

## 「分子」と「化学式」テスト対策練習問題まとめプリント

年	組	番	名前
---	---	---	----

【1】次の問に答えなさい。

問1 物質を原子記号を使って表したものを何というか答えなさい。

【2】次の物質の化学式を答えなさい。

問1 塩素

問2 水素

問3 酸化銀

問4 硫黄

問5 アンモニア

問6 塩化ナトリウム

問7 水酸化ナトリウム

問8 酸化銅



問9 塩化銅

問10 亜鉛

【3】 次の化学式はなんという物質を表しているか答えなさい。

問1  $\text{NH}_3$

問2  $\text{H}_2\text{O}$

問3  $\text{N}_3$

問4 Al

問5  $\text{CO}_3$

問6  $\text{MgO}$

問7 HCl

問8  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

問9  $\text{H}_2\text{SO}_4$



問10 BaSO<sub>4</sub>

【4】次の問に答えなさい。

問1 二酸化炭素の分子と、水の分子どちらにもある原子はなにか答えなさい。

問2 次の文章は、分子と原子、どちらについて説明しているものか、それぞれ当てはまるものを答えなさい。

ア：物質の性質を示す最小単位の粒子

イ：物質を作っている最小の粒子

【5】次の（ ）に当てはまる言葉を答えなさい。

問1 水素や酸素などは、同じ種類の原子が（ア）個結びついて（イ）を作っている。

【ア】

【イ】

問2 水や塩化ナトリウムなどは、（ア）種類の（イ）が結びついて分子を作っている。

【ア】

【イ】



問3 マグネシウムやアルミニウムなどの金属は、それぞれ（ア）種類の  
（イ）が集まってできている。

【ア】

【イ】

ゆみねこの教科書

ゆみねこの教科書

ゆみねこの教科書

ゆみねこの教科書



## 「分子」と「化学式」テスト対策練習問題まとめプリント

### 【1】

問1 化学式

### 【2】

問1  $\text{Cl}_2$

問2  $\text{H}_2$

問3  $\text{Ag}_2\text{O}$

問4  $\text{S}$

問5  $\text{NH}_3$

問6  $\text{NaCl}$

問7  $\text{NaOH}$

問8  $\text{CuO}$

問9  $\text{CuCl}_2$



問 10 Zn

【3】

問 1 アンモニア

問 2 水

問 3 窒素

問 4 アルミニウム

問 5 二酸化炭素

問 6 酸化マグネシウム

問 7 塩化水素

問 8 炭酸ナトリウム

問 9 硫酸

問 10 硫酸バリウム



【4】 次の問に答えなさい。

問1 酸素

【解説】 二酸化炭素の分子は $\text{CO}_2$ 、水の分子は $\text{H}_2\text{O}$ なので、どちらにもある原子は元素記号「O」の酸素である。

問2 ア：分子

イ：原子

【解説】 原子は、物質を作っている最小の粒子である。2つ以上の原子が結びつく事で、二酸化炭素や水など、性質をもつ物質となる。

【5】

問1 ア：2

イ：分子

問2 ア：2

イ：原子

問3 ア：1

イ：原子

