中学理科プリント（書き取り）
化学変化・原子分子 No.3

名前 ＿＿＿＿＿＿＿＿

得点 ／23

1. 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？
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？
3. 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？
4. 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？
5. 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？
6. 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？
7. 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？
8. 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？
9. 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？
10. 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
11. 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？
12. 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？
13. 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？
14. 二種類以上の原子からできている物質と区別して、一種類の原子だけから構成される物質を何という？
15. 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？
16. 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？
17. 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？
18. 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？
19. 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？
20. 気体を集める方法のうち、水に溶けにくい性質を利用して集める手法を何という？
21. 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？
22. 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
23. 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？

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.3 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	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	□
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。	化合物	□
3	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	□
4	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	□
5	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から水素、陽極から酸素が発生します。	水素	□
6	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	二酸化炭素	□
7	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	□
8	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	□
9	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	□
10	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	酸化	□
11	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	□
12	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	□
13	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	□
14	例えば、酸素原子のみが集まった酸素分子（O2）や、鉄原子のみが規則正しく並んだ鉄などがこれに該当します。	単体	□
15	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	□
16	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	酸化物	□
17	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	□
18	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	□
19	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	□
20	水槽に満たした水の中に気体を満たしたい容器を逆さに入れ、そこへ気体を送り込んで水を押し出します。	水上置換法	□
21	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	□
22	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	□
23	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	□

言えなかった用語ノート