

# 絶対暗記するプリント

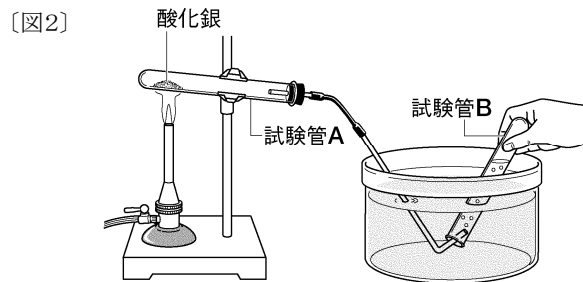
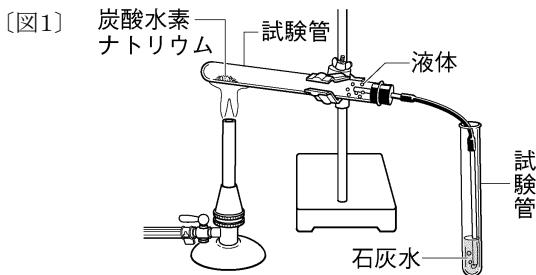
分解 ①

実施 /

氏名

【1】下の〔図1〕のようにして炭酸水素ナトリウムを加熱した。次の問いに答えなさい。

- ① 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何といいますか。 ( 分解 )
- ② 試験管の口を少し下げて加熱する理由を答えなさい。 ( 発生した水で試験管を割らないようにするため )
- ③ 加熱後、白色の物質が残った。この物質名を答えなさい。 ( 炭酸ナトリウム )
- ④ 炭酸水素ナトリウムと③の物質はどちらが水に溶けやすいか。 ( 炭酸ナトリウム )
- ⑤ ③を水に溶かしフェノールフタレイン液を加えると何色になりますか。 ( 赤 )
- ⑥ ⑤のことから③を溶かした水溶液は何性といえますか。 ( アルカリ性 )
- ⑦ 加熱後、石灰水はどう変化しますか。 ( 白くにごる )
- ⑧ ⑦のことから、この実験で何が発生したといえますか。 ( 二酸化炭素 )
- ⑨ 加熱後、試験管の内側の液体を特定するために何を使用しますか。 ( 塩化コバルト紙 )
- ⑩ ⑨を使用した結果はどうなりますか。 ( 青から赤になる )
- ⑪ ⑩のことから、この実験で発生した液体は何であるといえますか。 ( 水 )
- ⑫ 加熱をやめる前に、しなければならないことは何ですか。 ( ガラス管を石灰水からはずしておく )
- ⑬ ⑫のようにする理由を答えなさい。 ( 石灰水が逆流しないようにするため )



【2】上の〔図2〕のようにして、酸化銀を加熱した。次の問いに答えなさい。

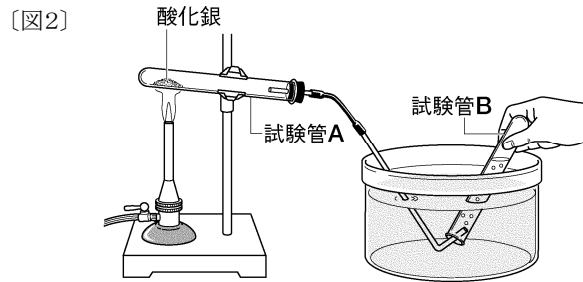
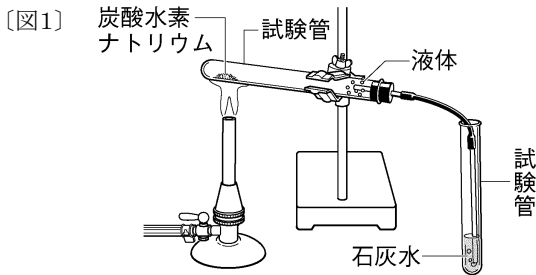
- ① 過熱前の酸化銀は何色ですか。 ( 黒色 )
  - ② 加熱後、試験管 A に残った物質は何ですか。 ( 銀 )
  - ③ 試験管 B に集まった物質は何ですか。 ( 酸素 )
  - ④ ③の気体に火をつけた線香を近づけるとどうなりますか。 ( 炎をあげて激しく燃える )
  - ⑤ 金属の代表的な性質を3つ答えなさい。 ( 長く伸びたり、平たく延びやすい )  
( 磨くと特有の光沢をもつ )  
( 電流や熱を通しやすい )
- ※⑥ この実験でおこった反応を化学反応式で表しなさい。 (  $2\text{Ag}_2\text{O} \longrightarrow 4\text{Ag} + \text{O}_2$  )

# 確認テスト

分解 ①	実施 /	氏名
------	------	----

【1】下の〔図1〕のようにして炭酸水素ナトリウムを加熱した。次の問いに答えなさい。

- ① 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何といいますか。 ( )
- ② 試験管の口を少し下げて加熱する理由を答えなさい。 [ ]
- ③ 加熱後、白色の物質が残った。この物質名を答えなさい。 ( )
- ④ 炭酸水素ナトリウムと③の物質はどちらが水に溶けやすいか。 ( )
- ⑤ ③を水に溶かしフェノールフタレイン液を加えると何色になりますか。 ( )
- ⑥ ⑤のことから③を溶かした水溶液は何性といえますか。 ( )
- ⑦ 加熱後、石灰水はどう変化しますか。 ( )
- ⑧ ⑦のことから、この実験で何が発生したといえますか。 ( )
- ⑨ 加熱後、試験管の内側の液体を特定するために何を使用しますか。 ( )
- ⑩ ⑨を使用した結果はどうなりますか。 ( )
- ⑪ ⑩のことから、この実験で発生した液体は何であるといえますか。 ( )
- ⑫ 加熱をやめる前に、しなければならないことは何ですか。 [ ]
- ⑬ ⑫のようにする理由を答えなさい。 [ ]



【2】上の〔図2〕のようにして、酸化銀を加熱した。次の問いに答えなさい。

- ① 過熱前の酸化銀は何色ですか。 ( )
  - ② 加熱後、試験管 A に残った物質は何ですか。 ( )
  - ③ 試験管 B に集まった物質は何ですか。 ( )
  - ④ ③の気体に火をつけた線香を近づけるとどうなりますか。 ( )
  - ⑤ 金属の代表的な性質を3つ答えなさい。 [ ]
- [ ] [ ]

※⑥ この実験でおこった反応を化学反応式で表しなさい。 [ ]