中学理科プリント（基礎確認）
イオン・酸アルカリ No.6

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

1 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？

① 塩化物イオン　② 亜鉛イオン　③ 水素イオン　④ 銅イオン

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？

① 陽イオン　② 電子　③ 陰イオン　④ 中性子

3 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？

① 酸化銅　② 酸化マグネシウム　③ 酸化銀　④ 酸化鉄

4 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？

① 水酸化物イオン　② 硫酸イオン　③ 塩化物イオン　④ 水素イオン

5 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？

① 陰極　② 電解質　③ 陽極　④ プラス極

6 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？

① 溶質　② 飽和　③ 質量パーセント濃度　④ 溶解度

7 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？

① 電気抵抗　② 電圧　③ 電流　④ 電力

8 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？

① 溶媒　② 電解質　③ 非電解質　④ 水溶液

9 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

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？

① 陽イオン　② 中性子　③ 分子　④ 陰イオン

11 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？

① BTB溶液　② フェノールフタレイン溶液　③ リトマス紙　④ 万能指示薬

12 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極側に発生する黄緑色の気体を何という？

① 酸素　② 窒素　③ 塩素　④ 水素

13 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？

① 電離　② 酸化　③ 中和　④ 還元

14 ナトリウム原子が電子を1個失ってできる粒子を何という？

① 銅イオン　② 塩化物イオン　③ 水素イオン　④ ナトリウムイオン

15 うすい硫酸にうすい水酸化バリウム水溶液を加えたときにできる、白い沈殿を何という？

① 塩化銀　② 硫酸銅　③ 硫酸バリウム　④ 炭酸カルシウム

16 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

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.6 イオン・酸アルカリ

言えた　／16

① 隠す
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う
解説を読んで、用語を口に出す

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	電子を1つ受け取ってマイナスの電気を帯びた状態になった塩素を**塩化物イオン**と呼びます。	1 塩化物イオン	□
2	**陰イオン**は、原子が電子を受け取ることで形成されます。	3 陰イオン	□
3	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。	2 酸化マグネシウム	□
4	塩酸や硫酸などの酸性の水溶液中では、酸性の物質が水中で分解（電離）して、必ず**水素イオン**を放出します。	4 水素イオン	□
5	電流を流した際、電源のマイナス極に接続された電極を**陰極**と呼びます。	1 陰極	□
6	**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。	4 溶解度	□
7	枝分かれしたそれぞれの道を流れる量の和は、元の合流地点を流れる合計値と等しくなるという性質があります。	3 電流	□
8	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。	2 電解質	□
9	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。	1 負極	□
10	原子が外部から電子を受け取ると、電子の数が陽子の数よりも多くなり、結果として全体がマイナスの電気を帯びることになります。これを**陰イオン**と呼びます。	4 陰イオン	□
11	**フェノールフタレイン溶液**は、酸性や中性の環境では無色透明ですが、アルカリ性の環境に触れると鮮やかな赤紫色へと変化します。	2 フェノールフタレイン溶液	□
12	塩化銅水溶液に電流を流すと、陰極には赤色の銅が付着し、陽極からは**塩素**が発生します。	3 塩素	□
13	**電離**とは、塩化ナトリウムのような物質が水に溶け、電気を帯びた粒子であるイオンに分かれることを指します。	1 電離	□
14		4 ナトリウムイオン	□
15		3 硫酸バリウム	□
16	負極とつながった**陰極**は、電気的にマイナスの性質を帯びています。	2 陰極	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
イオン・酸アルカリ No.7

