

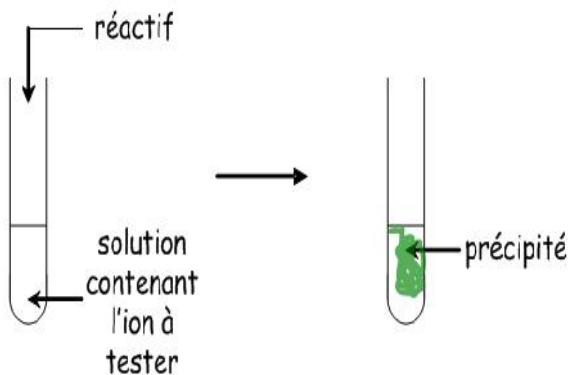
# IDENTIFICATION DES IONS DANS LES SOLUTIONS AQUEUSES

## I) PRINCIPE DE RECAINNAISANCE DES IONS :

Pour mettre en évidence la présence d'ions dans des solutions, on réalise des réactions de **précipitation**.

Pour réaliser les tests on doit suivre les étapes suivantes :

- ✓ On verse une petite quantité de solution contenant l'ion à tester dans un tube à essai.
- ✓ On rajoute ensuite quelques gouttes du réactif (solution détecteur) dans le tube à essai.
- ✓ On observe alors la couleur du précipité obtenu.



Remarque : on appelle « précipité » un solide qui apparaît dans un liquide homogène. Lorsqu'un précipité apparaît on appelle cela une « précipitation ».

## II) COULEUR DES IONS :

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

ion	Fer II $\text{Fe}^{2+}$	Cuivre $\text{Cu}^{2+}$	Fer III $\text{Fe}^{3+}$	Zinc $\text{Zn}^{2+}$	Chlorure $\text{Cl}^-$
couleur	verte	bleue	rouille	incolore	incolore

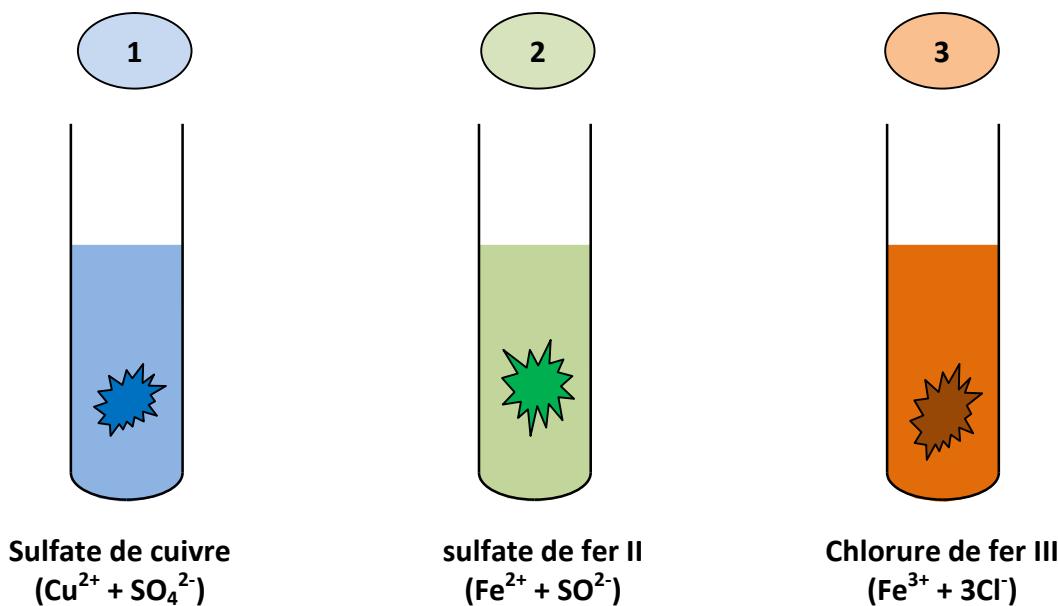


### III) IDENTIFICATION DES IONS METALLIQUES :

#### 1) Identification des ions $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ , $\text{Cu}^{2+}$ :

##### a) Expérience :

On verse quelques gouttes de soude (hydroxyde de sodium) de formule chimique ( $\text{Na}^+$  +  $\text{HO}^-$ ) dans des tubes à essai contenant les ions  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Cu}^{2+}$ :



