

- 1 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？
- 2 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？
- 3 銅を空气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？
- 4 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？
- 5 水溶液中に塩化物イオンが含まれているか調べる際、白い沈殿を生じさせるために加える試薬を何という？
- 6 電気分解において、水溶液中でマイナスの電気を帯びており、プラス極側へ引き寄せられる粒子のことを何という？
- 7 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引き寄せられる極を何という？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 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？
- 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 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 18 塩素原子が電子を1つ受け取った結果、マイナスの電気を帯びた粒子のことを何という？
- 19 酸とアルカリが中和するとき、水とともにできる、酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついた物質を何という？
- 20 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？
- 21 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？



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	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	☐
2	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。これらの物質を電解質と呼びます。		電解質	☐
3	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酸化銅 (I) に変化します。		酸化銅	☐
4	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	☐
5	硝酸銀水溶液を加え、もし溶液中に塩化物イオンが含まれていれば、銀イオン (Ag+) と反応して塩化銀 (AgCl) という白い沈殿が生じます。		硝酸銀水溶液	☐
6	陰イオンは、原子が電子を受け取ることで形成されます。		陰イオン	☐
7	マイナスの電気を持つ陰イオンは、電氣的に引き合う性質を持つプラス極側へと引き寄せられます。		プラス極	☐
8	非電解質は、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。		非電解質	☐
9	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	☐
10	酸性の水溶液中には水素イオンが存在しています。		水素	☐
11	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	☐
12	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ぎます。		電流計	☐
13	これを陰イオンと呼びます。		陰イオン	☐
14	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	☐
15	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	☐
16	プラスの電気を帯びた陽イオンは、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。		陽イオン	☐
17	このようにしてマイナスの電気を帯びた粒子を陰イオンと呼びます。		陰イオン	☐
18	電子を1つ受け取ってマイナスの電気を帯びた状態になった塩素を塩化物イオンと呼びます。		塩化物イオン	☐
19			塩	☐
20	陽イオンは、中性の原子が電子を放出することで形成されます。		陽イオン	☐
21	電流を流した際、電源のマイナス極に接続された電極を陰極と呼びます。		陰極	☐

言えなかった用語ノート