

$$n = \frac{N}{N_A}$$

**N:** Teilchenzahl (keine Einheit)

**N<sub>A</sub>:** Avogadro-Konstante

$N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$  Teilchen [ mol<sup>-1</sup>]

$$n = \frac{V}{V_m}$$

**V<sub>m</sub> :** Molares Gasvolumen

$V_m = 22,4$  l/mol

Stoffmenge n  
[mol]

$$n = \frac{m}{M}$$

**M:** Molare Masse,  
gleicher Zahlenwert wie  
Atom- bzw. Molekülmasse,  
nur Einheit g/mol

$$n = c \cdot V_L$$

**c:** Stoffmengenkonzentration  
[ mol/l]

**V<sub>L</sub> :** Volumen der Lösung