中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.18

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

1 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
① 引火性　② 助燃性　③ 反応性　④ 可燃性

2 酸化銀を加熱した際に発生する、物を燃やすはたらきを持つ気体は何という？
① 酸素　② 水素　③ 二酸化炭素　④ 窒素

3 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？
① 炭化物　② 硫化物　③ 塩化物　④ 酸化物

4 銀製品が空気中で放置された際に表面が黒ずんでしまう原因となる物質は何という？
① 硝酸銀　② 酸化銀　③ 硫化銀　④ 塩化銀

5 同温・同圧の条件下であれば、気体の種類に関わらず同じ体積中に共通して含まれている粒子を何という？
① 分子　② 原子　③ 電子　④ イオン

6 物質の構成要素の種類を区別するために、アルファベットを用いて表す記号を何という？
① 分子式　② 元素記号　③ イオン式　④ 化学式

7 金属のマグネシウムにうすい塩酸を加えたときに発生する、可燃性のある無色透明の気体を何という？
① ヘリウム　② 窒素　③ 水素　④ 酸素

8 物質が激しく燃焼するのを助ける性質を持ち、燃焼実験で必要不可欠な気体は何という？
① 二酸化炭素　② 窒素　③ 水素　④ 酸素

9 2種類以上の異なる物質が混ざり合っている状態のものを何という？
① 混合物　② 化合物　③ 単体　④ 純物質

10 鉄と反応させる実験で用いられる硫黄は、常温では何色の固体か？
① 青色　② 黄色　③ 無色　④ 赤色

11 銅などの金属を磨いたときに現れる、独特の輝きを何という？
① 熱伝導性　② 磁性　③ 金属光沢　④ 電気伝導性

12 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変えるような性質を何という？
① 中性　② 強酸性　③ 酸性　④ アルカリ性

13 鉄粉が酸素と結びつく際に出る熱を利用した日用品は何？
① 光電池　② カイロ　③ 冷却パック　④ 電熱線

14 鉄と硫黄を混ぜて加熱した時に生成される黒い固体を何という？
① 硫化鉄　② 酸化マグネシウム　③ 酸化銅　④ 塩化銅

15 二酸化炭素を確認する実験で、通すと白く濁る水溶液を何という？
① リトマス紙　② フェノールフタレイン溶液　③ 石灰水　④ BTB溶液

16 石灰岩や大理石の主成分であり、酸と反応すると気体を生じさせる物質を何という？
① 炭酸水素ナトリウム　② 炭酸ナトリウム　③ 炭酸カリウム　④ 炭酸カルシウム

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「化学変化・原子分子」のプリント一覧がひらきます

答え合わせ・解説 No.18 化学変化・原子分子

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	**助燃性**は、主に酸素などが持つ性質で、火がついているものに対してさらに燃えやすくさせる働きを指します。	2 助燃性	□
2	酸化銀（Ag2O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と**酸素**（O2）に分解されます。	1 酸素	□
3	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	4 酸化物	□
4	銀は空気中の酸素とは加熱しないと反応しませんが、空気中にわずかに含まれる硫黄成分や、硫黄を含むガスと反応して、表面に黒い「**硫化銀**」という層を作ります。	3 硫化銀	□
5	いくつかの原子が結びついた、物質の性質を示す最小の粒子です。	1 分子	□
6	**元素記号**は、水素（H）や酸素（O）のように、原子の種類をアルファベットで表す世界共通のルールです。	2 元素記号	□
7	マグネシウムなどの金属を酸性の溶液に入れると、金属がイオンとして溶け出す代わりに、無色の気体が発生します。これが**水素**です。	3 水素	□
8	他の物質と激しく化合する性質があり、この反応の際に熱と光を出す現象が「燃焼」です。	4 酸素	□
9	**混合物**は、それぞれの成分物質が化学的に反応して新しい物質を作ることなく、ただ混ざり合っている状態を指します。	1 混合物	□
10	この色は硫黄という物質の代表的な特徴で、実験室においても肉眼で容易に判別可能です。	2 黄色	□
11	**金属光沢**は、自由電子が光を反射することで生じる金属独特の性質です。	3 金属光沢	□
12	**アルカリ性**を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。	4 アルカリ性	□
13	中に入っている鉄粉が、袋の微細な穴から取り込まれた酸素と反応（酸化）する際に発生する熱エネルギーを利用した製品です。	2 カイロ	□
14	鉄と硫黄が化合してできる新しい物質で、見た目は黒色です。	1 硫化鉄	□
15	**石灰水**は水酸化カルシウムの水溶液です。	3 石灰水	□
16	**炭酸カルシウム**は、カルシウム・炭素・酸素からなる化合物です。	4 炭酸カルシウム	□

言えなかった用語ノート