

- 1 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？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 異なる種類の原子が結びついてできた物質であり、水に溶けると電離する物質を何という？
- 5 気体を集める方法のうち、水に溶けにくい性質を利用して集める手法を何という？
- 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 たった1種類の元素から構成されている物質を何という？
- 8 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？
- 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 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにどった原因となる沈殿物を何という？
- 11 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？
- 12 炭素や硫黄など、金属以外の元素が酸素と結びついてできた化合物を何という？
- 13 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 石灰水に通すと白くにど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？
- 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 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？
- 20 電流の動きによって、化合物をその構成元素や別の物質に分ける化学変化を何という？
- 21 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 22 同温・同圧の条件下であれば、気体の種類に関わらず同じ体積中に共通して含まれている粒子を何という？
- 23 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？



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	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と、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。		展性・延性	☐
2	この反応を中和といいます。		中和	☐
3	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。		質量保存の法則	☐
4	化合物は、2種類以上の異なる原子が特定の割合で結びついた物質です。		化合物	☐
5	水槽に満たした水の中に気体を満たしたい容器を逆さに入れ、そこへ気体を送り込んで水を押し出します。		水上置換法	☐
6	金属は、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。		金属	☐
7	単体は、例えば酸素（O ₂ ）や鉄（Fe）のように、その物質の中に他の種類の原子が含まれていないものを指します。		単体	☐
8	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	☐
9	還元とは、ある物質から酸素を取り除く化学反応のことです。		還元	☐
10	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。		炭酸カルシウム	☐
11	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	☐
12	非金属酸化物とは、炭素、硫黄、窒素などの非金属元素と酸素が結合した化合物を指します。		非金属酸化物	☐
13	単体は、酸素（O ₂ ）や鉄（Fe）のように、一種類の原子だけからなる物質です。		単体	☐
14	物質の最小単位である原子は、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。		原子	☐
15	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	☐
16	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	☐
17	この気体は水酸化カルシウム水溶液である石灰水と反応して、水に溶けにくい白色の沈殿を生じさせます。		二酸化炭素	☐
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	鉄の粉末を空気中で熱すると、激しい熱と光を出しながら酸素と結びつき、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。		酸化鉄	☐
20	電気分解は、物質に直接電流を流すことで引き起こされる化学変化です。		電気分解	☐
21	このように酸素が奪われる反応を「還元」と呼びます。		還元	☐
22	いくつかの原子が結びついた、物質の性質を示す最小の粒子です。		分子	☐
23	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。		燃焼	☐

言えなかった用語ノート