

plomb Pb²⁺	potassium K⁺	calcium Ca²⁺	cuivre Cu²⁺	argent Ag⁺	Sodium Na⁺	manganèse Mn²⁺	baryum Ba²⁺	Fer 3 Fe³⁺	Zinc Zn²⁺
iodure I⁻	nitrate NO₃⁻	hydroxyde HO⁻	chlorure Cl⁻	sulfate SO₄²⁻	sulfure S²⁻	fluorure F⁻	carbonate CO₃²⁻	oxalate C₂O₄²⁻	

Exercice 1 : Sulfate de cuivre

La solubilité du sulfate de cuivre est 350 g/L à 20°C ; M soluté = 249,6 g·mol⁻¹

1. Peut-on dissoudre 2,0 g de sulfate de cuivre dans 5 mL d'eau ? Peut-on dissoudre 3 g de sulfate de cuivre dans 10 mL d'eau ?
2. Calculer la concentration en quantité de matière de sulfate de cuivre dans la solution saturée.
3. En déduire la concentration en ions sulfate et cuivre dans la solution saturée
4. Calculer la constante d'équilibre de solubilité du sulfate de cuivre

Exercice 2 : Iodure d'argent

La solubilité de l'iodure d'argent est de 9,17·10⁻⁹ g·mol⁻¹ à une certaine température.
M soluté = 234,8 g·mol⁻¹

1. Calculer la masse maximale d'iodure d'argent que l'on peut dissoudre dans 1 L d'eau. Que peut-on en déduire ?
2. Quelle est la concentration en quantité de matière d'iodure d'argent dans la solution saturée ? En déduire la concentration en ions dans la solution saturée.
3. Calculer la constante d'équilibre de solubilité de l'iodure d'argent

Exercice 3 : Fluorure de Calcium

Pour réaliser une solution aqueuse saturée de fluorure de calcium, on a dissout 0,027 g de ce sel dans 1,0 L d'eau ; M soluté = 78,1 g·mol⁻¹

1. Calculer la concentration en quantité de matière de fluorure d'argent dans la solution saturée, puis en déduire la concentration en ions dans la solution
2. Calculer la constante d'équilibre de solubilité du fluorure de calcium

Exercice 4 : Dissolutions

sulfure de manganèse K _s = 2,5·10 ⁻¹⁰	l'iodure de plomb K _s = 8·10 ⁻⁹	chlorure de plomb K _s = 1,8·10 ⁻⁵	sulfate de calcium K _s = 2,5·10 ⁻⁵
M _{soluté} = 87,0 g·mol ⁻¹	M _{soluté} = 461,0 g·mol ⁻¹	M _{soluté} = 278,2 g·mol ⁻¹	M _{soluté} = 136,2 g·mol ⁻¹

1. On désire déterminer le volume d'eau nécessaire pour dissoudre totalement 2,72 g de sulfate de calcium
 - 1.1. Exprimer la constante d'équilibre de solubilité en fonction de la concentration en ions dans la solution ; montrer que la concentration en ions sulfate et calcium dans la solution saturée vaut 5,0·10⁻³ mol·L⁻¹
 - 1.2. En déduire la solubilité molaire du sulfate de calcium, puis calculer la solubilité massique du sulfate de calcium
 - 1.3. Quel volume d'eau doit-on employer pour dissoudre complètement 2,72 g de sulfate de calcium ?
2. On essaie de dissoudre 1,3 g de sulfure de manganèse dans 500 mL d'eau
 - Peut-on dissoudre la totalité du soluté ?
3. On verse 2,00 g d'iodure de plomb dans un bécher contenant 100 mL d'eau ; on mélange, à l'aide d'un agitateur magnétique.
 - Peut-on dissoudre la totalité du soluté ?
4. On désire réaliser les deux solutions suivantes :
 - (S1) Dans 10,0 mL d'eau distillée, ajouter 0,04 g de chlorure de plomb ; agiter
 - (S2) Dans 10,0 mL d'eau distillée, ajouter 0,12 g de chlorure de plomb ; agiter
 - Pour chacun des 2 cas précédents, prévoir si les solutions seront saturées ou non