

- | | | | |
|----|--|--------------------------|--------------------------|
| 1 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 抽出 | | |
| 2 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 二酸化炭素 ② 窒素 ③ 酸素 ④ 水素 | | |
| 3 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩基性酸化物 ② 非金属酸化物 ③ 両性酸化物 ④ 金属酸化物 | | |
| 4 | 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうなってしまう性質がある？ | ☐ | ☐ |
| | ① 光沢のある ② 硬く ③ 熱しやすく ④ もろく崩れる | | |
| 5 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 質量比 ② 個数比 ③ 密度比 ④ 体積比 | | |
| 6 | 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 熱分解 ② 還元 ③ 電気分解 ④ 酸化 | | |
| 7 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩化ナトリウム ② 炭酸水素ナトリウム ③ 硫酸ナトリウム ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 8 | 石灰岩や大理石の主成分であり、酸と反応すると気体を生じさせる物質を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 炭酸水素ナトリウム ② 炭酸カルシウム ③ 炭酸ナトリウム ④ 炭酸カリウム | | |
| 9 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① ベーキングパウダー ② アンモニア水 ③ 食塩水 ④ 石灰水 | | |
| 10 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 塩化銅 ② 酸化銅 ③ 炭酸ナトリウム ④ 酸化マグネシウム | | |
| 11 | 物質の構成要素の種類を区別するために、アルファベットを用いて表す記号を何という？ | ☐ | ☐ |
| | ① 分子式 ② 元素記号 ③ イオン式 ④ 化学式 | | |
| 12 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 可逆反応 ② 発熱反応 ③ 不可逆反応 ④ 吸熱反応 | | |
| 13 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？ | ☐ | ☐ |
| | ① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | | |
| 14 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 酸化物 ② 水酸化物 ③ 塩化物 ④ 硫化物 | | |
| 15 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① pH試験紙 ② リトマス紙 ③ ろ紙 ④ 塩化コバルト紙 | | |
| 16 | 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？ | ☐ | ☐ |
| | ① 倍数比例の法則 ② 質量保存の法則 ③ エネルギー保存の法則 ④ 定比例の法則 | | |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

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	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。	1 蒸留	☐
2	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。	3 酸素	☐
3	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。	2 非金属酸化物	☐
4	酸化鉄は、金属の鉄とは異なり結晶構造が変化しているため、力を加えても伸びることなく、簡単に崩れてしまう性質があります。	4 もろく崩れる	☐
5	化学反応において、反応物同士が結びつくとき、それぞれの物質の質量は常に決まった整数比になります。	1 質量比	☐
6	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。	3 電気分解	☐
7	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。	4 炭酸ナトリウム	☐
8	炭酸カルシウム は、カルシウム・炭素・酸素からなる化合物です。	2 炭酸カルシウム	☐
9	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。	1 ベーキングパウダー	☐
10	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。	3 炭酸ナトリウム	☐
11	元素記号 は、水素（H）や酸素（O）のように、原子の種類をアルファベットで表す世界共通のルールです。	2 元素記号	☐
12	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。	4 吸熱反応	☐
13	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。	3 酸素	☐
14	酸化物 とは、ある物質が酸素と結合してできた化合物のことを指します。	1 酸化物	☐
15	乾燥した状態の 塩化コバルト紙 は青色をしています。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。	4 塩化コバルト紙	☐
16	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。	2 質量保存の法則	☐

言えなかった用語ノート