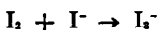


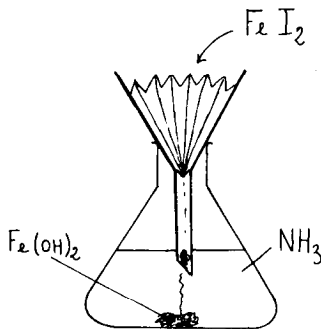
Iodure Ferreux

Hydroxyde Ferreux Blanc ⁽¹⁾

Mettre dans un tube à essai 1 g d'iode et 3 g de limaille de fer. Ajouter ensuite 2 à 3 cm³ d'eau. La solution d'abord incolore brunit très vite ; ceci prouve que l'iode réagit sur le fer pour donner de l'iodure ferreux FeI_2 soluble. Le reste d'iode se dissout alors par complexation :



La solution s'éclaircit enfin après un léger bouillonnement. Tout l'iode a disparu. Il faut mettre un excès de fer pour être sûr de la disparition complète de l'iode. L'ion ferreux s'oxyde *très* lentement parce qu'il est en présence du réducteur I^- et d'un excès de fer métallique. Il est cependant préférable de préparer immédiatement l'hydroxyde de la façon suivante : mettre un entonnoir muni d'un filtre sur un erlenmeyer aux trois-quarts plein d'une solution commerciale d'ammoniac. L'extrémité de l'entonnoir doit se trouver dans le liquide (voir figure). Faire



couler la solution d'iodure ferreux dans l'entonnoir. Quand elle arrive au contact de la solution d'ammoniac, il se forme un très beau précipité *blanc* d'hydroxyde ferreux Fe(OH)_2 . On peut ensuite agiter la solution à l'air : le précipité verdit puis devient marron rouille (hydroxyde ferrique).

DONADINI,
(Marseille - Thiers).

(1) D'après « Tested Demonstrations in Chemistry » (J.C.E. Easton Pennsylvanie U.S.A.).