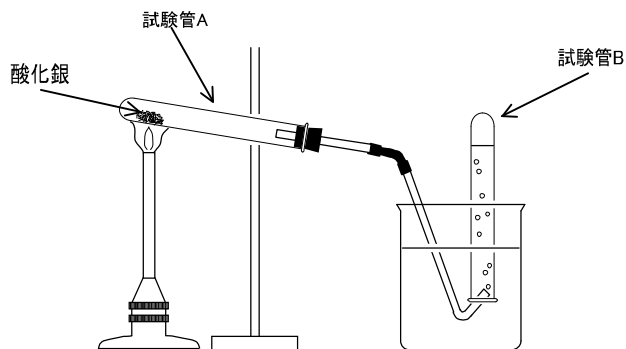


15 化学変化と実験2

1 図のような装置で酸化銀を加熱した。



(1) 酸化銀は加熱前何色ですか。

(2) 加熱後試験管 A に残った物質について
何色ですか。

性質について当てはまるものをすべて選びなさい。

A 磁石にくっつく

B 電気を通しやすい

C 熱を伝えやすい

D 燃やすと二酸化炭素が発生する

E 磨くと光る

F うすい塩酸をかけると水素を発生する

G たたいて伸ばしたり広げたりしやすい

(3) 試験管 B に集めた気体について

この気体を確かめるにはどのような方法をもちいたときにどういう結果になりますか。

これと同じ気体が発生させる方法を書きなさい。

(4) この実験を終わらせるときに、注意しなければならないことを書きなさい。

また、なぜそうしなければならないか理由も書きなさい。

2 次の問に答えよ。

(1) 下にある金属の単体やその化合物の色を答えなさい。

① 銅

② 酸化銅

③ 塩化銅

④ 酸化マグネシウム

⑤ 水酸化ナトリウム

⑥ 鉄

⑦ 硫化鉄

(2) 分解とはどのような化学変化のことをいうのか。説明しなさい。

16 答え

1

- (1) 黒色
- (2) ① 白色 ② B, C, E, G
- (3) ① 火のついた線香を近づけると激しく燃える ② 二酸化マンガンをオキシドールをかける。
- (4) 火を消す前にガラス管を水から抜いておく。
火を消すと試験管 A 内の気圧が下がり水が逆流してきて試験管 A が割れてしまうから

2

- (1) ① 赤かっ色 ② 黒色 ③ 青色 ④ 白色 ⑤ 白色 ⑥ 灰色 ⑦ 黒色
- 1 種類の物質が 2 種類以上の違う物質に別れる反応