

Tests d'identification de quelques ions

Pour détecter la présence d'un ion en solution, on ajoute à cette solution un détecteur approprié. Si le test est positif, il se forme un précipité dont la couleur est caractéristique de l'ion présent.

| Ion | Formule | Détecteur ajouté | Précipité |
|---------------|-------------|--------------------|-----------|
| Ion cuivre II | Cu^{2+} | Soude | Bleu |
| Ion fer II | Fe^{2+} | Soude | Vert |
| Ion fer III | Fe^{3+} | Soude | Rouille |
| Ion zinc II | Zn^{2+} | Soude | Blanc |
| Ion chlorure | Cl^{-} | Nitrate d'argent | Blanc |
| Ion sulfate | SO_4^{2-} | Chlorure de baryum | Blanc |
| Ion calcium | Ca^{2+} | Oxalate d'ammonium | Blanc |