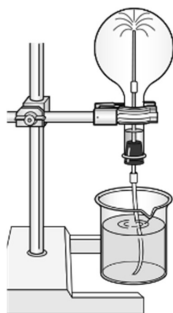


めあて

<実験方法> アンモニア の発生 教科書P98～

- ①塩化アンモニウム1g ②水酸化ナトリウム1g ③水1ml を順に加える。
- よく乾燥させた丸底フラスコに、アンモニアを上方置換法で集める。
- 図のような装置を組み立てて、ゴム管の先をフェノールフタレイン液を加えた水につける。
- 結果をまとめ、考察を行う。



<予 想>

<結 果>

<考 察> 結果からわかること

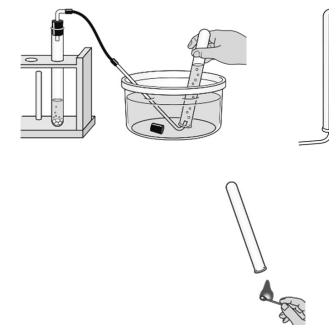
*POINT

アンモニアの性質は

- ① 水によく溶ける。
- ② 特有の刺激臭がある。
- ③ 空気より密度が小さい。

<実験方法> 水素 の発生 教科書P98～

1. 亜鉛 に うすい塩酸 を加える。
2. 水上置換法 か 上方置換法 で集める。
3. マッチの火を近づけ、試験管の中の様子を観察する。
4. 結果をまとめ、考察を行う。



<予 想>

<結 果>

<考 察> 結果からわかること

*POINT

水素の性質は

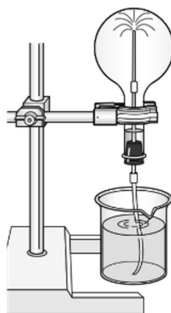
- ① 水に溶けにくい。
- ② 酸素と混ざると、火にふれたとき爆発する。
- ③ もっとも密度が小さい。

●ふりかえり 今日の授業でわかったこと・感想

めあて

<実験方法> アンモニア の発生 教科書P98～

- ①塩化アンモニウム1g ②水酸化ナトリウム1g ③水1ml を順に加える。
- よく乾燥させた丸底フラスコに、アンモニアを上方置換法で集める。
- 図のような装置を組み立てて、ゴム管の先をフェノールフタレイン液を加えた水につける。
- 結果をまとめ、考察を行う。



<予 想>

<結 果>

<考 察> 結果からわかること

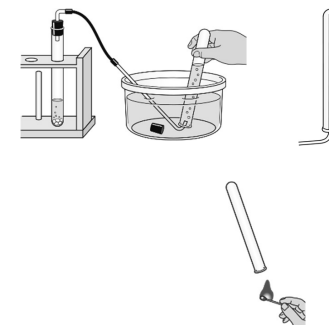
*POINT

アンモニアの性質は

- ① _____
- ② _____
- ③ _____

<実験方法> 水素 の発生 教科書P98～

1. 亜鉛 に うすい塩酸 を加える。
2. 水上置換法 か 上方置換法 で集める。
3. マッチの火を近づけ、試験管の中の様子を観察する。
4. 結果をまとめ、考察を行う。



<予 想>

<結 果>

<考 察> 結果からわかること

*POINT

水素の性質は

- ① _____
- ② _____
- ③ _____

●ふりかえり 今日の授業でわかったこと・感想