

Determination de l'équilibre

* On a vu les conditions d'évolution et d'équilibre aux fiches

" Evolution d'un système " et " Définition de l'équilibre "

* A l'équilibre $\Delta_r G = 0 = RT \ln(Q/K^\circ)$

↳ Guldberg et Waage : $Q_{eq} = K^\circ$

avec $Q = \prod a_i^{\nu_i}$

* La méthode générale est de faire un tableau d'avancement

• Calculer K° si non tabulé

• Ecrire $Q_{r,0}$ (⚠ état physico + coeff stoechio)

• Résoudre $Q_{r,0} = K^\circ$ par trouver S

↳ Beenen Audat p 123 et 129

* Méthode de la RPE

• Faire les réaction par ordre décroissant de K°

- $K^\circ > 1$ supposée totale

- $K^\circ < 1$ c'est la RPE, on calcule S

- on vérifie les hypothèses