

- 1 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？
- 2 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？
- 3 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？
- 4 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？
- 5 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？
- 6 同じ炭素元素だけでできているが、結晶の構造が異なり硬度が非常に高いことで知られる物質を何という？
- 7 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？
- 8 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？
- 9 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？
- 10 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？
- 11 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？
- 12 2種類以上の物質が結びついて別の新しい物質を作る化学変化を何という？
- 13 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 14 硫化水素が金属と反応して生成する沈殿物を何という？
- 15 炭素を含み、加熱すると燃えて二酸化炭素が出る物質の総称を何という？
- 16 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにぎった原因となる沈殿物を何という？
- 17 炭素を多く含む物質が酸素と結びついて燃焼したときに発生する気体を何という？
- 18 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？
- 19 炭素を多く含む物質が燃えた時に発生し、石灰水を白く濁らせる気体を何という？
- 20 鉄が空気中の酸素と結びついてできる物質を何という？
- 21 他の物質が燃えるのを助ける働きを何という？
- 22 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？
- 23 物質に電流を流すことで引き起こされる分解反応を何という？



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	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。		単体	☐
2	金属 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。		金属	☐
3	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	☐
4	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	☐
5	この水素イオンの存在により、水溶液は 酸性 を示すことになります。		酸性	☐
6	ダイヤモンド は、炭素原子が非常に強固な立体構造で結びついており、天然の物質の中で最も硬い硬度を誇ります。		ダイヤモンド	☐
7	原子 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。		原子	☐
8	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。		炭酸ナトリウム	☐
9	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 二酸化炭素 に変化します。		二酸化炭素	☐
10	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。		係数	☐
11	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	☐
12	化合 は、複数の物質が原子レベルで組み合わせたり、元の物質とは異なる性質を持つ新しい物質を作る過程です。		化合	☐
13	このように酸素が奪われる反応を「 還元 」と呼びます。		還元	☐
14	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	☐
15	これら「炭素」を骨格として持つ物質を 有機物 と呼びます。		有機物	☐
16	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	☐
17	このとき生成されるのが 二酸化炭素 です。		二酸化炭素	☐
18	化学式 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。		化学式	☐
19	炭素と酸素が結びついてできる物質です。		二酸化炭素	☐
20	この反応によって生成された物質が 酸化鉄 です。		酸化鉄	☐
21	助燃性 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。		助燃性	☐
22	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	☐
23	電解質水溶液や融解させた物質に電流を流すと、イオンが各極に引き寄せられ、そこで分解が進みます。		電気分解	☐

言えなかった用語ノート