

- | | | | |
|----|---|----------------------|----------------------|
| 1 | 鉄と反応させる実験で用いられる硫黄は、常温では何色の固体か？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 青色 ② 赤色 ③ 無色 ④ 黄色 | | |
| 2 | 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 電気分解 ③ 光分解 ④ 熱分解 | | |
| 3 | 水溶液にしたときに、リトマス紙を青色に変化させる性質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① アルカリ性 ② 中性 ③ 強酸性 ④ 酸性 | | |
| 4 | 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 | | |
| 5 | 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 溶解度 ② 融点 ③ 密度 ④ 沸点 | | |
| 6 | 2種類以上の異なる物質が混ざり合っている状態のものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 化合物 ② 混合物 ③ 単体 ④ 純物質 | | |
| 7 | 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 | | |
| 8 | 物質が燃え続けるために必要不可欠な気体は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 水素 ② 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | | |
| 9 | 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 単体 ② 化合物 ③ 純物質 ④ 混合物 | | |
| 10 | 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 塩化銅 ② 酸化マグネシウム ③ 酸化銅 ④ 硫化鉄 | | |
| 11 | 物質の性質を示す最小の粒子のことを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① イオン ② 分子 ③ 電子 ④ 原子 | | |
| 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 イオン ② 原子 ③ 分子 ④ 電子 | | |
| 13 | 乾燥剤や湿気を嫌う化学薬品を保管する際に用いる、密閉性の高い実験器具を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 蒸発皿 ② ビーカー ③ メスシリンダー ④ デシケーター | | |
| 14 | 塩化ナトリウム水溶液の電気分解で、陽極から発生する物質は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 窒素 ② 塩素 ③ 水素 ④ 酸素 | | |
| 15 | 酸素をO、水素をHのように、アルファベットで物質の構成成分を表したものを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 元素記号 ② 化学反応式 ③ 分子式 ④ 電子配置 | | |
| 16 | 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 酸性 ③ アルカリ性 ④ 強酸性 | | |



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	この色は硫黄という物質の代表的な特徴で、実験室においても肉眼で容易に判別可能です。		4 黄色	☐
2	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。		2 電気分解	☐
3	アルカリ性は、水溶液中に水酸化物イオン（OH ⁻ ）が多く含まれることで示される性質です。		1 アルカリ性	☐
4	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、黒色の酸化鉄（四酸化三鉄など）に変化します。		3 酸化鉄	☐
5	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。		4 沸点	☐
6	混合物は、それぞれの成分物質が化学的に反応して新しい物質を作ることなく、ただ混ざり合っている状態を指します。		2 混合物	☐
7	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	☐
8	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。		3 酸素	☐
9	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。		1 単体	☐
10	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。		4 硫化鉄	☐
11	分子は、数個の原子が結びついてできた粒子であり、その物質の性質を示す最小単位です。		2 分子	☐
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。		3 分子	☐
13	容器の蓋にグリスなどを塗ることで高い気密性を確保し、内部を乾燥状態に保つための実験器具です。		4 デシケーター	☐
14	水溶液に電流を流すと、プラス極（陽極）にはマイナスの電気を帯びた塩化物イオンが引き寄せられ、そこで電子を放出して塩素の気体として発生します。		2 塩素	☐
15	元素記号は、世界中で共通して使われる科学の言語です。		1 元素記号	☐
16	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。		3 アルカリ性	☐

言えなかった用語ノート