

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 窒素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 石灰水 ② ベーキングパウダー ③ 食塩水 ④ アンモニア水 | | |
| 3 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 還元 ② 沈殿 ③ 中和 ④ 酸化 | | |
| 4 | 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 | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 炭酸ナトリウム ② 炭酸水素ナトリウム ③ 硫酸ナトリウム ④ 塩化ナトリウム | | |
| 6 | 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 噴水 ③ 沈殿 ④ 昇華 | | |
| 7 | 電流の働きによって、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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 触媒分解 ② 熱分解 ③ 光分解 ④ 電気分解 | | |
| 8 | 物質が酸素と化合して別の物質に変わる化学変化を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 中和 ② 熱分解 ③ 酸化 ④ 還元 | | |
| 9 | 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 金属水酸化物 ② 金属硫化物 ③ 金属塩化物 ④ 金属酸化物 | | |
| 10 | 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 純物質 ③ 単体 ④ 混合物 | | |
| 11 | 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変えるような性質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 中性 ② 強酸性 ③ 酸性 ④ アルカリ性 | | |
| 12 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② 原子 ③ 電子 ④ イオン | | |
| 13 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化銀 ② 硫化銅 ③ 硫化鉄 ④ 硫化亜鉛 | | |
| 14 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 窒素 ④ 水素 | | |
| 15 | 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 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 融点 ② 沸点 ③ 密度 ④ 溶解度 | | |



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	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。		4 酸素	☐
2	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		2 ベーキングパウダー	☐
3	この反応を 中和 といいます。		3 中和	☐
4	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	☐
5	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。		1 炭酸ナトリウム	☐
6	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。		2 噴水	☐
7	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。		4 電気分解	☐
8	酸化 とは、物質が酸素原子と結びつく化学変化を指します。		3 酸化	☐
9	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。		2 金属硫化物	☐
10	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。		3 単体	☐
11	アルカリ性 を示す物質は、水に溶けると水酸化物イオンを生じます。		4 アルカリ性	☐
12	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。		1 分子	☐
13	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。		3 硫化鉄	☐
14	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。		1 二酸化炭素	☐
15	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	☐
16	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。		2 沸点	☐

言えなかった用語ノート