

◇◇ <元素記号・化学式・原子と分子 練習問題> No. 3 ◇◇

・次の物質を表す元素記号を書きなさい。

- | | |
|--|---|
| (1) 水素 (H) | (2) 塩素 (Cl)
↑読み方は「えんそ」だよ！ |
| (3) ナトリウム (Na) | (4) 酸素 (O) |
| (5) 鉄 (Fe) | (6) 硫黄 (S)
↑読み方は「いおう」 |
| (7) マグネシウム (Mg) | (8) カリウム (K) |
| (9) 銅 (Cu) | (10) 炭素 (C)
↑読み方は「たんそ」 |
| (11) 銀 (Ag) | (12) カルシウム (Ca) |
- ↓読み方は「ちっそ」ね♪
- (13) 窒素 (N)

◇どの物質をどんなアルファベットで表すかというのは1つ1つ決まっているから、1つ1つしっかり覚えようね(^o^)/

・次の物質を表す化学式を書きなさい。

◇「化学式」は、「この物質は、原子がこの組み合わせ(何個ずつ、など)でこの世に存在している」という姿を表しているよ！

- | | |
|---|--|
| (1) 水素 (H₂) | (2) 酸素 (O₂)
↑「水素」は「水素原子2個セット」という形で存在しているので、H ₂ ！ |
| (3) 二酸化炭素 (CO₂) | (4) 水 (H₂O)
↑「二酸化炭素」は「炭素原子1個+酸素原子2個」で1セット！ |
| (5) 酸化銅 (CuO) | (6) 酸化マグネシウム (MgO)
↑「水」という物質は、何原子が何個と何原子が何個で1セットかな？ |
- ◇どんな原子の組み合わせで1セットなのかを間違えないようにね♪
- | | |
|---|---|
| (7) 塩化ナトリウム(食塩) (NaCl) | (8) アンモニア (NH₃) |
|---|---|

・それぞれアルファベットで表しなさい。

- | | |
|---|---|
| (1) 水素原子 (H) | (2) 水素分子 (H₂) |
| (3) 水の分子 (H₂O) | (4) 水の化学式 (H₂O) |
| (5) 水素の化学式 (H₂) | (6) 酸素の分子 (O₂) |
| (7) 酸素の原子 (O) | (8) 酸素の化学式 (O₂) |

◇「原子」「分子」「化学式」、それぞれの答え方、つかめたかな？(^▽^)/