

「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 NH_3

問2 H_2O

問3 N_3

問4 Al

問5 CO_3

問6 MgO

問7 HCl

問8 Na_2CO_3

問9 H_2SO_4



問10 BaSO_4

【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】



「分子」と「化学式」テスト対策練習問題まとめプリント 【解説】

【1】

問1 化学式

【2】

問1 Cl_2

問2 H_2

問3 Ag_2O

問4 S

問5 NH_3

問6 NaCl

問7 NaOH

問8 CuO

問9 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 CO_2 、水の分子は H_2O 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

