

p 2

結果・白くにごる ・線香の火が消える ・変化しない ・桃

	見た目	水へのとけ方	フェノールフタレイン溶液との反応
炭酸水素ナトリウム	白い粉末	少しとける	うすい赤色
熱した後の物質	白い粉末	よくとける	こい赤色

考察・二酸化炭素 ・水 ・別の物質

まとめ・二酸化炭素

大切な用語の確認①分解 ②化学変化(化学反応)

p 3

1炭酸水素ナトリウムを熱したときの变化

- ①出てきた液体が試験管の底に流れて、試験管が割れるのを防ぐため
- ②ガラス管を水の中から取り出す
- ③二酸化炭素
- ④ア 青 イ 塩化コバルト紙 ウ 桃
- ⑤炭酸ナトリウム
- ⑥分解

2酸化銀熱したときの变化

- ①線香が炎を出して激しく燃える。
- ②酸素
- ③**色** 白色 **方法** ・みがくと光る。 ・電流が流れる。 ・たたくとどのびるなどから1つ
- ④**ア** 銀 **イ** 酸素

p 4

方法①電気分解、陽、陰

②水酸化ナトリウム

③陰極：マッチ、陽極：線香

結果・気体、燃える ・線香 ・激しく燃える

考察・水素 ・酸素 ・陰

まとめ・水素、酸素

大切な用語の確認

- ①水素、酸素、電気分解
- ②純粋

p 5

1 水の電気分解

- ① A 陽極 B 陰極
- ② 水だけでは電流が流れないから
- ③ 線香が炎を出して激しく燃える
- ④ 酸素
- ⑤ 音を出して気体が燃える
- ⑥ 水素

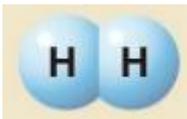
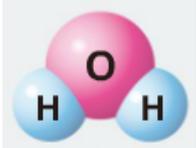
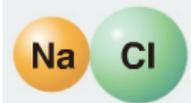
2 H形ガラス管電気分解装置による水の電気分解

- ① B
- ② 外す
- ③ 気体 酸素 電極 陽極
- ④ 線香の火が激しく燃えるかどうか確かめる
- ⑤ ア 水素 イ 酸素(順不同)

p 6

内容チェック

- ① 分割、質量、大きさ、他の種類、新しくできたりすること
- ② 110、周期表
- ③

物質	結びつきかた	モデル	化学式
酸素の分子	(酸素)の原子が(2)個結びついている。		O ₂
水素の分子	(水素)の原子が(2)個結びついている。		H ₂
水の分子	(水素)の原子が(2)個と(酸素)の原子が(2)個結びついている。		H ₂ O
二酸化炭素の分子	(炭素)の原子が(1)個と(酸素)の原子が(2)個結びついている		CO ₂
塩化ナトリウム	(塩素)の原子と(ナトリウム)の原子が(1:1)の割合で結びついている。		NaCl

まとめ ・原子 ・原子

大切な用語の確認①原子 ②分子 ③単体、化合物、化学式

p 7

1 モデルと化学式

①		名称	化学式
	ア	酸素	O_2
	イ	二酸化炭素	CO_2
	ウ	塩素	Cl_2
	エ	銀	Ag
	オ	アンモニア	NH_3
	カ	塩化ナトリウム	NaCl
②	ア、ウ、エ		
③	イ、オ、カ		

2 分子と化学式

①イ、ウ ②水 ③水素原子が2個結びついていることを表す

3 物質の分類

A 単体 B 混合物

①ウ、ク ②ア、エ、カ ③イ、コ ④オ、キ ⑤ケ