

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