

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 二種類以上の原子からできている物質と区別して、一種類の原子だけから構成される物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 単体 ③ 混合物 ④ 純物質 | | |
| 2 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化 ② 化合 ③ 還元 ④ 分解 | | |
| 3 | 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 | | |
| 4 | 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 化合物 ② 単体 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 5 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化物 ② 水酸化物 ③ 酸化物 ④ 塩化物 | | |
| 6 | 銀製品が空気中で放置された際に表面が黒ずんでしまう原因となる物質は何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化銀 ② 硫化銀 ③ 硝酸銀 ④ 塩化銀 | | |
| 7 | 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 | | |
| 8 | 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 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 水素 | | |
| 9 | 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 | | |
| 10 | 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 | | |
| 11 | それ以上分けることができない、物質をつくる最小の粒子を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 分子 ② イオン ③ 元素 ④ 原子 | | |
| 12 | 鉄と硫黄を混ぜて加熱した時に生成される黒い固体を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 硫化鉄 ② 酸化マグネシウム ③ 酸化銅 ④ 塩化銅 | | |
| 13 | 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 再結晶 ② 蒸留 ③ ろ過 ④ 抽出 | | |
| 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 酸化マグネシウム ③ 炭酸ナトリウム ④ 塩化銅 | | |
| 15 | マグネシウムを空気中で加熱した際に生成される、酸素と結合した物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 二酸化マンガン ② 酸化銅 ③ 酸化銀 ④ 酸化マグネシウム | | |
| 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？ | <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 | | |



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	例えば、酸素原子のみが集まった酸素分子（O ₂ ）や、鉄原子のみが規則正しく並んだ鉄などがこれに該当します。		2 単体	☐
2	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。		3 還元	☐
3	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	☐
4	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。		1 化合物	☐
5	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。		3 酸化物	☐
6	銀は空気中の酸素とは加熱しないと反応しませんが、空気中にわずかに含まれる硫黄成分や、硫黄を含むガスと反応して、表面に黒い「硫化銀」という層を作ります。		2 硫化銀	☐
7	化合物は、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	☐
8	電気エネルギーを用いることで、水分子が分解され、陰極から水素、陽極から酸素が発生します。		4 水素	☐
9	この反応を中和といいます。		3 中和	☐
10	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	☐
11	この粒子が1種類だけ集まっている物質を「単体」と呼びます。		4 原子	☐
12	鉄と硫黄が化合してできる新しい物質で、見た目は黒色です。		1 硫化鉄	☐
13	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。		2 蒸留	☐
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。		3 炭酸ナトリウム	☐
15	マグネシウムと酸素が化学反応を起こすことで、新しい物質である酸化マグネシウムができます。		4 酸化マグネシウム	☐
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。		1 金属硫化物	☐

言えなかった用語ノート
