Ａｌ３＋，Ｚｎ２＋，Ｐｂ２＋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>

　実　験　１：

(1) 反応によって生じた沈殿または溶液の色，化学式を記入しなさい。

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | ＨＣｌ | ＮＨ３少量 | ＮＨ３過剰 | ＮａＯＨ少量 | ＮａＯＨ過剰 | 硫　酸 |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ａｌ３＋ |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ｚｎ２＋ |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ｐｂ２＋ |  |  |  |  |  |  |

(2)　ＮＨ３水が少量のとき沈殿し、過剰のとき溶解するものは

(3)　ＮａＯＨ水溶液が少量のとき沈殿し、過剰のとき溶解するものは

(4)　硫酸で沈殿するものは

　実　験　２

(1) 反応によって生じた沈殿または溶液の色，化学式を記入しなさい。

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 実験２・３ | Ａｌ３＋ | Ｚｎ２＋ | Ｐｂ２＋ |
| Ｈ２Ｓ塩基性 |  |  |  |
| Ｈ２Ｓ酸　性 |  |  |  |

(2)　塩基性で沈殿するものは

(3)　酸性でも沈殿するものは

◎実験のまとめ

Ａｌ３＋，Ｚｎ２＋，Ｐｂ２＋の違いを、反応の違いによってまとめると

＜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