

「分子」と「化学式」とは？

分子の構造を化学式で表す方法を解説

分子とは

分子は「物質の性質を示す最小単位の粒子」とされているよ。

あれ？でもこれ、原子のことも同じような説明だったよね。

原子も「これ以上分解することのできないとても小さな粒子」と説明していたもんね。

では原子と分子って、いったい何が違うんだろう？

この区別をすることもとても大切なんだ。

ちょっと例を出して考えてみよう。

たとえば、2つの物質、水と酸素について考えてみるよ。

水を例に分子と原子を考えてみよう

電気分解の実験で、水は酸素と水素という2つの元素からできていることがわかったね。

水素原子が2つと酸素原子が1つ結びついて水はできているんだね。この組み合わせがいちばん小さな「水」という物質だよ。

この水素原子2つと酸素原子1つが合わさっているものを「水分子」と呼ぶんだ。これ以上わけてしまうと、水ではなくなってしまうんだ。原子が2つ以上合わさって分子はできているんだね。



イメージするなら、分子は「ハンバーグ」かな。
ひき肉や、パン粉、卵など、いろんな材料（原子）が組み合わせることで、「ハンバーグ」というものだと呼べるような物質になっているよね。

どんなに小さくても、ひき肉やパン粉、卵などをこねて焼いたらハンバーグになっているよね。それが「最小単位の粒子」というイメージ。

でも、そこからさらに分解されて、ひき肉やパン粉、卵にバラバラになってしまったら、それを見て「ハンバーグだ」という人はいないよね。
それが「原子」。

原子も、分子も、「とーっても小さい粒子」というのは同じ。
でも、原子は「素材そのもの」。分子は、原子が組み合わせあって「ある物質」と呼べるようなものになった最小単位ということだね。

酸素を例に原子と分子を考えてみよう

次に酸素だよ。酸素は空気の中に含まれている物質だね。

じゃあ酸素は空気のなかにはどんなふうに含まれているんだろう？

酸素は空気中では「気体」の状態で存在するんだ。その酸素が気体として存在しているときは、原子が2つ結びついているんだ。

どうして原子が2つ結びついているのかというと、酸素原子は1つで存在するには不安定で、安定な状態になるため原子2つが結びついて「酸素分子」になるんだ。

さっき、分子は「物質の性質を示す最小単位の粒子」と説明したよね。



小学校の理科で実験したと思うんだけど、酸素は「物を燃やすはたらきのある気体」だったよね。

「物質の性質」とは、この「はたらき」とおなじイメージ。

つまり、酸素は原子のままでは「酸素としての性質＝物を燃やすはたらき」はないということだね。

酸素原子が2つ結びついて、「酸素分子」になることでやっと「酸素としての物質を示す最小単位の粒子」になるということだよ。

ほかに水素も原子が2つ結びついて「水素分子」として存在するんだ。

余裕があったら読もう！

この分子の存在について考えたのが、イタリアのアボガドロなんだ。

ドルトンが原子論を発表した後に、アボガドロは分子の存在についての考えを発表したよ。

このアボガドロはほかにも化学を学習するとき大切な法則も発見していて、覚えておいてほしい人物の1人だよ。

ここで原子と分子についてもう一度まとめておくよ。

原子と分子 まとめ

原子：「物質をつくるそれ以上分割することのできない粒子」

分子：「物質の性質を示す最小単位の粒子」

この2つの違いを言えるようにしておこうね。この違いや、説明がわかっているかはよく定期テストなんかでも出題されるんだ。特にちゃんとわかっておいてもらいたいことなんだね。



化学式とは

原子や分子の構造をもっとわかりやすく説明するために、元素記号（アルファベット）と数字を使って表す方法があるんだ。それが「化学式」というものだよ。

さっき、「水は酸素原子が1つ、水素原子2つ結びついて出来ている」と説明したけれど、これ、いちいちこうやって言ったり書いたりしていたら大変だよな。

これをたった一言で表すことができるのが「化学式」なんだよ。

何の原子がいくつあつまってその物質ができているかをとても簡単に表すことができるんだ。ここからはその化学式について学んでいくよ。

水素を化学式で表すとどうなるの？

水素は水素原子が2つ結びついて水素分子として存在するよ。水素の元素記号はHだったね。「水素原子（H）が、2つ結びついているよ」という状態を、次のように表すんだ。

H₂（エイチツー）

どうだろう？

これならたった一言で、「水素原子が2つ結びついている」という状態を表すことができるよな。

ちなみに、化学式には「書き方のルール」があるんだ。



この場合も、HがふたつだからHHと書きたい気がするところを、化学式では記号を1つ、右下に数字を書いて H_2 と書くんだね。そして英語でエイチツーと読むよ。

もちろん、他の物質でも同じように表すよ。

酸素を化学式で表すとどうなるの？

酸素は酸素原子が2つ結びついて酸素分子として存在するんだね。

酸素の元素記号はO。この2つを合わせて次のように表すよ。

O_2 (オーツー)

水素とおなじ考え方だね。

水を化学式で表すとどうなるの？

水は水素原子が2個と酸素原子が1つ結びついて存在するんだね。

だからHが2つ、Oを1つつかって次のように表すんだ。化学式のことを知らなくても呼び方は知っている人もおおかったんじゃないかな？

H_2O (エイチツーオー)

