

Sont solubles dans l'eau $\left\{ \begin{array}{l} \text{AgNO}_3 \dots\dots 215 \text{ g} / 100 \text{ ml} \\ \text{Ag}_2\text{SO}_4 \dots\dots\dots 0,7 \text{ g} / 100 \text{ ml} \end{array} \right.$

<p>1. Cl^-</p>	<p>$\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \longrightarrow \text{AgCl}$ pr blanc / caséux insol HNO_3 / sensible à la lumière</p> <p>Trois modes de complexage :</p> <p>$\text{AgCl} + 2 \text{CN}^- \longrightarrow [\text{Ag}(\text{CN})_2]^- + \text{Cl}^-$ anion dicyano-argentate / soluble / incolore Ag masqué pour 1, 2, 3, 4</p> <p>$\text{AgCl} + 2 \text{NH}_3 \longrightarrow [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+ + \text{Cl}^-$ cation diammine-Ag / soluble / incolore Ag masqué pour 1 et 4, pas pour 2 et 3</p> <p>$\text{AgCl} + 2 \text{S}_2\text{O}_3^{2-} \longrightarrow [\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]^{3-} + \text{Cl}^-$ anion bis(thiosulfato)-argentate / soluble / incolore Ag masqué pour 1 et 4, pas pour 2 et 3</p>
<p>2. I^-</p>	<p>$\text{Ag}^+ + \text{I}^- \longrightarrow \text{AgI}$ pr jaune clair semblable à Ag_3PO_4 insol HNO_3 (Ag_3PO_4 sol HNO_3 !) blanchit par NH_3 (Ag_3PO_4 sol NH_3 !) sol KCN / diffic. sol $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$</p>
<p>3. H_2S ou $(\text{NH}_4)_2\text{S}$</p>	<p>$2 \text{Ag}^+ + \text{S}^{2-} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{S}$ pr noir sol HNO_3 insol $(\text{NH}_4)_2\text{S}$</p>
<p>4. K_2CrO_4</p>	<p>$2 \text{Ag}^+ + \text{CrO}_4^{2-} \longrightarrow \text{Ag}_2\text{CrO}_4$ pr rouge-brun sol HNO_3 (à chaud) sol NH_3 (à froid) insol ac. acét.</p>
<p>5. KOH</p>	<p>$2 \text{Ag}^+ + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Ag}_2\text{O}$ pr brun insol excès de réactif sol HNO_3 / sol NH_3</p>