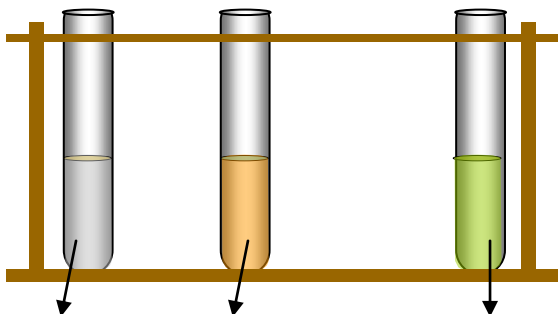


TP7. TEST D'IDENTIFICATION DES IONS

On doit utiliser le rabat à la fin du livre pour être guidé.

1. Test avec l'ion argent (Ag^+)

Versez, dans les tubes à essai, quelques cm^3 des solutions à tester :



Chlorure de sodium
Bromure de sodium
Iodure de potassium

Dans chaque tube à essai, ajouter quelques gouttes de **nitrate d'argent**. Observer et décrire vos expériences. Légendez les schémas.

Le nitrate d'argent (l'ion argent) identifie les ionsRemplir le tableau.

Videz et nettoyez les tubes à essai.

2. Test avec l'ion hydroxyde

Verser, dans les tubes à essai, quelques centimètres des solutions à disposition :

Verser environ 1 cm^3 de **soude ($Na^+ + OH^-$)** dans chacun des tubes à essai.

Observer et décrire vos expériences. Légendez les schémas.

L'ion hydroxyde (OH^-) identifie les ions.....Remplir le tableau.

Vider et nettoyer les tubes à essai.

Sulfate de cuivre
Sulfate de fer II
Chlorure de fer III
Chlorure d'aluminium
Sulfate de zinc

3. Test avec l'oxalate d'ammonium

Versez, dans le tube à essai, quelques cm^3 de la solution de **chlorure de calcium**:

Ajoutez quelques cm^3 d'une solution d'**oxalate d'ammonium** dans le tube à essai. Observer et décrire vos expériences. Légendez les schémas. L'oxalate d'ammonium identifie l'ion

Présenter vos résultats sous forme de tableau de ce type :

Ion \ identifiant	Soude ($Na^+ + (OH)^-$)	Nitrate d'Argent ($Ag^+ + NO_3^-$)	Oxalate d'ammonium ($2NH_4^+ + C_2O_4^{2-}$)
Fer II (Fe^{2+}) _{aq}			
Fer III (Fe^{3+}) _{aq}			
Cuivre (Cu^{2+}) _{aq}	$Cu(OH)_2(s)$	X	X
Iodure (I^-) _{aq}			
Aluminium (Al^{3+}) _{aq}			
Zinc (Zn^{2+}) _{aq}			
Chlorure (Cl^-) _{aq}			
Bromure (Br^-) _{aq}			
Calcium (Ca^{2+}) _{aq}			

4. Quels sont les ions contenus dans la solution inconnue ?

On détaillera la méthode d'investigation. (Protocole et schémas)