

- 問1 水溶液中で電離し、電気分解において正極または負極へ引き寄せられる粒子のことを何という？
- 問2 水に溶かしたときに電流を通す性質を持つ物質を、一般的に何という？
- 問3 水溶液中に特定のイオンが含まれているか調べる際、白い沈殿を生じさせるために加える試薬を何という？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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？
- 問8 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？
- 問9 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？
- 問10 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？
- 問11 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？
- 問12 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？
- 問13 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？
- 問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？
- 問15 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？
- 問16 化学電池において、電子が流れ出す側の電極を何という？
- 問17 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？
- 問18 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？
- 問19 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？
- 問20 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？