

1 化学変化と原子・分子

物質のなり立ち② (教科書 P.23~31)

() 組 () 番 氏名 ()

| | |
|--|-----|
| | /25 |
|--|-----|

| 問 | 題 | 解 答 欄 |
|----|---|-------------------|
| 1 | 物質をつくる最小の単位で、化学変化によってそれ以上分割することのできないものを何というか。 | 原子 |
| 2 | 原子を原子番号順に並べて、原子の性質を整理した表を何というか。 | 周期表 |
| 3 | 原子がいくつか結びついたもので、物質の性質を示す最小の粒子を何というか。 | 分子 |
| 4 | 物質を原子の記号を使って表したものを何というか。 | 化学式 |
| 5 | 1種類の原子だけでできている物質を何というか。 | 単体 |
| 6 | 2種類以上の原子でできている物質を何というか。 | 化合物 |
| 7 | 混合物に対して、単体と化合物をまとめたものを何というか。 | 純粋な物質 (純物質) |
| 8 | 水素の原子の記号を書きなさい。 | H |
| 9 | 炭素の原子の記号を書きなさい。 | C |
| 10 | 窒素の原子の記号を書きなさい。 | N |
| 11 | 酸素の原子の記号を書きなさい。 | O |
| 12 | 硫黄の原子の記号を書きなさい。 | S |
| 13 | ナトリウムの原子の記号を書きなさい。 | Na |
| 14 | カリウムの原子の記号を書きなさい。 | K |
| 15 | 鉄の原子の記号を書きなさい。 | Fe |
| 16 | 銅の原子の記号を書きなさい。 | Cu |
| 17 | 水素を化学式で表しなさい。 | H ₂ |
| 18 | 酸素を化学式で表しなさい。 | O ₂ |
| 19 | 塩素を化学式で表しなさい。 | Cl ₂ |
| 20 | マグネシウムを化学式で表しなさい。 | Mg |
| 21 | 水を化学式で表しなさい。 | H ₂ O |
| 22 | 二酸化炭素を化学式で表しなさい。 | CO ₂ |
| 23 | 塩化ナトリウムを化学式で表しなさい。 | NaCl |
| 24 | 酸化銅を化学式で表しなさい。 | CuO |
| 25 | 酸化銀を化学式で表しなさい。 | Ag ₂ O |