

- 1 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？
- 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 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？
- 4 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？
- 5 酸化銀を加熱した際に発生する、物を燃やすはたらきを持つ気体は何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 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？
- 13 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？
- 14 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？
- 15 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 16 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？
- 17 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？
- 18 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？
- 19 2種類以上の物質が結びついて別の新しい物質を作る化学変化を何という？
- 20 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？
- 21 1種類の物質に熱を加えて2種類以上の別の物質に分ける化学変化を何という？
- 22 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 23 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？
- 24 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？
- 25 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？



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	中に入っている鉄粉が、袋の微細な穴から取り込まれた酸素と反応（酸化）する際に発生する熱エネルギーを利用した製品です。		カイロ	☐
2	炭素と酸素が結びついてできる物質です。		二酸化炭素	☐
3	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	☐
4	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。		硫化鉄	☐
5	酸化銀（Ag ₂ O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と酸素（O ₂ ）に分解されます。		酸素	☐
6	他の物質と激しく化合する性質があり、この反応の際に熱と光を出す現象が「燃焼」です。		酸素	☐
7	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。		デシケーター	☐
8	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	☐
9	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	☐
10	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、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。		酸化鉄	☐
11	元素は、この世に存在するすべての物質を構成する基本的な「種類」のことです。		元素	☐
12	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	☐
13	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	☐
14	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	☐
15	助燃性は、主に酸素などが持つ性質で、火がついているものに対してさらに燃えやすくさせる働きを指します。		助燃性	☐
16	再結晶は、一度溶かした物質を再び固体として取り出す方法です。		再結晶	☐
17	化学反応式は、反応に関与する物質の元素記号を用います。		化学反応式	☐
18	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	☐
19	化合は、複数の物質が原子レベルで組み合わせたり、元の物質とは異なる性質を持つ新しい物質を作る過程です。		化合	☐
20	元素記号Oで表される物質で、多くの物質と結びつきやすい性質を持ちます。		酸素	☐
21	熱分解は、特定の温度まで加熱することで、物質を構成する成分に分ける手法です。		熱分解	☐
22	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	☐
23	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	☐
24	これが水素です。		水素	☐
25	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	☐

言えなかった用語ノート