

1 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？

2 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？

3 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？

4 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？

5 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？

6 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？

7 純粋な水は電流を通しにくいので、電気分解の実験を行う際に水に加えて水溶液に導電性を持たせる物質を何という？

8 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？

9 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？

10 分子式や組成式、構造式などをまとめた、元素記号を使って物質を表す式の総称を何という？

11 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？

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 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？

14 酸とアルカリが反応して、お互いの性質を打ち消し合う反応を何という？

15 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？

16 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？

17 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？

18 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？

19 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？

20 標準気圧のもとで、物質が液体から気体へと変化する温度のことを何という？

21 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？

22 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？

23 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？

24 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？



- 1 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？
- 2 鉄と硫黄を混ぜて加熱した時に生成される黒い固体を何という？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 二種類以上の原子からできている物質と区別して、一種類の原子だけから構成される物質を何という？
- 11 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？
- 12 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？
- 13 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 14 アンモニアが水に溶けてアルカリ性を示すのは、何というイオンを生じるから？
- 15 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 16 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？
- 17 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？
- 18 物質をつくっているもとになる成分の種類で、現在約118種類が知られ周期表にまとめられているものを何という？
- 19 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？
- 20 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 21 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？
- 22 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？
- 23 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？



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 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？
- 6 化学変化を元素記号や数字を用いて表した式を何という？
- 7 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？
- 8 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？
- 9 アンモニアの極めて高い水への溶けやすさを確認する、フラスコ内での現象を何という？
- 10 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 11 鉄の粉末を空气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？
- 12 標準気圧のもとで、物質が液体から気体へと変化する温度のことを何という？
- 13 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？
- 14 純粋な水は電流を通しにくいいため、電気分解の実験を行う際に水に加えて水溶液に導電性を持たせる物質を何という？
- 15 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？
- 16 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？
- 17 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 18 石灰水に通すと白くにごるという特徴を持ち、呼吸や燃焼によって発生する気体を何という？
- 19 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？
- 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 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？
- 22 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？
- 23 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？



- 1 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？
- 2 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？
- 3 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？
- 4 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？
- 5 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 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 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？
- 14 標準気圧のもとで、物質が液体から気体へと変化する温度のことを何という？
- 15 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？
- 16 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 17 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 18 物質が激しく燃焼するのを助ける性質を持ち、燃焼実験で必要不可欠な気体は何という？
- 19 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？
- 20 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？
- 21 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？
- 22 塩酸などの酸性の水溶液に鉄や亜鉛を入れたとき、気泡とともに発生する可燃性の気体は何という？

