

- 1 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？
- 2 マグネシウムと酸素は、3 : 2の質量比で結びつく。マグネシウム1.5gが酸素と完全に結びついてできる酸化マグネシウムは何g？
- 3 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に生じる、白い粉末状の物質を何という？
- 4 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？
- 5 鉄と硫黄を加熱してできる、鉄とも硫黄とも異なる新しい物質を何という？
- 6 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 炭酸水素ナトリウムを加熱したときに、水とともに発生する無色の気体を何という？
- 12 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？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 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？
- 18 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？
- 19 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 20 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？
- 21 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？
- 22 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？
- 23 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？



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	2種類以上の元素が結びついてできた物質を <u>化合物</u> といいます。	化合物	☐
2		2.5g	☐
3	加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。	炭酸ナトリウム	☐
4	<u>電気分解</u> 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	☐
5	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、 <u>硫化鉄</u> という新しい物質が生成されます。	硫化鉄	☐
6	<u>分子</u> は、数個の原子が結びついてできた粒子であり、その物質の性質を示す最小単位です。	分子	☐
7	炭素と酸素が結びついてできる物質です。	二酸化炭素	☐
8	<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。	元素記号	☐
9	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。	質量比	☐
10	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	☐
11	炭酸水素ナトリウム（重曹）は熱に弱く、加熱すると分解されて炭酸ナトリウムと水、そして <u>二酸化炭素</u> に変化します。	二酸化炭素	☐
12	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	燃焼	☐
13	<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。	化合物	☐
14	<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。	原子	☐
15	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。	酸化物	☐
16	酸化銅と <u>炭素</u> の粉末を混ぜて加熱すると、 <u>炭素</u> が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化 <u>炭素</u> となり、後に銅だけが残ります。	炭素	☐
17	<u>石灰水</u> は水酸化カルシウムの水溶液です。	石灰水	☐
18	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	☐
19	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	☐
20	<u>混合物</u> 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	☐
21	<u>純物質</u> は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。	純物質	☐
22	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	☐
23	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が、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。	塩化コバルト紙	☐

言えなかった用語ノート