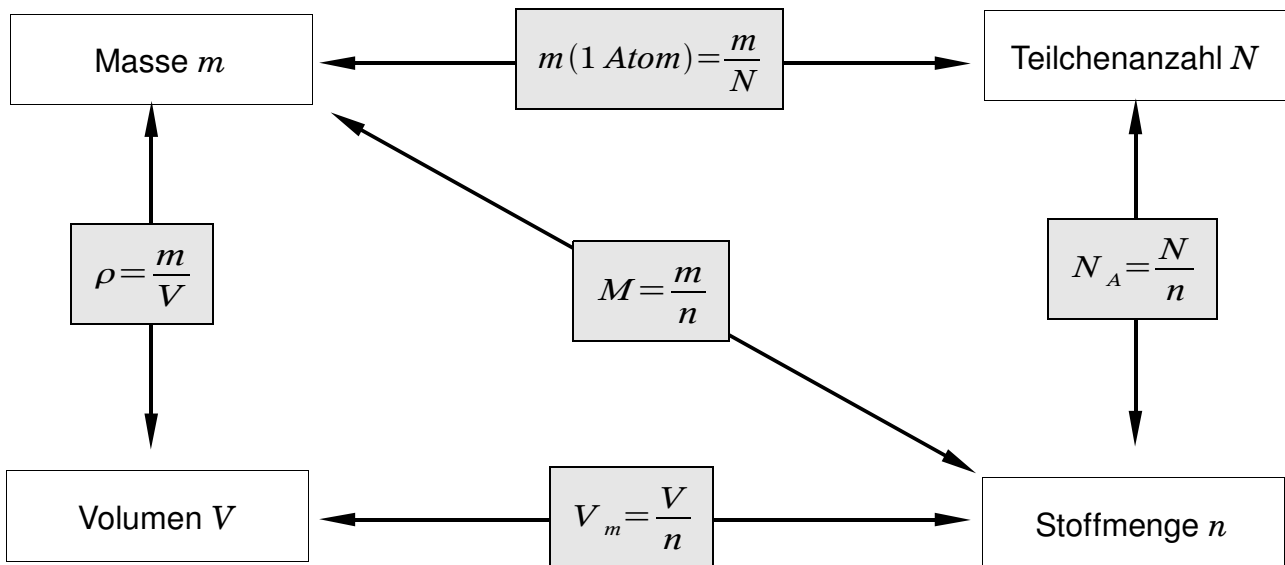


Maßangaben in der Chemie und deren Umrechnungen



Verwendete Formelzeichen

$m = \text{Masse [g]}$ ← Die Klammer um [g] bedeutet, dass als Einheit für die Masse das Symbol g verwendet wird!

$n = \text{Stoffmenge [mol]}$

$V = \text{Volumen [l]}$

$\rho = \text{Dichte [g/cm}^3\text{]} \text{ bei Feststoffen und Flüssigkeiten oder [g/l] bei Gasen}$

... muss aus Tabellen abgelesen werden.

$M = \text{Molmasse [g/mol]}$

... lässt sich aus den Atommassen bestimmen.

$V_m = \text{Molvolumen [l/mol]}$

... bei Gasen ist $V_m = 22,4 \text{ l/mol}$; bei Feststoffen und Flüssigkeiten sind die Werte unterschiedlich und nicht sinnvoll verwendbar.

$N = \text{Teilchenanzahl}$

$N_A = \text{Avogadrokonstante } \approx 6 \cdot 10^{24} \text{ [1/mol]}$

... die Einheit bedeutet Stück pro Mol.

$c = \text{Konzentration [mol/l]}$