

### 1 炭酸水素ナトリウムの分解

① 二酸化炭素		
② ①水	②炭酸水素ナトリウム：イ	②固体 b：ウ
③ ガラス管を石灰水の中から出す。		

### 2 水の電気分解

① 純粋な水はそのままでは電流を流さないから。	
② 気体 A：水素	気体 B：酸素
③ $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	

### 3 原子・分子

① 記号：ウ	化学式：CO <sub>2</sub>
② 2種類以上の原子からできている物質	
③ 単体：イ, エ	化合物：ア, ウ
④ 水素（原子）	⑤ イが200個, エが100個

### 4 スチールウールの燃焼

① 水位が上昇する。	
② 集気びんの中の酸素が少なくなったことから、質量はふえた。	
③ ア：酸素	イ：酸化鉄

### 5 酸化銅と炭素を熱したときの変化

① ガラス管から空気が入って、加熱した物質と反応しないようにするため。	
② ①還元	②酸化

### 6 化学変化と質量の変化

① 二酸化炭素	② ウ
③ 質量保存の法則	④ ア

## 7 化合する物質の割合

① 銅が、全て酸素と化合したから。	② 0.1 g
③ 銅と化合した酸素の質量	④ 2.5 g

### 学びを活かして考えよう

- マグネシウムは二酸化炭素のなかの酸素（原子）と化合（酸化）して酸化マグネシウムになった。
- 二酸化炭素のなかの炭素（原子）は酸素がうばわれて（還元されて）（単体の）炭素になった。

確かめと応用

活用編

単元 1 化学変化と原子・分子

教科書2年 p.82

## 1

① 酸素	(理由) 化学かいろはふくろから出してふらないとあたたかにならないから。
② 化学かいろの温度と時間の関係	③ ア
④ 3分のときで、推測できるそのときの温度は約 63 ~65 °C。	
※グラフは略。	

---

---

---

---