

Ion à caractériser	Espèce réactive possible	Réactif	Équation de précipitation	Observations
Ion chlorure $\text{Cl}^-$ (incolore)	Nitrate d'argent : $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$	Ion Argent $\text{Ag}^+$	$\text{Ag}^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})} \Rightarrow \text{AgCl}_{(\text{s})}$	Précipité blanc de chlorure d'argent de formule $\text{AgCl}$ qui noircit à la lumière.
Ion sulfate $\text{SO}_4^{2-}$ (incolore)	Chlorure de baryum $\text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^-$	Ion baryum $\text{Ba}^{2+}$	$\text{Ba}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{SO}_4^{2-}_{(\text{aq})} \Rightarrow \text{BaSO}_4_{(\text{s})}$	Précipité blanc de sulfate de baryum $\text{BaSO}_4$
	Nitrate d'argent : $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$	Ion Argent $\text{Ag}^+$	$2\text{Ag}^+_{(\text{aq})} + \text{SO}_4^{2-}_{(\text{aq})} \Rightarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4_{(\text{s})}$	Précipité blanc de sulfate d'argent de formule $\text{Ag}_2\text{SO}_4$
Ion calcium $\text{Ca}^{2+}$ (incolore)	Oxalate d'ammonium : $\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 2\text{NH}_4^+$	Ion oxalate $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	$\text{Ca}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{C}_2\text{O}_4^{2-}_{(\text{aq})} \Rightarrow \text{CaC}_2\text{O}_4_{(\text{s})}$	Précipité blanc d'oxalate de calcium de formule $\text{CaC}_2\text{O}_4$