

□ 教科書 P.28~29 を見ながら、物質の記号での表し方を覚えよう！

化学式…物質をアルファベットで表したもの。

→ 分子を作る物質を表すときは

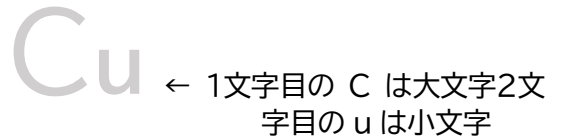
① 分子を作る原子をアルファベットで表し、
原子の個数を右下に小さい数字で書く。

② 原子の数が 1 の場合、数字は書かない。

※ 銅のような 2 文字の原子は、1 文字目のみ大文字



酸素分子 o が 2 個



→ 分子を作らない物質は

① 銅や銀など、金属は原子 1 つが集まったかたまり
(分子のように結びついていない)

② 塩化ナトリウムは、Na と Cl が
1 : 1 の割合で集まってできたかたまり
そのため、NaCl と書く

文字での表し方は分子を作るときと同じ



○ 原子番号をもとに原子を覚えよう！ (原子番号 1~20 まで)

順番	1	2	3	4	5
記号					
名前					

	6	7	8	9	10

	11	12	13	14	15

	16	17	18	19	20