

1 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？

2 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？

3 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？

4 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？

5 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？

6 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？

7 化学変化の前後で、物質全体の重さが変化せず一定に保たれるという決まりを何という？

8 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？

9 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？

10 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？

11 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？

12 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？

13 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？

14 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に、分解物として生じる物質の一つで、水溶液がアルカリ性を示す塩は何か？

15 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？

16 物質を構成する原子の種類をアルファベットなどを組み合わせて表した記号を何という？

17 物質が酸素と化合して別の物質に変わる化学変化を何という？

18 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？

19 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？

20 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？

21 物質が酸素と化学的に結合してできた化合物の総称を何という？

22 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうになってしまう性質がある？



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	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。		<u>炭酸カルシウム</u>	☐
2	<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>	☐
3	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>	☐
4	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。		<u>カイロ</u>	☐
5	<u>還元</u> とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。		<u>還元</u>	☐
6	<u>金属</u> は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。		<u>金属</u>	☐
7	密閉された空間で化学変化を行うと、反応物の合計質量と生成物の合計質量が必ず一致することが証明されました。		<u>質量保存の法則</u>	☐
8	物質の最小単位である <u>原子</u> 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。		<u>原子</u>	☐
9	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>	☐
10	<u>うすい塩酸</u> は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。		<u>うすい塩酸</u>	☐
11	この水素イオンの存在により、水溶液は <u>酸性</u> を示すことになります。		<u>酸性</u>	☐
12	<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>	☐
13	炭素と酸素が結びついてできる物質です。		<u>二酸化炭素</u>	☐
14	炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱すると、熱分解により二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。		<u>炭酸ナトリウム</u>	☐
15	このように酸素が奪われる反応を「 <u>還元</u> 」と呼びます。		<u>還元</u>	☐
16	<u>元素記号</u> は、アルファベットの大文字1文字または大文字と小文字の組み合わせで表されます。		<u>元素記号</u>	☐
17	<u>酸化</u> とは、物質が酸素原子と結びつく化学変化を指します。		<u>酸化</u>	☐
18	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>	☐
19	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		<u>ベーキングパウダー</u>	☐
20	鉄の粉末を空气中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の <u>酸化鉄</u> （四酸化三鉄など）に変化します。		<u>酸化鉄</u>	☐
21	<u>酸化物</u> とは、ある物質が酸素と結合してできた化合物のことを指します。		<u>酸化物</u>	☐
22	酸化鉄は、金属の鉄とは異なり結晶構造が変化しているため、力を加えても伸びることなく、簡単に崩れてしまう性質があります。		<u>もろく崩れる</u>	☐

言えなかった用語ノート