

- 1 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？
- 2 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？
- 3 化学変化の前後で、物質全体の重さが変化せず一定に保たれるという決まりを何という？
- 4 異なる種類の原子が結びついてできた物質であり、水に溶けると電離する物質を何という？
- 5 気体を集める方法のうち、水に溶けにくい性質を利用して集める手法を何という？
- 6 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？
- 7 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？
- 8 二つ以上の元素が一定の割合で化合してできた純物質を何という？
- 9 酸化鉄などの化合物から酸素を取り除き、単体を取り出す化学反応を何という？
- 10 二酸化炭素を石灰水に通した際に発生する、白くにどった原因となる沈殿物を何という？
- 11 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？
- 12 炭素や硫黄など、金属以外の元素が酸素と結びついてできた化合物を何という？
- 13 1種類の原子（元素）だけでできている物質を何という？
- 14 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？
- 15 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？
- 16 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？
- 17 石灰水に通すと白くにどるという特徴を持ち、呼吸や燃焼によって発生する気体を何という？
- 18 水素原子と酸素原子から構成される分子の化学式を何という？
- 19 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？
- 20 電流の動きによって、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？
- 21 物質から酸素が取り除かれる化学変化を何という？
- 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 光や熱を激しく放ちながら進行する酸化反応を何という？

