

実験4 酸性, アルカリ性の水溶液の性質

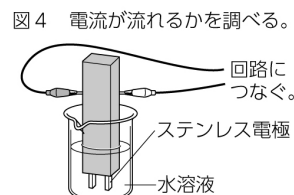
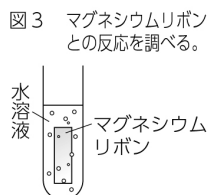
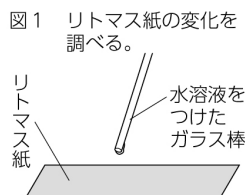
目的

準備

- ☐うすい塩酸（5％） ☐うすい硫酸（5％） ☐うすい水酸化ナトリウム水溶液（5％）
☐石灰水（水酸化カルシウム水溶液） ☐アンモニア水 ☐酢酸（食酢） ☐試験管
☐試験管立て ☐ガラス棒 ☐リトマス紙 ☐BTB溶液 ☐マッチ ☐マグネシウムリボン
☐電源装置 ☐クリップつき導線 ☐電流計 ☐ステンレス電極 ☐豆電球 ☐精製水
☐ピーカー ☐スポイト

方法

- 図1のように、リトマス紙で水溶液を調べる。
- 図2のように、BTB溶液で水溶液を調べる。
- 図3のように、マグネシウムリボンを水溶液に入れて調べる。
- 図4のように、水溶液に電流が流れるかどうか調べる。



注意 危険な水溶液もあるので手でふれてはいけない。
また、水溶液をなめてはいけない。

結果 結果を表にまとめる。

水溶液	リトマス紙	BTB溶液	マグネシウムリボン	電流

考察

まとめ