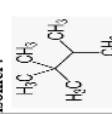




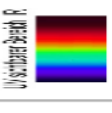
| | | | |
|--|---|---|--|
| <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>CH3-CH2-O-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkan <input type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkanol <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input checked="" type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Um welche Stoffklasse handelt es sich?</p> <chem>CH3-CH2-O-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input checked="" type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Welche funktionelle Gruppe liegt hier vor?</p> <chem>CH3-CH2-O-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Ether <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>H O CH3-CH2</chem> <chem>CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkan <input type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkanol <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |
| <p>Wie heißt die funktionelle Gruppe?</p> <chem>CH2=CH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Ether <input type="checkbox"/> Alkan <input checked="" type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal </p> | <p>Um welche Stoffklasse handelt es sich?</p> <chem>CH3-CH=CH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input checked="" type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>HC≡CH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt die funktionelle Gruppe?</p> <chem>HC≡C-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |
| <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input checked="" type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkansäure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt die funktionelle Gruppe?</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |
| <p>Um welche Stoffklasse handelt es sich?</p> <chem>CH3-C(=O)-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkansäure <input checked="" type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>CH3-C(=O)-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>CH3-C(=O)-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt die funktionelle Gruppe?</p> <chem>CH3-C(=O)-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |
| <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>H C H</chem> <p> <input checked="" type="checkbox"/> Aromat <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input type="checkbox"/> Alkan <input type="checkbox"/> Ether <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>CH3-CH2-C(=O)-H</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanol <input type="checkbox"/> Alken <input checked="" type="checkbox"/> Alkin <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |
| <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>H3C-NH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Alkansäureamid <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input type="checkbox"/> Aminoalkan <input type="checkbox"/> Alkansäure </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>H3C-NH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Alkansäureamid <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input type="checkbox"/> Aminoalkan <input type="checkbox"/> Alkansäure </p> | <p>Welche funktionelle Gruppe liegt hier vor?</p> <chem>H3C-NH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Alkansäureamid <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input checked="" type="checkbox"/> Alkansäurealkylester <input type="checkbox"/> Alkansäure </p> | <p>Welche funktionelle Gruppe liegt hier vor?</p> <chem>H3C-NH-CH3</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Alkansäureamid <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input checked="" type="checkbox"/> Alkansäurealkylester <input type="checkbox"/> Alkansäure </p> |
| <p>Dieser Stoff ist ein(e)</p> <chem>H-N-H CH2-C-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input type="checkbox"/> Aromat <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Aminosäure </p> | <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <chem>H-N-H CH2-C-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input type="checkbox"/> Aromat <input type="checkbox"/> Alkansäurehalogenid <input type="checkbox"/> Aminosäure <input checked="" type="checkbox"/> Alkanal </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>H-N-H CH2-C-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanol <input checked="" type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> | <p>Dieser Stoff ist ein</p> <chem>H-N-H CH2-C-OH</chem> <p> <input type="checkbox"/> Alkanol <input checked="" type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Alkanal <input type="checkbox"/> Alkanon <input type="checkbox"/> Säure <input type="checkbox"/> Alken </p> |


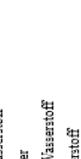


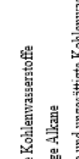

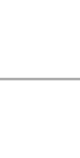

| | | | | | | | |
|--|--|--|--|--|--|--|---|
| <p>Wie heißt ein Stoff mit dieser funktionellen Gruppe?</p> <div style="display: flex; align-items: center;"> <div style="margin-right: 10px;"> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 \end{array}$ </div> <div> <input type="checkbox"/> Aromat <input type="checkbox"/> Halogenalkan <input checked="" type="checkbox"/> Alkan <input type="checkbox"/> Alken <input type="checkbox"/> Alkin </div> </div> | | | | | | | |
| | | | | | | | <p style="writing-mode: vertical-rl; transform: rotate(180deg);">Fragen Datei: OC01 Funktionelle Gruppen - 29 Fragen, Seite 2 von 2</p> |




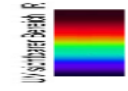



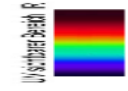
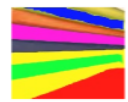


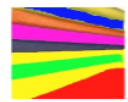

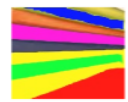

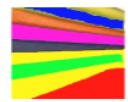

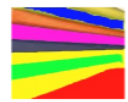

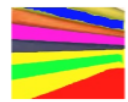

| | | | |
|--|---|--|--|
| <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input checked="" type="checkbox"/> Hex-2-en <input type="checkbox"/> Methylpropylethen <input type="checkbox"/> Hex-4-en <input type="checkbox"/> Dimethyldimethylhexan <input type="checkbox"/> Ethylpropylhexan </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> Ethylhexan <input type="checkbox"/> Ethylhexa-3,5-dien <input type="checkbox"/> Hexa-3,5-dien <input checked="" type="checkbox"/> Hexa-1,3-dien <input type="checkbox"/> Hexan-(2)-en </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 2-Methylhexan <input type="checkbox"/> Trimethylhexan <input type="checkbox"/> 2,2-Dimethylhexan <input type="checkbox"/> 2,2-Dimethylhex-5-en <input checked="" type="checkbox"/> 3,3-Dimethylhex-1-en </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 2-Ethylheptan <input checked="" type="checkbox"/> 3-Ethylhepta-1,3,6-trien <input type="checkbox"/> 3-Ethylhepta-1,4,6-trien <input type="checkbox"/> 3-Ethyl-3-vinylpenta-4,6-dien <input type="checkbox"/> 3-Methyl-5-vinylpenta-1,3-dien </p> |
| <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> Viernethylhexan <input type="checkbox"/> 2,3,4,5-Methylhexan <input type="checkbox"/> 2,3,4,5-Methylhex-2,3-dien <input type="checkbox"/> Tetramethylhexan <input checked="" type="checkbox"/> 2,3,4,5-Tetramethylhexa-2,4-dien </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 4-Ethylhexa-1,3-dien <input type="checkbox"/> 3-Ethylhex-3,5-dien <input type="checkbox"/> 3-Ethylhexan <input type="checkbox"/> 4-Ethylhexan <input type="checkbox"/> Octa-3,5-dien </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> Buten-1 <input type="checkbox"/> Buten-(1) <input type="checkbox"/> 2,3-Methylhexan <input checked="" type="checkbox"/> 2-Methylprop-1-en <input type="checkbox"/> 2,3-Methylprop-2-en </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> Hepta-5-en <input type="checkbox"/> Hept-5-en <input type="checkbox"/> Heptan <input type="checkbox"/> 2-Heptan <input checked="" type="checkbox"/> Hept-2-en </p> |
| <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 2,6-Dimethylpenta-2,5-dien <input type="checkbox"/> 1,5-Dimethylpenta-2,5-dien <input type="checkbox"/> Hexa-2,5-dien <input checked="" type="checkbox"/> Hepta-2,5-dien <input type="checkbox"/> Methylhex-2,5-dien </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 5-Methylhexa-2-en <input checked="" type="checkbox"/> 3-Methylhept-2-en <input type="checkbox"/> 3-Methylhepta-5-en <input type="checkbox"/> 3-Methylhept-5-en <input type="checkbox"/> 2-Ethylhexa-4-en </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 4-Ethyl-4-methylhepta-2,5-dien <input checked="" type="checkbox"/> 4-Methyl-4-ethylhepta-2,4-dien <input type="checkbox"/> 1-Ethyl-1-methyl-1,1-dipropylheptan <input type="checkbox"/> 4-Methylheptan <input type="checkbox"/> 4-Ethylmethylheptan </p> | <p>Wie heißt der IUPAC-Name der Verbindung?</p> <p></p> <p> <input type="checkbox"/> 2-Methyl-6,6-diethylhexan <input type="checkbox"/> 4-Butyl-3-methylhexan <input checked="" type="checkbox"/> 4,4-Diethyl-8-methylhexan-2-en <input type="checkbox"/> 6,6-Diethyl-2-methylhexan-7-en <input type="checkbox"/> 6,6-Diethyl-2-methylhexan-2-en </p> |
| <p>Fragen Datei: OC03 Nomenklatur Alkane Plus - 40 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | | |

