

新2年生になって覚えておきたい原子・分子

《 **原子** 》…それ以上分けられない粒子

原子は全部で118種類あります。その規則性をもとにつくった表を**周期表**といいます。

その中でも下を書いてある原子は最低でも覚えておきましょう！

金属原子

名前	記号	名前	記号
ナトリウム	Na	銅	Cu
マグネシウム	Mg	亜鉛	Zn
アルミニウム	Al	銀	Ag
カリウム	K	金	Au
鉄	Fe		

非金属原子

名前	記号	名前	記号
水素	H	ネオン	Ne
炭素	C	硫黄	S
窒素	N	塩素	Cl
酸素	O	アルゴン	Ar

《 **分子** 》…物質を作っているその最小の粒子

分子は、原子の色々な組み合わせによって決められます。

例えば二酸化炭素でしたら、「CO₂」と表します。イメージとしてはC(炭素)が1つと、O(酸素)が2つがくっつくことによって、二酸化炭素がつくられるということです。図で表すと



というイメージです！

しかし、分子をつくる物質は決まっており、分子をつくらない物質もあるので注意しましょう！

名前	分子	名前	分子
二酸化炭素	CO₂	水	H₂O
酸素	O₂	アンモニア	NH₃
水素	H₂	塩化水素	HCl