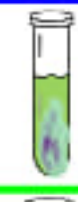


	L'ion à identifier	Solution détectrice	Ion détecteur	Couleur du précipité	Nom et formule chimique du précipité	Équation de précipitation
	Cu^{2+}	Solution d'hydroxyde de sodium ($Na^+ + HO^-$)	HO^- Ion d'hydroxyde	Bleu	Hydroxyde de cuivre II $Cu(OH)_2$	$Cu^{2+} + 2HO^- \rightarrow Cu(OH)_2$
	Fe^{2+}			Vert	Hydroxyde de fer II $Fe(OH)_2$	$Fe^{2+} + 2HO^- \rightarrow Fe(OH)_2$
	Fe^{3+}			Rouille	Hydroxyde de fer III $Fe(OH)_3$	$Fe^{3+} + 3HO^- \rightarrow Fe(OH)_3$
	Zn^{2+}			Blanc	Hydroxyde de zinc $Zn(OH)_2$ qui se redissout si la soude est fort excès	$Zn^{2+} + 2HO^- \rightarrow Zn(OH)_2$
	Al^{3+}			Blanc	Hydroxyde de l'aluminium $Al(OH)_3$	$Al^{3+} + 3HO^- \rightarrow Al(OH)_3$
	Cl^-	Solution de nitrate d'argent ($Ag^+ + NO_3^-$)	Ag^+	Blanc qui noircit à la lumière	Chlorure d'argent $AgCl$	$Ag^+ + Cl^- \rightarrow AgCl$

Les ions métalliques

- Cu^{2+} • Ion cuivre II
 Fe^{2+} • Ion fer II (ion ferreux)
 Fe^{3+} • Ion fer III (ion ferrique)

- Zn^{2+} • Ion Zinc
 Al^{3+} • Ion aluminium

- Cl^- • Ion chlorure