

DOCUMENT : LES TESTS D'IDENTIFICATION DES IONS

Espèce chimique recherchée	Formule chimique	Réactif à utiliser	Observation si le test est positif (présence de l'espèce chimique)
ion cuivre II	Cu^{2+}	ion hydroxyde OH^-	précipité bleu
ion chlorure	Cl^-	ion argent Ag^+	précipité blanc
ion sulfate	SO_4^{2-}	ion baryum Ba^{2+}	précipité blanc
ion fer II	Fe^{2+}	ion hydroxyde OH^-	précipité vert
ion fer III	Fe^{3+}	ion hydroxyde OH^-	précipité orange
ion zinc	Zn^{2+}	ion hydroxyde OH^-	précipité blanc
ion calcium	Ca^{2+}	ion oxalate $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	précipité blanc
ion bromure	Br^-	ion argent Ag^+	précipité jaune pâle
ion plomb	Pb^{2+}	ion iodure I^-	précipité jaune vif