

原子・分子

②

弱点克服!

モノマナビ研究所

【1】 下の選択肢に①～⑫の物質がある。A～Cの問題に答えましょう。

選
択
肢

- ① 水素 ② 塩酸 ③ アルミニウム ④ 水道水 ⑤ 酸化銀 ⑥ 海水
⑦ 鉄 ⑧ 塩化水素 ⑨ 砂糖水 ⑩ 炭素 ⑪ 酸素 ⑫ アンモニア水

A 選択肢の①～⑫の物質を混合物と純粋な物質に分け、番号で書きなさい。

10点×2

混合物 (② ④ ⑥ ⑨ ⑫) 純粋な物質 (① ③ ⑤ ⑦ ⑧ ⑩ ⑪)

塩酸→ 水+塩化水素

水道水→ 水以外に様々な物質が混ざっている

海水→ 同様に水以外に様々な物質が混ざっている。

砂糖水→ 水+砂糖

アンモニア水→ 水+アンモニア

B 上で選んだ純粋な物質をさらに、単体と化合物に分け、番号で書きなさい。

10点×2

単体 (① ③ ⑦ ⑩ ⑪) 化合物 (⑤ ⑧)

1種類の原子でできている

複数の種類の原子でできている。

C 上で選んだ純粋な物質の中で分子であるものと、分子ではないものを番号で選び書きなさい。

10点×2

分子であるもの (① ⑧ ⑪) ▶ 純粋な物質の気体と水は分子

分子ではないもの (③ ⑤ ⑦ ⑩) ▶ 金属が入っている。【炭素や硫黄など例外もある】(C・S)

アルミニウム・酸化銀・鉄・炭素(例外)

D 選択肢の⑧の物質は塩素原子と水素原子の数の比が何対何か答えよ。

10点

(H : Cl) 塩化水素はHClなのでHが1つ、Clも1つでできている。

No. () 年 組 名前