

- 1 単体と化合物をまとめた、1種類の物質だけでできていて決まった融点や沸点を持つものを何という？
- 2 物質に水分が含まれているかを調べる際、青色から赤色へ変色させることで確認する試験紙を何という？
- 3 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？
- 4 物質の最小単位であり、化学変化の前後で種類や数が変わらない粒子のことを何という？
- 5 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？
- 6 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？
- 7 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？
- 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 塩酸などの酸性の水溶液に鉄や亜鉛を入れたとき、気泡とともに発生する可燃性の気体は何という？
- 12 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？
- 13 アンモニアが水に溶けてアルカリ性を示すのは、何というイオンを生じるから？
- 14 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？
- 15 加熱すると二酸化炭素を出すという性質を利用し、パンやケーキを膨らませる食品添加物を何という？
- 16 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？
- 17 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 18 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？
- 19 物質が酸素と結合する化学変化のことを何という？
- 20 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにごった原因となる沈殿物を何という？
- 21 酸素分子を表す化学式はどれ？
- 22 金属などが酸素と結びついて新しく生成された物質を何という？



① 書く
鉛筆で答えを書く

② 隠して言う
赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

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	純物質は、その物質固有の物理的性質（融点、沸点、密度など）が一定であるという特徴を持っています。		純物質	☐
2	乾燥した状態の塩化コバルト紙は青色をしていますが、水分子と結合すると結晶水を取り込み、赤色（または桃色）に変化する性質を持っています。		塩化コバルト紙	☐
3	元素記号は、世界中で共通して使われる科学の言語です。		元素記号	☐
4	物質の最小単位である原子は、化学変化によって他の種類に変わったり、数が減ったりすることはありません。		原子	☐
5	化合は、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。		化合	☐
6	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。		分子	☐
7	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。		上方置換法	☐
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。		水素	☐
9	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。		塩素	☐
10	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。		電気分解	☐
11	塩酸に鉄や亜鉛を加えると、金属が酸と反応して溶け出し、その代わりに水素という気体が発生します。		水素	☐
12	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。		化合物	☐
13	アンモニアが水に溶けると、一部が水と反応し、アンモニウムイオンと水酸化物イオンに電離します。		水酸化物イオン	☐
14	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。		酸素	☐
15	この粉末の主成分は炭酸水素ナトリウムです。		ベーキングパウダー	☐
16	熱分解は、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。		熱分解	☐
17	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。		金属硫化物	☐
18	元素は、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。		元素	☐
19	物質が酸素原子と結合する化学反応を指します。		酸化	☐
20	石灰水に含まれるカルシウムイオンが二酸化炭素と反応し、水に溶けない固体として析出したものがこれです。		炭酸カルシウム	☐
21			O ₂	☐
22	酸化によって生じた物質を総称して呼びます。		酸化物	☐

言えなかった用語ノート