

- | | | | |
|----|--|----------------------|----------------------|
| 1 | 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 水素 ② 二酸化炭素 ③ 窒素 ④ 酸素 | | |
| 2 | 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 引火性 ② 可燃性 ③ 助燃性 ④ 反応性 | | |
| 3 | 硫化水素を水に溶かしたとき、その水溶液が示す性質は何？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸性 ② 強酸性 ③ 中性 ④ アルカリ性 | | |
| 4 | 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 混合物 ③ 純物質 ④ 単体 | | |
| 5 | 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 混合物 ③ 単体 ④ 純物質 | | |
| 6 | 化学変化において、周囲から熱を吸収することで温度が下がる現象を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 吸熱反応 ② 発熱反応 ③ 不可逆反応 ④ 可逆反応 | | |
| 7 | 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？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 添え字 ② 係数 ③ 指数 ④ 原子番号 | | |
| 8 | 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 酸化 ④ 中和 | | |
| 9 | 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 二酸化炭素 ③ 酸素 ④ 窒素 | | |
| 10 | 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 | | |
| 11 | 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 | | |
| 12 | 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 二酸化硫黄 ④ 塩化水素 | | |
| 13 | 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 分子 ③ 電子 ④ 原子 | | |
| 14 | 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 酸素 ② 二酸化炭素 ③ 水素 ④ 窒素 | | |
| 15 | 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？ | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| | ① 酸化マグネシウム ② 酸化銅 ③ 酸化鉄 ④ 酸化銀 | | |
| 16 | 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 | | |



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	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 <u>二酸化炭素</u> に変化します。		2 <u>二酸化炭素</u>	☐
2	<u>助燃性</u> は、主に酸素などが持つ性質で、火がついているものに対してさらに燃えやすくさせる働きを指します。		3 <u>助燃性</u>	☐
3	硫化水素が水に溶けると、電離して水素イオンが生じます。この水素イオンの存在により、水溶液は <u>酸性</u> を示すことになります。		1 <u>酸性</u>	☐
4	<u>単体</u> 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。		4 <u>単体</u>	☐
5	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。		3 <u>単体</u>	☐
6	この反応では、周囲の熱が奪われるため、反応容器の外側の温度が低下します。		1 <u>吸熱反応</u>	☐
7	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。		2 <u>係数</u>	☐
8	この反応を <u>中和</u> といいます。		4 <u>中和</u>	☐
9	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。		3 <u>酸素</u>	☐
10	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 <u>塩素</u> の気体として発生します。		2 <u>塩素</u>	☐
11	<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 <u>化合物</u>	☐
12	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。		4 <u>塩化水素</u>	☐
13	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。		2 <u>分子</u>	☐
14	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。		1 <u>酸素</u>	☐
15	鉄が空気中の酸素と結びつく反応を酸化といいます。この反応によって生成された物質が <u>酸化鉄</u> です。		3 <u>酸化鉄</u>	☐
16	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>	☐

言えなかった用語ノート