|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **AK**  **Kappenberg** | **Animation: Größenordnung:  Negativer dekadischer Logarithmus** |  | [**SB09**](https://www.kappenberg.com/akminilabor/ear/ndl.html) |

Hier sind eine Reihe von Verständnisfragen zur Animation.. Name:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. In welche Ionen dissoziiert Wasser? (Dissoziieren = Auftrennen in Ionen)
2. Stelle die Dissoziationsgleichung von Wasser auf! Benenne die Ionen!
3. Nenne die Definition des pH-Wertes!
4. Berechne den negativen dekadischen Logarithmus, wenn ein (H3O+) (Oxoniumion) in 10 Wassermolekülen vorliegt!
5. Berechne den negativen dekadischen Logarithmus, wenn ein (H3O+) (Oxoniumion) in 100 = 102 Wassermolekülen vorliegt!
6. Berechne den negativen dekadischen Logarithmus, wenn ein (H3O+) (Oxoniumion) in 10.000.000 = 107 Wassermolekülen vorliegt!
7. Warum leitet Wasser den Strom?
8. Wie viel H3O+ und wie viel OH- - Ionen liegen im Wasser vor? Stelle die Ionengleichung auf!
9. Wie bezeichnet man die Dissoziation des Wassers in frei bewegliche Ionen?
10. Begründe den pH-Wert 7 von Wasser!