中学理科プリント（基礎確認）
化学変化・原子分子 No.8

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／16

1回目　2回目

1 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に発生する固体生成物を何という？
① 硫酸ナトリウム　② 炭酸水素ナトリウム　③ 炭酸ナトリウム　④ 塩化ナトリウム

2 異なる種類の原子が結びついてできた物質であり、水に溶けると電離する物質を何という？
① 単体　② 混合物　③ 純物質　④ 化合物

3 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？
① 酸化　② 還元　③ 化合　④ 分解

4 物質をこれ以上分けることができない、最小の粒子を何という？
① 原子　② イオン　③ 分子　④ 電子

5 炭素を多く含む物質が燃えた時に発生し、石灰水を白く濁らせる気体を何という？
① 二酸化硫黄　② 一酸化炭素　③ 二酸化炭素　④ 窒素酸化物

6 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 酸化物　② 炭化物　③ 塩化物　④ 硫化物

7 物質が酸素と化合して別の物質に変わる化学変化を何という？
① 熱分解　② 酸化　③ 中和　④ 還元

8 酸化銅の還元に使われ、酸素と結びついて二酸化炭素になる非金属の単体は何か？
① マグネシウム　② 水素　③ 鉄　④ 炭素

9 たたくと薄く広がり、細長く引き伸ばすことができる、金属特有の性質を何という？
① 展性・延性　② 電気伝導性　③ 熱伝導性　④ 金属光沢

10 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？
① 化学反応式　② 分子式　③ 元素記号　④ 電子配置

11 炭酸カルシウムを加熱したときに、酸化カルシウムとともに発生する気体は何か？
① 二酸化窒素　② 二酸化炭素　③ 一酸化炭素　④ 二酸化硫黄

12 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 冷却パック　③ 電熱線　④ カイロ

13 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

14 炭酸水素ナトリウムを加熱したときに、水とともに発生する無色の気体を何という？
① 水素　② 酸素　③ 窒素　④ 二酸化炭素

15 硫化水素を水に溶かしたとき、その水溶液が示す性質は何？
① 強酸性　② 酸性　③ 中性　④ アルカリ性

16 マグネシウムを加熱して燃焼させたときにできる、白い粉末状の物質を何という？
① 酸化カルシウム　② 酸化アルミニウム　③ 酸化マグネシウム　④ 酸化ナトリウム

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.8 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	炭酸水素ナトリウムに熱を加えると、二酸化炭素、水、そしてこの**炭酸ナトリウム**が生成されます。	3 **炭酸ナトリウム**	□
2	**化合物**は、2種類以上の異なる原子が特定の割合で結びついた物質です。	4 **化合物**	□
3	**還元**とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。	2 **還元**	□
4	**原子**は、物質を構成するこれ以上分割できない最小の粒子です。	1 **原子**	□
5	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	3 **二酸化炭素**	□
6	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	1 **酸化物**	□
7	**酸化**とは、物質が酸素原子と結びつく化学変化を指します。	2 **酸化**	□
8	酸化銅と**炭素**の粉末を混ぜて加熱すると、**炭素**が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化**炭素**となり、後に銅だけが残ります。	4 **炭素**	□
9	力を加えても金属原子の並びがずれるだけで、結合自体は切れにくいため、たたくと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。	1 **展性・延性**	□
10	**元素記号**は、世界中で共通して使われる科学の言語です。	3 **元素記号**	□
11	**二酸化炭素**は、炭素が燃焼した際や、炭酸カルシウムを強く加熱した際に発生する物質です。	2 **二酸化炭素**	□
12	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。	4 **カイロ**	□
13	**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**	□
14	炭酸水素ナトリウム（重曹）は熱に弱く、加熱すると分解されて炭酸ナトリウムと水、そして**二酸化炭素**に変化します。	4 **二酸化炭素**	□
15	硫化水素が水に溶けると、電離して水素イオンが生じます。この水素イオンの存在により、水溶液は**酸性**を示すことになります。	2 **酸性**	□
16	**酸化マグネシウム**は、マグネシウムを加熱したときに、まぶしい光を放ちながら酸素と反応して生成される白い粉末状の物質です。	3 **酸化マグネシウム**	□

言えなかった用語ノート