どの化学式も原子の数がいくつあるかをその元素記号の下に小さな数字として書くから覚えておこうね。



炭酸水素ナトリウムを化学式で表すとどうなるの？

重曹やふくらし粉として出てきた物質だったね、名前のとおりナトリウム、水素、炭素、酸素の原子が集まってできているよ。

NaHCO_3 (エヌエーエイチシーオースリー)

こんな風に様々な物質をどんな元素が使われているのかわかりやすく示すことができるのが化学式の便利なところだね。

ここで、記号の順番って、どうやってきまっているの？と疑問に思う人もいるかもしれないね。

どうしてナトリウムが最初なんだろう？

化学式の元素記号の順番

とっても便利な化学式だけれど、みんなが好き好きに勝手に元素記号の順番を変えてしまったら、混乱しちゃうよね。

たとえば、水のことを表すのに、「 H_2O 」という人もいれば、「 OH_2 」という人がいたらややこしいよね。

そこで、「世界共通のルール」が決められているんだ。

ちょっと複雑なルールなので、簡単に紹介だけするね。

ルール1：金属と、非金属が組み合わさっている場合は、金属を先にする。

さっきの炭酸水素ナトリウムの化学式は、一番最初にナトリウムの「Na」が来ていたよね。



ナトリウムは、金属なんだよ。残りの水素、炭素、酸素は金属ではないよね。

だから、ナトリウムが一番最初になるというわけ。

ルール2：元素周期表の順番通りにする

残りの水素、炭素、酸素の並びは、元素周期表の順番通りになっているよ。確かめてみてね。

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H 1																	He 2
2	Li 3	Be 4											B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10
3	Na 11	Mg 12											Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18
4	K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	As 33	Se 34	Br 35	Kr 36
5	Rb 37	Sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	Cd 48	In 49	Sn 50	Sb 51	Te 52	I 53	Xe 54
6	Cs 55	Ba 56	La-Lu 57-71	Hf 72	Ta 73	W 74	Re 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	At 85	Rn 86
7	Fr 87	Ra 88	Ac-Lr 89-103	Rf 104	Db 105	Sg 106	Bh 107	Hs 108	Mt 109	Ds 110	Rg 111	Cn 112	Nh 113	Fl 114	Mc 115	Lv 116	Ts 117	Og 118
				La 57	Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71
				Ac 89	Th 90	Pa 91	U 92	Np 93	Pu 94	Am 95	Cm 96	Bk 97	Cf 98	Es 99	Fm 100	Md 101	No 102	Lr 103

例外はあるけれど、基本的にはこの2つのルールで並び順が決まっているよ。



中学理科で覚えておきたい化学式一覧

他にも二酸化炭素： CO_2 、炭酸水素ナトリウムの分解でできた炭酸ナトリウム： Na_2CO_3 、水酸化カルシウム： $\text{Ca}(\text{OH})_2$ など、中学理科で覚えておいてほしい化学式をまとめたよ。

高校入試のためにも覚えておいてほしい化学式ばかりだよ。

単体の化学式

物質の名前 (元素周期表順)	化学式
水素	H_2
ヘリウム	He
炭素	C
窒素	N_2
酸素	O_2
ナトリウム	Na
マグネシウム	Mg
アルミニウム	Al
硫黄(いおう)	S
塩素	Cl_2
カリウム	K
カルシウム	Ca
マンガン	Mn
鉄	Fe
銅	Cu
亜鉛(あえん)	Zn
銀	Ag
バリウム	Ba
白銀(ぷらちな)	Pt
金	Au
水銀	Hg



気体は、原子1つでは不安定なので、原子が2つ結びついていることが多いよ。

金属は、原子がたくさん集まってできているので、「ここまでがひとつの分子」と分けることができないので、分子ではなく原子のままなんだ。

化合物の化学式

物質の名前	化学式
水	H_2O
二酸化炭素	CO_2
アンモニア	NH_3
エタノール	C_2H_6O
酸化銅	CuO
酸化銀	Ag_2O
酸化鉄	FeO
酸化マグネシウム	MgO
酸化カルシウム	CaO
酸化アルミニウム	Al_2O_3
水酸化ナトリウム	$NaOH$
水酸化バリウム	$Ba(OH)_2$
水酸化カルシウム	$Ca(OH)_2$
塩化ナトリウム(塩)	$NaCl$
塩化銅	$CuCl_2$
塩化水素	HCl
塩化アンモニウム	NH_4Cl
硫化鉄	FeS
硫化水素	H_2S
硫酸	H_2SO_4
硫酸バリウム	$BaSO_4$
酢酸(さくさん)	CH_3COOH
炭酸	H_2CO_3
炭酸水素ナトリウム	$NaHCO_3$
炭酸ナトリウム	Na_2CO_3
硝酸カリウム	KNO_3



物質の名前	化学式
硝酸カルシウム	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
硝酸ナトリウム	NaNO_3

このあとの学習では化学式を使って物質をたくさん表すことになるんだ。だから元素記号と化学式を覚えておこうね！最後に確認をしておこう。

化学式 まとめ

化学式とは「元素記号を用いて物質を表したもの」

今回学習した分子、化学式、そして様々な物質の化学式はこの後の学習でも出てくるからすぐわかるようにしておけるといいよ！

