

METHODE DE FABRICATION DE SULFATE DE FER EN CRISTAUX

A partir du sulfate de fer en poudre disponible en droguerie :

- dissoudre 55 gr. dans 100 cc (soit 10 cl) d'eau distillée en tournant de temps en temps avec une cuillère.
Eviter de trop agiter pour ne pas provoquer une oxydation ferreux-ferrique.

La dissolution terminée, on obtient environ 120 cc d'une liqueur de couleur verte, un peu rouillée.

Transvaser dans un récipient pouvant donner une surface d'évaporation d'environ 10 cm de ϕ

Au bout d'un certain temps, variable suivant la ventilation et la chaleur ambiante, de quelques heures à 1 jour, des cristaux verts apparaissent au fond.

Lorsque la dissolution aura pris une couleur rouille, retirer les cristaux et les laisser sécher dans une fiole à l'abri de l'air et de l'humidité.

Pour faire grossir les cristaux il faut recommencer l'opération avec une nouvelle solution concentrée et se limiter à quelques cristaux. Ils deviendront d'autant plus gros qu'ils seront moins nombreux.

Les Réactions Macrochimiques chez les Cortinaires
par René-Charles AZEMA
Les Editions BILLES

Roland BANNWARTH