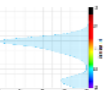

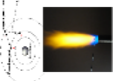
| | | | |
|--|--|--|---|
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH2=CHO</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Vinylchlorid <input type="checkbox"/> Allylchlorid <input type="checkbox"/> Chloroform <input type="checkbox"/> Chlorethin <input type="checkbox"/> Phosgen | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH2=C(CH3)Cl</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Vinylchlorid <input checked="" type="checkbox"/> Allylchlorid <input type="checkbox"/> Chloroform <input type="checkbox"/> Chlorethin <input type="checkbox"/> Phosgen | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH2=C(CH3)2</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Stearinsäure <input type="checkbox"/> Ölsäure <input checked="" type="checkbox"/> Palminsäure <input type="checkbox"/> Olbinsäure <input type="checkbox"/> Glutarinsäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH3</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Styrol <input type="checkbox"/> Xylol <input checked="" type="checkbox"/> Toluol <input type="checkbox"/> Mesitylen <input type="checkbox"/> Methylhexaden |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>HC=CH2</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Benzolethen <input type="checkbox"/> Xylol <input type="checkbox"/> Toluol <input checked="" type="checkbox"/> Styrol <input type="checkbox"/> Methylhexaden | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH3</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Benzolethen <input checked="" type="checkbox"/> Xylol <input type="checkbox"/> Toluol <input type="checkbox"/> Styrol <input type="checkbox"/> Methylhexaden | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH3</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Benzylbromid <input type="checkbox"/> Brombenzol <input type="checkbox"/> Benzylbromid <input type="checkbox"/> Brombenzol <input type="checkbox"/> Bromoform | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>CH3</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Benzylbromid <input type="checkbox"/> Brombenzol <input type="checkbox"/> Benzylbromid <input type="checkbox"/> Brombenzol <input type="checkbox"/> Bromoform |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Diphenyl <input type="checkbox"/> Dibenzol <input checked="" type="checkbox"/> Naphthalin <input type="checkbox"/> Anthracen <input type="checkbox"/> Phenanthren | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Triphenyl <input type="checkbox"/> Tribenzol <input checked="" type="checkbox"/> Naphthalin <input type="checkbox"/> Phenanthren <input checked="" type="checkbox"/> Anthracen | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dibenzol <input checked="" type="checkbox"/> Biphenyl <input type="checkbox"/> Naphthalin <input type="checkbox"/> Styrol <input checked="" type="checkbox"/> Stilben | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dibenzol <input type="checkbox"/> Biphenyl <input type="checkbox"/> Naphthalin <input type="checkbox"/> Styrol <input checked="" type="checkbox"/> Stilben |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Furan <input type="checkbox"/> Pyrol <input checked="" type="checkbox"/> Thiophen <input type="checkbox"/> Pyridin <input type="checkbox"/> Cyclohexid | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pyridin <input type="checkbox"/> Pyrol <input type="checkbox"/> Thiophen <input checked="" type="checkbox"/> Furan <input type="checkbox"/> Cyclohexid | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Pyrol <input type="checkbox"/> Pyridin <input type="checkbox"/> Benzamid <input type="checkbox"/> Thiophen <input type="checkbox"/> Cyclohexan | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Pyridin <input type="checkbox"/> Pyrol <input type="checkbox"/> Thiophen <input type="checkbox"/> Furan <input type="checkbox"/> Cyclohexan |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>O=C(Cl)Cl</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ozon <input checked="" type="checkbox"/> Phosgen <input type="checkbox"/> Chloroform <input type="checkbox"/> Chlorogen <input type="checkbox"/> Dichloran | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>O=C(Cl)Cl</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trichlorkohlenstoff <input type="checkbox"/> Methanchlorid <input type="checkbox"/> Tri <input type="checkbox"/> Phosgen <input checked="" type="checkbox"/> Chloroform | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>O=C(Cl)Cl</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Phosgen <input type="checkbox"/> Tetrachlorkohlenstoff <input checked="" type="checkbox"/> Iodoform <input type="checkbox"/> Iodophen <input type="checkbox"/> Iodat | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p> <chem>O=C(Cl)Cl</chem> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Glykol <input type="checkbox"/> Resorcin <input checked="" type="checkbox"/> Brenzkatechin <input type="checkbox"/> Phenol <input type="checkbox"/> Hydrochinon |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Glykol <input type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Phenol <input checked="" type="checkbox"/> Brenzkatechin <input type="checkbox"/> Hydrochinon | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Glykol <input checked="" type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Phenol <input type="checkbox"/> Brenzkatechin <input type="checkbox"/> Hydrochinon | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Pyrogallol <input checked="" type="checkbox"/> Brenzkatechin <input type="checkbox"/> Glykol | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input checked="" type="checkbox"/> Pyrogallol <input type="checkbox"/> Brenzkatechin <input type="checkbox"/> Glykol |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Pyrogallol <input type="checkbox"/> Brenzkatechin <input checked="" type="checkbox"/> Pikrinsäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> TTT <input checked="" type="checkbox"/> Trinitrothol <input type="checkbox"/> TOT <input type="checkbox"/> TNO <input type="checkbox"/> Tri | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Phenol <input type="checkbox"/> Brenzkatechin <input checked="" type="checkbox"/> Glykol | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input checked="" type="checkbox"/> Glycerin <input type="checkbox"/> Erydant <input type="checkbox"/> Glykol |

