

- 1 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？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 うすい硫酸にうすい水酸化バリウム水溶液を加えたときにできる、白い沈殿を何という？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 物質が水に溶けたときに、陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？
- 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？
- 10 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？
- 11 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のある気体を何という？
- 12 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？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 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？
- 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 塩酸は、何という気体が水に溶けた水溶液？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 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？



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	電子を失う反応を <u>酸化</u> と呼びます。		<u>酸化</u>	☐
2	<u>陰イオン</u> は、原子が電子を受け取ることで形成されます。		<u>陰イオン</u>	☐
3	原子が外部から電子を受け取ると、電子の数が陽子の数よりも多くなり、結果として全体がマイナスの電気を帯びることになります。これを <u>陰イオン</u> と呼びます。		<u>陰イオン</u>	☐
4			<u>硫酸バリウム</u>	☐
5	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(Cl_2)となって気体として発生します。		<u>塩素</u>	☐
6	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>	☐
7	<u>電離</u> とは、塩化ナトリウムのような物質が水に溶け、電気を帯びた粒子であるイオンに分かれることを指します。		<u>電離</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	<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>	☐
10	<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>	☐
11	塩化銅水溶液を電気分解すると、陽極側には <u>塩素</u> が発生します。		<u>塩素</u>	☐
12	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>	☐
13	電気分解の際、マイナスの電気を帯びた <u>陰イオン</u> 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。		<u>陰イオン</u>	☐
14	<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>	☐
15	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。		<u>電流</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> (II)に変化します。		<u>酸化銅</u>	☐
17			<u>塩化水素</u>	☐
18	マイナスの電気を持つ陰イオンは、電気的に引き合う性質を持つ <u>プラス極</u> 側へと引き寄せられます。		<u>プラス極</u>	☐
19	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_2O)が生成されます。		<u>中和</u>	☐
20	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>	☐

言えなかった用語ノート