選択Ｂ化学　Ｆｅ３＋，Ｆｅ２＋の反応(マイクロスケール実験)

<実験のまとめ：グループワーク>

　 (1) 反応によって生じた沈殿または溶液の色を記入しなさい。

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | K4[Fe(CN)6] | K3[Fe(CN)6] | ＫＳＣＮ | ＮＨ３少量 | ＮＨ３過剰 |
| Ｆｅ３＋ |  |  |  |  |  |
| Ｆｅ２＋ |  |  |  |  |  |

(2)　ＮＨ３水を加えたとき生成した沈殿の化学式をそれぞれ記入しなさい。

Ｆｅ３＋Ｆｅ２＋

(3)　ＮＨ３水を過剰に加えたときでは沈殿は溶けたか。

◎実験のまとめ

Ｆｅ３＋Ｆｅ２＋を反応の違いによってまとめると

<演　習>

鉄化合物の水溶液に関する記述として，ただしいものに○、誤っているものに×をつけなさい。

①　塩化鉄（Ⅲ）水溶液に，水酸化ナトリウム水溶液を加えると，沈殿が生じる。

②　硫酸鉄（Ⅱ）水溶液に，KSCN水溶液を加えると，血赤色の沈殿が生じる。

③　塩化鉄（Ⅲ）水溶液に，K4[Fe(CN)6]水溶液を加えると，濃青色の沈殿が生じる。

④　硫酸鉄（Ⅱ）水溶液に，K3[Fe(CN)6]水溶液を加えると，濃青色の沈殿が生じる。

⑤　硫酸鉄（Ⅱ）水溶液に，アンモニア水を加えると，沈殿が生じる。

＜リフレクションカード＞

１　今回の実験操作はどうでしたか

　　Ａ　大変簡単だった　　Ｂ　簡単だった　　　Ｃ　普通　　　Ｄ難しかった

２　今回の実験内容は理解できましたか

　　Ａ　よく理解できた　　　　　　　　　　Ｂ　だいたい理解できた

　　Ｃ　あまり理解できなかった　　　　　　Ｄ　理解できなかった

３　今日の授業で理解したこと、わからなかったこと

４　感想（実験、授業、その他）

２年　　組　　番　　氏名

　　　共同実験者