

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？

- ① 原子 ② 電子 ③ 陽イオン ④ 陰イオン

2 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？

- ① 陽イオン ② 陰イオン ③ 水酸化物イオン ④ 水素イオン

3 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 pH ② 分子量 ③ 質量パーセント濃度 ④ 濃度

4 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 中性 ② 弱酸性 ③ 酸性 ④ アルカリ性

5 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？

- ① 電圧 ② 電力 ③ 電気抵抗 ④ 電流

6 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？

- ① 電離の式 ② 化学反応式 ③ イオン式 ④ 分子式

7 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？

- ① 酸素 ② 塩素 ③ 窒素 ④ 水素

8 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？

- ① 非電解質 ② 陽イオン ③ 電解質 ④ 陰イオン

9 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？

- ① 水素イオン ② 硫酸イオン ③ 塩化物イオン ④ 水酸化物イオン

10 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？

- ① 陰イオン ② 中性子 ③ 分子 ④ 陽イオン

11 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？

- ① 中和 ② 還元 ③ 酸化 ④ 分解

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？

- ① 電解質 ② 陰極 ③ 電子 ④ 陽極

13 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？

- ① 無色 ② 青色 ③ 赤色 ④ 黄色

14 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？

- ① 塩化物イオン ② 亜鉛イオン ③ 水素イオン ④ 銅イオン

15 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？

- ① 金属イオン ② 陽イオン ③ 陰イオン ④ 多原子イオン

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？

- ① 陽極 ② 陰極 ③ 正極 ④ 負極



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	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。	4 <u>陰イオン</u>	☐
2	しかし、化学変化の過程で外部から電子を受け取ると、電子が過剰になりマイナスの電気を帯びるようになります。このようにしてマイナスの電気を帯びた粒子を <u>陰イオン</u> と呼びます。	2 <u>陰イオン</u>	☐
3	<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。	1 <u>pH</u>	☐
4	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。	3 <u>酸性</u>	☐
5	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。	4 <u>電流</u>	☐
6	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。	1 <u>電離の式</u>	☐
7	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 <u>塩素</u> が発生します。	2 <u>塩素</u>	☐
8	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。	3 <u>電解質</u>	☐
9	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。	1 <u>水素イオン</u>	☐
10	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。	4 <u>陽イオン</u>	☐
11	電子を失う反応を <u>酸化</u> と呼びます。	3 <u>酸化</u>	☐
12	電解質を水に溶かした水溶液に電流を流すと、イオンはそれぞれの電気の性質に応じて特定の電極へ移動します。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。	2 <u>陰極</u>	☐
13	青色リトマス紙は、酸性の水溶液に触れると <u>赤色</u> に変化するという性質を持っています。	3 <u>赤色</u>	☐
14	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。	1 <u>塩化物イオン</u>	☐
15	金属元素は一般的に電子を放出して安定しようとする性質が強いため、水溶液中で電子を失い、プラスの電気を帯びた状態になります。これを <u>陽イオン</u> と呼びます。	2 <u>陽イオン</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。	4 <u>負極</u>	☐

言えなかった用語ノート
