

# 原子と分子 基本

NO. 2

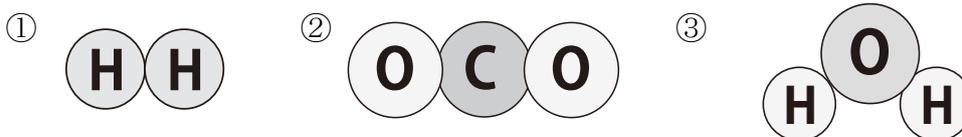
名前

点

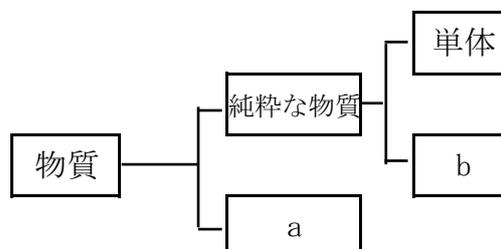
1 物質はそれ以上分けることのできない ( ① ) という小さな粒からできている。このような考え方を発表したのは、イギリスの ( ② ) である。②は「①は、種類によって ( ③ ) や大きさが決まっている。」と考えた。現在では、約 ( ④ ) 種類の原子が発見されている。

2 原子が結びついてできた、物質として性質を表す粒を ( ① ) という。これはイタリアの ( ② ) が発表した考えで、現在では、いくつかの実験によって、①が存在することが確かめられている。

3 次の図の①～③の物質名と化学式を答えなさい。



4 右の図は物質を分類したものである。次の問いに答えなさい。



① 物質は純粋な物質とaに分けられる。aは何か。

② 純粋な物質は単体とbに分けられる。bは何か。

③ 次の物質から a, b, にそれぞれあてはまる物質をすべて選びます。

[ 二酸化炭素 砂糖水 硫黄 酸素 空気 水 酸化鉄 アンモニア ]

a

b

## 解答

1 ① 原子 ② ドルトン ③ 質量 ④ 110

2 ① 分子 ② アボガドロ

3 ① 水素  $H_2$  ② 二酸化炭素  $CO_2$   
③ 水  $H_2O$

4 ① 混合物  
② 化合物  
③ a 砂糖水 空気 b 二酸化炭素 酸化鉄 アンモニア