

- 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 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？
- 3 電気分解で、電源のプラス極につないだ電極を何という？
- 4 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 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、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？
- 13 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？
- 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 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？
- 16 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？
- 17 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？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 水溶液の酸性やアルカリ性の度合いを示す数値を何という？



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	電子を失う反応を <u>酸化</u> と呼びます。		<u>酸化</u>	☐
2	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 <u>電解質</u> です。		<u>電解質</u>	☐
3			<u>陽極</u>	☐
4	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>	☐
5	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 <u>電解質</u> と呼びます。		<u>電解質</u>	☐
6	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>	☐
7	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>	☐
8	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>	☐
9	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>	☐
10	<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>	☐
11	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>	☐
12	<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>	☐
13	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>	☐
14	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>	☐
15	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 <u>電解質</u> と呼びます。		<u>電解質</u>	☐
16	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 <u>負極</u> と呼びます。		<u>負極</u>	☐
17	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 <u>亜鉛イオン</u> （ Zn^{2+} ）になります。		<u>亜鉛イオン</u>	☐
18	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 <u>アルカリ性</u> という性質を示すようになります。		<u>アルカリ性</u>	☐
19	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>	☐
20	<u>pH</u> （ピーエイチ）は、水溶液中の水素イオン濃度に基づいて算出される値です。		<u>pH</u>	☐

言えなかった用語ノート