



## Tests d'ions

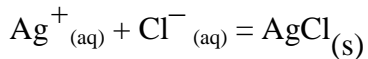


### 👉 Test au nitrate d'argent

Dans un tube à essai contenant une solution de chlorure de sodium (ou de potassium), faites un test au nitrate d'argent.

Noter vos observations.

L'équation bilan est la suivante :

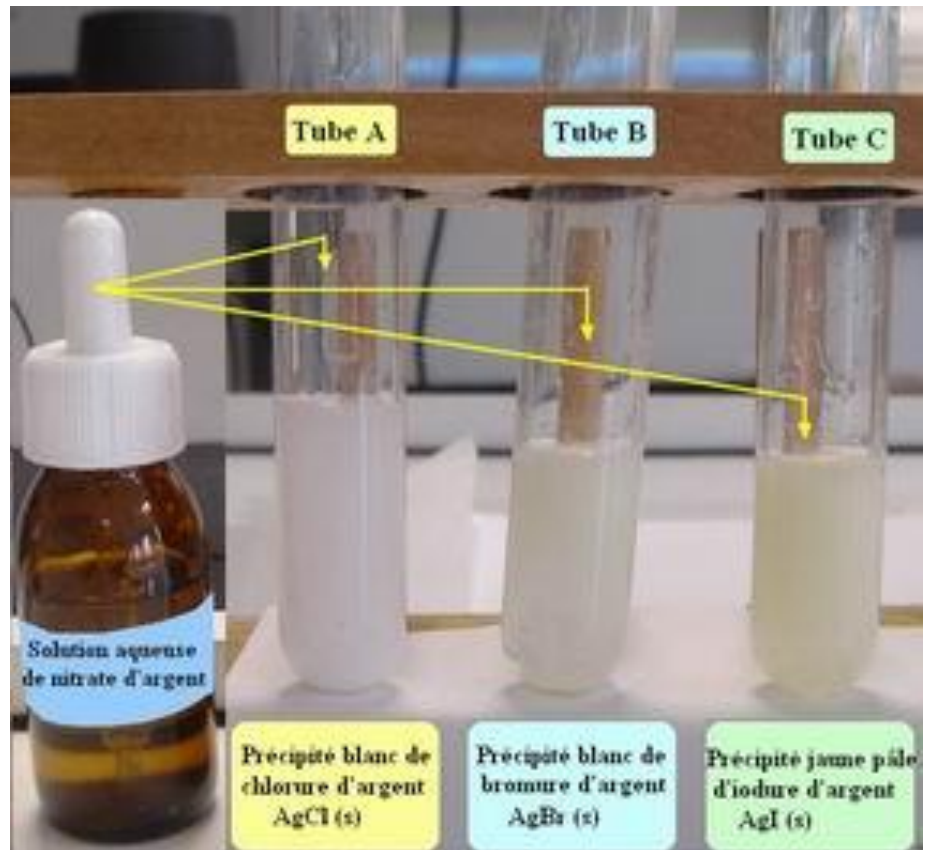


Refaire cette expérience avec une solution de bromure de sodium (ou de potassium), puis d'iodure de sodium (ou de potassium).

Ecrire les équations bilan.

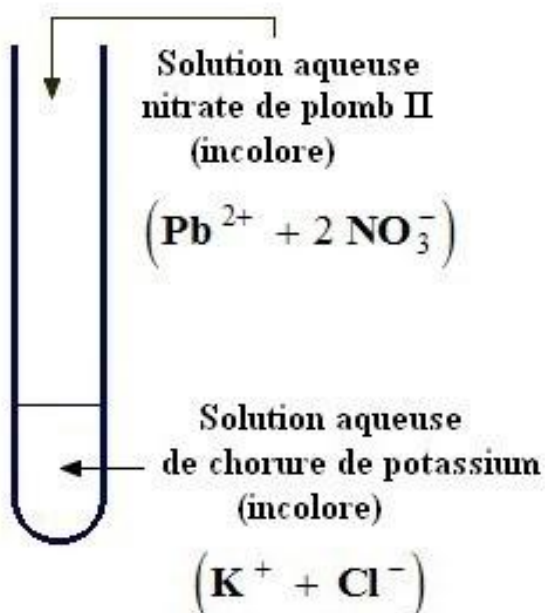
Conclure :

- Couleur et solubilité des halogénures d'argent.
- Qu'ont de commun les ions halogénures ?



### 👉 Test au nitrate de plomb II

Dans un tube à essai contenant une solution de chlorure de sodium (ou de potassium), faites un test au nitrate de plomb II. Noter vos observations.



Précipité blanc  
de chlorure de plomb II  
 $\text{PbCl}_2 (\text{s})$



Refaire cette expérience avec une solution de bromure de sodium (ou de potassium), puis d'iodure de sodium (ou de potassium).

Ecrire les équations bilan des tests.

 **Test à la soude (Hydroxyde de sodium)**

- La soude est une solution contenant des ions  $\text{Na}^+$  (ions sodium) et des ions  $\text{HO}^-$  (ions hydroxyde)
- La solution sulfate de cuivre II contient des ions sulfate ( $\text{SO}_4^{2-}$ ) et des ions cuivre II ( $\text{Cu}^{2+}$ ).
- La solution sulfate de fer II contient des ions sulfate ( $\text{SO}_4^{2-}$ ) et des ions fer II ( $\text{Fe}^{2+}$ ).

Dans un tube à essais, introduire 1 ou 2 mL d'une solution de sulfate de cuivre II (qui contient des ions  $\text{Cu}^{2+}$ ) puis, à l'aide d'une pipette, ajouter quelques gouttes d'une solution concentrée d'hydroxyde de sodium (qui contient l'ion  $\text{HO}^-$ ). Utiliser un tube témoin dans lequel on verse de l'hydroxyde de sodium sur une solution qui ne contient pas de cuivre.

Commentez ce que vous voyez.

Refaire un test identique en utilisant le sulfate de fer II.

