

Synthèse du complexe $K_3[Fe(C_2O_4)_3] \cdot 3H_2O$

Référence : Florence PORTEU DE BUCHERE, *Épreuve orale de chimie*. Dunod, 2017 (p.293)

Leçons potentielles : 4 (Synthèses inorganiques)

Produits :

Nom	Formule brute	Masse molaire (g.mol ⁻¹)	Densité	Température	Sécurité
Chlorure de fer (III) hexahydraté (solide)	(FeCl ₃ ·6H ₂ O)	270	-	-	Corrosif
Oxalate de potassium monohydraté (solide)	(K ₂ C ₂ O ₄ ·H ₂ O)	184	-	-	Toxique
Éthanol (95%)	C ₂ H ₆ O	46,06	-	T _{eb} = 79 °C	Inflammable Irritant

Concentrations :

Matériels :

- Erlenmeyer de 100 mL
- Éprouvette graduée de 10 mL
- Baguette en verre
- Cristalliseur
- Verre de montre
- Viole à vide et entonnoir Büchner
- Papier d'aluminium
- Spectromètre UV-Visible
- Cuve spectromètre et porte-cuves
- Balance
- Sabot de pesée (x2)
- Spatule
- Plaque chauffante et magnétique
- Barreau aimanté
- Potence