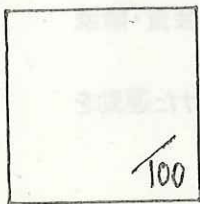


4/14 中2S2A

(氏名)

(クラス)  
B C F 他

(体温) \_\_\_\_\_ 度



原子と元素、分子

(1) 物質はそれ以上分けることのできない小さな粒子からできている。この物質をつくっている最小の粒子を何というか。

原子

(2) 次の元素を元素記号で表しなさい。

- ① 銀 Ag      ② 銅 Cu
- ③ 水素 H      ④ 窒素 N
- ⑤ カリウム K      ⑥ 炭素 C
- ⑦ ナトリウム Na
- ⑧ アルミニウム Al

(3) いくつかの(1)が結びついてできる、物質の性質を示す最小の単位を何というか。

分子

化学式

(1) 物質を、原子の記号と数字を使って表したものを何というか。

化学式

(2) 次の物質を、化学式で表しなさい。

- ① 酸素 O<sub>2</sub>      ② 塩素 Cl<sub>2</sub>

- ③ 水 H<sub>2</sub>O      ④ 硫化鉄 FeS
- ⑤ 塩化銅 CuCl<sub>2</sub>
- ⑥ 塩化ナトリウム NaCl
- ⑦ アンモニア NH<sub>3</sub>
- ⑧ 酸化マグネシウム MgO

単体と化合物

(1) 1種類の原子だけでできている物質を何というか。

単体

(2) 2種類以上の原子からできている物質を何というか。

化合物

(3) (1), (2)のように、ただ1種類の物質からできているものを何というか。

純粋な物質

(4) 次の物質を単体、化合物、混合物に分け、それぞれ記号で書きなさい。

- ア 水                      イ 酸素                      ウ アンモニア
- エ 塩化ナトリウム      オ 炭酸水                      カ 炭素

単体 イ、カ      化合物 ア、ウ、エ      混合物 オ