$N_A = 6{,}023\ 10^{23}$
$A_r = m_u/m_u$
$m_u = 1{,}66\ 10^{-24}$
$\Delta H = \Delta H_{produktov} - \Delta H_{reaktantov}$
- eksotermna (sprosti)
+ endoterman (vzame)
molarnost: $c(x) = n(x)/V$
masna konc: $\gamma(x) = m(x)/V$
molalnost: $b(x) = n(x)/m(y)$
množ. delež: $x(x) = n(x)/n_{skupaj}$
masni delež: $w(x) = m(x)/m_{skupaj}$
prost. delež: $\varphi(x) = V(x)/V_{skupaj}$

$$w(x) = \frac{m(x)M(x)}{M} = \frac{n(x)M(x)}{\rho \cdot V} = \frac{c(x)M(x)}{\rho}$$

Povprečna mol. masa: $\overline{M} = \sum x \cdot M$

molska prostornina: $V_m = \frac{V}{n}$

P V = n R T R = 8,314 kPa L / mol K

gostota plinov: $\rho = \frac{m}{V} = \frac{P \cdot M}{R \cdot T}$

1. Fluor -1
2. kovine pozitivna oks števila
3. vodik v spojinah +1
4. kisik v spojinah –2
5. vsota oks. št. je enaka 0
6. oksidacijska št. prostih elementov 0

masa bilanca razt: $m_1 + m_2 = m_3$
masa bil. toplj: $m_1w_1 + m_2w_1 = m_3w_3$
pH = -log $c(H^+)$, pOH = log $c(OH^-)$
$c(H^+)\ c(OH^-) = 10^{-14}$, pH + pOH = 14

trdota = $\frac{m(mg)}{V(ml)}$ [°N] v 100 ml 1 mg snovi

Normalni pogoji:
- $P_0 = 101{,}3$ kPa
- $T_0 = 273$ K
- $V_0 = 22{,}4$ L

Standardni pogoji:
- T = 298 K
- P = 101,3 kPa