**水溶液の定性分析**

１　目的

５種類の塩（塩化ナトリウム、硫酸ナトリウム、ミョウバン、硝酸ナトリウム、塩化アルミニウム）を、実験により同定する。

２　器具・試薬

□５種類の塩の水溶液A~E（各0.1 mol/L）　　□試験管10本　　□試薬（又は試験紙）　　□蒸留水

□硝酸銀水溶液（銀イオン）　　□塩化バリウム水溶液（バリウムイオン）

　３　実験計画

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 塩 | 化学式 | もとの酸 | もとの塩基 | 同定方法（案） |
| 塩化ナトリウム |  |  |  |  |
| 硫酸ナトリウム |  |  |  |  |
| ミョウバン |  |  |  |  |
| 硝酸ナトリウム |  |  |  |  |
| 塩化アルミニウム |  |  |  |  |

　４　実験操作

　　（１）A～Eの水溶液を各2 mL 試験管に入れ、ラベルを付ける。　　　　（２）計画のとおり操作を行う。

　５　結果

|  |  |
| --- | --- |
| A |  |
| B |  |
| C |  |
| D |  |
| E |  |

　６　結論

　溶液 　　　 は　　　　　　　　　　　である。

|  |  |
| --- | --- |
| 根拠① | 原理 |
| 根拠② | 原理 |