

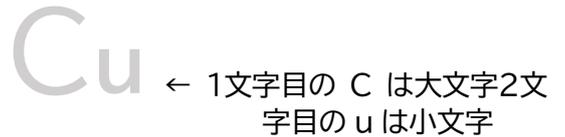
□ 教科書 P.28~29 を見ながら、物質の記号での表し方を覚えよう！

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
- 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



酸素分子 o が2個



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