

1. H_2S ou $(\text{NH}_4)_2\text{S}$	$\text{Hg}^{2+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow \text{HgS} \text{ pr (jaune) noir}$ <p style="text-align: center;">insol HNO_3 sol $\text{HNO}_3 - \text{HCl}$</p>
2. KOH	$\text{Hg}^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{HgO} \text{ pr jaune}$
3. NH_3	$\text{Hg}^{2+} + \text{NH}_3 + \text{OH}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Hg} \begin{cases} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{cases}$ <p style="text-align: center;">pr blanc " amido - chlorure "</p>
4. SnCl_2	$2 \text{Hg}^{2+} + 2 \text{Cl}^- + \text{Sn}^{2+} \longrightarrow \text{Hg}_2\text{Cl}_2 + \text{Sn}^{4+}$ <p style="text-align: center;">pr blanc de calomel</p> $\text{Hg}_2\text{Cl}_2 + \text{Sn}^{2+} \longrightarrow 2 \text{Hg}^0 + 2 \text{Cl}^- + \text{Sn}^{4+}$ <p style="text-align: center;">pr noir</p>
5. KI	$\text{Hg}^{2+} + 2 \text{I}^- \longrightarrow \text{HgI}_2 \text{ pr rouge}$ <p style="text-align: center;">sol excès de réactif</p> $\text{HgI}_2 + 2 \text{I}^- \longrightarrow [\text{HgI}_4]^{2-}$ <p style="text-align: center;">anion tétraiodo-mercure II soluble / incolore</p> <p style="text-align: center;">Ce complexage donne un masquage vis-à-vis de 4</p>
6. KCN	$\text{Hg}^{2+} + 4 \text{CN}^- \longrightarrow [\text{Hg}(\text{CN})_4]^{2-}$ <p style="text-align: center;">anion tétracyano-mercure II soluble / incolore</p> <p style="text-align: center;">Ce complexage donne un masquage vis-à-vis des réactifs 2 et 5, mais pas vis-à-vis de 1 et 4.</p>