

Leçon n°6 : Tests d'identification de quelques ions



I- Test d'identification des ions métalliques

On dispose de la solution d'hydroxyde de sodium (Na^+, OH^-) et 5 tubes chacun contient une solution. Pour savoir les ions métalliques existe dans les tubes on est versé dans chaque tube un peu de la solution d'hydroxyde de sodium et il s'est formé un précipité dans chaque tube. Le tableau ci-dessous donne quelques informations sur les expériences réalisées. Compléter le tableau

N.B : l'ion Na^+ est ion spectateur (n'intervient pas dans la réaction).

	Solution n°1 (sulfate de fer II)	Solution n°2 (sulfate de cuivre)	Solution n°3 (chlorure de fer III)	Solution n°4 (chlorure d'aluminium)	Solution n°5 (sulfate de zinc)
Couleur du précipité	précipité vert	précipité bleu	précipité rouille	précipité blanc	précipité blanc
Nome et formule chimique du précipité	Hydroxyde de fer II Fe(OH)_2	hydroxyde de cuivre II Cu(OH)_2	Hydroxyde de fer III Fe(OH)_3	Hydroxyde d'aluminium Al(OH)_3	Hydroxyde de zinc Zn(OH)_2
Réactifs
Produit
Equation Chimique
Ion mise en évidence

Conclusion :

.....
.....
.....
.....
.....

II- Test d'identification des ions chlorure

1- Méthode

2- Activité expérimentale

On dispose d'un tube d'eau salée et une solution de nitrate d'argent.

- a- vérifier la présence d'ions chlorure (Cl^-) dans l'eau salée expérimentalement.
- b- schématiser l'expérience

- c- l'eau salée contient des ions chlorure ?

LEXIQUE :

اختبار : Identification : Ion : Métallique : كشف : ابيون : معدني :	Tube : متراسب : Précipité : fer : cuivre : انبوب : مترااسب : حديد : نحاس :	الالومنيوم : Zinc : Vert : bleu : aluminium : زنك : اخضر : ازرق :	rouille : ابيض : وجود : مالح : لون الصدا : blanc : présence : Salée :
--	--	--	--