

PALLADIUM V3.1 - Oxalate Ferrique

Dans 250 ml d'eau distillée à température ambiante, on incorpore 100 g de Soude Caustique, le mélange chauffe fortement, on laissera refroidir le temps nécessaire.

**Dans 250 ml d'eau distillée portée à 80 °C on ajoute 30 g d'Acide Citrique (pour faciliter la dissolution du Chlorure de Fer) et ensuite 50 g Chlorure de Fer
(La version type II de chez Joop-Stoop, la poudre noire fortement hydrophile)**

Puis on verse la Soude liquide dans le Chlorure de Fer liquide, On obtient 136 g d'Hydrate de Fer (environ), beaucoup d'eau et de résidus de Base et/ou d'Acide, multiples lavages à grande eau (chaude (60 °C) cela fonctionne beaucoup mieux ainsi) et extraction de l'eau, Melita pendant une nuit, (pompe à eau et Büchner et pompe à vide).

On ajoute 75 g d'Acide Oxalique (55 g/100 g), à 30 °C au bain marie et on obtient 200 ml d'Oxalate Ferrique de belle couleur, pas de décantation juste un simple filtrage au filtre de papier .

I' Hydrate de Fer ayant totalement réagit et la densité (1,24) est légèrement supérieure à 1,17, la densité préconisée, un peu d'Eau déminéralisée réglera la densité au bon niveau, pour environ un passage de 160 ml à 200 ml (des densités plus faibles sont également utilisées sans dommage par d'autres laborantins).

Selon la recette de Lionel Turban pour conserver des blancs claquants, il faut neutraliser les ions ferreux avec de l'oxygène, quelques gouttes d'eau oxygénée feront l'affaire.

On ajoute 30 gouttes par 100 ml d'Oxalate, impératif "Number One", laisser reposer à l'obscurité la solution oxygénée dans un récipient ouvert pendant 48 voir 72 heures, le mélange dégazant pendant quelques longues heures.

Attention l'espérance de vie de cet Oxalate Ferrique n'est que de 15-20 jours après la mise en bouteille, ou mise en flacon, de faibles quantités de fabrication s'imposent.

Il est possible de conserver la solution d'Oxalate Ferrique au congélateur et de prolonger son espérance de vie.