**Synthèse du complexe K3[Fe(C2O4)3], 3H2O**

*Référence :* Florence Porteu De Buchère, *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) | (FeCl3,6H2o) | 270 | - | - | Corrosif |
| Oxalate de potassium monohydraté (solide) | (K2C2O4, H2O) | 184 | - | - | Toxique |
| Éthanol (95%) | C2H6O | 46,06 | - | Teb = 79 °C | Inflammable  Irritant |

Concentrations :

Matériels :

* Erlenmeyer de 100 mL
* Éprouvette graduée de 10 mL
* Baguette en verre
* Cristallisoir
* 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