

I. La couleur de certaines solutions aqueuses ioniques

Certains ions colorent les solutions aqueuses, donnant ainsi une indication de leurs présences.

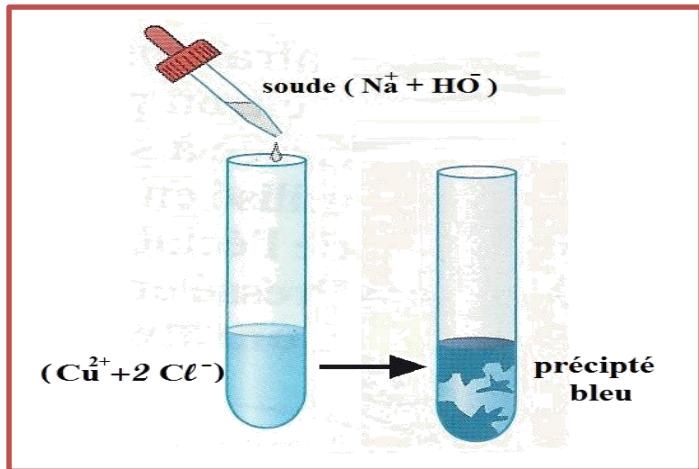
Nom de l'ion	Cuivre II	Fer II	Fer III	zinc	aluminium	chlorure	hydroxyde
Sa formule	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}	Al^{3+}	Cl^-	HO^-
Sa couleur en solution	bleu	Vert pâle	Orange Marron rouille	incolore	incolore	incolore	incolore

II. Principe de reconnaissance des ions :

- 💡 Un test de reconnaissance a pour objectif de prouver la présence des ions dans une solution ionique.
- 💡 Pour mettre en évidence la présence d'ions dans des solutions, on réalise des réactions de **précipitation**.
- 💡 Un précipité est un solide résultant de la réaction chimique entre un anion et un cation. La couleur du précipité dépend des ions qui réagissent.
- 💡 Pour réaliser le test de reconnaissance d'un ion dans une solution ionique on doit suivre les étapes suivantes :
 - 📘 On verse une quantité de solution contenant l'ion à tester dans un tube à essai.
 - 📘 On rajoute ensuite quelques gouttes du **réactif** convenable (solution **détecteur**) dans le tube à essai.
 - 📘 On observe alors la couleur du précipité obtenu.
 - 📘 La couleur du précipité permet d'identifier l'ion dans la solution aqueuse.

III. Identification de quelques cations :

1- Identification des ions cuivre II (Cu^{2+}) :

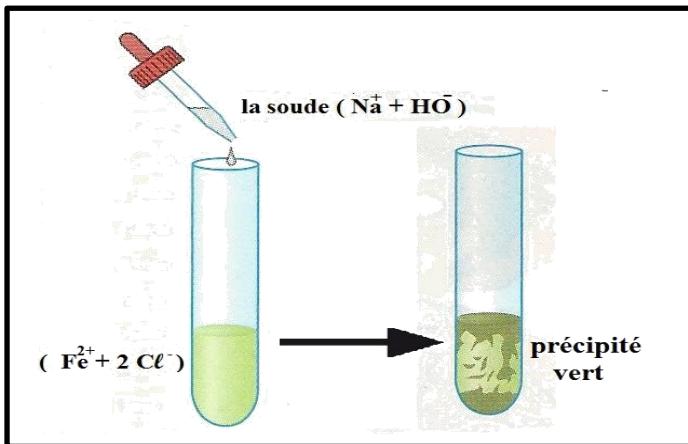


Lorsqu'on verse quelques gouttes de **soude ($\text{Na}^+ + \text{OH}^-$)** à une solution aqueuse contenant l'**ion cuivre II (Cu^{2+})**, il se forme un **précipité bleu** c'est l'**hydroxyde de cuivre II** de formule chimique $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Equation de la réaction de précipitation est :



2- Identification des ions fer II (Fe^{2+}) :

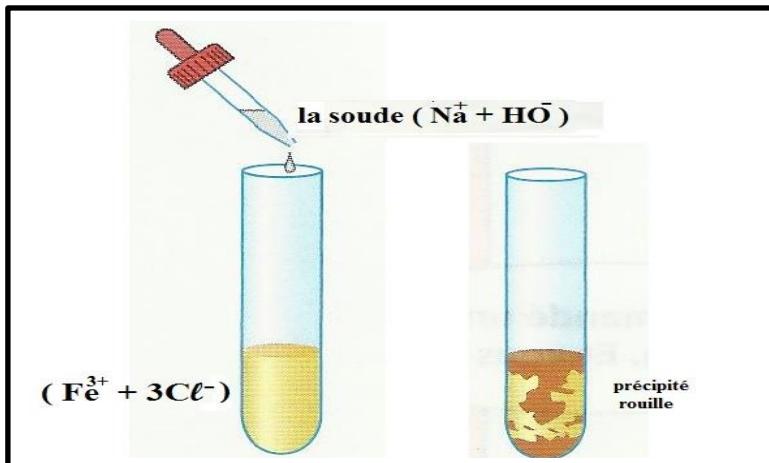


Lorsqu'on verse quelques gouttes de **soude** ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) à une solution aqueuse contenant l'ion **fer II** (Fe^{2+}), il se forme un **précipité vert** c'est l'**hydroxyde de fer II** de formule chimique Fe(OH)_2

Equation de la réaction de précipitation est :



3- **Identification des ions fer III** (Fe^{3+}) :

