

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

$\Delta T_b = iK_b m$ $\Delta T_f = iK_f m$	ΔT_b Kookpuntsverhoging ΔT_f Vriespuntsverlaging <i>i</i> Van 't Hoff factor: aantal opgeloste deeltjes waarin een verbinding voorkomt in oplossing K_b, K_f karakteristiek van het oplosmiddel <i>m</i> Molaliteit [mol/kg] π Osmotische druk ΔP Dampdrukverlaging
$\pi = iMRT$ $\Delta P = x_{\text{opgeloste stof}} P_{\text{oplosmiddel}}^0$ $v = k[A]^x[B]^y$	$aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$ <i>v</i> Reactiesnelheid [M/s] <i>k</i> Snelheidsconstante [Eenheid afh. van reactieorde] <i>x=a, y=b</i> indien elementaire stap E_a Activeringsenergie [kJ/mol]
Arrhenius vergelijking: $k = Ae^{\frac{-E_a}{RT}}$ $K = \frac{[C]^c[D]^d}{[A]^a[B]^b}$	K Evenwichtsconstante ($K > 1$: Evenwicht naar rechts) $[X]$ Concentratie van stof X [M] = [mol/l] Q Reactieconstante, K met actuele concentraties ($Q > K$: systeem naar links voor evenwicht) Systeem compenseert uitwendige stress gedeeltelijk <ul style="list-style-type: none"> • Concentratieverandering • Druk & volumeverandering • Temperatuursverandering $\rightarrow K$ verandert • Katalysator & inert gas hebben geen invloed
Principe van Le Châtelier $pH = -\log[H^+] = -\log[H_3O^+]$ $pOH = -\log[OH^-] = 14 - pH$ $K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$ $K_b = \frac{[OH^-][B^+]}{[B]}$ $K_a K_b = K_w$ $pK_a + pK_b = pK_w$ $K_{sp} = [C]^d[D]^d$ $Q = [C]_0^c[D]_0^d$	K_a Aciditeitsconstante ($pK_a = -\log K_a$) K_b Basiciteitsconstante ($pK_b = -\log K_b$) K_w Dissociatieconstante van water $K_w = [H^+][OH^-] = 10^{-14}$ bij 25°C K_{sp} Oplosbaarheidsproduct: beschrijf het oplossen van een ionische verbinding in water Q Reactiequotiënt, K_{sp} met actuele concentraties $[X]_0$ Concentratie voor reactie <ul style="list-style-type: none"> • $Q < K_{sp}$: Onverzadigde oplossing \rightarrow Geen neerslag • $Q < K_{sp}$: Verzadigde oplossing \rightarrow Net geen neerslag • $Q < K_{sp}$: Oververzadigde oplossing \rightarrow Neerslag ontstaat
Nernst: $E = E^0 - \frac{RT}{nF} \log Q$ $E_{cel}^0 = \frac{RT}{nF} \log K$ $E_{cel}^0 = E_{ox}^0 + E_{red}^0 = E_{red,anode}^0 + E_{red,kathode}^0$	<i>F</i> Faraday constante: lading 1 mol e^- E_{cel}^0 Celpotentiaal ($E_{cel}^0 > 1$: Formatie producten)