中学理科プリント（書き取り）
化学変化・原子分子 No.12

名前

得点 ／24

1. 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？
2. 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？
3. 二つ以上の元素が一定の割合で化合してできた純物質を何という？
4. 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？
5. 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？
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？
7. 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？
8. 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？
9. 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？
10. 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？
11. 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？
12. 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？
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. 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？
15. 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？
16. 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？
17. 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？
18. 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？
19. 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？
20. 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？
21. 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？
22. たった1種類の元素から構成されている物質を何という？
23. 強い酸性を示す塩酸に溶けている、刺激臭のある気体を何という？
24. 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？

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.12 化学変化・原子分子

言えた　／24

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	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	□
2	この反応によって生成された物質が酸化鉄です。	酸化鉄	□
3	2種類以上の元素が結びついてできた物質を化合物といいます。	化合物	□
4	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	二酸化炭素	□
5	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	□
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。	元素記号	□
7	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。	酸性	□
8	上方置換法は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。	上方置換法	□
9	このとき生成されるのが二酸化炭素です。	二酸化炭素	□
10	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	□
11	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	□
12	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して塩素の気体として発生します。	塩素	□
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	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	□
15	石灰水に含まれるカルシウムイオンが二酸化炭素と反応し、水に溶けない固体として析出したものがこれです。	炭酸カルシウム	□
16	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	□
17	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。	原子	□
18	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	□
19	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	□
20	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	□
21	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	□
22	単体は、例えば酸素（O2）や鉄（Fe）のように、その物質の中に他の種類の原子が含まれていないものを指します。	単体	□
23	塩酸の正体は、塩化水素という気体が水に溶け込んだものです。	塩化水素	□
24	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	□

言えなかった用語ノート