

Ce qu'il faut savoir ch5

1. Calculer la constante d'équilibre à partir des données thermodynamiques d'une réaction ($\Delta_r G^0$)
2. Ecrire les constantes d'équilibre pour chaque réaction en considérant que l'activité vaut 1 pour un solide et un liquide pur (solvant dans une solution très diluée)
3. Déterminer le sens spontané d'une réaction pour un mélange particulier de produits et de réactifs en comparant Q et K ou en utilisant le principe de Le Châtelier
4. Traitement quantitatif de l'équilibre. Calculer la composition d'un mélange à l'équilibre en considérant les conditions initiales et l'avancement de réaction
5. Calcul de la constante d'équilibre en fonction de la température (loi de van't Hoff)