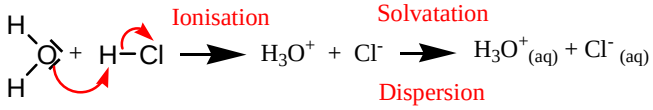
Equilibre chimique en solution aqueuse

L'eau, solvant, polaire AX_2E_2 $\|\vec{p}\| = 1,85D$ (élevé)



Quotient de réaction :

$$Q = \frac{a(C)^{\gamma} a(D)^{\delta}}{a(A)^{\alpha} a(B)^{\beta}} \quad \text{pour} \quad \alpha A + \beta B = \gamma C + \delta D$$

a(X) est l'activité de X :

- *Espèce en solution a(X) = [X]*
- *Solvant : a(X) = 1*
- *Solide / liquide seul dans sa phase : a(X) = 1*
- *Gaz parfait :* $a(X) = \frac{P_x}{P_0} = 1 \text{ bar } = 10^5 \text{ Pa}$ *; P_x la pression partielle* $P_x = n\frac{RT}{V}$

K° = Q à l'équilibre

- ➔ K° > 10^4 : réaction quasi-totale
- ➔ K° < 10^{-4} : réaction quasi nulle