

Le comportement du HgI est caractérisé par le disproportionnement en Hg II et en Hg métallique

1. Cl ⁻	$\text{Hg}_2^{2+} + 2 \text{Cl}^- \longrightarrow \text{Hg}_2\text{Cl}_2 \text{ pr blanc / calomel}$ <p style="text-align: center;">sol HNO₃ - HCl noircit par NH₃</p> $\text{Hg}_2\text{Cl}^+ + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{Hg}^0 + \text{Hg} \begin{cases} \text{Cl} \\ \text{NH}_2 \end{cases}$ <p style="text-align: center;">pr noir pr blanc</p>
2. S ²⁻	$\text{Hg}_2^{2+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow \text{Hg}^0 + \text{HgS}$ <p style="text-align: center;">pr noir pr noir sol HNO₃ sol HNO₃ - HCl</p>
3. KOH	$\text{Hg}_2^{2+} + 2 \text{OH}^- \longrightarrow \text{Hg}^0 + \text{HgO} + \text{H}_2\text{O}$ <p style="text-align: center;">pr noir pr jaune</p>
4. NH ₃	$2 \text{Hg}_2^{2+} + \text{NH}_3 + 3 \text{OH}^- \longrightarrow 2 \text{Hg}^0 + 2 \text{H}_2\text{O} +$ <p style="text-align: center;">pr noir</p> <div style="text-align: right;"> $\begin{array}{c} \text{Hg} - \text{NH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{O} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{Hg}^+ \end{array}$ pr blanc </div>
5. KI	$\text{Hg}_2^{2+} + 2 \text{I}^- \longrightarrow \text{Hg}_2\text{I}_2 \text{ pr vert olive}$ <p style="text-align: center;">peu</p> $\text{Hg}_2\text{I}_2 + 2 \text{I}^- \longrightarrow \text{Hg}^0 + [\text{HgI}_4]^{2-}$ <p style="text-align: center;">noir anion tétraïodo-mercureate soluble / incolore</p>
6. SnCl ₂	$\text{Hg}_2^{2+} + \text{Sn}^{2+} \longrightarrow 2 \text{Hg}^0 + \text{Sn}^{4+}$ <p style="text-align: center;">noir</p>
7. K ₂ CrO ₄	$\text{Hg}_2^{2+} + \text{CrO}_4^{2-} \longrightarrow \text{Hg}_2\text{CrO}_4$ <p style="text-align: center;">pr rouge</p>