

- 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？



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	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	☐
2	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	☐
3	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	☐
4	炭酸水素ナトリウムに熱を加えると、二酸化炭素、水、そしてこの 炭酸ナトリウム が生成されます。		炭酸ナトリウム	☐
5	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		酸化	☐
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	酸化銅と 炭素 の粉末を混ぜて加熱すると、 炭素 が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化 炭素 となり、後に銅だけが残ります。		炭素	☐
8	炭酸水素ナトリウム（重曹）は熱に弱く、加熱すると分解されて炭酸ナトリウムと水、そして 二酸化炭素 に変化します。		二酸化炭素	☐
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	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	☐
11	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		ベーキングパウダー	☐
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	石灰水 は水酸化カルシウムの水溶液です。		石灰水	☐
14	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	☐
15	蒸留 は、混合物の各成分が持つ沸点の違いを巧みに利用する分離手法です。		蒸留	☐
16	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	☐
17	このとき生成されるのが 二酸化炭素 です。		二酸化炭素	☐
18	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	☐
19	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。		燃焼	☐
20	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 H2O と表記されます。		H2O	☐
21	これが 水素 です。		水素	☐
22	塩酸に鉄や亜鉛を加えると、金属が酸と反応して溶け出し、その代わりに 水素 という気体が発生します。		水素	☐

言えなかった用語ノート