

## Formularium

Academiejaar 2024 – 2025

Timo Vandevenne

Dit document is nog niet klaar, als we nieuwe formules zien zal ik deze toevoegen.

Formule	Variabelen en uitleg
Verdunningsregel: $M_i V_i = M_f V_f$	<b>M</b> Molariteit [mol/l] <b>m</b> Molaliteit [mol/kg]
Wet van Dalton: $P_i = y_i P_{tot}$	<b>P<sub>i</sub></b> Partieeldruk <b>y<sub>i</sub></b> Molfractie gas [%]
$PV = nRT$	<b>P</b> Druk <b>V</b> Volume <b>R</b> Gasconstante <b>T</b> Temperatuur [K]
$\Delta U = q + w$	<b>ΔU</b> Verandering van interne energie <b>q</b> warmteuitwisseling met omgeving (q>0: warmte van omgeving in systeem) <b>w</b> Arbeid verricht op/door het systeem (w>0: arbeid op systeem)
$w = -P\Delta V$	<b>ΔV</b> Volumeverandering
Wet van Hess:	<b>ΔH<sub>rxn</sub><sup>0</sup></b> Reactieenthalpie (ΔH <sub>rxn</sub> <sup>0</sup> >0: endotherme reactie)
$\Delta H_{rxn}^0 = \sum i \Delta H_f^0(prod.) - \sum j \Delta H_f^0(reag.)$	<b>H<sub>f</sub><sup>0</sup></b> Standaardvormingsenthalpie <b>i, j</b> coëfficiënten in reactievergelijking
$q = ms\Delta T$	<b>m</b> massa [g] <b>s</b> Specifieke warmte [ $\frac{J}{g^\circ C}$ ]
$q = C\Delta T$	<b>ΔT</b> Temperatuurverandering <b>C</b> Warmtecapaciteit
$q_{sys} = 0 \Leftrightarrow q_{rxn} + q_{cal} + q_{opl} = 0$	
$q_{rxn} = n\Delta H_{rxn}^0$	
$E = h\nu = h\frac{c}{\lambda}$	<b>E</b> Energie [J] <b>h</b> constante van Planck = $6.62 \cdot 10^{-34} Js$ <b>ν</b> frequentie [Hz] <b>c</b> Lichtsnelheid = $3 \cdot 10^8 \frac{m}{s}$ <b>λ</b> Golflengte [m]
$E_{kin,e^-} = h\nu - W$	<b>W</b> Werkfunctie: maat voor hoe sterk $e^-$ in metaal worden vastgehouden
De Broglie: $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mu}$	<b>p</b> Impuls [ $\frac{kg \cdot m}{s}$ ] <b>m</b> Massa bewegend deeltje [kg] <b>u</b> Snelheid
$K = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$	<b>aA+bB ⇌ cC+dD</b> <b>K</b> Evenwichtsconstante (K>1: Evenwicht naar rechts) <b>[X]</b> Concentratie van stof X