

Formularium

Academiejaar 2024 – 2025

Timo Vandevenne

Formule	Variabelen en uitleg
Verdunningsregel: $M_i V_i = M_f V_f$ $PV = nRT$	M Molariteit [mol/l] m Molaliteit [mol/kg] P Druk V Volume R Gasconstante T Temperatuur [K]
$\Delta U = U_{prod.} - U_{reag.} = q + w$ $w = -P\Delta V$ Wet van Hess: $\Delta H_{rxn}^0 = \sum i \Delta H_f^0(prod.) - \sum j \Delta H_f^0(reag.)$ $q = ms\Delta T$ $q = C\Delta T$ $q_{sys} = 0 \Leftrightarrow q_{rxn} + q_{cal} + q_{opl} = 0$ $q_{rxn} = n\Delta H_{rxn}^0$	ΔU Verandering van interne energie [J] q warmteuitwisseling met omgeving (q>0: warmte van omgeving in systeem) w Arbeid verricht op/door het systeem (w>0: arbeid op systeem) ΔV Volumeverandering ΔH_{rxn}⁰ Reactieenthalpie (ΔH _{rxn} ⁰ >0: endotherme reactie) H_f⁰ Standaardvormingsenthalpie i, j coëfficiënten in reactievergelijking m massa [g] s Specifieke warmte [$\frac{J}{g^\circ C}$] ΔT Temperatuurverandering C Warmtecapaciteit
$E = h\nu = h\frac{c}{\lambda}$ $E_{kin,e^-} = h\nu - W$ De Broglie: $\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mu}$	E Energie [J] h constante van Planck = $6.62 \cdot 10^{-34} Js$ ν frequentie [Hz] c Lichtsnelheid = $3 \cdot 10^8 \frac{m}{s}$ λ Golflengte [m] W Werkfunctie: maat voor hoe sterk e ⁻ in metaal worden vastgehouden p Impuls [$\frac{kg \cdot m}{s}$] m Massa bewegend deeltje [kg] u Snelheid
Wet van Dalton: $P_i = y_i P_{tot}$ Wet van Raoult: $P_i = x_i P_i^0$ Wet van Henry: $P_i = x_i H_i = \frac{C_i}{k}$	P_i Partieeldruk y_i Molfractie gas [%] x_i Molfractie vloeistof [%] P_i⁰ Dampdruk C_i Concentratie H_i Henry constante k gegeven constante bij bep. temp

