Химический практикум

«Семь превращений в одной пробирке»

Первая серия

«Превращения иона железа»

Fe

Fe^{3+} ($FeCl_3$) + Na_2CO_3

→ $Fe(OH)_3\downarrow$ + HCl

→ Fe^{3+} + KSCN

→ $Fe(SCN)_6^{3-}$ + NaF

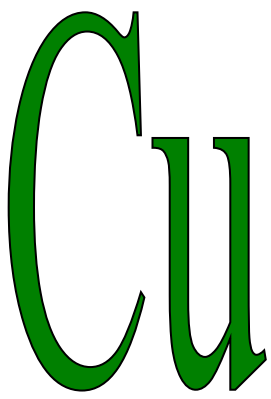
→ FeF_6^{3-} + NaOH

→ $Fe(OH)_3\downarrow$ + Na_2S

→ $FeS\downarrow$

Вторая серия

«Превращения иона меди»



Cu^{2+} ($CuSO_4$) + Na_2CO_3

→ $Cu(OH)_2\downarrow$ + HCl

→ Cu^{2+} + KI

→ $CuI\downarrow$ (+ I_2) + $Na_2S_2O_3$

→ $CuI\downarrow$ + NH_3

→ $Cu(NH_3)_2^{+}$ + H_2O_2

→ $Cu(NH_3)_4^{2+}$ + Na_2S

→ $CuS\downarrow$

Химический практикум

Головнер В.Н. «Семь превращений в одной пробирке»

(«Химия в школе», № 3, 2000 г., стр. 61-64)