

- 1 電気分解において、電源の負極側とつながっている電極を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 塩酸の溶質である、水に溶けて水溶液となる無色の気体を何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 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？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 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 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？



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	負極とつながった <u>陰極</u> は、電氣的にマイナスの性質を帯びています。		<u>陰極</u>	☐
2	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>	☐
3	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 <u>陽イオン</u> と呼びます。		<u>陽イオン</u>	☐
4	<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>	☐
5	<u>塩化水素</u> は分子式の通り、水素原子と塩素原子が結合してできた物質です。		<u>塩化水素</u>	☐
6	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>	☐
7	電気分解の際、マイナスの電気を帯びた <u>陰イオン</u> は、電氣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>	☐
8	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 <u>水素</u> イオンが電子を受け取って <u>水素</u> 分子となります。		<u>水素</u>	☐
9	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>	☐
10	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 <u>酸化マグネシウム</u> です。		<u>酸化マグネシウム</u>	☐
11	電流を流した際、電源のマイナス極に接続された電極を <u>陰極</u> と呼びます。		<u>陰極</u>	☐
12	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>	☐
13	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 <u>電離の式</u> といいます。		<u>電離の式</u>	☐
14	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 <u>プラス極</u> 側へと引き寄せられます。		<u>プラス極</u>	☐
15	このとき塩素の原子は、水素が持っていた電子を奪う形で受け取り、マイナスの電気を帯びた粒子へと変化します。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>	☐
16	<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>	☐
17	<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>	☐
18	<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>	☐
19	<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>	☐

言えなかった用語ノート