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／15

1回目　2回目

1 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？

① マグネシウムイオン　② 銅イオン　③ 亜鉛イオン　④ 鉄イオン

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？

① 陰極　② 陽極　③ 電子　④ 電解質

3 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？

① 原子　② 電子　③ 陰イオン　④ 陽イオン

4 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？

① BTB溶液　② リトマス紙　③ フェノールフタレイン溶液　④ 万能指示薬

5 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

6 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 単体　② 非電解質　③ 電解質　④ 化合物

7 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？

① 亜鉛イオン　② 水素イオン　③ 塩化物イオン　④ 銅イオン

8 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？

① プラス極　② 電解質　③ 陽極　④ 陰極

9 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？

① 電解質　② 非電解質　③ 溶媒　④ 溶質

10 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？

① 鉄イオン　② 亜鉛イオン　③ 銅イオン　④ マグネシウムイオン

11 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？

① 還元　② 電離　③ 中和　④ 酸化

12 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極側に発生する黄緑色の気体を何という？

① 酸素　② 窒素　③ 水素　④ 塩素

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？

① 電流　② 電力　③ 電気抵抗　④ 電圧

14 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？

① 溶媒　② 電解質　③ 非電解質　④ 水溶液

15 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 陰極　② 正極　③ 負極　④ 陽極

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　／15

① 隠す
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う
解説を読んで、用語を口に出す

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	**銅イオン**は、銅原子が電子を失うことで生成される陽イオン（Cu2+）です。	2 **銅イオン**	□
2	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。	1 **陰極**	□
3	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。	4 **陽イオン**	□
4	**フェノールフタレイン溶液**は、酸性や中性の環境では無色透明ですが、アルカリ性の環境に触れると鮮やかな赤紫色へと変化します。	3 **フェノールフタレイン溶液**	□
5	水溶液が**酸性**を示すのは、その中に水素イオンが存在するためです。	1 **酸性**	□
6	**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。	2 **非電解質**	□
7	電子を1つ受け取ってマイナスの電気を帯びた状態になった塩素を**塩化物イオン**と呼びます。	3 **塩化物イオン**	□
8	電流を流した際、電源のマイナス極に接続された電極を**陰極**と呼びます。	4 **陰極**	□
9	塩化ナトリウムや塩酸、水酸化ナトリウムなどが代表的な**電解質**です。	1 **電解質**	□
10	亜鉛原子は電子を2個失うことで、安定した陽イオンである**亜鉛イオン**（Zn2+）になります。	2 **亜鉛イオン**	□
11	この反応では、水素イオンと水酸化物イオンが結びついて水分子（H2O）が生成されます。	3 **中和**	□
12	塩化銅水溶液に電流を流すと、陰極には赤色の銅が付着し、陽極からは**塩素**が発生します。	4 **塩素**	□
13	かつての定義ではプラスからマイナスへ流れると決められましたが、実際にはマイナスの電気を持つ電子が逆方向に移動しています。	1 **電流**	□
14	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。	2 **電解質**	□
15	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。	3 **負極**	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
イオン・酸アルカリ No.8

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／15

1回目　2回目

1 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

2 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？

① イオン式　② 化学反応式　③ 電離の式　④ 分子式

3 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？

① 電子　② マイナス極　③ 中性子　④ プラス極

4 塩化銅水溶液を電気分解した際、陽極側に発生する黄緑色の気体を何という？

① 塩素　② 窒素　③ 酸素　④ 水素

5 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？

① 窒素　② 酸素　③ 水素　④ 二酸化炭素

6 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

7 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？

① 溶解度　② 溶質　③ 質量パーセント濃度　④ 飽和

8 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？

① 酸化　② 還元　③ 中和　④ 燃焼

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？

① マグネシウムイオン　② 鉄イオン　③ 亜鉛イオン　④ 銅イオン

10 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？

① BTB溶液　② フェノールフタレイン溶液　③ リトマス紙　④ 万能指示薬

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？

① 陰極　② 陽極　③ 電子　④ 電解質

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？

① 非電解質　② 陽イオン　③ 電解質　④ 陰イオン

13 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 水酸化ナトリウム　② 塩化銅　③ 塩化ナトリウム　④ 硫酸銅

14 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 陽極　③ 負極　④ 陰極

15 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？

① 検流計　② 電流計　③ オシロスコープ　④ 電圧計

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.8 イオン・酸アルカリ

言えた　／15

① 隠す
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う
解説を読んで、用語を口に出す

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	**陰イオン**は、原子が電子を受け取ることで形成されます。	2 **陰イオン**	□
2	物質が水に溶けてイオンに分かれることを電離と呼びます。この電離の様子を化学式やイオン式を用いて表現するものを**電離の式**といいます。	3 **電離の式**	□
3	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。	4 **プラス極**	□
4	塩化銅水溶液に電流を流すと、陰極には赤色の銅が付着し、陽極からは**塩素**が発生します。	1 **塩素**	□
5	酸性の水溶液中には**水素**イオンが存在しています。	3 **水素**	□
6	**pH**（ピーエイチ）は、水溶液中の水素イオン濃度に基づいて算出される値です。	4 **pH**	□
7	**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。	1 **溶解度**	□
8	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。	2 **還元**	□
9	**銅イオン**は、銅原子が電子を失うことで生成される陽イオン（Cu2+）です。	4 **銅イオン**	□
10	**フェノールフタレイン溶液**は、酸性や中性の環境では無色透明ですが、アルカリ性の環境に触れると鮮やかな赤紫色へと変化します。	2 **フェノールフタレイン溶液**	□
11	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。	1 **陰極**	□
12	食塩や塩酸、水酸化ナトリウムなどは水中でイオンに分かれ、電気を運ぶ役割を果たします。これらの物質を**電解質**と呼びます。	3 **電解質**	□
13	**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。	3 **塩化ナトリウム**	□
14	負極とつながった**陰極**は、電気的にマイナスの性質を帯びています。	4 **陰極**	□
15	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。	2 **電流計**	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
イオン・酸アルカリ No.9

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／15

1回目　2回目

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のある気体を何という？
① 塩素　② 酸素　③ 水素　④ 銅

2 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？
① 溶質　② 質量パーセント濃度　③ 溶解度　④ 飽和