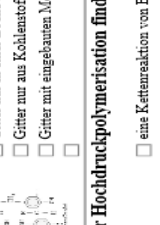



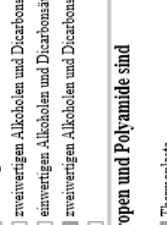

| | | | |
|---|--|--|--|
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrochinon <input type="checkbox"/> Resorcin <input type="checkbox"/> Glycerin <input checked="" type="checkbox"/> Erythrit <input type="checkbox"/> Glykol | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Formaldehyd <input type="checkbox"/> Formalin <input type="checkbox"/> Formol <input type="checkbox"/> Formal | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> beta-D-Fructose <input type="checkbox"/> alpha-D-Fructose <input type="checkbox"/> beta-L-Fructose <input type="checkbox"/> alpha-L-Fructose <input type="checkbox"/> alpha-L-Glucose | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> alpha-D-Fructose <input type="checkbox"/> beta-D-Fructose <input type="checkbox"/> beta-L-Fructose <input type="checkbox"/> alpha-L-Fructose <input type="checkbox"/> alpha-L-Glucose |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trehalose <input checked="" type="checkbox"/> Maltose <input type="checkbox"/> Cellobiose <input type="checkbox"/> Lactose <input type="checkbox"/> Saccharose | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trehalose <input type="checkbox"/> Maltose <input type="checkbox"/> Cellobiose <input type="checkbox"/> Lactose <input checked="" type="checkbox"/> Saccharose | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trehalose <input type="checkbox"/> Maltose <input checked="" type="checkbox"/> Cellobiose <input type="checkbox"/> Lactose <input type="checkbox"/> Saccharose | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Trehalose <input type="checkbox"/> Maltose <input type="checkbox"/> Cellobiose <input checked="" type="checkbox"/> Lactose <input type="checkbox"/> Saccharose |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lactose <input type="checkbox"/> Maltose <input type="checkbox"/> Cellobiose <input checked="" type="checkbox"/> Trehalose <input type="checkbox"/> Saccharose | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Benzolensäure <input type="checkbox"/> Benzsäure <input type="checkbox"/> Benzylsäure <input checked="" type="checkbox"/> Benzoesäure <input type="checkbox"/> Benzensäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Glyoxal <input type="checkbox"/> Glykol <input type="checkbox"/> Glycin <input type="checkbox"/> Glycerin <input type="checkbox"/> Glöxal | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Glyoxal <input type="checkbox"/> Glykol <input type="checkbox"/> Aceton <input checked="" type="checkbox"/> Diketon <input type="checkbox"/> Dikton |
| <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Essigmutter <input type="checkbox"/> Essigester <input type="checkbox"/> Essigsäure <input type="checkbox"/> Essig <input checked="" type="checkbox"/> Essigsäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Essigsäure <input checked="" type="checkbox"/> Oxalsäure <input type="checkbox"/> Malonsäure <input type="checkbox"/> Benzoesäure <input type="checkbox"/> Propansäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Butensäure <input type="checkbox"/> Propansäure <input type="checkbox"/> Benzoesäure <input type="checkbox"/> Oxalsäure <input checked="" type="checkbox"/> Buttersäure | <p>Wie heißt der Trivialname der Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Butensäure <input type="checkbox"/> Propansäure <input type="checkbox"/> Benzoesäure <input type="checkbox"/> Oxalsäure <input checked="" type="checkbox"/> Buttersäure |


| | | | | |
|--|--|---|--|--|
| <p>Wie heißt die großtechnische Anlage zur Trennung der verschiedenen Erdölfraktionen?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Raffinerie <input type="checkbox"/> Großfiltration <input type="checkbox"/> Fraktionierung <input type="checkbox"/> Raftomer <input type="checkbox"/> Destille <p>Wie heißt der gestrigte Kohlenwasserstoff mit 8 Kohlenstoff- und 18 Wasserstoffatomen?</p> <p>C_8H_{18}</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Paraffin 8 <input type="checkbox"/> Octadecahydrogen <input type="checkbox"/> Octan <input type="checkbox"/> Hexan <input type="checkbox"/> 8-Carbon-18-Hydrid <p>Welches sind die beiden Hauptverbrennungsprodukte bei der vollständigen Verbrennung von Benzin?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Stickoxide und Wasser <input type="checkbox"/> Wasser und Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Kohlenmonoxid und Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Kohlendioxid und Schwefeldioxid <input type="checkbox"/> Stickstoff- und Schwefeldioxid <p>Welcher giftige Stoff in Autogas wird bei der Abgasuntersuchung gemessen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Schwefeldioxid <input type="checkbox"/> Kohlendioxid <input type="checkbox"/> Kohlenmonoxid <input type="checkbox"/> Stickstoffdioxid <input type="checkbox"/> Chlorwasserstoff <p>Wieviel Isomere gibt es von C_6H_{14}</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> drei Isomere <input type="checkbox"/> vier Isomere <input checked="" type="checkbox"/> fünf Isomere <input type="checkbox"/> sieben Isomere <input type="checkbox"/> es gibt nur n-Hexan <p>Bei der Radikalischen Substitution der Alkane entstehen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metalle <input type="checkbox"/> Alkansäuren <input type="checkbox"/> Salze <input type="checkbox"/> Alkene <input checked="" type="checkbox"/> Halogenalkane | <p>Was sind ungesättigte Kohlenwasserstoffe?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Verbindungen, denen Kohlenstoffatome fehlen <input type="checkbox"/> Brennbare Gase <input type="checkbox"/> Stoffe mit C-O-Doppelbindungen <input type="checkbox"/> Verbindungen von C und H mit Doppel- / <input type="checkbox"/> Verbindungen, denen ein Wasserstoffatom pro Molekül <p>Wie viele Isomere gibt es vom Pentan?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 4 Isomeren <input type="checkbox"/> 3 Isomeren <input type="checkbox"/> 2 Isomeren <input type="checkbox"/> mehr als 5 Isomeren <input type="checkbox"/> nur n-Pentan  <p>Warum kommt es zur Raufbildung bei der Verbrennung von langkettigen Kohlenwasserstoffen?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Verbrennung mit Luft ist unvollständig <input type="checkbox"/> Kohlendioxid zersetzt sich <input type="checkbox"/> Moleküle zerbrechen nicht <input type="checkbox"/> Der Sauerstoff ist zu träge <input type="checkbox"/> Entstehtes Wasser besetzt die Verbrennung  <p>Wie heißt die im Bild gezeigte Verbindung?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1,2,3-Trimethylpentan <input type="checkbox"/> 1,2,3,3,3-Methylpentan <input type="checkbox"/> 2,2,3,3,3-Tetramethylpropan <input type="checkbox"/> 1,1,2-Trimethylpropan <input checked="" type="checkbox"/> 2,2,3-Trimethylbutan <p>Wieviel Isomere gibt es vom Heptan?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 5 <input checked="" type="checkbox"/> 7 <input type="checkbox"/> 9 <input type="checkbox"/> es gibt nur n-Heptan | <p>Was charakterisiert Alkene?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Moleküle haben eine C-O-Doppelbindung <input type="checkbox"/> Jede ungesättigte Verbindung heißt Alken <input type="checkbox"/> Es ist ein flüssiges Erdölprodukt <input type="checkbox"/> KW's mit einem ungeraden Elektron <input checked="" type="checkbox"/> KW mit Doppelbindung zwischen C-Atomen  <p>Wie heißen die Stoffgemische zu einem Siedebereich in der Erdöldestillation?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Extrakte <input type="checkbox"/> Koalitionen <input type="checkbox"/> Destillationsstufen <input type="checkbox"/> Kolonnen <input checked="" type="checkbox"/> Fraktionen  <p>Wie viel Liter Kohlendioxid liefert die vollständige Verbrennung bei NB von n(Methan) = 1 mol?</p> <p>$H-C-H$</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 22,4 l <input type="checkbox"/> 44,8 l <input type="checkbox"/> 2,24 l <input type="checkbox"/> 1,4 l <input type="checkbox"/> 11,2 l  <p>Welche der folgenden Verbindungen ist zur abgebildeten Isomer?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1,2,3-Trimethylhexan <input type="checkbox"/> 2,2-Dimethylhexan <input type="checkbox"/> 2,3-Methylheptan <input type="checkbox"/> n-Hexan <input checked="" type="checkbox"/> n-Heptan <p>Alkane reagieren sind reaktionsträge. Folgende Reaktion gibt es aber...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> elektrophile Addition <input type="checkbox"/> Reaktion mit Säuren oder Basen <input type="checkbox"/> Überreaktion <input type="checkbox"/> nucleophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> radikalische Substitution  | <p>Wie heißt die letzte Fraktion der Erdöldestillation</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ruß <input type="checkbox"/> Teer <input type="checkbox"/> Paraffinöl <input type="checkbox"/> Bitumen <input checked="" type="checkbox"/> schweres Heizöl  <p>Was versteht man unter dem Begriff "Cracken" bei der Erdölveredelung?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Abhängen von Radikalen <input type="checkbox"/> Verflüchtigung von Bitumen <input checked="" type="checkbox"/> Aufspaltung großer Moleküle in kleinere <input type="checkbox"/> Aufbau langer Kohlenstoffketten <input type="checkbox"/> Anderer Ausdruck für Destillation  <p>Die im Bild gezeigte Summenformel hat das</p> <p>C_6H_{12}</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 1-Penen <input type="checkbox"/> 1-Hexan <input type="checkbox"/> 1-Hexan <input type="checkbox"/> 1-Hexan <input type="checkbox"/> 1-Hepten  <p>Zum Start der radikalischen Substitution benötigt man</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Strom <input type="checkbox"/> Wasser <input checked="" type="checkbox"/> UV-Licht <input type="checkbox"/> Sonneneinstrahlung <input type="checkbox"/> Wärme  | |
| <p>Fragen Datei: OC05 Kohlenwasserstoffe - 21 Fragen</p> | | | | |


