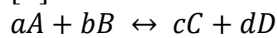


résumé 4

jeudi, 13 juin 2019

07:45

$[A]$ = concentration de A en mol par litre



$$k = Ae^{-\frac{E_a}{RT}}$$

$v = k[A]^a[B]^b \rightarrow$ reaction élémentaire = en une seule étape

$$v = -\frac{1}{a} \frac{d[A]}{dt} = -\frac{1}{b} \frac{d[B]}{dt} = \frac{1}{c} \frac{d[C]}{dt} = \frac{1}{d} \frac{d[D]}{dt}$$

$$K_c = \frac{k_1}{k_2}$$

$= \frac{[C]^c[D]^d}{[A]^a[B]^b}$ Constante d'équilibre en tenant compte que des concentration des gaz à l'équilibrium

$K_p = P_A^a + P_B^b + P_C^c + \dots$ Les pressions partiel des gaz $K_c * RT = K_p$

$K_{ps} = K_c * [A]$ ou $[A]^x[B]^y$ sans unité dissolution des sel

Q

$= \frac{[C]^c[D]^d}{[A]^a[B]^b}$ Constante en tenant compte seulement compte des concentration à un temps donné

$Q < K_c \rightarrow$ Plus de réactif

$Q > K_c \rightarrow$ plus de produit

$Q = K_c \rightarrow$ équilibre

$$pV = nRT$$

$P_{totale} = P_1 + P_2$ avec P les pressions partiel des gaz de la reaction

$$\Delta Q_r = RT * \ln \left(\frac{Q_r}{K_c} \right)$$

Type equation here.

$$k_B = \frac{R}{\text{Avogadro}}$$