

Manipulation 308 : Synthèse de complexes tétraédriques de Cobalt

Matériel et produit :

- $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- Solution de HCl à 12 M

Protocole :

Dans une fiole jaugée de 25mL (solution notée S_m) :

- Environ exactement $m = 1,19\text{g}$ de $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ($m =$)
- Compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée

Dans une fiole jaugée de 50mL (solution notée S_1) :

- 1mL de S_m prélevé à la pipette jaugée
- Compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée

Dans une fiole jaugée de 50mL (solution notée S_2) :

- 1mL de S_m prélevé à la pipette jaugée
- Compléter jusqu'au trait de jauge avec de HCl à 12 M

Dans une fiole jaugée de 10mL (solution notée S_3) :

- 1mL de S_2 prélevé à la pipette jaugée
- Compléter jusqu'au trait de jauge avec HCl à 12 M

Caractérisation :

Spectres UV-VIS entre 400 et 800 nm de S_1 et S_3