

水の電気分解

電気分解  
電流を流して物質を分解すること

水の化学式は  $\text{H}_2\text{O}$  なので  
 $\text{H}_2$ （水素）が多く発生する。  
水素：酸素＝□：□

頻出記述問題

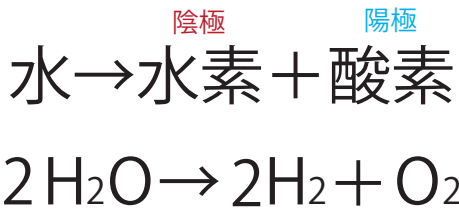
水素の確かめ方法

頻出記述問題

酸素の確かめ方法

この実験で水酸化ナトリウム  
を水に溶かすのはなぜか？

水酸化ナトリウム  
が手に着いた時はどうするか？



炭酸水素ナトリウムの分解



頻出記述問題

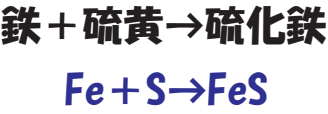
炭酸水素ナトリウムは水に□  
が炭酸ナトリウムは水に□  
  
炭酸水素ナトリウムは□性  
炭酸ナトリウムは□性  
(フェノールフタレイン液の色が濃い方が  
強いアルカリ性)

頻出記述問題  
実験後火を止める前にガラス  
管を抜く。□ため

頻出記述問題  
試験管の口は斜めにしておく  
□するため

頻出記述問題  
□れば  
二酸化炭素ということを確認  
できる

鉄と硫黄の反応



鉄：硫黄  
原子の比は  
1：1  
質量の比は  
7：4

硫黄粉 4.0g

鉄粉 7.0g

乳棒

乳鉢

よく混ぜ合わせる

4分の1程度  
を試験管 A へ

4分の3程度  
を試験管 B へ

加熱していない試験管 A と加熱後の試験管 B の物質を比べてみよう

混合物の上の方を加熱

試験管 B を加熱  
試験管 A はそのまま

試験管ばさみ

頻出記述問題

□  
ので加熱をやめても  
反応が続く

鉄と硫黄の  
混合物

試験管 A

加熱なし

硫化鉄

試験管 B

加熱あり

鉄と硫黄の 混合物	硫化鉄
金属光沢がある	金属光沢がない。 ぼろぼろくずれる
磁石につく	磁石につかない
うすい塩酸を かける□ が発生する	うすい塩酸をかけ ると□ が発生する

硫化水素は卵の腐った臭いがする

酸化銀の分解

加熱後→銀（白）

金属の特性を持つ

酸化銀→銀＋酸素



頻出記述問題

火を消す前にガラス管をぬく。  
□  
□ため。

頻出記述問題

はじめに出てきた気体は  
□  
□ので捨てる。

頻出記述問題

集めた気体に火のついた  
せんこうを近づけると  
激しく燃える。→酸素で  
あることを確認できる。