

- 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 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	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。		係数	☐
2	電解質水溶液や融解させた物質に電流を流すと、イオンが各極に引き寄せられ、そこで分解が進みます。		電気分解	☐
3	分子は、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	☐
4	鉄と硫黄を混ぜて加熱すると、熱を出しながら反応し、硫化鉄という新しい物質が生成されます。		硫化鉄	☐
5	この反応では、周囲の熱が奪われるため、反応容器の外側の温度が低下します。		吸熱反応	☐
6	乾燥した状態の塩化コバルト紙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	☐
7	水の電気分解実験では、電流を流れやすくするために水酸化ナトリウムなどの水溶液を少量加えます。		水酸化ナトリウム	☐
8	二酸化炭素は、炭素が燃焼した際や、炭酸カルシウムを強く加熱した際に発生する物質です。		二酸化炭素	☐
9	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	☐
10	化学式は、その物質がどの元素から、どのような比率でできているかを示す記号の組み合わせです。		化学式	☐
11	マグネシウムと酸素が化学反応を起こすことで、新しい物質である酸化マグネシウムができます。		酸化マグネシウム	☐
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塩素の気体として発生します。		塩素	☐
13	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。		原子	☐
14	この反応を中和といいます。		中和	☐
15	元素記号は、世界中で共通して使われる科学の言語です。		元素記号	☐
16	加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして炭酸ナトリウムが生成されます。		炭酸ナトリウム	☐
17	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。		燃焼	☐
18	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H ₂ Oと表記されます。		H ₂ O	☐
19	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から水素、陽極から酸素が発生します。		水素	☐
20	この温度を沸点といい、物質の種類によって固有の値を持っています。		沸点	☐
21	アルカリ性を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。		アルカリ性	☐
22	金属光沢は、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。		金属光沢	☐
23	うすい塩酸は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。		うすい塩酸	☐
24	2種類以上の元素が結びついてできた物質を化合物といいます。		化合物	☐

言えなかった用語ノート