

- | | |
|-----|---|
| 問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？ |
| 問2 | 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3 | 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？ |
| 問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？ |
| 問5 | 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6 | 電気回路において、電源の正極側から負極側へ流れるものと定義されている電気の流れを何という？ |
| 問7 | 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？ |
| 問8 | 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？ |
| 問9 | 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？ |
| 問10 | 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11 | 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？ |
| 問12 | 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？ |
| 問13 | 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？ |
| 問15 | 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？ |
| 問17 | 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？ |
| 問18 | 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19 | 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1 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？
- 問2 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3 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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8 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？
- 問9 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10 水溶液中で電離し、電氣的な引力によって負極側の電極へ集まってくる粒子のことを何という？
- 問11 銅を空気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？
- 問12 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向かっていく電極を何という？
- 問13 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14 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15 マグネシウムなどの金属を酸性の水溶液に入れた際に発生する、可燃性の気体は何か？
- 問16 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17 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18 水溶液中に特定の金属イオンが含まれている場合に見られる、溶液特有の色彩を何という？
- 問19 酸性とアルカリ性の水溶液を混ぜ合わせた際、中和が完了したかを色の変化で判定するために用いられる指示薬を何という？
- 問20 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1 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？
- 問3 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？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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？
- 問8 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9 電気回路において、電源の正極側から負極側へ流れるものと定義されている電気の流れを何という？
- 問10 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？
- 問11 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？
- 問12 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13 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？
- 問14 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？
- 問15 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16 マグネシウムなどの金属を酸性の水溶液に入れた際に発生する、可燃性の気体は何か？
- 問17 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18 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19 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？
- 問20 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？
- 問21 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1 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2 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3 原子が電子を放出して、全体としてプラスの電気を帯びた状態になった粒子を何という？
- 問4 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？
- 問5 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？
- 問6 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？
- 問7 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8 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？
- 問9 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10 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？
- 問11 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12 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13 電気回路において、電源の正極側から負極側へ流れるものと定義されている電気の流れを何という？
- 問14 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？
- 問15 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16 銅を空気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？
- 問17 水溶液中で電離し、電氣的な引力によって負極側の電極へ集まってくる粒子のことを何という？
- 問18 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19 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？
- 問20 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？
- 問21 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1 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？

問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？

問3 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4 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5 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極から発生する、刺激臭を持つ気体物質を何という？

問6 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7 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？

問8 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？

問9 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？

問10 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？

問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？

問12 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13 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？

問14 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15 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16 銅を空気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？

問17 水溶液中に特定の金属イオンが含まれている場合に見られる、溶液特有の色彩を何という？

問18 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19 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？

問20 酸性とアルカリ性の水溶液を混ぜ合わせた際、中和が完了したかを色の変化で判定するために用いられる指示薬を何という？