

1 金属のマグネシウムにうすい塩酸を加えたときに発生する、可燃性のある無色透明の気体を何という？

2 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？

3 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？

4 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？

5 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？

6 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？

7 化学反応式の左右で原子の数を合わせるために、各化学式の前につける数字のことを何という？

8 水素原子と酸素原子から構成される分子の化学式を何という？

9 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？

10 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？

11 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？

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 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？

14 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？

15 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？

16 液体を加熱して気体にした後、再び冷やすことで沸点の差を利用して成分を分ける方法を何という？

17 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？

18 それ以上分けることができない、物質をつくる最小の粒子を何という？

19 たたくと薄く広がり、細長く引き伸ばすことができる、金属特有の性質を何という？

20 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？

21 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？

22 水溶液を加熱して溶媒を蒸発させ、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？

23 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？



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	これが <u>水素</u> です。		<u>水素</u>	☐
2	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>	☐
3	<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>	☐
4	<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>	☐
5	<u>化学式</u> 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。		<u>化学式</u>	☐
6	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>	☐
7	化学式自体を変更することはできないため、分子や原子の個数を調整する役割として、式の前方に数字を書きます。		<u>係数</u>	☐
8	化学式では原子の種類を元素記号で、その数を右下の数字で表す決まりがあり、これに従って <u>H2O</u> と表記されます。		<u>H2O</u>	☐
9	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>	☐
10	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。		<u>硫化鉄</u>	☐
11	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 <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。		<u>水素</u>	☐
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 <u>塩素</u> の気体として発生します。		<u>塩素</u>	☐
13	<u>上方置換法</u> は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。		<u>上方置換法</u>	☐
14	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>	☐
15	<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>	☐
16	<u>蒸留</u> は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。		<u>蒸留</u>	☐
17	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。		<u>化合物</u>	☐
18	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。		<u>原子</u>	☐
19	力を加えても金属原子の並びがずれるだけで、結合自体は切れにくいので、たたくと薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。		<u>展性・延性</u>	☐
20	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>	☐
21	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。		<u>塩化コバルト紙</u>	☐
22	<u>再結晶</u> は、一度溶かした物質を再び固体として取り出す方法です。		<u>再結晶</u>	☐
23	<u>化合物</u> は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。		<u>化合物</u>	☐

言えなかった用語ノート