3 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？
① 酸化銅　② 酸化マグネシウム　③ 酸化銀　④ 酸化鉄

4 塩酸は、何という気体が水に溶けた水溶液？
① 二酸化炭素　② 硫化水素　③ アンモニア　④ 塩化水素

5 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？
① 電子　② 中性子　③ プラス極　④ マイナス極

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？
① 水素イオン　② 硫酸イオン　③ 塩化物イオン　④ 水酸化物イオン

7 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？
① 陰イオン　② 分子　③ 原子　④ 陽イオン

8 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？
① 中和　② 電離　③ 酸化　④ 還元

9 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？
① 塩化物イオン　② 銅イオン　③ 硫酸イオン　④ ナトリウムイオン

10 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？
① 二酸化炭素　② 窒素　③ 水素　④ 酸素

11 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 pH　③ 質量パーセント濃度　④ 分子量

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？
① 非電解質　② 陽イオン　③ 陰イオン　④ 電解質

13 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？
① 亜鉛イオン　② 水素イオン　③ 塩化物イオン　④ 銅イオン

14 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？
① 酸化銅　② 酸化鉄　③ 酸化銀　④ 酸化マグネシウム

15 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？
① 電離　② 中和　③ 還元　④ 酸化

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.9 イオン・酸アルカリ

言えた　／15

① 隠す
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う
解説を読んで、用語を口に出す

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	塩化銅水溶液を電気分解すると、陽極側には**塩素**が発生します。	1 塩素	□
2	**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。	3 溶解度	□
3	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。	2 酸化マグネシウム	□
4		4 塩化水素	□
5	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。	3 プラス極	□
6	塩酸や硫酸などの酸性の水溶液中では、酸性の物質が水中で分解（電離）して、必ず**水素イオン**を放出します。	1 水素イオン	□
7	**陽イオン**は、中性の原子が電子を放出することで形成されます。	4 陽イオン	□
8	**電離**とは、塩化ナトリウムのような物質が水に溶け、電気を帯びた粒子であるイオンに分かれることを指します。	2 電離	□
9	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。	1 塩化物イオン	□
10	金属が酸性の水溶液に溶ける際、金属原子は電子を失って陽イオンとなり、代わりに溶液中の**水素**イオンが電子を受け取って**水素**分子となります。	3 水素	□
11	**pH**（ピーエイチ）は、水溶液中の水素イオン濃度に基づいて算出される値です。	2 pH	□
12	食塩や塩酸、水酸化ナトリウムなどは水中でイオンに分かれ、電気を運ぶ役割を果たします。これらの物質を**電解質**と呼びます。	4 電解質	□
13	電子を1つ受け取ってマイナスの電気を帯びた状態になった塩素を**塩化物イオン**と呼びます。	3 塩化物イオン	□
14	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。	1 酸化銅	□
15	この反応では、水素イオンと水酸化物イオンが結びついて水分子（H2O）が生成されます。	2 中和	□

言えなかった用語ノート

中学理科プリント（基礎確認）
イオン・酸アルカリ No.10

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

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

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.10 イオン・酸アルカリ

言えた　／16

① 隠す
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う
解説を読んで、用語を口に出す

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	負極とつながった**陰極**は、電気的にマイナスの性質を帯びています。	2 **陰極**	□
2	水溶液が**酸性**を示すのは、その中に水素イオンが存在するためです。	1 **酸性**	□
3	**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。	4 **非電解質**	□
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。	1 **塩化ナトリウム**	□
5	青色リトマス紙は、酸性の水溶液に触れると**赤色**に変化するという性質を持っています。	1 **赤色**	□
6	**陰イオン**は、原子が電子を受け取ることで形成されます。	2 **陰イオン**	□
7	**電解質**は、水中で陽イオンと陰イオンに分かれる「電離」という現象を起こします。	4 **電解質**	□
8	**pH**（ピーエイチ）は、水溶液中の水素イオン濃度に基づいて算出される値です。	4 **pH**	□
9	原子が外部から電子を受け取ると、電子の数が陽子の数よりも多くなり、結果として全体がマイナスの電気を帯びることになります。これを**陰イオン**と呼びます。	2 **陰イオン**	□
10	電解質である物質を水に入れると、分子や結晶の結合が切れて、プラスの電荷を持つ陽イオンと、マイナスの電荷を持つ陰イオンへと分離します。これが「**電離**」です。	2 **電離**	□
11	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。	3 **負極**	□
12	**電解質**は、水などの溶媒に溶けたときに電離してイオンを生じる物質です。	4 **電解質**	□
13		2 **マグネシウム**	□
14	電子を失う反応を**酸化**と呼びます。	1 **酸化**	□
15	原子が持っている電子を外部に放出すると、マイナスの電気を持つ電子の数が減るため、原子核が持つプラスの電気が相対的に強くなります。この状態を**陽イオン**と呼びます。	2 **陽イオン**	□
16	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。	1 **負極**	□

言えなかった用語ノート