

中2 理科(遠藤) 特製プリント⑥ クラス：\_\_\_\_ 番号：\_\_\_\_ 名前：\_\_\_\_\_ <解説>

<Question> (P29) 次の物質の化学式で表してみましょう。

①二酸化炭素 ②塩素 ③窒素 ④銀 ⑤銅 ⑥塩化ナトリウム ⑦アンモニア ⑧水

① CO<sub>2</sub> ② Cl<sub>2</sub> ③ N<sub>2</sub> ④ Ag ⑤ Cu ⑥ NaCl ⑦ NH<sub>3</sub> ⑧ H<sub>2</sub>O

<解説>

この八種類の化学式は基礎中の基礎なのでこのまま覚えてください。

①ちなみに二酸化炭素は2つの酸素(O)と1つの炭素(C)なので2酸素(1)炭素なので二酸化炭素といいます。

②また常温で気体になる物質は2つで分子になることが多いです。もちろん例外もあります。

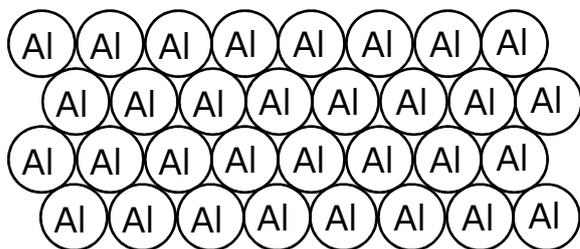
<例> 水素(H<sub>2</sub>)、窒素(N<sub>2</sub>)、酸素(O<sub>2</sub>)、フッ素(F<sub>2</sub>)、塩素(Cl<sub>2</sub>) <例外> ヘリウム(He)、アルゴン(Ar)

③金属は分子をつくらないため、金属の化学式を答えなさいというときは原子の記号を書けばよい。

<アルミニウムの例>

アルミニウムは1円の材質であると1年生のときに学びました。

ではアルミニウムはどのような形で存在するかという以下のような形で存在する。



Al アルミニウム原子

アルミニウムの化学式はAlで表す。

金 Au、鉛 Pb、クロム Cr、マンガン Mn、鉄 Fe、銅 Cu など金属はすべて同様です。

ちなみに原子を書くときは必ず二文字目は小文字にしてください。

化学は以前も話したように、身の回りの物質を小さく見ていく学問です。目に見えないものも考えるときは想像力が必要で、とても難しいので、教科書や参考 URL である 10min ボックスを見ながら学習してください。遠藤