

- | | | |
|----|---|---|
| 1 | 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 炭酸ナトリウム ③ 炭酸カリウム ④ 炭酸カルシウム | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 2 | 物質をこれ以上分けることができない、最小の粒子を何という？
① イオン ② 原子 ③ 分子 ④ 電子 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 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？
① 原子量 ② 原子番号 ③ 元素記号 ④ 化学式 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 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？
① 化合 ② 分解 ③ 置換 ④ 酸化 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 5 | 化学反応式の左右で原子の数を合わせるために、各化学式の前につける数字のことを何という？
① 添え字 ② 原子番号 ③ 指数 ④ 係数 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 6 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？
① 二酸化炭素 ② 酸素 ③ 水素 ④ 窒素 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 7 | 分子式や組成式、構造式などをまとめた、元素記号を使って物質を表す式の総称を何という？
① 構造式 ② 電子式 ③ 化学式 ④ 組成式 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 8 | 鉄や銅のように、みがくと光沢があり、電気や熱をよく通す物質を何という？
① 金属 ② 合金 ③ 非金属 ④ 半金属 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 9 | 酸化鉄には、鉄と異なり叩くとどうに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 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 10 | 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？
① 酸化マグネシウム ② 酸化銅 ③ 酸化銀 ④ 二酸化マンガン | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 11 | 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 硫化物 ② 酸化物 ③ 塩化物 ④ 水酸化物 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 12 | 1種類の物質に熱を加えて2種類以上の別の物質に分ける化学変化を何という？
① 光分解 ② 触媒分解 ③ 熱分解 ④ 電気分解 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 13 | 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？
① 塩素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 水素 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 14 | 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？
① 塩素 ② 水素 ③ 二酸化炭素 ④ 酸素 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 15 | 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？
① 混合物 ② 単体 ③ 化合物 ④ 純物質 | <input type="text"/> <input type="text"/> |
| 16 | たたくと薄く広がり、細長く引き伸ばすことができる、金属特有の性質を何という？
① 展性・延性 ② 電気伝導性 ③ 熱伝導性 ④ 金属光沢 | <input type="text"/> <input type="text"/> |



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	<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。		4 <u>炭酸カルシウム</u>	☐
2	<u>原子</u> は、物質を構成するこれ以上分割できない最小の粒子です。		2 <u>原子</u>	☐
3	<u>元素記号</u> 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。		3 <u>元素記号</u>	☐
4	<u>化合</u> 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 <u>化合</u>	☐
5	化学式自体を変更することはできないため、分子や原子の個数を調整する役割として、式の前方に数字を書きます。		4 <u>係数</u>	☐
6	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。		2 <u>酸素</u>	☐
7	<u>化学式</u> は、その物質がどの元素から、どのような比率でできているかを示す記号の組み合わせです。		3 <u>化学式</u>	☐
8	<u>金属</u> は、電気や熱をよく通し、特有の光沢や展性・延性を持つ物質の総称です。		1 <u>金属</u>	☐
9	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 <u>もろく崩れる</u>	☐
10	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 <u>酸化マグネシウム</u> ができます。		1 <u>酸化マグネシウム</u>	☐
11	<u>酸化物</u> 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。		2 <u>酸化物</u>	☐
12	<u>熱分解</u> は、特定の温度まで加熱することで、物質を構成する成分に分ける手法です。		3 <u>熱分解</u>	☐
13	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。		4 <u>水素</u>	☐
14	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 <u>水素</u>	☐
15	<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。		3 <u>化合物</u>	☐
16	力を加えても金属原子の並びがずれるだけで、結合自体は切れにくいいため、たとえ薄く広がる「展性」や、引っ張ると細長く伸びる「延性」を示します。		1 <u>展性・延性</u>	☐

言えなかった用語ノート