



## CH2-5 TABLEAU RECAPITULATIF TESTS DES IONS

<b>Ion à tester</b> • Nom • Formule	Ion cuivre (II) $\text{Cu}^{2+}$	Ion fer (II) $\text{Fe}^{2+}$	Ion fer (III) $\text{Fe}^{3+}$	Ion zinc $\text{Zn}^{2+}$	Ion chlorure $\text{Cl}^-$	Ion sulfate $\text{SO}_4^{2-}$
<b>Solution utilisée</b> • Nom • Formule	Hydroxyde de sodium ou soude $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$				Nitrate d'argent $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$	Chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
<b>Résultat</b>	Précipité bleu	Précipité vert	Précipité rouille/orange	Précipité blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière	Précipité blanc

### Définition d'un précipité

C'est un solide en suspension dans un liquide

### Hydroxyde de sodium



CORROSIF  
Ronge



Port de gants  
obligatoire



Port de lunettes  
obligatoire



Port de la blouse  
obligatoire