

Nom de la solution aqueuse	Nom des ions + (CATIONS)	Nom des ions - (ANIONS)	Formule de la solution	Formule du soluté dissout
sulfate de cuivre II	Ion cuivre II Cu^{2+}	Ion sulfate SO_4^{2-}	$(\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-})$	CuSO_4
sulfate de fer II				
chlorure de fer III				
Sulfate de fer III				
sulfate de zinc II				
chlorure de sodium I				

Nom de la solution aqueuse	Nom des ions + (CATIONS)	Nom des ions - (ANIONS)	Formule de la solution	Formule du soluté dissout
<u>Détecteur 1 :</u> d'hydroxyde de sodium Autre nom usuel: SOUDE				
<u>Détecteur 2 :</u> Nitrate d'argent				