

Tableau d'identification de quelques ions :

L'ion	Fer (II)	Fer (III)	Cuivre	Chlorure	Hydrogène	Hydroxyde
de formule	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cu^{2+}	Cl^-	H^+	HO^-
est identifié	En ajoutant des ions hydroxyde (HO^-)			En ajoutant des ions argent (Ag^+)	En mesurant le pH	
si	On observe un précipité vert	On observe un précipité orange	On observe un précipité bleu	On observe un précipité blanc qui noircit à la lumière	Le pH < 7	Le pH > 7

