

Ion à caractériser	Espèce réactive possible	Réactif	Équation de précipitation	Observations
Ion chlorure Cl ⁻ (incolore)	Nitrate d'argent : Ag ⁺ + NO ₃ ⁻	Ion Argent Ag ⁺	Ag ⁺ _(aq) + Cl ⁻ _(aq) => AgCl _(s)	Précipité blanc de chlorure d'argent de formule AgCl qui noircit à la lumière.
Ion sulfate SO ₄ ²⁻ (incolore)	Chlorure de baryum Ba ²⁺ + 2Cl ⁻	Ion baryum Ba ²⁺	Ba ²⁺ _(aq) + SO ₄ ²⁻ _(aq) => BaSO _{4(s)}	Précipité blanc de sulfate de baryum BaSO ₄
	Nitrate d'argent : Ag ⁺ + NO ₃ ⁻	Ion Argent Ag ⁺	2Ag ⁺ _(aq) + SO ₄ ²⁻ _(aq) => Ag ₂ SO _{4(s)}	Précipité blanc de sulfate d'argent de formule Ag ₂ SO ₄
Ion calcium Ca ²⁺ (incolore)	Oxalate d'ammonium : C ₂ O ₄ ²⁻ + 2 NH ₄ ⁺	Ion oxalate C ₂ O ₄ ²⁻	Ca ²⁺ _(aq) + C ₂ O ₄ ²⁻ _(aq) => CaC ₂ O _{4(s)}	Précipité blanc d'oxalate de calcium de formule CaC ₂ O ₄