

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 1種類の物質に熱を加えることで、2種類以上の別の物質に分かれる化学変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 光分解 ② 電気分解 ③ 酸化分解 ④ 熱分解 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合 ② 分解 ③ 複分解 ④ 置換 | | |
| 3 | 物質を構成する原子の種類をアルファベットなどを組み合わせて表した記号を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 原子番号 ② 元素記号 ③ 原子量 ④ 化学式 | | |
| 4 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① pH試験紙 ② リトマス紙 ③ 塩化コバルト紙 ④ ろ紙 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 上方置換法 ② 下方置換法 ③ 蒸留法 ④ 水上置換法 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② 電子 ③ 原子 ④ イオン | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 単体 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 炭酸カルシウム ② 炭酸ナトリウム ③ 炭酸水素ナトリウム ④ 炭酸カリウム | | |
| 9 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 抽出 ② 蒸留 ③ ろ過 ④ 再結晶 | | |
| 10 | 異なる種類の物質が結びつき、全く別の物質ができる化学変化のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合 ② 分解 ③ 置換 ④ 酸化 | | |
| 11 | 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化 ② 燃焼 ③ 還元 ④ 分解 | | |
| 12 | 空気よりも軽く、水に溶けやすい気体を集めるための手法は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 下方置換法 ② 上方置換法 ③ 水上置換法 ④ 置換法 | | |
| 13 | アンモニアの極めて高い水への溶けやすさを確認する、フラスコ内での現象を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 燃焼 ② 沈殿 ③ 昇華 ④ 噴水 | | |
| 14 | 炭酸水素ナトリウムを加熱した際に、分解物として生じる物質の一つで、水溶液がアルカリ性を示す塩は何か？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化銅 ② 炭酸ナトリウム ③ 酸化マグネシウム ④ 塩化銅 | | |
| 15 | 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 炭酸カルシウム ② 塩化カルシウム ③ 水酸化カルシウム ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 混合物 ② 単体 ③ 化合物 ④ 純物質 | | |



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	熱分解 は、物質を加熱することで元の物質を構成する原子の結合が切れ、より単純な物質へと変化する現象です。		4 熱分解	☐
2	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。		1 化合	☐
3	元素記号 は、アルファベットの大文字1文字または大文字と小文字の組み合わせで表されます。		2 元素記号	☐
4	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。		3 塩化コバルト紙	☐
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。		4 水上置換法	☐
6	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。		3 原子	☐
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。		2 単体	☐
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。		1 炭酸カルシウム	☐
9	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。		4 再結晶	☐
10	化合 は、原子同士が化学結合することで新しい分子や物質を作るプロセスです。		1 化合	☐
11	例えば、酸化銅に炭素を混ぜて加熱すると、酸素が炭素に移り、酸化銅は銅に戻ります。このように酸素が奪われる反応を「 還元 」と呼びます。		3 還元	☐
12	上方置換法 は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。		2 上方置換法	☐
13	アンモニアを充填したフラスコに少量の水を加えると、アンモニアが瞬時に水に吸収されます。		4 噴水	☐
14	炭酸水素ナトリウムを試験管に入れて加熱すると、熱分解により二酸化炭素、水、そして 炭酸ナトリウム が生成されます。		2 炭酸ナトリウム	☐
15	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。		1 炭酸カルシウム	☐
16	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。		3 化合物	☐

言えなかった用語ノート