##### b) Observation :

On observe la formation d'un précipité de couleur :

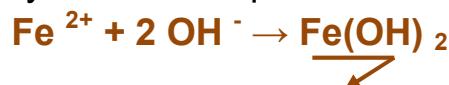
- ✓ bleue dans le tube (1).
- ✓ Verte dans le tube (2).
- ✓ Marron (orange, couleur de la rouille) dans le tube (3).

##### c) Interprétation :

- ✓ Le précipité bleu est l'**hydroxyde de cuivre** de formule chimique  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ , qui confirme la présence des ions de cuivre ( $\text{Cu}^{2+}$ ). L'hydroxyde de cuivre se produit après la réaction des ions de cuivre  $\text{Cu}^{2+}$  et les ions d'hydroxyde  $\text{HO}^-$ . L'équation de la réaction est :



- ✓ Le précipité vert est l'**hydroxyde de fer II** de formule chimique  $\text{Fe}(\text{OH})_2$ , qui confirme la présence des ions de fer II ( $\text{Fe}^{2+}$ ). L'hydroxyde de fer II se produit après la réaction des ions de fer II  $\text{Fe}^{2+}$  et les ions d'hydroxyde  $\text{HO}^-$ . L'équation de la réaction est :



- ✓ Le précipité marron est l'**hydroxyde de fer III** de formule chimique  $\text{Fe(OH)}_3$ , qui confirme la présence des ions de fer III ( $\text{Fe}^{3+}$ ).  
L'hydroxyde de fer III se produit après la réaction des ions de fer III  $\text{Fe}^{3+}$  et les ions d'hydroxyde  $\text{HO}^-$ . L'équation de la réaction est :

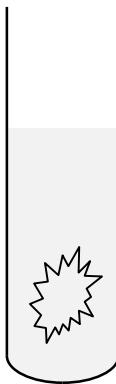


## 2) Identification des ions $\text{Al}^{3+}$ et $\text{Zn}^{2+}$ :

### a) Expérience :

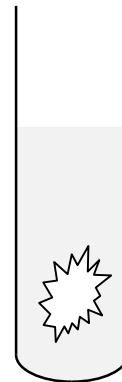
On verse quelques gouttes de soude (hydroxyde de sodium) de formule chimique ( $\text{Na}^+$  +  $\text{HO}^-$ ) dans des tubes à essai contenant les ions  $\text{Al}^{3+}$  et  $\text{Zn}^{2+}$  :

1



**Chlorure de zinc**  
 $(\text{Zn}^{2+} + 2\text{Cl}^-)$

2



**Chlorure d'aluminium**  
 $(\text{Al}^{3+} + 3\text{Cl}^-)$

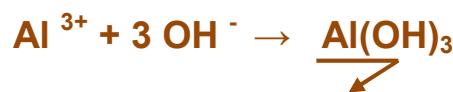
### b) Observation :

On observe la formation d'un précipité de couleur :

- ✓ blanc dans le tube (1).
- ✓ Blanc dans le tube (2).

### c) Interprétation :

- ✓ Le précipité blanc (tube 1) est l'**hydroxyde d'aluminium** de formule chimique  $\text{Al(OH)}_3$  qui confirme la présence des ions d'aluminium ( $\text{Al}^{3+}$ ).  
L'hydroxyde d'aluminium se produit après la réaction des ions d'aluminium  $\text{Al}^{3+}$  et les ions d'hydroxyde  $\text{HO}^-$ . L'équation de la réaction est :



- ✓ Le précipité blanc (tube 2) est l'**hydroxyde de zinc** de formule chimique  $\text{Zn(OH)}_2$ , qui confirme la présence des ions de zinc  $\text{Zn}^{2+}$ . L'hydroxyde de zinc se produit après la réaction des ions de zinc ( $\text{Zn}^{2+}$ ) et les ions d'hydroxyde  $\text{OH}^-$ . L'équation de la réaction est :



