|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **AK**  **Kappenberg** | **Ameisensäure-Magnesium-Kinetik** |  | [**MW09a**](https://chemiedidaktik.uni-wuppertal.de/index.php?id=5151&L=0) |

Hier sind eine Reihe von Verständnisfragen zum Film ... Name:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Ameisensäure-Magnesium-Kinetik by chemiedidaktik.uni-wuppertal –3:27 Min**

Fragen zum Video

1. Rufe mit dem Link [**MA**](https://kappenberg.com/akminianalytik/minianalytik.html?load=mw09a%20kinetik.csv)das Programm AK-MiniAnalytik mit den gemessenen Daten auf!
2. Bestimme unter „Auswerten“ (oben drittes Icon von links) und „Automatik für Kinetik“ die Reaktionsordnung = Reihe mit der kleinsten Fehlerquadratsumme.
3. Verbinde die Punkte

- Oben rechts im Programm AK-Mini auf „blaue entgegengesetzte Pfeile“ klicken, dass das Hamburger Menü sichtbar wird.

- Bei Auswertung……“ auf „Hamburger Menü“, dann auf „Farbe & Stil“ klicken

- Bei Linien „Ja“ ein Häkchen setzen

1. Erkläre den Verlauf der Messung.
2. Was versteht man unter Reaktionsgeschwindigkeit?
3. Hätte man bei diesem Versuch anstelle des Magnesiumbandes Magnesiumpulver verwendet, wie wäre dann die Reaktion abgelaufen?