

CHIMIE Fiche Mémoire N°5 - Quotient de réaction ; constante d'équilibre

Conductimétrie

- Relation liant la conductance G à la conductivité σ :
- Relation liant la conductivité σ aux concentrations molaires effectives $[X_i]$ des ions X_i en solution :

- Unités de la conductance G et de la conductivité σ :
- Conversion de mol.m^{-3} en mol.L^{-1} et réciproquement :

Quotient de réaction

- Définition du quotient de réaction Q_r , pour la réaction : $a A_{\text{aq}} + b B_{\text{aq}} = c C_{\text{aq}} + d D_{\text{aq}}$
(signification de chaque terme et unités)

- Cas particulier du solvant :
- Cas particulier d'une solution hétérogène contenant un solide :

État d'équilibre

- Valeur de Q_r lorsque l'état d'équilibre est atteint :
Nom donné à cette constante :
Dépend-elle de la composition initiale du système :
Dépend-elle de la température :

- Taux d'avancement final :
Dépend-il de la composition initiale du système :