

- 1 電気分解において、電源の正極とつながった陽極へ引き寄せられる、マイナスの電気を帯びた粒子を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 原子が電子を失ったり受け取ったりして、電気を帯びた粒子になったものを何という？
- 9 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？
- 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？
- 11 電気回路の中の特定の位置を流れる量を測定するために、回路に対して直列につなぐ測定器具を何という？
- 12 水溶液中で原子が電子を放出し、プラスの電気を帯びた状態になった粒子を何という？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 18 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？
- 19 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？
- 20 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？
- 21 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？

