

- 1 金属のマグネシウムにうすい塩酸を加えたときに発生する、可燃性のある無色透明の気体を何という？
- 2 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 3 炭素や硫黄など、金属以外の元素が酸素と結びついてできた化合物を何という？
- 4 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
- 5 電流の働きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
- 6 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に生じる、白い粉末状の物質を何という？
- 7 液体を加熱して気体にした後、再び冷やすことで沸点の差を利用して成分を分ける方法を何という？
- 8 石灰岩や大理石の主成分であり、酸と反応すると気体を生じさせる物質を何という？
- 9 純粋な水は電流を通しにくいので、電気分解の実験を行う際に水に加えて水溶液に導電性を持たせる物質を何という？
- 10 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？
- 11 二酸化炭素を確認する実験で、通すと白く濁る水溶液を何という？
- 12 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？
- 13 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？
- 14 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？
- 15 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？
- 16 物質の最小単位であり、化学変化の前後で種類や数が変わらない粒子のことを何という？
- 17 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？
- 18 物質の構成要素の種類を区別するために、アルファベットを用いて表す記号を何という？
- 19 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？
- 20 鉄の粉末を空気中で熱したときに酸素と化合してできる、黒色の物質は何という？
- 21 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？
- 22 乾燥剤や湿気を嫌う化学薬品を保管する際に用いる、密閉性の高い実験器具を何という？
- 23 アンモニアが水に溶けてアルカリ性を示すのは、何というイオンを生じるから？



① 書く  
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う  
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

③ 印を付ける  
言えたら□にチェック

| 問  | 解説                                                                           | ▼ここで折る | 答え              | 言えた                      |
|----|------------------------------------------------------------------------------|--------|-----------------|--------------------------|
| 1  | これが <u>水素</u> です。                                                            |        | <u>水素</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 2  | このように酸素が奪われる反応を「 <u>還元</u> 」と呼びます。                                           |        | <u>還元</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 3  | <u>非金属酸化物</u> とは、炭素、硫黄、窒素などの非金属元素と酸素が結合した化合物を指します。                           |        | <u>非金属酸化物</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 4  | 酸化によって生じた物質を総称して呼びます。                                                        |        | <u>酸化物</u>      | <input type="checkbox"/> |
| 5  | <u>電気分解</u> は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。                                    |        | <u>電気分解</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 6  | 加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。                                |        | <u>炭酸ナトリウム</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 7  | <u>蒸留</u> は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。                                   |        | <u>蒸留</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 8  | <u>炭酸カルシウム</u> は、カルシウム・炭素・酸素からなる化合物です。                                       |        | <u>炭酸カルシウム</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 9  | 水の電気分解実験では、電流を流れやすくするために <u>水酸化ナトリウム</u> などの水溶液を少量加えます。                      |        | <u>水酸化ナトリウム</u> | <input type="checkbox"/> |
| 10 | <u>純物質</u> は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。                     |        | <u>純物質</u>      | <input type="checkbox"/> |
| 11 | <u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの水溶液です。                                                  |        | <u>石灰水</u>      | <input type="checkbox"/> |
| 12 | 石灰水に含まれるカルシウムイオンが二酸化炭素と反応し、水に溶けない固体として析出したものがこれです。                           |        | <u>炭酸カルシウム</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 13 | <u>化学式</u> は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。                                 |        | <u>化学式</u>      | <input type="checkbox"/> |
| 14 | <u>金属</u> は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。                                 |        | <u>金属</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 15 | 乾燥した状態の <u>塩化コバルト紙</u> は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。 |        | <u>塩化コバルト紙</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 16 | 物質の最小単位である <u>原子</u> は、化学変化によって他の種類に変わったり、数が減ったりすることはありません。                  |        | <u>原子</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 17 | 電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。                        |        | <u>水素</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 18 | <u>元素記号</u> は、水素（H）や酸素（O）のように、原子の種類をアルファベットで表す世界共通のルールです。                    |        | <u>元素記号</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 19 | <u>アルカリ性</u> は、水溶液中に水酸化物イオン（OH <sup>-</sup> ）が多く含まれることで示される性質です。             |        | <u>アルカリ性</u>    | <input type="checkbox"/> |
| 20 | 鉄の粉末を空气中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の <u>酸化鉄</u> （四酸化三鉄など）に変化します。            |        | <u>酸化鉄</u>      | <input type="checkbox"/> |
| 21 | <u>還元</u> とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。                                         |        | <u>還元</u>       | <input type="checkbox"/> |
| 22 | 容器の蓋にグリスなどを塗ることで高い気密性を確保し、内部を乾燥状態に保つための実験器具です。                               |        | <u>デシケーター</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 23 | アンモニアが水に溶けると、一部が水と反応し、アンモニウムイオンと <u>水酸化物イオン</u> に電離します。                      |        | <u>水酸化物イオン</u>  | <input type="checkbox"/> |

言えなかった用語ノート