

〔自分の考え〕



実験５ ‣ 塩酸と水酸化ナトリウム水溶液を混ぜたときの変化について調べる

|  |
| --- |
| 〔目的〕酸性の水溶液とアルカリ性の水溶液を混ぜると，どのような変化が起こるのかを確かめる。 |
| 〔準備〕□うすい塩酸（濃塩酸10 cm3を110 cm3の水にとかしたもの）  　　　　□うすい水酸化ナトリウム水溶液（水酸化ナトリウム４ｇを100 cm3の水にとかしたもの）  　　　　□ＢＴＢ液　□メスシリンダー　□こまごめピペット　□ビーカー（２個）　□ガラス棒  □スライドガラス　□双眼実体顕微鏡　□保護眼鏡 |

|  |  |
| --- | --- |
| ステップ１ | 塩酸に水酸化ナトリウム水溶液を加える |

１　うすい塩酸10 cm3をビーカーに取り，これにＢＴＢ液を２，３滴加える。

２　１ の水溶液に，うすい水酸化ナトリウム水溶液を少しずつ加えてガラス棒でよくかき混ぜ，水溶液の色が緑色に変化したら加えるのをやめる。

ダイアグラム

自動的に生成された説明

・水溶液が手につかないように十分注意する。手についてしまったときには，すぐに水で洗う。



ダイアグラム

自動的に生成された説明

|  |  |
| --- | --- |
| ステップ２ | 水を蒸発させて残った物質を調べる |

ダイアグラム

自動的に生成された説明３　緑色に変化した水溶液をスライドガラスに１滴取り，水を蒸発させる。

４　双眼実体顕微鏡でスライドガラスに残った物質を観察する。

【結果の記録】

● ＢＴＢ液を加えた塩酸に水酸化ナトリウム水溶液を加えていくと，水溶液の色はどのように変化していったか。

|  |
| --- |
|  |

● 緑色に変化した水溶液から水を蒸発させると，どのような物質が残ったか。

|  |
| --- |
|  |

|  |  |
| --- | --- |
|  | ・水溶液の色の変化から，水溶液の性質はどのように変化したといえるか。 |
|  |
| ・水を蒸発させて残った物質は何と考えられるか。 |
|  |

〔他の人の考えや意見を記録しよう〕