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