

- 1 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 赤色 ② 青色 ③ 無色 ④ 黄色
- 2 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 プラス極 ② 電解質 ③ 陽極 ④ 陰極
- 3 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？
① 陰極 ② 正極 ③ 負極 ④ 陽極
- 4 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 電離 ② 中和 ③ 還元 ④ 酸化
- 5 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？
① 陰極 ② 正極 ③ 負極 ④ 陽極
- 6 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？
① 中和 ② 酸化 ③ 還元 ④ 電離
- 7 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 陽イオン ② 電子 ③ 陰イオン ④ 中性子
- 8 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？
① マグネシウムイオン ② 銅イオン ③ 亜鉛イオン ④ 鉄イオン
- 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？
① ナトリウム ② 銅 ③ 塩素 ④ 水素
- 10 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？
① プラス極 ② 電子 ③ 中性子 ④ マイナス極
- 11 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？
① BTB溶液 ② リトマス紙 ③ 万能指示薬 ④ フェノールフタレイン溶液
- 12 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 弱酸性 ② 酸性 ③ 中性 ④ アルカリ性
- 13 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？
① 溶媒 ② 非電解質 ③ 電解質 ④ 溶質
- 14 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？
① 化合物 ② 単体 ③ 電解質 ④ 非電解質
- 15 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？
① 塩素 ② 酸素 ③ 水素 ④ 銅



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	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。	1 <u>赤色</u>	☐
2	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。	4 <u>陰極</u>	☐
3	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。	3 <u>負極</u>	☐
4	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。	2 <u>中和</u>	☐
5	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。	1 <u>陰極</u>	☐
6	<u>電離</u> 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。	4 <u>電離</u>	☐
7	<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。	3 <u>陰イオン</u>	☐
8	<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。	2 <u>銅イオン</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。	3 <u>塩素</u>	☐
10	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 <u>プラス極</u> へと移動し、電子を受け渡す反応などを行います。	1 <u>プラス極</u>	☐
11	<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。	4 <u>フェノールフタレイン溶液</u>	☐
12	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。	2 <u>酸性</u>	☐
13	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。	3 <u>電解質</u>	☐
14	<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。	4 <u>非電解質</u>	☐
15	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。	1 <u>塩素</u>	☐

言えなかった用語ノート