

- | | |
|---|---|
| <p>1 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？</p> <p>① 塩化物イオン ② 亜鉛イオン ③ 水素イオン ④ 銅イオン</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>2 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？</p> <p>① 陽イオン ② 電子 ③ 陰イオン ④ 中性子</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>3 マグネシウムを空気中で加熱した際に発生する、激しい光と熱を伴って生成される白い粉末状の物質を何という？</p> <p>① 酸化銅 ② 酸化マグネシウム ③ 酸化銀 ④ 酸化鉄</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>4 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？</p> <p>① 水酸化物イオン ② 硫酸イオン ③ 塩化物イオン ④ 水素イオン</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>5 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？</p> <p>① 陰極 ② 電解質 ③ 陽極 ④ プラス極</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>6 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？</p> <p>① 溶質 ② 飽和 ③ 質量パーセント濃度 ④ 溶解度</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>7 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？</p> <p>① 電気抵抗 ② 電圧 ③ 電流 ④ 電力</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>8 水などの溶媒に溶けたときに電離し、その水溶液に電流を流すことができる性質を持つ物質を何という？</p> <p>① 溶媒 ② 電解質 ③ 非電解質 ④ 水溶液</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>9 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？</p> <p>① 負極 ② 正極 ③ 陰極 ④ 陽極</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>10 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？</p> <p>① 陽イオン ② 中性子 ③ 分子 ④ 陰イオン</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>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？</p> <p>① BTB溶液 ② フェノールフタレイン溶液 ③ リトマス紙 ④ 万能指示薬</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>12 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？</p> <p>① 酸素 ② 窒素 ③ 塩素 ④ 水素</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>13 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？</p> <p>① 電離 ② 酸化 ③ 中和 ④ 還元</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>14 ナトリウム原子が電子を1個失ってできる粒子を何という？</p> <p>① 銅イオン ② 塩化物イオン ③ 水素イオン ④ ナトリウムイオン</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>15 うすい硫酸にうすい水酸化バリウム水溶液を加えたときにできる、白い沈殿を何という？</p> <p>① 塩化銀 ② 硫酸銅 ③ 硫酸バリウム ④ 炭酸カルシウム</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| <p>16 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？</p> <p>① 正極 ② 陰極 ③ 負極 ④ 陽極</p> | <input type="text"/> <input type="text"/> |



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>	☐
2	<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>	☐
3	マグネシウムを空気中で加熱すると、酸素と激しく反応し、熱と強い光を放ちながら白い粉末に変化します。これが <u>酸化マグネシウム</u> です。		2 <u>酸化マグネシウム</u>	☐
4	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。		4 <u>水素イオン</u>	☐
5	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。		1 <u>陰極</u>	☐
6	<u>溶解度</u> は、その物質がどれだけ水に溶けるかを表す指標です。		4 <u>溶解度</u>	☐
7	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。		3 <u>電流</u>	☐
8	塩化ナトリウムや塩酸のように、水に溶けるとプラスとマイナスのイオンに分かれる物質を <u>電解質</u> と呼びます。		2 <u>電解質</u>	☐
9	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。		1 <u>負極</u>	☐
10	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。		4 <u>陰イオン</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。		2 <u>フェノールフタレイン溶液</u>	☐
12	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。		3 <u>塩素</u>	☐
13	<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。		1 <u>電離</u>	☐
14			4 <u>ナトリウムイオン</u>	☐
15			3 <u>硫酸バリウム</u>	☐
16	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。		2 <u>陰極</u>	☐

言えなかった用語ノート