
Stoffmenge (Übungsaufgaben)

- ① Stelle die Formel für die Stoffmenge n nach den folgenden Größen um.
- Stelle nach M um.
 - Stelle nach m um.
- ② Berechne die molaren Massen M .
Verwende die molaren Massen der Elemente auf eine Nachkommastelle genau.
- H_2O (Wasser)
 - $\text{C}_2\text{H}_4\text{OH}$ (Ethanol)
 - $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$ (Aspirin)
 - H_2SO_4 (Schwefelsäure)
 - NaOH (Natriumhydroxid)
- ③ Berechne die Stoffmenge n von jeweils 100,0 g der Verbindung.
- CuCl_2
 - H_3PO_4
 - CuSO_4
 - H_2SO_4
 - SrSO_4
- ④ Berechne die Masse m von jeweils 0,1 mol der Verbindung.
- NaCl
 - Na_2CO_3
 - H_3PO_4
 - NaOH
 - HCl
- ⑤ In englischsprachigen Ländern beginnt am 23. Oktober morgens um 6 Uhr der „Mole-Day“.
Erkläre dies!
