中学理科プリント（書き取り）
化学変化・原子分子 No.9

名前

得点 ／23

1. 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
2. 金属の亜鉛から気体を取り出すために実験で用いられる、酸性を示す溶液を何という？
3. 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？
4. 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？
5. 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？
6. 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？
7. 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？
8. 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？
9. アンモニアの極めて高い水への溶けやすさを確認する、フラスコ内での現象を何という？
10. 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
11. 鉄の粉末を空気中で熱したときに酸素と化合してできる、黒色の物質は何という？
12. 標準気圧のもとで、物質が液体から気体へと変化する温度のことを何という？
13. 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？
14. 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？
15. 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？
16. 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？
17. 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？
18. 石灰水に通すと白くにごるという特徴を持ち、呼吸や燃焼によって発生する気体を何という？
19. 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？
20. 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？
21. 加熱すると二酸化炭素を出すという性質を利用し、パンやケーキを膨らませる食品添加物を何という？
22. 鉄と硫黄を混ぜて加熱した際、両者が結びついて新しくできる物質を何という？
23. 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？

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.9 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	水溶液中に金属イオンが存在する場合、そこに硫化水素を通すと金属と硫黄が結合した物質が生成されます。	金属硫化物	□
2	うすい塩酸は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。	うすい塩酸	□
3	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	□
4	石灰水は水酸化カルシウムの水溶液です。	石灰水	□
5	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	□
6	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	□
7	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。	混合物	□
8	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	□
9	アンモニアを充填したフラスコに少量の水を加えると、アンモニアが瞬時に水に吸収されます。	噴水	□
10	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。	助燃性	□
11	鉄の粉末を空気中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。	酸化鉄	□
12	この温度を沸点といい、物質の種類によって固有の値を持っています。	沸点	□
13	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	□
14	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	□
15	化合は、原子同士が化学結合することで新しい分子や物質を作るプロセスです。	化合	□
16	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	□
17	このとき生成されるのが二酸化炭素です。	二酸化炭素	□
18	この気体は水酸化カルシウム水溶液である石灰水と反応して、水に溶けにくい白色の沈殿を生じさせます。	二酸化炭素	□
19	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	□
20	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。	炭酸ナトリウム	□
21	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。	ベーキングパウダー	□
22	生成された物質は磁石に引きつけられず、鉄単体とは全く異なる性質を持ちます。	硫化鉄	□
23	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	□

言えなかった用語ノート