

基本のドリル 要点 原子の記号

学習日 月 日
⇒解答 p.4

【原子の記号の表し方】

1文字目は
大文字。 2文字目は
小文字。

Cu × **CU**
× **cU**

① なぞりがき 次の原子の記号をなぞって書こう。

①水素 ②炭素 ③窒素 ④酸素
H C N O

⑤硫黄 ⑥塩素 ⑦ナトリウム ⑧マグネシウム ⑨鉄 ⑩銅
S Cl Na Mg Fe Cu

⑪亜鉛 ⑫銀 ⑬アルミニウム ⑭カルシウム ⑮カリウム ⑯バリウム
Zn Ag Al Ca K Ba

② 次の原子の記号を書こう。

①水素 ②炭素 ③窒素 ④酸素 ⑤硫黄 ⑥塩素
H C N O S Cl

⑦ナトリウム ⑧マグネシウム ⑨鉄 ⑩銅 ⑪亜鉛 ⑫銀
Na Mg Fe Cu Zn Ag

③ 次の原子の記号で表される、原子の種類を書こう。

★非金属

①O ②N ③C ④H ⑤S ⑥Cl
酸素 窒素 炭素 水素 硫黄 塩素

★金属

⑦Mg ⑧Cu ⑨Ag ⑩Zn ⑪Fe ⑫Na
マグネシウム 銅 銀 亜鉛 鉄 ナトリウム



⑬～⑯は、
できれば
やってみよう。

⑬K ⑭Ba ⑮Ca
カリウム バリウム カルシウム

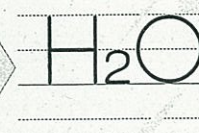
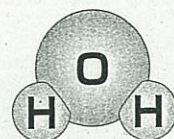
基本のドリル 要点 化学式

学習日 月 日
⇒解答 p.5

【物質を化学式で表す方法】

水素原子の記号

同じ原子はまとめる。
原子の数を小さく右
下を書く。



酸素原子の記号

1個のとき、「1」は省略。

× **H²O** …原子の数は、右下に書く。
× **H2O** …原子の数は、小さく書く。
× **2HO** …原子の数は、その原子の記号のあとに書く。

① なぞりがき 次の物質の化学式をなぞって書こう。

★分子からできている単体

①水素 ②酸素 ③窒素 ④塩素
H₂ O₂ N₂ Cl₂

★分子からできていない単体

⑤炭素 ⑥銅 ⑦鉄 ⑧マグネシウム ⑨銀 ⑩硫黄
C Cu Fe Mg Ag S

★分子からできている化合物

⑪水 ⑫二酸化炭素 ⑬アンモニア
H₂O CO₂ NH₃

★分子からできていない化合物

⑭塩化ナトリウム ⑮酸化銅 ⑯酸化銀
NaCl CuO Ag₂O

② 次の物質を①～④に分類し、化学式で書こう。

アンモニア 塩化ナトリウム 酸化マグネシウム 酸化銅 酸素 炭素 銀 窒素



ヒント！
炭素のモデル

C

物質

純粋な物質

混合物

単体

化合物

分子

分子でない

分子

分子でない

…①

…②

…③

…④

O₂ N₂

C Ag

NH₃

NaCl MgO CuO

要点

角とアの二つは、よく見よう！