

- | | | |
|----|---|---|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 中性子 ③ 電子 ④ 陰イオン | |
| 2 | 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 単体 ② 非電解質 ③ 電解質 ④ 化合物 | |
| 3 | 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 電流 ② 電圧 ③ 電気抵抗 ④ 電力 | |
| 4 | 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 分子量 ③ pH ④ 質量パーセント濃度 | |
| 5 | 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 負極 ③ 陰極 ④ 正極 | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 塩化物イオン ② 銅イオン ③ 硫酸イオン ④ ナトリウムイオン | |
| 7 | 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 中性子 ③ 分子 ④ 陽イオン | |
| 8 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① BTB溶液 ② リトマス紙 ③ フェノールフタレイン溶液 ④ 万能指示薬 | |
| 9 | 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 中性 ④ アルカリ性 | |
| 10 | 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 電離 ③ 酸化 ④ 還元 | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 塩素 ② 酸素 ③ 水素 ④ 銅 | |
| 12 | 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 二酸化炭素 ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素 | |
| 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 陰イオン ③ 分子 ④ 中性子 | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 中性子 ② 電子 ③ マイナス極 ④ プラス極 | |
| 15 | 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 電解質 ② 非電解質 ③ 弱電解質 ④ 強電解質 | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| | ① 陽イオン ② 水酸化物イオン ③ 陰イオン ④ 水素イオン | |



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	<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。		4 <u>陰イオン</u>	☐
2	<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。		2 <u>非電解質</u>	☐
3	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。		1 <u>電流</u>	☐
4	<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。		3 <u>pH</u>	☐
5	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。		2 <u>負極</u>	☐
6	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。		1 <u>塩化物イオン</u>	☐
7	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>	☐
8	<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。		3 <u>フェノールフタレイン溶液</u>	☐
9	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。		4 <u>アルカリ性</u>	☐
10	<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。		2 <u>電離</u>	☐
11	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>	☐
12	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。		3 <u>水素</u>	☐
13	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。		2 <u>陰イオン</u>	☐
14	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。		4 <u>プラス極</u>	☐
15	<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。		1 <u>電解質</u>	☐
16	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。		3 <u>陰イオン</u>	☐

言えなかった用語ノート
