



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 $\text{Fe}(\text{OH})_2$	hydroxyde de cuivre II $\text{Cu}(\text{OH})_2$	Hydroxyde de fer III $\text{Fe}(\text{OH})_3$	Hydroxyde d'aluminium $\text{Al}(\text{OH})_3$	Hydroxyde de zinc $\text{Zn}(\text{OH})_2$
Réactifs					
Produit					
Equation Chimique					
Ion mise en évidence					

Conclusion :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

1- Méthode

2- Activité expérimentale

b- schématiser l'expérience



c- l'eau salée contient des ions chlorure ?

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