

Manipulation 252 : Propriété magnétique de quelques complexes

Matériel et produits :

- $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- Acétate de sodium
- Acétylacétone
- Balance d'Evans

Protocole :

Dans un erlenmeyer de 50mL, dissoudre 500mg de $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ dans 5mL d'eau distillée

Dans un erlenmeyer de 50mL, dissoudre 500mg d'acétate de sodium dans 5mL d'eau distillée

Ajouter la solution 2 goutte-à-goutte dans la solution 1 sous agitation

Ajouter 1mL d'acétylacétone goutte-à-goutte

Agiter pendant 10min

Essorer le solide et le laver à l'eau froide

Sécher le solide à l'étuve

Caractérisations :

T_{fus} (théorique = 181°C)

Susceptibilité magnétique mesuré à la balance d'Evans