

## 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.
- $\text{H}_2\text{O}$  (Wasser)
  - $\text{C}_2\text{H}_4\text{OH}$  (Ethanol)
  - $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}_4$  (Aspirin)
  - $\text{H}_2\text{SO}_4$  (Schwefelsäure)
  - $\text{NaOH}$  (Natriumhydroxid)
- ③ Berechne die Stoffmenge  $n$  von jeweils 100,0 g der Verbindung.
- $\text{CuCl}_2$
  - $\text{H}_3\text{PO}_4$
  - $\text{CuSO}_4$
  - $\text{H}_2\text{SO}_4$
  - $\text{SrSO}_4$
- ④ Berechne die Masse  $m$  von jeweils 0,1 mol der Verbindung.
- $\text{NaCl}$
  - $\text{Na}_2\text{CO}_3$
  - $\text{H}_3\text{PO}_4$
  - $\text{NaOH}$
  - $\text{HCl}$
- ⑤ In englischsprachigen Ländern beginnt am 23. Oktober morgens um 6 Uhr der „Mole-Day“.  
Erkläre dies!

---

---

---