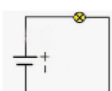
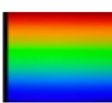

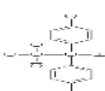
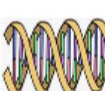
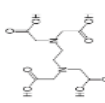

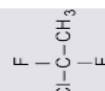
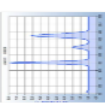
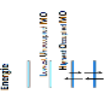
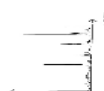
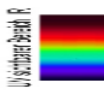
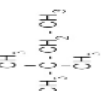
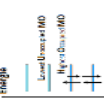





| | | | |
|---|--|---|---|
| <p>Eine chemische Reaktion, bei der aus zwei Edukten genau ein Produkt entsteht, heißt</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Substitution <input checked="" type="checkbox"/> Addition <input type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Katalyse <input type="checkbox"/> Eliminierung  | <p>Eine chemische Reaktion, bei der aus einem Edukt genau zwei Produkte entstehen, heißt</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Substitution <input type="checkbox"/> Addition <input type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Katalyse <input checked="" type="checkbox"/> Eliminierung  | <p>Unter einer Hydrierung versteht man:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> eine Anlagerung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> eine Addition von Wasser <input type="checkbox"/> eine Eliminierung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> Verbrennung von Wasserstoff <input type="checkbox"/> ein Auflösen in Wasser | <p>Alkene entstehen z.B. durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrierung von Alkanen <input checked="" type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkanolen <input type="checkbox"/> Oxidation von Alkanalen <input type="checkbox"/> Addition von Sauerstoff an Alkene <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkansäuren <p>$R-CH_2OH$</p> |
| <p>Die Elektrolyse von Natriumethanoat liefert</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> an der Kathode nur Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an der Kathode Ethan und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an der Anode Wasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> an der Anode Ethan und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> an beiden Elektroden die gleichen Gase <p>CH_3COONa</p> | <p>Welches Produkt ist beim Cracken von Propan nicht zu erwarten?</p> <p>$CH_3-CH_2-CH_3$</p> <p>Propan</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Wasserstoff <input type="checkbox"/> Propen <input type="checkbox"/> Ethen <input type="checkbox"/> Methan <input checked="" type="checkbox"/> Buten | <p>Bei der vollständigen katalytischen Hydrierung von Ethen verändert sich das Gesamtvolumen der Gase</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> auf ein Drittel <input type="checkbox"/> auf die Hälfte <input type="checkbox"/> auf das Doppelte <input type="checkbox"/> auf das Dreifache <input type="checkbox"/> gar nicht. | <p>2,4-Dimethylpent-1-en reagiert mit Wasserstoff. Welcher Reaktionstyp läuft ab?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input checked="" type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung |
| <p>Unter einer Dehydrohalogenierung versteht man</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> eine Eliminierung von Halogenwasserstoff <input type="checkbox"/> Addition von Halogenen <input type="checkbox"/> eine Reaktion von Alkanen mit Halogenwasserstoffen <input type="checkbox"/> eine Substitutionsreaktion <input type="checkbox"/> eine radikalische Kettenreaktion | <p>Polyethen entsteht durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pyrolyse von langkettigen Kohlenwasserstoffen <input type="checkbox"/> mehrfache Addition von Ethen <input type="checkbox"/> vielfache Addition von Wasserstoff an Ethen <input checked="" type="checkbox"/> Polymerisation von Ethen an einem Katalysator <input type="checkbox"/> Cracken von schwerem Heizöl  | <p>Alkane entstehen u.a. durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Hydrierung von Alkanen <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkanolen <input type="checkbox"/> Oxidation von Alkanalen <input type="checkbox"/> Addition von Sauerstoff an Alkene <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkansäuren | <p>Unter einer Pyrolyse versteht man</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> das Abtrennen eines Gases <input checked="" type="checkbox"/> das thermische Zerschneiden großer Moleküle <input type="checkbox"/> eine Art der Kunststoffherzeugung <input type="checkbox"/> Verbenennung von Kunststoffabfällen |
| <p>Beim Cracken von Paraffin entstehen</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nur gesättigte Kohlenwasserstoffe <input type="checkbox"/> nur gasförmige Alkane <input checked="" type="checkbox"/> u.a. gesättigte und ungesättigte Kohlenwasserstoffe <input type="checkbox"/> nur leicht entzündliche Benzene <input type="checkbox"/> ein Reinstoff | <p>Alkane entstehen u.a. durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Hydrierung von Alkanen <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkanolen <input type="checkbox"/> Oxidation von Alkanalen <input type="checkbox"/> Addition von Sauerstoff an Alkene <input type="checkbox"/> Eliminierung von Wasser aus Alkansäuren | <p>Propan-2-ol reagiert mit Ethansäurechlorid. Was entsteht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chlorbenzol <input type="checkbox"/> Ethylbenzol <input type="checkbox"/> Acetophanon <input type="checkbox"/> Nitrobenzol <input type="checkbox"/> Anilin  | <p>Benzol reagiert mit Chlor zu Chlorbenzol und Chlorwasserstoff. Wie heißt so eine Reaktion?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung  |
| <p>Essigsäure entsteht u.a. durch Oxidation von</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Propanensäure <input checked="" type="checkbox"/> Ethanal <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Methanol <input type="checkbox"/> Methanal | <p>Propan-2-ol reagiert mit Kaliumpermanganat in saurer Lösung zu</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Propan <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Propan <input type="checkbox"/> Kohlenstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> Propanon  | <p>Bei der Reaktion von Propan-1,2,3-triol mit Ethansäure entsteht ein</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Feststoff <input type="checkbox"/> Flüssigkeit <input type="checkbox"/> Gas <input type="checkbox"/> Reinstoff | <p>Benzol reagiert mit Chlor zu Chlorbenzol und Chlorwasserstoff. Wie heißt so eine Reaktion?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Radikalische Substitution <input type="checkbox"/> Elektrophile Addition <input checked="" type="checkbox"/> Elektrophile Substitution <input type="checkbox"/> Nucleophile Substitution <input type="checkbox"/> Eliminierung |
| <p>Propanon reagiert mit Permanganationen im schwach sauren Medium zu</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Propanensäure <input type="checkbox"/> Propanal <input type="checkbox"/> Propanol <input checked="" type="checkbox"/> gar nicht | <p>Natriumethanoat reagiert mit Methanol zu</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Ethylmethyläther <input type="checkbox"/> Ethansäuremethyläster <input type="checkbox"/> Ethylmethylketon <input type="checkbox"/> Propanol  | <p>Propanon reagiert mit Methanol zu</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Polykondensation <input type="checkbox"/> Polymerisation <input type="checkbox"/> Polyaddition <input type="checkbox"/> Polysubstitution  | <p>Propanon reagiert mit Chlorwasserstoff u.a.</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gar nicht <input checked="" type="checkbox"/> zu Propanäurechlorid <input type="checkbox"/> zu Propanol <input type="checkbox"/> zu Propanal <input type="checkbox"/> zu Propanon |

