



CH2-5 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

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