

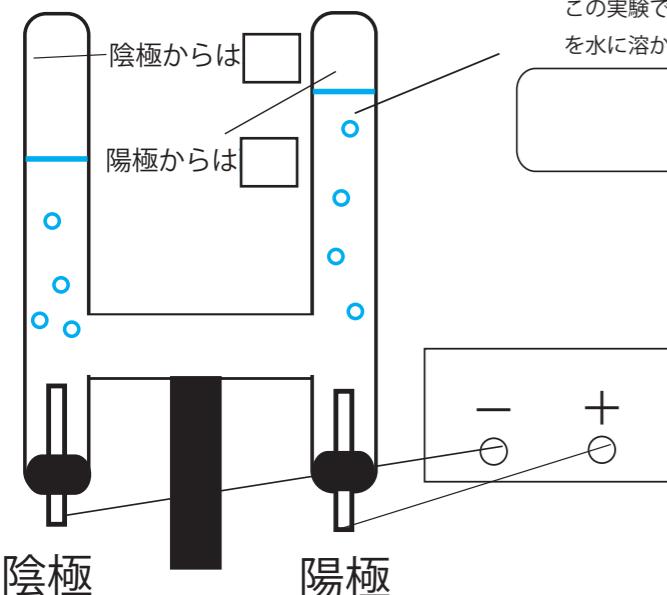
水の電気分解

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 H_2O なので H_2 (水素) が多く発生する。

水素 : 酸素 = :



頻出記述問題

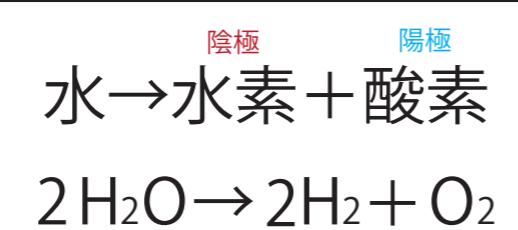
水素の確かめ方法

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

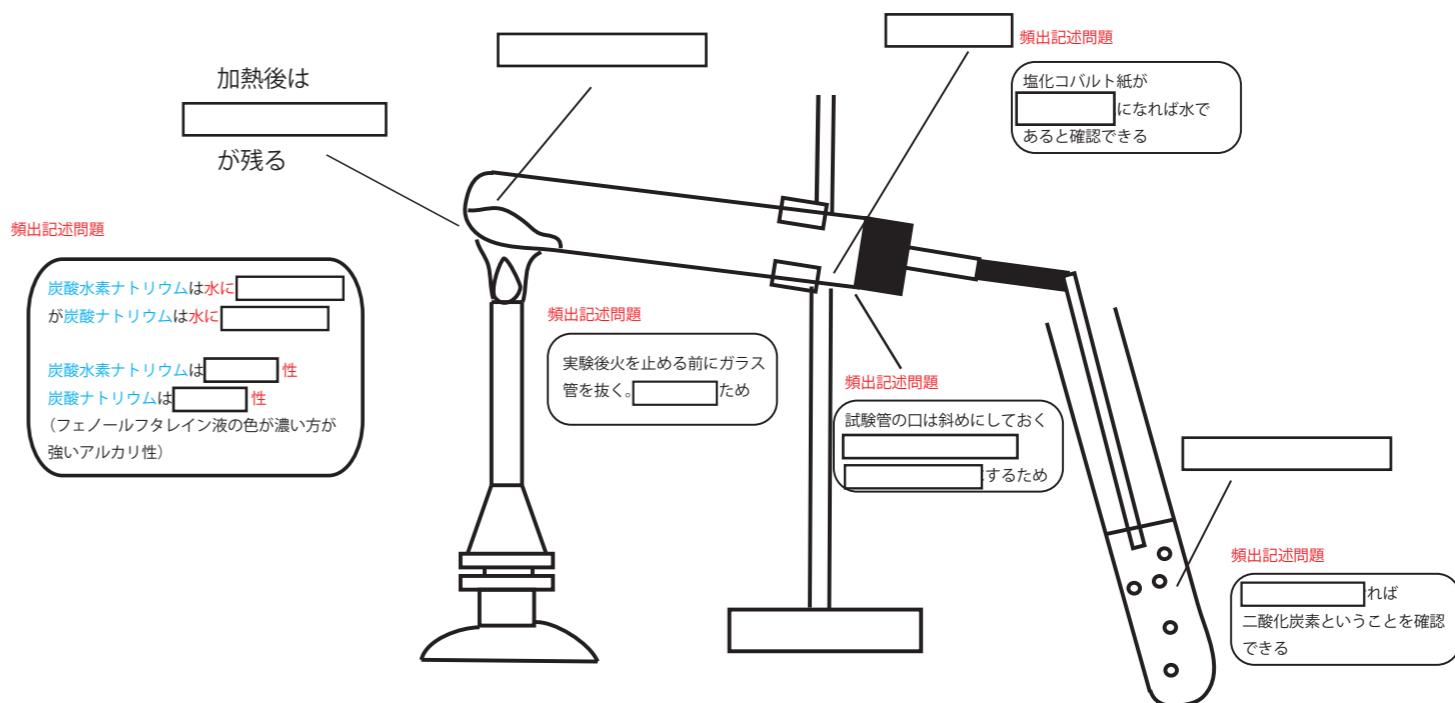


$2NaHCO_3$

Na_2CO_3

CO_2

H_2O



鉄と硫黄の反応



硫黄粉 4.0g
鉄粉 7.0g

鉄 : 硫黄
原子の比は
1 : 1
質量の比は
7 : 4

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

混合物の上方を加熱

試験管 B を加熱
試験管 A はそのまま

脱脂綿

試験管ばさみ

鉄と硫黄の
混合物

頻出記述問題

ので加熱をやめても
反応が続く

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

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	うすい塩酸をかけ ると <input type="text"/> が発生する
が発生する	が発生する

酸化銀の分解



金属の特性を持つ

頻出記述問題

火を消す前にガラス管をぬく。

ため。

はじめに出てきた気体は

ので捨てる。

酸化銀 (黒)

黒色で金属の特性を持たない

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。