| | | | |
|---|--|---|--|
| <p>Als Licht empfindet man elektromagnetische Strahlung der Wellenlänge ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 100 nm - 200 nm <input type="checkbox"/> 300 nm - 400 nm <input type="checkbox"/> 380 nm - 720 nm <input type="checkbox"/> 1000 nm - 2000 nm <input type="checkbox"/> > 2000 nm | <p>Körper sind farbig, wenn sie ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nur einen Teil des sichtbaren Spektrums reflektieren <input type="checkbox"/> das Licht vollständig absorbieren <input type="checkbox"/> das Licht vollständig reflektieren <input type="checkbox"/> nur das UV reflektieren <input type="checkbox"/> das UV absorbieren | <p>Wird die Farbe Gelb absorbiert, dann erscheint der Stoff ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> rot <input type="checkbox"/> gelb <input type="checkbox"/> grün <input type="checkbox"/> blau <input type="checkbox"/> orange | <p>Die Verbindung Ethen ist farblos und absorbiert ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> gar nichts <input type="checkbox"/> alles <input type="checkbox"/> im UV-Bereich <input type="checkbox"/> nur im roten Bereich <input type="checkbox"/> nur im blauen Bereich |
| <p>Wolle lässt sich mit sauren und basischen Farbstoffen färben,</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> da sie aus Monosacchariden besteht <input type="checkbox"/> da sie aus Fetteinmolekülen besteht <input type="checkbox"/> da sie Aminosäuren gebunden enthält <input type="checkbox"/> da sie Zucker gebunden enthält <input type="checkbox"/> da sie Schwefelatome gebunden enthält | <p>Ein Textilfarbstoff ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> darf nicht leuchtet sein <input type="checkbox"/> muss nicht waschecht sein <input type="checkbox"/> muss auf die Faser "aufziehen" und daran haften <input type="checkbox"/> muss immer gut wasserlöslich sein <input type="checkbox"/> muss gut färblich sein | <p>Bei der Herstellung von Azofarbstoffen spielen die folgenden Begriffe eine Rolle</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> diazotieren und kuppln <input type="checkbox"/> diazotieren und sulfatieren <input type="checkbox"/> kuppln und sulfatieren <input type="checkbox"/> die Reaktion von Azogruppen mit Methylgruppen <input type="checkbox"/> die Reaktion von Azogruppen mit Alkylresten | <p>Bei den Küpenfarbstoffen wird die farblose Lösung (Küpe)</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> durch Reduktion wieder färbig <input type="checkbox"/> durch Oxidation wieder färbig <input type="checkbox"/> durch eine Azokupplung wieder färbig <input type="checkbox"/> durch eine starke Erwärmung wieder färbig <input type="checkbox"/> durch Gefrierverfahren wieder färbig |
| <p>Welches Färbverfahren gibt es nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Direktfärbung <input type="checkbox"/> Küpenfärbung <input type="checkbox"/> Entwicklungs-färbung <input type="checkbox"/> Aktonfärbung <input type="checkbox"/> Beizenfärbung | <p>Optische Aufheiler absorbieren UV-Strahlung und geben die absorbierte Energie als</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> rotes Licht wieder ab <input type="checkbox"/> gelbes Licht wieder ab <input type="checkbox"/> blaurotes Licht wieder ab <input type="checkbox"/> IR-Strahlung wieder ab <input type="checkbox"/> orangefarbenes Licht wieder ab | <p>Bei der additiven Farbmischung entsteht eine neue Farbe, wenn Komplementärfarben</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind Mischfarben <input type="checkbox"/> sind z.B. Carbonylfarbstoffe <input type="checkbox"/> sind z.B. die Küpenfarbstoffe <input type="checkbox"/> ist ein Ausdruck, den es so nicht gibt <input type="checkbox"/> sind alle Azofarbstoffe | <p>Zu den Lebensmittelfarbstoffen gehören die</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Anthocyane <input type="checkbox"/> Anthocyanine <input type="checkbox"/> Anthoxanthine <input type="checkbox"/> Anthocyanose <input type="checkbox"/> Anthocyanide |
| <p>Um Azofarbstoffe wasserlöslich zu machen, werden in die Moleküle</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Nitrogruppen eingebaut <input type="checkbox"/> Sulfonargruppen eingebaut <input type="checkbox"/> Methylgruppen eingebaut <input type="checkbox"/> Azogruppen eingebaut <input type="checkbox"/> beliebige Alkylreste eingebaut | <p>In den Azofarbstoffen verknüpft die Azogruppe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein aromatisches System mit einer OH-Gruppe <input type="checkbox"/> ein aromatisches System mit einer Nitrogruppe <input type="checkbox"/> ein aromatisches System mit einer Methylgruppe <input type="checkbox"/> zwei aromatische Systeme <input type="checkbox"/> sich mit mehreren Diazoniumgruppen | <p>Das Phenolphthalein ist ein</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Monomethylmethanfarbstoff <input type="checkbox"/> Dimethylmethanfarbstoff <input type="checkbox"/> Trimethylmethanfarbstoff <input type="checkbox"/> Tetramethylmethanfarbstoff <input type="checkbox"/> grüner Farbstoff | <p>Dies ist die Formel von Sudanorange. Welcher Name ist auch gebräuchlich?</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Natrium-4-(4-Dimethylaminoazo)benzolsulfonat <input type="checkbox"/> p-Dimethylbenzolsulfonäure <input type="checkbox"/> 2-Methylazobenzolnitril-3-oxid <input type="checkbox"/> Dimethylaminosulfonäure <input type="checkbox"/> 2-Methylazo-p-sulfonäure |
| <p>Indigo ist ein</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Beizenfarbstoff <input type="checkbox"/> Metallkomplexfarbstoff <input type="checkbox"/> Reaktivfarbstoff <input type="checkbox"/> Kupferfarbstoff <input type="checkbox"/> Dispersionsfarbstoff | <p>Alizarin ist ein</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metallkomplexfarbstoff <input type="checkbox"/> Reaktivfarbstoff <input type="checkbox"/> Dispersionsfarbstoff <input type="checkbox"/> Kupferfarbstoff <input type="checkbox"/> Beizenfarbstoff | <p>Bei der Diazotierung reagiert z.B. Anilin mit</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Salpetersäure <input type="checkbox"/> Natriumnitrit und Salzsäure <input type="checkbox"/> Schwefelsäure <input type="checkbox"/> schwefeliger Säure <input type="checkbox"/> Salzsäure | <p>Bei der Diazotierung reagiert z.B. Anilin mit</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Azonium-Ion <input type="checkbox"/> Azo-Ion <input type="checkbox"/> Diazol-Ion <input type="checkbox"/> Diazonium-Ion <input type="checkbox"/> Azid-Ion |
| <p>Bei einer Azokupplung reagiert ein Diazonium-Ion mit</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Aminobenzol <input type="checkbox"/> Amidobenzol <input type="checkbox"/> Imidobenzol <input type="checkbox"/> Imminobenzol <input type="checkbox"/> Ammoniak | <p>Wenn das Diazonium-Ion mit Anilin reagiert entsteht</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 4-Nitroazobenzol <input type="checkbox"/> 4-Hydroxyazobenzol <input type="checkbox"/> 4-Aminoazobenzol <input type="checkbox"/> 4-Sulfoazobenzol | <p>Bei der Azokupplung reagiert bei höheren Wellenlängen</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wenn das konjugierte Elektronensystem kleiner ist <input type="checkbox"/> wenn das konjugierte Elektronensystem größer ist <input type="checkbox"/> wenn der Unterschied HOMO - LUMO größer ist <input type="checkbox"/> wenn es keinen angeregten Zustand gibt <input type="checkbox"/> wenn die Elektronen im Grundzustand bleiben | <p>Fragen Datei: OC07 Farbstoffe - 31 Fragen, Seite 1 von 2</p> |

