

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸素 ② 窒素 ③ 二酸化炭素 ④ 水素 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 腐食 ② 消化 ③ 発酵 ④ 燃焼 | | |
| 3 | 強い酸性を示す塩酸に溶けている、刺激臭のある気体を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① アンモニア ② 硫化水素 ③ 塩化水素 ④ 二酸化硫黄 | | |
| 4 | 水を電気分解した際、マイナス極側から発生する気体を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 塩素 ② 水素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素 | | |
| 5 | 2種類以上の異なる構成要素が結びついてできる物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 単体 ③ 混合物 ④ 純物質 | | |
| 6 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① マグネシウム ② 炭素 ③ 鉄 ④ 水素 | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 原子 ② イオン ③ 元素 ④ 分子 | | |
| 8 | 金属の亜鉛から気体を取り出すために実験で用いられる、酸性を示す溶液を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 石灰水 ② 水酸化ナトリウム水溶液 ③ 純水 ④ うすい塩酸 | | |
| 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 金属硫化物 ② 金属酸化物 ③ 金属塩化物 ④ 金属水酸化物 | | |
| 10 | 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 | | |
| 11 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化マグネシウム ② 酸化銅 ③ 塩化銅 ④ 炭酸ナトリウム | | |
| 12 | 鉄の粉末を空気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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化銅 ② 硫化鉄 ③ 酸化鉄 ④ 塩化鉄 | | |
| 13 | 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 上方置換法 ② 下方置換法 ③ 水上置換法 ④ 置換法 | | |
| 14 | 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 酸素 ③ 二酸化炭素 ④ 窒素 | | |
| 15 | 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 還元 ② 中和 ③ 酸化 ④ 置換 | | |
| 16 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 抽出 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 蒸留 | | |



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	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。	1 酸素	☐
2	光や熱を放ちながら急速に酸化が進む現象です。	4 燃焼	☐
3	塩酸の正体は、 <u>塩化水素</u> という気体が水に溶け込んだものです。	3 塩化水素	☐
4	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から <u>水素</u> 、陽極から酸素が発生します。	2 水素	☐
5	<u>化合物</u> は、2種類以上の異なる原子が化学結合によって結びついた物質です。	1 化合物	☐
6	酸化銅と <u>炭素</u> の粉末を混ぜて加熱すると、 <u>炭素</u> が酸化銅中の酸素と結びついて二酸化 <u>炭素</u> となり、後に銅だけが残ります。	2 炭素	☐
7	<u>元素</u> 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。	3 元素	☐
8	<u>うすい塩酸</u> は、塩化水素という気体を水に溶かしたものです。	4 うすい塩酸	☐
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。	1 金属硫化物	☐
10	<u>炭酸カルシウム</u> 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	☐
11	加熱分解反応により、二酸化炭素、水、そして <u>炭酸ナトリウム</u> が生成されます。	4 炭酸ナトリウム	☐
12	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 <u>酸化鉄</u> （四酸化三鉄など）に変化します。	3 酸化鉄	☐
13	<u>上方置換法</u> は、気体の密度が空気よりも小さい場合に用いられます。	1 上方置換法	☐
14	酸化銀（Ag ₂ O）を試験管に入れて加熱すると、銀（Ag）と <u>酸素</u> （O ₂ ）に分解されます。	2 酸素	☐
15	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。	3 酸化	☐
16	<u>蒸留</u> 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。	4 蒸留	☐

言えなかった用語ノート