

1 電解質の水溶液に電圧をかけたとき、陽イオンが引き寄せられる負極側にある電極を何という？

2 水溶液中で電離し、電気分解において陽極または陰極へ引き寄せられる粒子のことを何という？

3 原子が電子を放出して、全体としてプラスの電気を帯びた状態になった粒子を何という？

4 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？

5 酸性の水溶液に含まれる水素イオンと水酸化物イオンが反応して水分子となり、お互いの性質を打ち消し合う化学変化を何という？

6 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？

7 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？

8 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？

9 水などの溶媒に溶けたときに電離し、その水溶液に電流を流すことができる性質を持つ物質を何という？

10 塩化銅水溶液の電気分解などで見られる、銅原子が電子を2個失ってできる陽イオンを何という？

11 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？

12 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？

13 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？

14 アルカリ性の水溶液に加えると、無色から赤紫色に変化する指示薬を何という？

15 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極側に発生する黄緑色の気体を何という？

16 銅を空気中で強く熱したときに、酸素と結びついてできる黒色の物質を何という？

17 水溶液中で電離し、電気的な引力によって負極側の電極へ集まってくる粒子のことを何という？

18 マグネシウムを空気中で加熱した際に発生する、激しい光と熱を伴って生成される白い粉末状の物質を何という？

19 海水に多く含まれ、水に溶けて電離する代表的な物質である食塩の化学名を何という？

20 水に溶けると水溶液中でイオンに分かれ、電流を通すようになる物質を何という？

21 陰極に集まった粒子が、そこで電子を受け取ることで起きる化学変化を何という？



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	このとき、マイナスの電気を帯びている電極を <u>陰極</u> 、プラスの電気を帯びている電極を陽極と呼びます。		<u>陰極</u>	☐
2	電子を失ってプラスの電気を帯びたものを陽 <u>イオン</u> 、電子を受け取ってマイナスの電気を帯びたものを陰 <u>イオン</u> と呼びます。		<u>イオン</u>	☐
3	<u>陽イオン</u> は、中性の原子が電子を放出することで形成されます。		<u>陽イオン</u>	☐
4	<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>	☐
5	この反応では、水素イオンと水酸化物イオンが結びついて水分子（H ₂ O）が生成されます。		<u>中和</u>	☐
6	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>	☐
7	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>	☐
8	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>	☐
9	塩化ナトリウムや塩酸のように、水に溶けるとプラスとマイナスのイオンに分かれる物質を <u>電解質</u> と呼びます。		<u>電解質</u>	☐
10	<u>銅イオン</u> は、銅原子が電子を失うことで生成される陽イオン（Cu ²⁺ ）です。		<u>銅イオン</u>	☐
11	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>	☐
12	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>	☐
13	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>	☐
14	<u>フェノールフタレイン溶液</u> は、酸性や中性の環境では無色透明ですが、アルカリ性の環境に触れると鮮やかな赤紫色へと変化します。		<u>フェノールフタレイン溶液</u>	☐
15	塩化銅水溶液に電流を流すと、陰極には赤色の銅が付着し、陽極からは <u>塩素</u> が発生します。		<u>塩素</u>	☐
16	赤褐色の銅をガスバーナーなどで加熱すると、酸素原子と結びついて黒色の固体である <u>酸化銅</u> （I）に変化します。		<u>酸化銅</u>	☐
17	プラスの電気を帯びた <u>陽イオン</u> は、電気分解装置の中でマイナスの極（陰極）へと引き寄せられます。		<u>陽イオン</u>	☐
18	これが <u>酸化マグネシウム</u> です。		<u>酸化マグネシウム</u>	☐
19	<u>塩化ナトリウム</u> は、ナトリウムと塩素が結びついたイオン結晶です。		<u>塩化ナトリウム</u>	☐
20	<u>電解質</u> は、水などの溶媒に溶けたときに電離してイオンを生じる物質です。		<u>電解質</u>	☐
21	電子を受け取る反応は「 <u>還元</u> 」と呼ばれ、酸化と対をなす重要な化学変化です。		<u>還元</u>	☐

言えなかった用語ノート