

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 $c^\circ = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

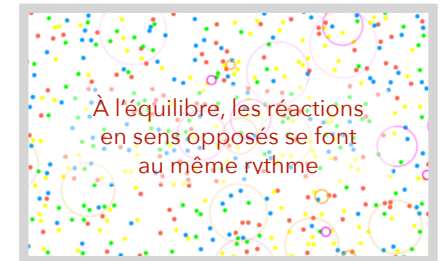
ÉQUILIBRE CHIMIQUE

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

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

réactifs \rightleftharpoons produits

Sens d'évolution
spontanée



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

ne dépend pas de la
composition initiale
du mélange

constante
d'équilibre
de la réaction

