

ne dépend pas de la composition initiale du mélange

$$Q_{r,eq} = K(T)$$

constante d'équilibre de la réaction

Quotient de réaction

$$Q_r = \frac{\prod_i (a_{\text{produits } i})^{\nu_i}}{\prod_j (a_{\text{réactifs } j})^{\nu_j}}$$

coefficients stœchiométriques

activités

- 1 pour un solide
- 1 pour un solvant
- $[X]/c^\circ$ pour un soluté X avec $c^\circ = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

ÉQUILIBRE CHIMIQUE

$$x_f < x_{\max} \Leftrightarrow \tau = \frac{x_f}{x_{\max}} < 1$$

Tous les réactifs et produits de la réaction sont présents dans l'état final

réactifs \rightleftharpoons produits

Sens d'évolution spontanée

