



CH2-6 TABLEAU RECAPITULATIF TESTS DES IONS

Ion à tester • Nom • Formule	Ion cuivre (II) Cu^{2+}	Ion fer (II) Fe^{2+}	Ion fer (III) Fe^{3+}	Ion zinc Zn^{2+}	Ion chlorure Cl^-	Ion sulfate SO_4^{2-}
Solution utilisée • Nom • Formule	Hydroxyde de sodium ou soude $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$				Nitrate d'argent $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$	Chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^-$
Résultat	Précipité bleu	Précipité vert	Précipité rouille/orange	Précipité blanc	Précipité blanc qui noircit à la lumière	Précipité blanc

Précipité : Solide en suspension dans un liquide