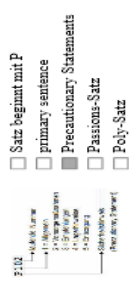
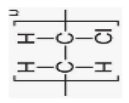
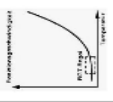

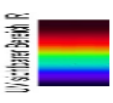
| <p>Absorptions- (Extraktions-)spektrum von Malachitgrün. Der Stoff wirkt grün</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> weil er blaues Licht besonders gut durchlässt. <input type="checkbox"/> weil er rotes Licht besonders gut durchlässt. <input checked="" type="checkbox"/> weil er gelb-rotes und blaues Licht absorbiert. <input type="checkbox"/> das kann das Spektrum nicht erklären. <input type="checkbox"/> weil er alles Licht absorbiert. | <p>Bei sichtbarer Farbe spricht man von Emission</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> wenn der Stoff farbiges Licht absorbiert <input type="checkbox"/> wenn der Stoff UV Licht absorbiert <input type="checkbox"/> wenn der Stoff Töne abgibt <input type="checkbox"/> wenn der Stoff UV Licht emittiert <input checked="" type="checkbox"/> wenn der Stoff farbiges Licht ausstrahlt | <p>Flammenfärbung: Wenn Elektronen auf ihr Ausgangsniveau zurückfallen, wird Strahlung</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> absorbiert <input checked="" type="checkbox"/> emittiert <input type="checkbox"/> in Elektronen umgewandelt <input type="checkbox"/> in Protonen umgewandelt <input type="checkbox"/> weder absorbiert noch emittiert | | | | | |
|---|---|--|--|--|--|--|--|
| | | | | | | | |
| | | | | | | | |
| | | | | <p>Fragen Datei: OC7 Farbstoffe - 31 Fragen, Seite 2 von 2</p> | | | |

| | | | | | | |
|--|---|--|---|---|--|---|
| <p>Zu welchem Polymerisat gehört dieser Formelausschnitt?</p> <p>H H H H -C-C-C-C- H H C H H</p> <p><input type="checkbox"/> Polyethylen <input type="checkbox"/> Polyethylen <input type="checkbox"/> Polypropylen <input type="checkbox"/> Polypropylen <input type="checkbox"/> Polywasserstoff</p> | <p>Zu welchem Polymerisat gehört dieser Formelausschnitt?</p> <p>F F F F F -C-C-C-C-C- F F F F F</p> <p><input type="checkbox"/> Polychlorkohlenwasserstoff <input type="checkbox"/> Polyfluorethylen <input type="checkbox"/> Polyfluormethan <input type="checkbox"/> Polytetrafluorethylen</p> | <p>Zu welchem Polymerisat gehört dieser Formelausschnitt?</p> <p>H C H H H H -C-C-C-C-C- H H C H H</p> <p><input type="checkbox"/> PE <input type="checkbox"/> PTFE <input type="checkbox"/> PVC <input type="checkbox"/> PPPI</p> | <p>Zu welchem Polymerisat gehört dieser Formelausschnitt?</p> <p>H C H H H H -C-C-C-C-C- H H C H H</p> <p><input type="checkbox"/> Polymethylen <input type="checkbox"/> Polyethylen <input type="checkbox"/> Polypropylen <input type="checkbox"/> Polywasserstoff</p> | <p>Diese beiden Verbindungen führen zu einem Polykondensat. Sie heißen</p>  <p><input type="checkbox"/> Dibenzoessäure und Glycol (Propantriol) <input type="checkbox"/> Terephthaläure und Glycol (Propanol) <input type="checkbox"/> Dibenzoessäure und Glykoll (Ethan-2-ol) <input type="checkbox"/> Terephthaläure und Glykol (Ethanidol)</p> | <p>Ein Monomer mit einer C=C-Bindung ist das Edukt für eine</p> <p><input type="checkbox"/> Polymerisation <input type="checkbox"/> Polykondensation <input type="checkbox"/> Polyaddition <input type="checkbox"/> Polysubstitution</p> | <p>Polyamide entstehen aus</p> <p><input type="checkbox"/> Dicarbonsäuren und Diaminen <input type="checkbox"/> Monocarbonsäuren und Diaminen <input type="checkbox"/> Dicarbonsäuren und Monoaminen <input type="checkbox"/> Monocarbonsäuren und Monoaminen</p> |
| <p>Diese Anordnung der Seitenketten in einem Polymerisat heißt</p>  <p><input type="checkbox"/> isotaktisch <input type="checkbox"/> syndiotaktisch <input type="checkbox"/> ataktisch <input type="checkbox"/> contaktisch</p> | <p>Diese Anordnung der Seitenketten in einem Polymerisat heißt</p>  <p><input type="checkbox"/> isotaktisch <input type="checkbox"/> syndiotaktisch <input type="checkbox"/> ataktisch <input type="checkbox"/> contaktisch</p> | <p>Diese Anordnung der Seitenketten in einem Polymerisat heißt</p>  <p><input type="checkbox"/> isotaktisch <input type="checkbox"/> syndiotaktisch <input type="checkbox"/> ataktisch <input type="checkbox"/> contaktisch</p> | <p>Wird bei der Bildung eines Makromoleküls zwischen Molekülen Wasserabspalten, so spricht man von einer</p> <p><input type="checkbox"/> Polymerisation <input type="checkbox"/> Polykondensation <input type="checkbox"/> Polyaddition <input type="checkbox"/> Polymerase</p> | <p>Isocyanate reagieren mit zweiwertigen Alkoholen.</p> <p><input type="checkbox"/> Es entstehen Polymerisate <input type="checkbox"/> Es entstehen Polykondensate <input type="checkbox"/> Es entstehen Polyaddukte <input type="checkbox"/> Es entstehen Polyester</p> | <p>Polyester entstehen durch Polykondensation aus</p> <p><input type="checkbox"/> einwertigen Alkoholen und Monocarbonsäuren <input type="checkbox"/> zweiwertigen Alkoholen und Dicarbonsäuren <input type="checkbox"/> einwertigen Alkoholen und Dicarbonsäuren <input type="checkbox"/> zweiwertigen Alkoholen und Dicarbonsäuren</p> | <p>Polyethen, Polypropylen und Polyamide sind</p> <p><input type="checkbox"/> Thermoplaste <input type="checkbox"/> Duroplaste <input type="checkbox"/> Elastomere <input type="checkbox"/> Polyurethane</p> |
| <p>Ein Monomer mit einer C=C-Bindung ist das Edukt für eine</p> <p><input type="checkbox"/> Polymerisation <input type="checkbox"/> Polykondensation <input type="checkbox"/> Polyaddition <input type="checkbox"/> Polysubstitution</p> | <p>Ein Copolymerisat entstand durch</p> <p><input type="checkbox"/> Katalysatoren <input type="checkbox"/> die Mischung von Polymerisat und Polyaddukt <input type="checkbox"/> aus Polymerisat und Polykondensat <input type="checkbox"/> die Polymerisation verschiedener Monomere</p> | <p>Duroplaste</p> <p><input type="checkbox"/> erweichen beim Erhitzen <input type="checkbox"/> zersetzen sich nicht bei sehr starkem Erhitzen <input type="checkbox"/> zersetzen sich beim Erhitzen ohne zu erweichen <input type="checkbox"/> sind das Polyethen und das Polypropylen</p> | <p>Duroplaste bestehen aus vernetzten Molekülen, die ein</p>  <p><input type="checkbox"/> unregelmäßiges dreidimensionales Gitter haben <input type="checkbox"/> Gitter nur in einer Ebene haben <input type="checkbox"/> Gitter nur aus Kohlenstoffatomen haben <input type="checkbox"/> Gitter mit eingebaute Metallatomen haben</p> | <p>Bei der Hochdruckpolymerisation findet der Start durch</p> <p><input type="checkbox"/> eine Kettenreaktion von Benzoloxiden statt <input type="checkbox"/> eine Kettenreaktion von Dibenzoloxiden statt <input type="checkbox"/> die Radikalreaktion von einem Oxid statt <input type="checkbox"/> die Radikalreaktion von Peroxiden statt</p> | <p>Phenoplaste sind zum Beispiel Polykondensate aus</p>  <p><input type="checkbox"/> Benzol und Methansäure <input type="checkbox"/> Benzol und Ethansäure <input type="checkbox"/> Phenol und Ethansäure <input type="checkbox"/> Phenol und Methanal <input type="checkbox"/> Phenol und Methanol</p> | <p>Fragen Datei: OC08 Kunststoffe - 30 Fragen, Seite 1 von 2</p> |

