

**DOCUMENT : LES TESTS D'IDENTIFICATION DES IONS**

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