

4/14 中2S2A

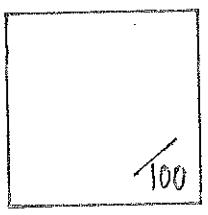
(氏名)

(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。

(2) 次の元素を元素記号で表しなさい。

- ① 銀 \_\_\_\_\_
- ② 銅 \_\_\_\_\_
- ③ 水素 \_\_\_\_\_
- ④ 窒素 \_\_\_\_\_
- ⑤ カリウム \_\_\_\_\_
- ⑥ 炭素 \_\_\_\_\_
- ⑦ ナトリウム \_\_\_\_\_
- ⑧ アルミニウム \_\_\_\_\_

(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。

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。

(2) 次の物質を, 化学式で表しなさい。

- ① 酸素 \_\_\_\_\_
- ② 塩素 \_\_\_\_\_

- ③ 水 \_\_\_\_\_
- ④ 硫化鉄 \_\_\_\_\_
- ⑤ 塩化銅 \_\_\_\_\_
- ⑥ 塩化ナトリウム \_\_\_\_\_
- ⑦ アンモニア \_\_\_\_\_
- ⑧ 酸化マグネシウム \_\_\_\_\_

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。

(2) 2種類以上の原子からできている物質を何というか。

(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。

(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 \_\_\_\_\_ 化合物 \_\_\_\_\_ 混合物 \_\_\_\_\_