

- | | | |
|----|--|---|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 弱アルカリ性 ② 酸性 ③ アルカリ性 ④ 中性 | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 分子式 ② 化学反応式 ③ イオン式 ④ 電離の式 | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 電子 ② プラス極 ③ 中性子 ④ マイナス極 | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 窒素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素 | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 酸化 ② 還元 ③ 中和 ④ 分解 | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陰イオン ② 分子 ③ 陽イオン ④ 中性子 | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 濃度 ② pH ③ 質量パーセント濃度 ④ 分子量 | |
| 8 | 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 マグネシウムイオン ③ 銅イオン ④ 亜鉛イオン | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 電解質 ② 単体 ③ 非電解質 ④ 化合物 | |
| 10 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 酸化鉄 ② 酸化銅 ③ 酸化銀 ④ 酸化マグネシウム | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 陰イオン ③ 原子 ④ 分子 | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 非電解質 ② 陽イオン ③ 陰イオン ④ 電解質 | |
| 13 | 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 電圧 ② 電流 ③ 電気抵抗 ④ 電力 | |
| 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 燃焼 ② 酸化 ③ 中和 ④ 還元 | |
| 15 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 電解質 ② 陽極 ③ 陰極 ④ 電子 | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | 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 | |



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	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。		3 <u>アルカリ性</u>	☐
2	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。		4 <u>電離の式</u>	☐
3	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。		2 <u>プラス極</u>	☐
4	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 <u>水素</u> イオンが電子を受け取って <u>水素</u> 分子となります。		1 <u>水素</u>	☐
5	電子を失う反応を <u>酸化</u> と呼びます。		1 <u>酸化</u>	☐
6	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。		3 <u>陽イオン</u>	☐
7	<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。		2 <u>pH</u>	☐
8	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。		4 <u>亜鉛イオン</u>	☐
9	<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。		3 <u>非電解質</u>	☐
10	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。		2 <u>酸化銅</u>	☐
11	<u>陽イオン</u> は、中性の原子が電子を放出することで形成されます。		1 <u>陽イオン</u>	☐
12	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。		4 <u>電解質</u>	☐
13	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。		2 <u>電流</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。		4 <u>還元</u>	☐
15	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。		3 <u>陰極</u>	☐
16	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>	☐

言えなかった用語ノート