中学理科プリント（書き取り）
化学変化・原子分子 No.17

名前

得点 ／23

1. 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？
2. 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？
3. 物質をつくっているもとになる成分の種類で、現在約118種類が知られ周期表にまとめられているものを何という？
4. アンモニアが水に溶けてアルカリ性を示すのは、何というイオンを生じるから？
5. 物質を構成する原子の種類をアルファベットなどを組み合わせて表した記号を何という？
6. 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？
7. 電流の働きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
8. 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？
9. 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？
10. 酸とアルカリが反応して、お互いの性質を打ち消し合う反応を何という？
11. 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？
12. 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？
13. 構成する粒子の種類と数を記号で表したものを何という？
14. 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうなってしまう性質がある？
15. 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？
16. マグネシウムを空気中で加熱した際に生成される、酸素と結合した物質を何という？
17. 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？
18. 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
19. 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？
20. 物質の最小単位であり、化学変化の前後で種類や数が変わらない粒子のことを何という？
21. 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？
22. 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？
23. 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？

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.17 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	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	□
2	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	燃焼	□
3	元素は、この世に存在するすべての物質を構成する基本的な「種類」のことです。	元素	□
4	アンモニアが水に溶けると、一部が水と反応し、アンモニウムイオンと水酸化物イオンに電離します。	水酸化物イオン	□
5	元素記号は、アルファベットの大文字1文字または大文字と小文字の組み合わせで表されます。	元素記号	□
6	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	□
7	電気分解は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。	電気分解	□
8	化合物は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。	化合物	□
9	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。	酸素	□
10	この反応を中和といいます。	中和	□
11	電解質水溶液や融解させた物質に電流を流すと、イオンが各極に引き寄せられ、そこで分解が進みます。	電気分解	□
12	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	□
13	化学式は、構成する原子の種類と数を元素記号と数字を使って表したものです。	化学式	□
14	酸化鉄は、金属の鉄とは異なり結晶構造が変化しているため、力を加えても伸びることなく、簡単に崩れてしまう性質があります。	もろく崩れる	□
15	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	□
16	マグネシウムと酸素が化学反応を起こすことで、新しい物質である酸化マグネシウムができます。	酸化マグネシウム	□
17	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。	カイロ	□
18	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	□
19	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	□
20	物質の最小単位である原子は、化学変化によって他の種類に変わったり、数が減ったりすることはありません。	原子	□
21	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。	酸化	□
22	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	□
23	このように酸素が奪われる反応を「還元」と呼びます。	還元	□

言えなかった用語ノート