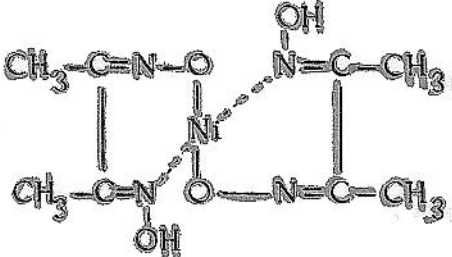


<p>1. H₂S</p>	<p>Pas de pr en milieu acide / L_{NiS} relativement grand 10⁻²¹</p>
<p>2. (NH₄)₂S</p>	<p>Ni²⁺ + S²⁻ → NiS pr noir / souvent colloidal insol HCl sol HCl-HNO₃ / glomérule S !</p>
<p>3. KOH</p>	<p>Ni²⁺ + 2 OH⁻ → Ni(OH)₂ DL vert sol ac min dil gélatineux insol excès de réactif Ni(OH)₂ noircit en présence d'oxydants, p. ex. Br₂ : 2 Ni(OH)₂ + Br₂ + 2 OH⁻ → 2 Br⁻ + 2 Ni(OH)₃ vert noir</p>
<p>4. NH₃ Complexage</p>	<p>Ni²⁺ $\xrightarrow[\text{peu}]{\text{OH}^-}$ Ni(OH)₂ pr vert $\xrightarrow[\text{excès}]{\text{NH}_3}$ [Ni^{II}(NH₃)₆]²⁺ cation hexammine-Ni II soluble / mauve Ce complexage ne donne pas un masquage parfait !</p>
<p>5. KCN Complexage</p>	<p>Ni²⁺ $\xrightarrow[\text{peu}]{\text{CN}^-}$ Ni(CN)₂ pr vert $\xrightarrow[\text{excès}]{\text{CN}^-}$ [Ni^{II}(CN)₄]²⁻ anion tétracyano-nickelate soluble / jaune Ce complexage représente un masquage vis-à-vis de tous les réactifs du nickel !</p>
<p>6. DIMETHYL- GLYOXIME Chélation</p>	<p>Ni²⁺ + 2 $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}=\text{N}-\text{O}^- \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}=\text{N} \\ \\ \text{OH} \end{array}$ → </p> <p>Chélate bis(diméthylglyoximate)-nickel pr. rouge - framboise sol ac mm dil / insol ac acétique</p> <p>Le milieu ammoniacal favorise la précipitation ! Eviter les acides minéraux et les oxydants ! Le cobalt gêne seulement à partir de conc. très élevées !</p>