

- 1 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 正極 ② 陰極 ③ 負極 ④ 陽極
- 2 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 酸性 ② 弱酸性 ③ 中性 ④ アルカリ性
- 3 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
- 4 海水に多く含まれ、水に溶けて電離する代表的な物質である食塩の化学名を何という？
① 塩化ナトリウム ② 塩化銅 ③ 水酸化ナトリウム ④ 硫酸銅
- 5 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
- 6 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 陰イオン ③ 電子 ④ 中性子
- 7 水などの溶媒に溶けて水溶液になった際、イオンに分かれて電流を通す性質を持つ物質を何という？
① 水溶液 ② イオン結晶 ③ 非電解質 ④ 電解質
- 8 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 濃度 ② 分子量 ③ 質量パーセント濃度 ④ pH
- 9 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？
① 陽イオン ② 陰イオン ③ 分子 ④ 中性子
- 10 水溶液中で物質が陽イオンと陰イオンに分かれる現象を何という？
① 沈殿 ② 電離 ③ 中和 ④ 溶解
- 11 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 負極 ④ 正極
- 12 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？
① 強電解質 ② 非電解質 ③ 弱電解質 ④ 電解質
- 13 次の金属のうち、もっとも陽イオンになりやすい金属はどれ？
① 亜鉛 ② マグネシウム ③ 銅 ④ 銀
- 14 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 酸化 ② 還元 ③ 中和 ④ 分解
- 15 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 陽イオン ③ 分子 ④ 中性子
- 16 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 負極 ② 正極 ③ 陰極 ④ 陽極

