

$M, m$  (Masse)



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

$n$

(mol, Stoffmenge)



$$N = n \cdot N_A$$

$N$

(Teilchenzahl)

$m(u)$  (unit)



$$m(g) = m(u) : f$$

$m(g)$

(gramm)

$$f = 6.02 \cdot 10^{23}$$

$$V_m = 22.414$$

$$N_A = 6.02 \cdot 10^{23}$$

$n$

(mol)



$$V = V_m \cdot n$$

$V$

(Volumen, z.B. Liter)

$n$ : Stoffmenge, mol

$N$ : Teilchenzahl, -

$N_A$ : Avogadro-Konstante,  $\frac{1}{\text{mol}}$

$m$ : Masse, gramm

$M$ : molare Masse,  $\frac{g}{\text{mol}}$

$V_m$ : molares Volumen,  $\frac{l}{\text{mol}}$

$$1L = 1dm^3 = 0.001m^3 = 1000cm^3$$

$^1_1H$
1.01u
...
...
...

- Atommasse in unit  
molare Masse (g/mol)

Grammangaben



$$m\% = \frac{m_{\text{gel. Stoff}}}{m_{\text{Lösung}}} \cdot 100\%$$

$m\%$  Massenprozent

$d$

Dichte



$$m = V \cdot d$$

(V in  $cm^3$ )

$m$

Masse

Liter / mol Angaben



$$c_{\text{gel. Stoff}} = \frac{n_{\text{gel. Stoff}}}{V_{\text{Lösung}}}$$

$c$  molare Lösung = das Ganze  
Konzentration! Stoff = der Teil

Litarangaben



$$V\% = \frac{V_{\text{gel. Stoff}}}{V_{\text{Lösung}}} \cdot 100\%$$

Volumen

$V\%$