中学理科プリント（書き取り）
化学変化・原子分子 No.14

名前

得点 ／23

1. 塩酸などの酸性の水溶液に鉄や亜鉛を入れたとき、気泡とともに発生する可燃性の気体は何という？
2. 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？
3. 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？
4. 光や熱を激しく放ちながら進行する酸化反応を何という？
5. 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？
6. 液体を加熱して気体にした後、再び冷やすことで沸点の差を利用して成分を分ける方法を何という？
7. 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？
8. 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？
9. 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
10. 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
11. 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？
12. 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
13. 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？
14. 水素原子と酸素原子から構成される分子の化学式を何という？
15. 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？
16. 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？
17. 同じ炭素元素だけでできているが、結晶の構造が異なり硬度が非常に高いことで知られる物質を何という？
18. 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？
19. 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？
20. 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？
21. 純粋な水は電流を通しにくいため、電気分解の実験を行う際に水に加えて水溶液に導電性を持たせる物質を何という？
22. それ以上分けることができない、物質をつくる最小の粒子を何という？
23. 化学変化を元素記号や数字を用いて表した式を何という？

いちごドリル プリント

つづきの無料プリント
「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.14 化学変化・原子分子

言えた　／23

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	塩酸に鉄や亜鉛を加えると、金属が酸と反応して溶け出し、その代わりに**水素**という気体が発生します。	水素	□
2	**アルカリ性**は、水溶液中に水酸化物イオン（OH^-）が多く含まれることで示される性質です。	アルカリ性	□
3	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。	硫化銀	□
4	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	燃焼	□
5	この反応によって生成された物質が**酸化鉄**です。	酸化鉄	□
6	**蒸留**は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。	蒸留	□
7	**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。	金属光沢	□
8	**分子**は、数個の原子が結びついてできた粒子であり、その物質の性質を示す最小単位です。	分子	□
9	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	酸化	□
10	**単体**は、酸素（O2）や鉄（Fe）のように、一種類の原子だけからなる物質です。	単体	□
11	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。	炭素	□
12	このとき生成されるのが**二酸化炭素**です。	二酸化炭素	□
13	**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。	アルカリ性	□
14	化学式では原子の種類を元素記号で、その数を右下の数字で表す決まりがあり、これに従って**H2O**と表記されます。	H2O	□
15	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。	黄色	□
16	**金属**は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。	金属	□
17	**ダイヤモンド**は、炭素原子が非常に強固な立体構造で結びついており、天然の物質の中で最も硬い硬度を誇ります。	ダイヤモンド	□
18	**元素記号**は、世界中で共通して使われる科学の言語です。	元素記号	□
19	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	酸化物	□
20	**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。	酸化マグネシウム	□
21	水の電気分解実験では、電流を流れやすくするために**水酸化ナトリウム**などの水溶液を少量加えます。	水酸化ナトリウム	□
22	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。	原子	□
23	**化学反応式**は、反応に関与する物質の元素記号を用います。	化学反応式	□

言えなかった用語ノート