

	演習プリント	原子の記号と化学式	年 組 番 名前
---	--------	-----------	-------------

## 『原子の記号』

(1) 次の①～②⑥の原子を原子の記号で表しなさい。

- ① 水素      ② ヘリウム      ③ リチウム      ④ ベリリウム      ⑤ ホウ素

H      He      Li      Be      B

- ⑥ 炭素      ⑦ 窒素      ⑧ 酸素      ⑨ フッ素      ⑩ ネオン

C      N      O      F      Ne

- ⑪ ナトリウム      ⑫ マグネシウム      ⑬ アルミニウム      ⑭ ケイ素      ⑮ リン

Na      Mg      Al      Si      P

- ⑯ 硫黄      ⑰ 塩素      ⑱ アルゴン      ⑲ カリウム      ⑳ カルシウム

S      Cl      Ar      K      Ca

- ㉑ 亜鉛      ㉒ 鉄      ㉓ 銅      ㉔ 銀      ㉕ 金      ㉖ バリウム

Zn      Fe      Cu      Ag      Au      Ba

(覚えにくい原子の記号を練習しよう!!)

---



---



---

(2) 次の①～⑫の空欄に適切な原子の種類を書き入れなさい。

- |      |        |      |        |      |       |
|------|--------|------|--------|------|-------|
| ① H  | 水素     | ② O  | 酸素     | ③ C  | 炭素    |
| ④ Na | ナトリウム  | ⑤ Cl | 塩素     | ⑥ S  | 硫黄    |
| ⑦ Zn | 亜鉛     | ⑧ Ag | 銀      | ⑨ Cu | 銅     |
| ⑩ Mg | マグネシウム | ⑪ Al | アルミニウム | ⑫ Fe | 鉄     |
| ⑬ K  | カリウム   | ⑭ N  | 窒素     | ⑮ Ca | カルシウム |

(3) 次の①～⑨の物質を化学式で表しなさい。

- ① 水素    ② 酸素    ③ 窒素    ④ 水    ⑤ 二酸化炭素

$H_2$      $O_2$      $N_2$      $H_2O$      $CO_2$

- ⑥ アンモニア    ⑦ 酸化銀    ⑧ 炭酸ナトリウム    ⑨ 炭酸水素ナトリウム

$NH_3$      $Ag_2O$      $Na_2CO_3$      $NaHCO_3$

## 『化学式』

次の①～⑧の物質を化学式で表しなさい。

- |             |           |              |         |           |       |
|-------------|-----------|--------------|---------|-----------|-------|
| ① $H_2O$    | 水         | ② $CO_2$     | 二酸化炭素   | ③ $NH_3$  | アンモニア |
| ④ $CuO$     | 酸化銅       | ⑤ $NaCl$     | 塩化ナトリウム | ⑥ $Ag_2O$ | 酸化銀   |
| ⑦ $NaHCO_3$ | 炭酸水素ナトリウム | ⑧ $Na_2CO_3$ | 炭酸ナトリウム |           |       |