

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

- 1 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向かっていく電極を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 ダニエル電池で、導線を通ってきた電子が流れ込み、銅イオンが電子を受け取る側の電極を何という？
- 9 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？
- 10 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？
- 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、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？
- 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 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 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 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 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？
- 20 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？
- 21 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？



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	マイナスの電気を帯びた陰イオンは、プラスの電気を帯びた プラス極 へと移動し、電子を受け渡す反応などを行います。		プラス極	☐
2	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	☐
3	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	☐
4	電解質 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。		電解質	☐
5	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 電解質 です。		電解質	☐
6	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	☐
7	塩化ナトリウム は、ナトリウムと塩素が結びついたイオン結晶です。		塩化ナトリウム	☐
8			正極	☐
9	水溶液が 酸性 を示すのは、その中に水素イオンが存在するためです。		酸性	☐
10	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がります。		電流計	☐
11	このとき、マイナスの電気を帯びている電極を 陰極 、プラスの電気を帯びている電極を陽極と呼びます。		陰極	☐
12	電子を失う反応を 酸化 と呼びます。		酸化	☐
13	これを 陰イオン と呼びます。		陰イオン	☐
14	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	☐
15	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	☐
16	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	☐
17	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	☐
18	溶解度 は、その物質がどれだけ水に溶けるかを表す指標です。		溶解度	☐
19	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	☐
20	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	☐
21	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	☐

言えなかった用語ノート

- 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

- 1 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？
- 2 塩酸などの酸性の水溶液中で電離し、酸性の性質の原因となるイオンを何という？
- 3 アルカリ性の水溶液に加えると、無色から赤紫色に変化する指示薬を何という？
- 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 原子が電子を失ったり受け取ったりして、電気を帯びた粒子になったものを何という？
- 9 塩化銅水溶液の電気分解などで見られる、銅原子が電子を2個失ってできる陽イオンを何という？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 水溶液中で原子が電子を放出し、プラスの電気を帯びた状態になった粒子を何という？
- 13 水溶液中で物質が陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？
- 14 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？
- 15 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？
- 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 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？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 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？
- 21 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？



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>	☐
2	塩酸や硫酸などの酸性の水溶液中では、酸性の物質が水中で分解（電離）して、必ず <u>水素イオン</u> を放出します。		<u>水素イオン</u>	☐
3	<u>フェノールフタレイン溶液</u> は、酸性や中性の環境では無色透明ですが、アルカリ性の環境に触れると鮮やかな赤紫色へと変化します。		<u>フェノールフタレイン溶液</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	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 <u>塩化物イオン</u> と呼びます。		<u>塩化物イオン</u>	☐
6	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>	☐
7	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>	☐
8			<u>イオン</u>	☐
9	<u>銅イオン</u> は、銅原子が電子を失うことで生成される陽イオン（Cu ²⁺ ）です。		<u>銅イオン</u>	☐
10	これを <u>陰イオン</u> と呼びます。		<u>陰イオン</u>	☐
11	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。		<u>電流計</u>	☐
12	これを <u>陽イオン</u> と呼びます。		<u>陽イオン</u>	☐
13	これが「 <u>電離</u> 」です。		<u>電離</u>	☐
14	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>	☐
15	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>	☐
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	電子を失う反応を <u>酸化</u> と呼びます。		<u>酸化</u>	☐
18	<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>	☐
19	<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>	☐
20	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>	☐
21	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。		<u>中和</u>	☐

言えなかった用語ノート

- 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