

- 1 水溶液に電流を流したとき、マイナスの電気を帯びたイオンが向かっていく電極を何という？
- 2 電気分解において、電源の正極とつながった陽極へ引き寄せられる、マイナスの電気を帯びた粒子を何という？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 水に溶かしたときに電流を通す性質を持つ物質を、一般的に何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 ダニエル電池で、導線を通ってきた電子が流れ込み、銅イオンが電子を受け取る側の電極を何という？
- 9 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？
- 10 電気回路の中の特定の位置を流れる量を測定するために、回路に対して直列につなぐ測定器具を何という？
- 11 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？
- 12 電気分解において、電極へ引き寄せられた粒子が電子を放出する化学変化を何という？
- 13 原子が電子を1個受け取ることで、負の電気を帯びた粒子となった状態を何という？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 18 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？
- 19 枝分かれした回路で、各枝を流れる量の和が全体の量と等しくなる、電気の流れを何という？
- 20 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？
- 21 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？



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	マイナスの電気を帯びた陰イオンは、プラスの電気を帯びた プラス極 へと移動し、電子を受け渡す反応などを行います。		プラス極	☐
2	電気分解の際、マイナスの電気を帯びた 陰イオン は、電気的な引力によってプラスの性質を持つ陽極へと引き寄せられます。		陰イオン	☐
3	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 電解質 と呼びます。		電解質	☐
4	電解質 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。		電解質	☐
5	塩化ナトリウムや塩酸、水酸化ナトリウムなどが代表的な 電解質 です。		電解質	☐
6	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。		中和	☐
7	塩化ナトリウム は、ナトリウムと塩素が結びついたイオン結晶です。		塩化ナトリウム	☐
8			正極	☐
9	水溶液が 酸性 を示すのは、その中に水素イオンが存在するためです。		酸性	☐
10	測定対象の回路を一度切り、その間に割り込ませるようにしてつながります。		電流計	☐
11	このとき、マイナスの電気を帯びている電極を 陰極 、プラスの電気を帯びている電極を陽極と呼びます。		陰極	☐
12	電子を失う反応を 酸化 と呼びます。		酸化	☐
13	これを 陰イオン と呼びます。		陰イオン	☐
14	電子を受け取る反応は「 還元 」と呼ばれ、酸化と対をなす重要な化学変化です。		還元	☐
15	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。		電流	☐
16	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 水素 イオンが電子を受け取って 水素 分子となります。		水素	☐
17	物質が水に溶けてイオンに分かれることを電離と呼びます。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 電離の式 といいます。		電離の式	☐
18	溶解度 は、その物質がどれだけ水に溶けるかを表す指標です。		溶解度	☐
19	枝分かれしたそれぞれの道を通る量の和は、元の合流地点を通る合計値と等しくなるという性質があります。		電流	☐
20	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、 負極 となります。		負極	☐
21	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 負極 と呼びます。		負極	☐

言えなかった用語ノート