

- 1 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？
- 2 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 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 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？
- 11 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？
- 12 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？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 酸性の水溶液に青色リトマス紙をつけたとき、水素イオンの働きで変化する色は何か？
- 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 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？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 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？



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	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	☐
2	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	☐
3	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	☐
4	水酸化ナトリウムなどの物質が水に溶けると、水酸化物イオンが生じます。このイオンが水溶液中に存在することで、その水溶液は アルカリ性 という性質を示すようになります。		アルカリ性	☐
5	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	☐
6	陽極に達した塩化物イオンは電子を放出し、 塩素 分子（Cl ₂ ）となって気体として発生します。		塩素	☐
7	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	☐
8	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	☐
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	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	☐
11	酸性の水溶液中には 水素 イオンが存在しています。		水素	☐
12	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	☐
13	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 （II）に変化します。		酸化銅	☐
14	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 亜鉛イオン （Zn ²⁺ ）になります。		亜鉛イオン	☐
15	青色リトマス紙は、酸性の水溶液に触れると 赤色 に変化するという性質を持っています。		赤色	☐
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	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 塩素 が発生します。		塩素	☐
18	原子が持っている電子を外部に放出すると、マイナスの電気を持つ電子の数が減るため、原子核が持つプラスの電気が相対的に強くなります。この状態を 陽イオン と呼びます。		陽イオン	☐
19	マグネシウムを空気中で加熱すると、酸素と激しく反応し、熱と強い光を放ちながら白い粉末に変化します。これが 酸化マグネシウム です。		酸化マグネシウム	☐
20	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	☐

言えなかった用語ノート