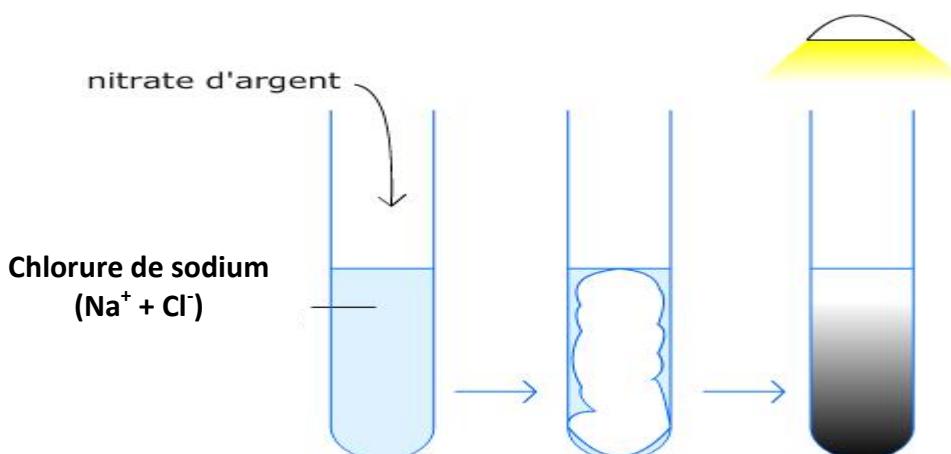
**REMARQUE :**

- ✓ L'ion d'hydroxyde  $\text{OH}^-$  est appelé ion détecteur des ions  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Cu}^{2+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$  et  $\text{Zn}^{2+}$ .
- ✓ L'hydroxyde de zinc est soluble dans un excès de la soude et dans un excès d'ammoniac.
- ✓ L'hydroxyde d'aluminium est soluble dans un excès de la soude et non soluble dans un excès d'ammoniac.

#### IV) IDENTIFICATION DES IONS DE CHLORURE $\text{Cl}^-$ :

##### a) Expérience :

On verse quelques gouttes de nitrate d'argent de formule chimique ( $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$ ) dans des tubes à essai contenant les ions de chlorure  $\text{Cl}^-$ :



##### b) Observation :

On observe la formation d'un précipité de couleur blanche qui noircie à l'abri de la lumière.

##### c) Interprétation :

Le précipité blanc qui noircie à l'exposition de la lumière est le **chlorure d'argent** de formule chimique  $\text{AgCl}$ , qui confirme la présence des ions de chlorure  $\text{Cl}^-$ .

Le chlorure d'argent se produit après la réaction des ions de chlorure  $\text{Cl}^-$  et les ions d'argent  $\text{Ag}^+$ . L'équation de la réaction est :



**Remarque :**

L'ion d'argent  $\text{Ag}^+$  est appelé ion détecteur des ions  $\text{Cl}^-$ .

## V) CONCLUSION GENERAL :

ion	réactif	précipité		Equation de précipitation
		Formule et couleur	nom	
Cuivre $\text{Cu}^{2+}$	La soude	$\text{Cu}(\text{OH})_2$ bleu	Hydroxyde de cuivre	$\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$
Fer II $\text{Fe}^{2+}$		$\text{Fe}(\text{OH})_2$ vert	Hydroxyde de fer II	$\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2$
Fer III $\text{Fe}^{3+}$		$\text{Fe}(\text{OH})_3$ marron	Hydroxyde de fer III	$\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$
Aluminium $\text{Al}^{3+}$		$\text{Al}(\text{OH})_3$ blanc	Hydroxyde d'aluminium	$\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
Zinc $\text{Zn}^{2+}$		$\text{Zn}(\text{OH})_2$ blanc	Hydroxyde de zinc	$\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{OH})_2$
Chlorure $\text{Cl}^-$	Nitrate d'argent	$\text{AgCl}$ Blanc noirce à l'abri de la lumière	Chlorure d'argent	$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$