

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？

