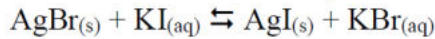


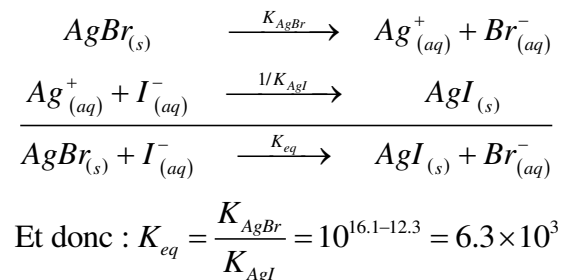
Chapitre 9 : Solubilité et complexes

14) Calculer la constante d'équilibre de la réaction ci-dessous :



Réponse : $K_{eq} = 6,3 \cdot 10^3$.

Solution



16) Calculer la constante d'équilibre de dissolution de l'hydroxyde de zinc(II) à pH très basique : $\text{Zn(OH)}_{2(s)} + 2 \text{OH}^-_{(aq)} \rightleftharpoons \text{Zn(OH)}_{4^{2-}}_{(aq)}$

Réponse : $K_{eq} = 0,16$.

Solution

Les hydroxydes insolubles, comme Al(OH)_3 , Zn(OH)_2 , Cr(OH)_3 , Pb(OH)_2 , Zn(OH)_2 ...se dissolvent en milieu fortement basique. On attribue cette propriété au caractère amphotère, agissant comme base en présence d'acide et comme acide en présence de base.

