

# 確認テスト

48

名前

得点

1 次の文の  の中に適切なことばを入れなさい。

水素の  ① の化学式は右のように表される。このとき、右下の小さな数字は、結びついている水素の  ② の数を表している。このように、物質の性質を失わない最小単位の粒子を  ① といい、物質を構成している、それ以上分けることのできない粒子を  ② という。



① <small>10</small>	② <small>10</small>
------------------------	------------------------

2 次の文の  の中に適切なことばや数字を入れなさい。

① の分子の化学式は右のように表される。これは、炭素原子が1個と、 ② 原子が  ③  ④ 個結びついてできていることを示している。



① <small>10</small>	② <small>10</small>	③ <small>10</small>
------------------------	------------------------	------------------------

3 次の文の  の中に適切なことばや数字を入れなさい。

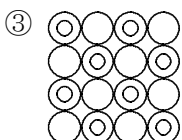
① の化学式は右のように表される。これは、銅原子と酸素原子が、 ② :1 の割合で結びついてできていることを示している。



① <small>10</small>	② <small>10</small>
------------------------	------------------------

4 水素原子、酸素原子、マグネシウム原子のモデルをそれぞれ右のように表すとき、次の①～③のモデルの化学式をそれぞれ答えなさい。

- ⊗ 水素原子
- 酸素原子
- ◎ マグネシウム原子



① <small>10</small>	② <small>10</small>
③ <small>10</small>	

## 確認テスト

48

名前

解答

得点

1 次の文の  の中に適当なことばを入れなさい。

水素の  ① の化学式は右のように表される。このとき、右下の小さな数字は、結びついている水素の  ② の数を表している。このように、物質の性質を失わない最小単位の粒子を  ① といい、物質を構成している、それ以上分けることのできない粒子を  ② という。



① <b>分子</b> ⑩	② <b>原子</b> ⑩
---------------	---------------

2 次の文の  の中に適当なことばや数字を入れなさい。

① の分子の化学式は右のように表される。これは、炭素原子が1個と、 ② 原子が  ③  ④ 個結びついてできていることを示している。



① <b>二酸化炭素</b> ⑩	② <b>酸素</b> ⑩	③ <b>2</b> ⑩
------------------	---------------	--------------

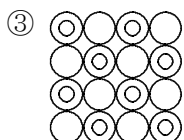
3 次の文の  の中に適当なことばや数字を入れなさい。

① の化学式は右のように表される。これは、銅原子と酸素原子が、 ② :1 の割合で結びついてできていることを示している。



① <b>酸化銅</b> ⑩	② <b>1</b> ⑩
----------------	--------------

4 水素原子、酸素原子、マグネシウム原子のモデルをそれぞれ右のように表すとき、次の①～③のモデルの化学式をそれぞれ答えなさい。

①        ②   

⊗ 水素原子  
○ 酸素原子  
◎ マグネシウム原子

① <b>H<sub>2</sub></b> ⑩	② <b>H<sub>2</sub>O</b> ⑩
③ <b>MgO</b> ⑩	