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|
| <p>Addition von Alkoholmolekülen an die Isocyanatgruppe</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ist eine Polymerisation <input type="checkbox"/> ist eine Polykondensation <input type="checkbox"/> führt zu Polyamiden <input checked="" type="checkbox"/> führt zu Polyurethanen <input type="checkbox"/> Polyalkoholen | <p>Ein Recyceln von Kunststoffabfällen ist möglich durch</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hydrolyse <input checked="" type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Pyrolyse <input type="checkbox"/> Hydrolyse <input type="checkbox"/> | | | | | | | | | | | | | <p>Fragen Datei: OC08 Kunststoffe - 30 Fragen, Seite 2 von 2</p> |
|---|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|

| | | | |
|--|---|---|---|
| <p>DC für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Data conversion <input type="checkbox"/> Dunkles Cobalt <input type="checkbox"/> Dual Core <input type="checkbox"/> Dünnschichtchromatographie <input type="checkbox"/> Dibiose Citronensäure  | <p>DC für Elektriker ist</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dünnschichtchromatographie <input type="checkbox"/> Dual Core <input type="checkbox"/> Diners Club <input type="checkbox"/> Digital Cash <input type="checkbox"/> Gleichspannung  | <p>AAS für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atomabsorptionspektroskopie <input type="checkbox"/> Alles aus Stahl <input type="checkbox"/> Atomabsorptionsspektroskopie <input type="checkbox"/> Argonacetat <input type="checkbox"/> Anti-Atom-Synthese  | <p>DC für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> anorganische Chemie <input type="checkbox"/> atom configuration <input type="checkbox"/> Acetylchlorid <input type="checkbox"/> angereichertes Carbon <input type="checkbox"/> Alles Chemie! |
| <p>AC für Elektriker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> angewandte Chemie <input type="checkbox"/> Wechselspannung <input type="checkbox"/> alternative configuration <input type="checkbox"/> abgeschwimmtes controlling <input type="checkbox"/> anti-conversion  | <p>BSB5 für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Betriebssystem B5 <input type="checkbox"/> Biochemischer Sauerstoffbedarf <input type="checkbox"/> Balesalb Beutal 5 <input type="checkbox"/> Borsäureborat V <input type="checkbox"/> Blankstahl, fünfmal gebändert <p>WASSER-ANALYSEGERÄT</p> | <p>CAS für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> complete atom synthesis <input type="checkbox"/> chemisch angereicherter Stahl <input type="checkbox"/> configuration analysis spectrography <input type="checkbox"/> chemische Abfall-Synthese <input type="checkbox"/> Chemical Abstract Service | <p>AC für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Atomabsorptionspektroskopie <input type="checkbox"/> Alles aus Stahl <input type="checkbox"/> Atomabsorptionsspektroskopie <input type="checkbox"/> Argonacetat <input type="checkbox"/> Anti-Atom-Synthese |
| <p>DDT bedeutet für Chemiker:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Dichlorodiphenyltrichlorethan <input type="checkbox"/> Dünnschicht-Durchfluss-Trennung <input type="checkbox"/> doppelt destilliertes Trinkwasser <input type="checkbox"/> Deutsches Daten Tableau <input type="checkbox"/> Daniel Dieseltrieb Test  | <p>DNA für Chemiker und Biologen ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Denmark's National Anthem <input type="checkbox"/> deuterium nucleid analysis <input type="checkbox"/> die Nasen Analyse <input type="checkbox"/> Desoxyribonukleinsäure <input type="checkbox"/> durchoxidiertes Natriumazid  | <p>EDTA steht in der Chemie für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> elektronische Daten Test-Abfrage <input type="checkbox"/> Ethylenediaminetetraessigsäure <input type="checkbox"/> Eins, drei, Triacetat <input type="checkbox"/> Ermittlung der Tetraeder-Anordnung <input type="checkbox"/> electric device test absorption  | <p>EPB für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Ein-Personen-Betrieb <input type="checkbox"/> elektrifiziertes Bier <input type="checkbox"/> Elektronenpaarbindung <input type="checkbox"/> elektropositives Bor <input type="checkbox"/> Ethylperbenzol  |
| <p>FCKW steht kurz für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Für Chemiker kein Wert <input type="checkbox"/> Falsch colorierte Kalkverkeföfe <input type="checkbox"/> Fählende chemische Katalysatorwirkung <input type="checkbox"/> Fantastische Cyber Kontakt, Welt <input type="checkbox"/> Fluorchlorkohlenwasserstoffe  | <p>FT meint in der Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Für Ironie <input type="checkbox"/> Fluorierte Terpene <input type="checkbox"/> Fourier-Transformation <input type="checkbox"/> Fehlherbentomografie <input type="checkbox"/> Fugierter Tern  | <p>G-C für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Graphuelle Chemie <input type="checkbox"/> genetic chromosom <input type="checkbox"/> ground configuration <input type="checkbox"/> Gaschromatographie <input type="checkbox"/> German chemist | <p>GHS ist die Abkürzung für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Globally Harmonized System of Classification, Labelling <input type="checkbox"/> ground high spectroscopy <input type="checkbox"/> german high standard <input type="checkbox"/> genetic human specification <input type="checkbox"/> Graduelle Hochgeschwindigkeitssynthese |
| <p>mit HOMO meint der Chemiker:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> House of men's odor <input type="checkbox"/> Highest Occupied Molecular Orbital <input type="checkbox"/> Honor of marit or' <input type="checkbox"/> Human olfactory mind occupation <input type="checkbox"/> Holistische Moleküle  | <p>H(-Satz) steht kurz für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hasse Polyk-liebe Chemie <input type="checkbox"/> History of Pure Liquid Chemistry <input type="checkbox"/> High placed ligands configuration <input type="checkbox"/> Hyper perforated laboratory construction <input type="checkbox"/> high performance liquid chromatography  | <p>HPLC für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Hasee Polyk-liebe Chemie <input type="checkbox"/> History of Pure Liquid Chemistry <input type="checkbox"/> High placed ligands configuration <input type="checkbox"/> Hyper perforated laboratory construction <input type="checkbox"/> high performance liquid chromatography | <p>IR bedeutet in der Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Im Raschi! <input type="checkbox"/> Infrarot <input type="checkbox"/> Internationales Raumschiff <input type="checkbox"/> Inoigorubin <input type="checkbox"/> Irreversible Fuckeraktion  |
| <p>ITPAC für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Im Uhrzeigersinn praktizierte anorganische Chemie <input type="checkbox"/> International united picture assembly cooperation <input type="checkbox"/> Indische und pakistanische Asira-Conformation <input type="checkbox"/> Irreversible ungsordnete Polyacetylchloride <input type="checkbox"/> International Union of Pure and Applied Chemistry  | <p>LUMO ist abkürzend für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lustringes Molekül <input type="checkbox"/> Lowest Unoccupied Molecular Orbital <input type="checkbox"/> Lösung unterhalb mittlerer Ordnung <input type="checkbox"/> Lubricant for motors <input type="checkbox"/> Lurch-Mode  | <p>mit KKK meint der Chemiker:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kompetenz, Klugheit, Kappanberg <input type="checkbox"/> Kurz, knapp, knackig <input type="checkbox"/> Kälte, Katalysator und Kern <input type="checkbox"/> Kanadische Kuckuckshöhler <input type="checkbox"/> Kanakaischer Kreisakras  | <p>MAK bedeutet:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Maximale Arbeitsplatz-Konzentration <input type="checkbox"/> maximaler Korridor <input type="checkbox"/> Mann aus Kanada <input type="checkbox"/> Millionen Akten <input type="checkbox"/> meist auch klein  |
| <p>MO ist für Chemiker:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Mein Opa <input type="checkbox"/> maximales Orbital <input type="checkbox"/> Molekülorbital <input type="checkbox"/> men's organisation <input type="checkbox"/> merit order  | <p>PCB für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Poly-cis-Bleichchlorid <input type="checkbox"/> polychloriertes Brom <input type="checkbox"/> Poly-Cobalt-Base <input type="checkbox"/> polychloriertes Blei <input type="checkbox"/> polychlorierte Diphenyle  | <p>NMR steht in der Chemie für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Nur mein Reich <input type="checkbox"/> Nur mit Rounding <input type="checkbox"/> nuclear magnetic running <input type="checkbox"/> nuclear magnetic rolling <input type="checkbox"/> nuclear magnetic resonance | <p>mit PE meint der Chemiker:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pentan <input type="checkbox"/> Polyethylen <input type="checkbox"/> Penten <input type="checkbox"/> Pentin <input type="checkbox"/> Persäure  |

