

- 1 亜鉛板を硫酸亜鉛水溶液に浸した際、金属原子が電子を放出して水溶液中へ溶け出すことで形成される粒子を何という？
- 2 砂糖やエタノールのように、水に溶かしてもイオンに分かれず、電流を流さない性質を持つ物質を何という？
- 3 原子が電子を1個失うことで、正の電気を帯びた粒子となった状態を何という？
- 4 電気分解において、電源の負極側とつながっている電極を何という？
- 5 ダニエル電池などの電池において、電子を放出して溶け出す側の電極を何という？
- 6 塩酸のような酸性の水溶液に金属を加えた際、溶け出すとともに発生する可燃性の気体を何という？
- 7 水溶液中に水素イオンが電離して存在している状態を、水溶液の性質として何という？
- 8 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？
- 9 電気回路において、電源の正極側から負極側へ流れるものと定義されている電気の流れを何という？
- 10 原子が電子を受け取ることで、マイナスの電気を帯びた状態になるものを何という？
- 11 水などの溶媒に溶けて水溶液になった際、イオンに分かれて電流を通す性質を持つ物質を何という？
- 12 水溶液の中に水酸化物イオンが存在することで示される、酸性とは逆の性質を何という？
- 13 電気分解において、電源のマイナス極につながれた電極を何という？
- 14 塩酸などの酸性の水溶液中で電離し、酸性の性質の原因となるイオンを何という？
- 15 塩化水素が水に溶けた際、塩素原子が電子を受け取って生じる負の電荷を持つ粒子を何という？
- 16 マグネシウムなどの金属を酸性の水溶液に入れた際に発生する、可燃性の気体は何か？
- 17 ある一定の温度において、水100gに溶かすことができる溶質の最大量のことを何という？
- 18 水酸化ナトリウムなどが水に溶けてイオンに分かれる様子を、化学式を使って表したものを何という？
- 19 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？
- 20 水溶液中で物質が陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？
- 21 水溶液中で電離し、電気を伝える性質を持つ物質を総称して何という？



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  | 亜鉛原子は電子を2個失うことで、安定した陽イオンである <u>亜鉛イオン</u> ( $\text{Zn}^{2+}$ ) になります。                 |        | <u>亜鉛イオン</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 2  | <u>非電解質</u> は、水に溶けても分子の状態のままで存在し、イオンになりません。                                          |        | <u>非電解質</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 3  | この状態を <u>陽イオン</u> と呼びます。                                                             |        | <u>陽イオン</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 4  | 負極とつながった <u>陰極</u> は、電氣的にマイナスの性質を帯びています。                                             |        | <u>陰極</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 5  | 電池は2種類の金属と水溶液を利用しますが、そのうちイオンになりやすい金属の方が電子を放出しやすく、 <u>負極</u> となります。                   |        | <u>負極</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 6  | 金属が酸性の水溶液に溶ける際、金属原子は電子を失って陽イオンとなり、代わりに溶液中の <u>水素</u> イオンが電子を受け取って <u>水素</u> 分子となります。 |        | <u>水素</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 7  | 水溶液が <u>酸性</u> を示すのは、その中に水素イオンが存在するためです。                                             |        | <u>酸性</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 8  | 化学電池の仕組みにおいて、電子が放出される側の電極を <u>負極</u> と呼びます。                                          |        | <u>負極</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 9  | かつての定義ではプラスからマイナスへ流れると決められましたが、実際にはマイナスの電気を持つ電子が逆方向に移動しています。                         |        | <u>電流</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 10 | このようにしてマイナスの電気を帯びた粒子を <u>陰イオン</u> と呼びます。                                             |        | <u>陰イオン</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 11 | <u>電解質</u> は、水中で陽イオンと陰イオンに分かれる「電離」という現象を起こします。                                       |        | <u>電解質</u>    | <input type="checkbox"/> |
| 12 | このイオンが水溶液中に存在することで、その水溶液は <u>アルカリ性</u> という性質を示すようになります。                              |        | <u>アルカリ性</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 13 | 電流を流した際、電源のマイナス極に接続された電極を <u>陰極</u> と呼びます。                                           |        | <u>陰極</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 14 | 塩酸や硫酸などの酸性の水溶液中では、酸性の物質が水中で分解（電離）して、必ず <u>水素イオン</u> を放出します。                          |        | <u>水素イオン</u>  | <input type="checkbox"/> |
| 15 | この粒子を <u>塩化物イオン</u> と呼びます。                                                           |        | <u>塩化物イオン</u> | <input type="checkbox"/> |
| 16 | 酸性の水溶液中には <u>水素</u> イオンが存在しています。                                                     |        | <u>水素</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 17 | <u>溶解度</u> は、その物質がどれだけ水に溶けるかを表す指標です。                                                 |        | <u>溶解度</u>    | <input type="checkbox"/> |
| 18 | この電離の様子を化学式やイオン式を用いて表現するものを <u>電離の式</u> といいます。                                       |        | <u>電離の式</u>   | <input type="checkbox"/> |
| 19 | 陽極に達した塩化物イオンは電子を放出し、 <u>塩素</u> 分子 ( $\text{Cl}_2$ ) となって気体として発生します。                  |        | <u>塩素</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 20 | これが「 <u>電離</u> 」です。                                                                  |        | <u>電離</u>     | <input type="checkbox"/> |
| 21 | 食塩や塩酸、水酸化ナトリウムなどは水中でイオンに分かれ、電気を運ぶ役割を果たします。これらの物質を <u>電解質</u> と呼びます。                  |        | <u>電解質</u>    | <input type="checkbox"/> |

言えなかった用語ノート