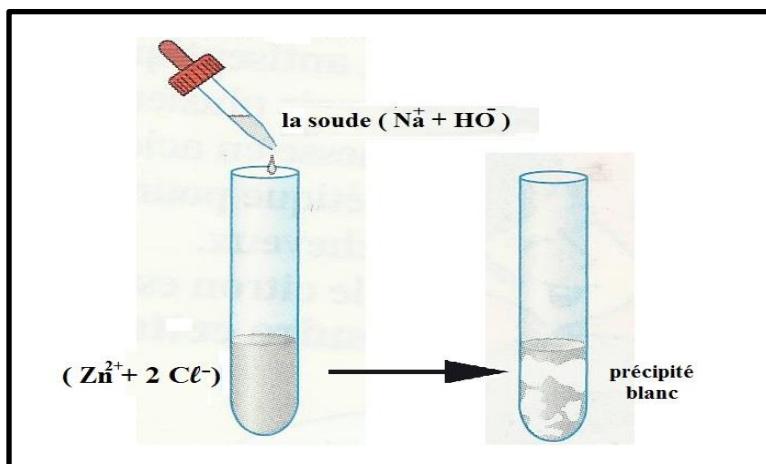


Lorsqu'on verse quelques gouttes de **soude** ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) à une solution aqueuse contenant l'ion **fer III** (Fe^{3+}), il se forme un **précipité marron** c'est l'**hydroxyde de fer III** de formule chimique Fe(OH)_3

Equation de la réaction de précipitation est :



4- **Identification des ions Zinc** (Zn^{2+}) :

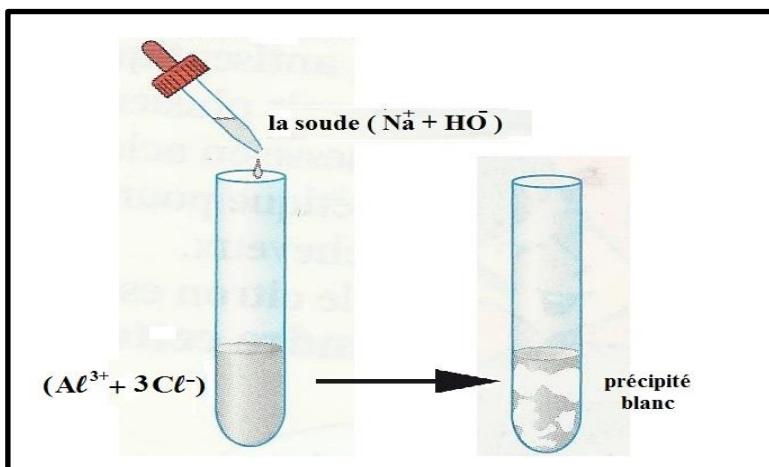


Lorsqu'on verse quelques gouttes de **soude ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$)** à une solution aqueuse contenant l'ion **Zinc (Zn^{2+})**, Il se forme un **précipité blanc** c'est **l'hydroxyde de zinc** de formule chimique $\text{Zn}(\text{OH})_2$

Equation de la réaction de précipitation est :



5- Identification des ions Aluminium (Al^{3+}) :

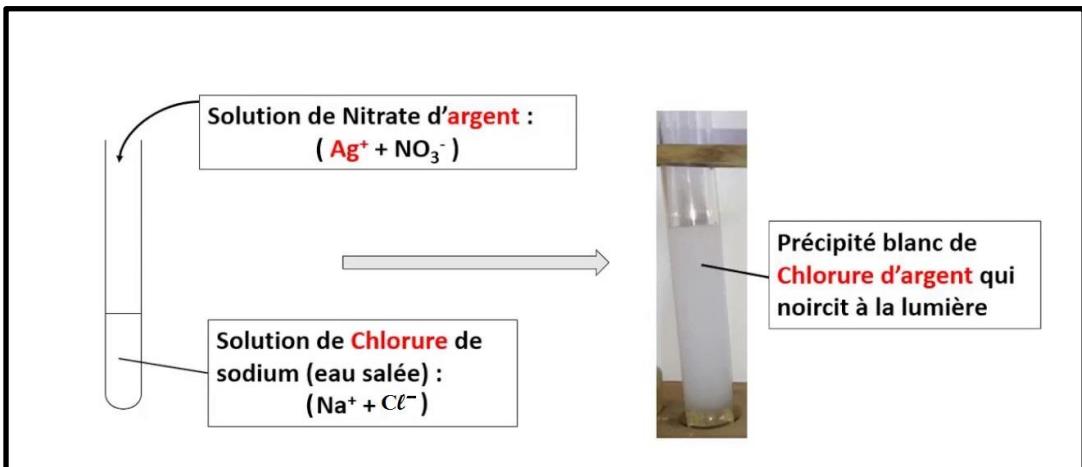


Lorsqu'on verse quelques gouttes de **soude ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$)** à une solution aqueuse contenant l'ion **Aluminium (Al^{3+})** Il se forme un **précipité blanc** c'est **l'hydroxyde d'Aluminium** de formule chimique $\text{Al}(\text{OH})_3$

Equation de la réaction de précipitation est :



IV. Identification des ions chlorure :



Lorsqu'on verse quelques gouttes de **nitrate d'argent (Ag⁺ + NO₃⁻)** à une solution aqueuse contenant l'ion **chlorure (Cl⁻)** Il se forme un **précipité blanc** qui noircit à la lumière c'est **le chlorure d'Argent** de formule chimique AgCl

Equation de la réaction de précipitation est :

