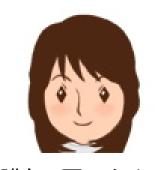


中学3年 理科講座

[第1分野] 1.化学変化とイオン

・酸性とアルカリ性

基本の解説と問題

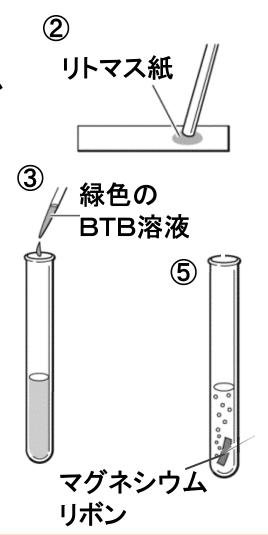


講師:原田たかこ

〈酸性とアルカリ性①〉

[実験] 水溶液の性質を調べる

- ①塩酸、硫酸、硝酸、酢酸、水酸化ナトリウム水溶液、水酸化カリウム水溶液、水酸化 バリウム水溶液、アンモニア水を用意する。
- ②リトマス紙に、それぞれの水溶液をつける。
- ③それぞれの水溶液に、緑色のBTB溶液を加える。
- ④別の試験管にそれぞれの水溶液をとり、 フェノールフタレイン溶液を加える。
- ⑤それぞれの水溶液にマグネシウムリボン を入れ、気体が発生したらマッチの火を 近づけてみる。



〈酸性とアルカリ性②〉

[結果] 酸性の水溶液

| 水溶液 | リトマス紙 | BTB 溶液 | フェノールフタレイン 溶液 | マグネシウムリボン |
|-----|-------|-----------|------------------|---------------|
| 塩酸 | | | | |
| 硫酸 | 青色→ | 緑色→ | /mr / Z- | (= 1+ 15 30 H |
| 硝酸 | 赤色 | 黄色 | 無色 | 気体が発生) |
| 酢酸 | | | | |

マッチの火を近づけると、音を立てて燃えた。 →水素が発生

〈酸性とアルカリ性③〉

アルカリ性の水溶液

| 水溶液 | リトマス紙 | BTB 溶液 | フェノール フタレイン 溶液 | マグネシウムリボン |
|---|-------|-----------|----------------------|-----------|
| 水酸化ナトリウム 水溶液 水酸化カリウム 水溶液 水酸化バリウム 水溶液 アンモニア水 | 赤色→青色 | 緑色→ 青色 | 赤色 | 変化なし |

つづきは

http://e-clus.com/ 有料講座でご覧下さい

ラリー学習動画のイークルース CLUS



学習動画イークルース