AK01 Abkürzungen (Chemie)- Aufgaben und Lösungen – AK Riddle

| | | | |
|--|---|--|---|
| <p>pH für Chemiker ist:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Pädagogische Hochschule <input type="checkbox"/> passendes Häbe <input type="checkbox"/> Poly-Wasserstoff <input checked="" type="checkbox"/> potentia hydrogeni <input type="checkbox"/> polychlorierter Wasserstoff | <p>P(-Satz) für Chemiker ist:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Satz beginnt mit P <input type="checkbox"/> primary sentence <input checked="" type="checkbox"/> Precautionary Statements <input type="checkbox"/> Passions-Satz <input type="checkbox"/> Poly-Satz | <p>PVC ist die Abkürzung für:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Polyvinylchlorid <input type="checkbox"/> plastikverarbeitende Chemie <input type="checkbox"/> Pervinylchlorid <input type="checkbox"/> pures verdampftes Chlor <input type="checkbox"/> Poly-Vanadin-Cluster | <p>RGT bedeutet in der Chemie:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Rücken-Gefäß-Training <input type="checkbox"/> richtig großes Terrain <input checked="" type="checkbox"/> Reaktionsgeschwindigkeit-Temperatur <input type="checkbox"/> richtig großer Turner <input type="checkbox"/> richtig gefährlicher Tornado |
| <p>SSS steht kurz für:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Sine-Sole-Substanz <input type="checkbox"/> Sommer-Sonne-Sause <input type="checkbox"/> südlicher Sonnenstrand <input type="checkbox"/> sehr sensibel sein <input checked="" type="checkbox"/> Siedehitze-Sonnenlicht-Selenketten | <p>UV ist abkürzend für:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> universelle Verbindung <input type="checkbox"/> unverbessertlich <input checked="" type="checkbox"/> Ultraviolett <input type="checkbox"/> Urvater <input type="checkbox"/> ungeheuer voll | <p>UV ist abkürzend für:</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> universelle Verbindung <input type="checkbox"/> unverbessertlich <input checked="" type="checkbox"/> Ultraviolett <input type="checkbox"/> Urvater <input type="checkbox"/> ungeheuer voll | <p>PC bedeutet in der Chemie:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> per Chemie <input type="checkbox"/> Privater Chemiker <input checked="" type="checkbox"/> Physikalische Chemie <input type="checkbox"/> Penser Club <input type="checkbox"/> Profi Center |
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | <p>Fragen Datei: AK01 Abkürzungen - 36 Fragen, Seite 2 von 2</p> |

Lückentexte - Übersicht

| | | | |
|-----|-----------------------------------|-----|-------------------------|
| 01 | Elemente | 20 | OC Funktionelle Gruppen |
| 01a | Elemente (erw.) | 21 | OC Alkane |
| 01b | Definitionen | 21a | Erdöl-Kraftstoffe |
| 02 | Teilchenmodell / Aggregatzustände | 22 | OC Halogenalkane |
| 03 | Namen von Verbindungen | 23 | OC ungesättigte KW |
| 03a | Namen von Verbindungen erw. | 23a | MO-Theorie |
| 04 | Atommodelle 1 | 23b | Benzol u. Aromaten |
| 04a | Atommodelle 2 | 24 | Alkanole |
| 11 | Alkalimetalle | 25 | Alkanale -one |
| 12 | Erdalkalimetalle | 26 | Alkansäuren |
| 13 | Dritte Hauptgruppe | 27 | Fette-Öle |
| 14 | Vierte Hauptgruppe | 28 | Tenside |
| 15 | Fünfte Hauptgruppe | 29 | Kohlenhydrate |
| 16 | Chalkogene | 30 | optische Aktivität |
| 17 | Halogene | 31 | Eiweiße |
| 18 | Edelgase | 32 | Kunststoffe |
| | | 33 | Farbigkeit |
| | | 33a | Azofarbstoffe |
| | | 33b | Triphenylfarbstoffe |
| | | 33c | weitere Farbstoffe |
| | | 33d | Textilfärbung |

