中学理科プリント（書き取り）
イオン・酸アルカリ No.7

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／20

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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
2. 銅イオンを含む水溶液に見られる色は何？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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. 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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
10. 水溶液中で電離し、電気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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
18. 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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
19. 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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿
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？ ＿＿＿＿＿＿＿＿

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「イオン・酸アルカリ」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.7 イオン・酸アルカリ

言えた　／20

① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	陽極に達した塩化物イオンは電子を放出し、塩素分子（Cl2）となって気体として発生します。	塩素	□
2	銅が電子を2個失って銅イオン（Cu2+）になると、水溶液中で安定して存在し、その溶液は美しい青色を示します。	青色	□
3	このとき塩素の原子は、水素が持っていた電子を奪う形で受け取り、マイナスの電気を帯びた粒子へと変化します。この粒子を塩化物イオンと呼びます。	塩化物イオン	□
4	塩化ナトリウムは、ナトリウムと塩素が結びついたイオン結晶です。	塩化ナトリウム	□
5	測定対象の回路を一度切り、その間に割り込ませるようにしてつなぎます。	電流計	□
6	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、負極となります。	負極	□
7	水酸化ナトリウムなどの物質が水に溶けると、水酸化物イオンが生じます。このイオンが水溶液中に存在することで、その水溶液はアルカリ性という性質を示すようになります。	アルカリ性	□
8	非電解質は、水に溶けても分子の状態のままで存在し、イオンになりません。	非電解質	□
9	化学電池の仕組みにおいて、電子が放出される側の電極を負極と呼びます。	負極	□
10	プラスの電気を帯びた陽イオンは、電気分解装置の中でマイナスの極（陰極）へと引き寄せられます。	陽イオン	□
11	赤褐色の銅をガスバーナーなどで加熱すると、酸素原子と結びついて黒色の固体である酸化銅（II）に変化します。	酸化銅	□
12	マイナスの電気を帯びた陰イオンは、プラスの電気を帯びたプラス極へと移動し、電子を受け渡す反応などを行います。	プラス極	□
13	電子を受け取る反応は「還元」と呼ばれ、酸化と対をなす重要な化学変化です。	還元	□
14	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。これが酸化マグネシウムです。	酸化マグネシウム	□
15	酸性の水溶液中には水素イオンが存在しています。	水素	□
16	溶解度は、その物質がどれだけ水に溶けるかを表す指標です。	溶解度	□
17	このとき、マイナスの電気を帯びている電極を陰極、プラスの電気を帯びている電極を陽極と呼びます。	陰極	□
18		マグネシウム	□
19	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電解質と呼びます。	電解質	□
20	陰イオンは、原子が電子を受け取ることで形成されます。	陰イオン	□

言えなかった用語ノート