

- | | | |
|----|--|---|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 溶質 ② 飽和 ③ 質量パーセント濃度 ④ 溶解度 | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 還元 ② 酸化 ③ 中和 ④ 燃焼 | |
| 3 | 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽極 ② 陰極 ③ 負極 ④ 正極 | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 溶媒 ② 電解質 ③ 非電解質 ④ 溶質 | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 電子 ③ 原子 ④ 陰イオン | |
| 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 電力 ② 電圧 ③ 電気抵抗 ④ 電流 | |
| 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 中和 ② 酸化 ③ 電離 ④ 還元 | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 銅 ② 塩素 ③ ナトリウム ④ 水素 | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 分子 ③ 陰イオン ④ 中性子 | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 亜鉛イオン ② 銅イオン ③ 水素イオン ④ 塩化物イオン | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陰極 ② 正極 ③ 負極 ④ 陽極 | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 鉄イオン ② 亜鉛イオン ③ 銅イオン ④ マグネシウムイオン | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 強電解質 ② 非電解質 ③ 弱電解質 ④ 電解質 | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 電離 ② 沈殿 ③ 中和 ④ 溶解 | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① マグネシウムイオン ② 鉄イオン ③ 銅イオン ④ 亜鉛イオン | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	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。		4 溶解度	☐
2	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。		1 還元	☐
3	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。		3 負極	☐
4	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。		2 電解質	☐
5	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。		1 陽イオン	☐
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。		4 電流	☐
7	電離 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。		3 電離	☐
8	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。		2 塩素	☐
9	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 陰イオン と呼びます。		3 陰イオン	☐
10	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。		4 塩化物イオン	☐
11	負極とつながった 陰極 は、電氣的にマイナスの性質を帯びています。		1 陰極	☐
12	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。		2 亜鉛イオン	☐
13	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。		4 電解質	☐
14	電解質である物質を水に入れると、分子や結晶の結合が切れて、プラスの電荷を持つ陽イオンと、マイナスの電荷を持つ陰イオンへと分離します。これが「 電離 」です。		1 電離	☐
15	銅イオン 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。		3 銅イオン	☐

言えなかった用語ノート