

1 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？

2 1種類の物質に熱を加えることで、2種類以上の別の物質に分かれる化学変化を何という？

3 乾燥剤や湿気を嫌う化学薬品を保管する際に用いる、密閉性の高い実験器具を何という？

4 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？

5 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？

6 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？

7 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？

8 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？

9 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？

10 1種類の物質に熱を加えて2種類以上の別の物質に分ける化学変化を何という？

11 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？

12 化学反応において、反応する成分原子の個数と個別の重さに応じて、物質同士で常に一定に保たれる比率のことを何という？

13 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？

14 炭酸カルシウムを加熱したときに、酸化カルシウムとともに発生する気体は何か？

15 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？

16 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？

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 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？

19 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？

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 化学変化において、周囲から熱を吸収することで温度が下がる現象を何という？

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 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？



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	乾燥した状態の <u>塩化コバルト紙</u> は青色をしています。水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。		<u>塩化コバルト紙</u>	☐
2	<u>熱分解</u> は、物質を加熱することで元の物質を構成する原子の結合が切れ、より単純な物質へと変化する現象です。		<u>熱分解</u>	☐
3	容器の蓋にグリスなどを塗ることで高い気密性を確保し、内部を乾燥状態に保つための実験器具です。		<u>デシケーター</u>	☐
4	<u>アルカリ性</u> を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。		<u>アルカリ性</u>	☐
5	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。		<u>水上置換法</u>	☐
6	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		<u>酸化</u>	☐
7	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 <u>塩素</u> の気体として発生します。		<u>塩素</u>	☐
8	元素記号Oで表される物質で、多くの物質と結びつきやすい性質を持ちます。		<u>酸素</u>	☐
9	<u>金属光沢</u> 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。		<u>金属光沢</u>	☐
10	<u>熱分解</u> は、特定の温度まで加熱することで、物質を構成する成分に分ける手法です。		<u>熱分解</u>	☐
11	<u>化合物</u> 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。		<u>化合物</u>	☐
12	化学反応において、反応物同士が結びつくとき、それぞれの物質の質量は常に決まった整数比になります。		<u>質量比</u>	☐
13	塩酸の正体は、 <u>塩化水素</u> という気体が水に溶け込んだものです。		<u>塩化水素</u>	☐
14	<u>二酸化炭素</u> は、炭素が燃焼した際や、炭酸カルシウムを強く加熱した際に発生する物質です。		<u>二酸化炭素</u>	☐
15	<u>助燃性</u> 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。		<u>助燃性</u>	☐
16	<u>ダイヤモンド</u> 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。		<u>ダイヤモンド</u>	☐
17	<u>原子</u> 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。		<u>原子</u>	☐
18	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの水溶液です。		<u>石灰水</u>	☐
19	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 <u>酸化マグネシウム</u> ができます。		<u>酸化マグネシウム</u>	☐
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 <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。		<u>炭酸ナトリウム</u>	☐
21	この反応では、周囲の熱が奪われるため、反応容器の外側の温度が低下します。		<u>吸熱反応</u>	☐
22	<u>単体</u> は、酸素（O ₂ ）や鉄（Fe）のように、一種類の原子だけからなる物質です。		<u>単体</u>	☐
23	<u>元素記号</u> 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。		<u>元素記号</u>	☐

言えなかった用語ノート