



事前に
Check!

どこまで身につけているか確かめよう!

1 物質の性質

- (1) 炭素を含み、燃えて二酸化炭素を発生するものを何というか。 (1) _____
- (2) 炭素を含まず、燃えても二酸化炭素を発生しないものを何というか。 (2) _____
- (3) 金属以外の物質を何というか。 (3) _____
- (4) 物質の一定体積あたりの質量を何というか。 (4) _____
- (5) 溶液中で、物質をとかしている液体を何というか。 (5) _____
- (6) 溶液にとけている物質を何というか。 (6) _____
- (7) 一定量の水(ふつう100g)にとかすことのできる物質の最大量を何というか。 (7) _____
- (8) 物質が最大量までとけている水溶液を何というか。 (8) _____
- (9) いくつかの平面によって規則正しく囲まれた固体の粒を何というか。 (9) _____
- (10) 固体の物質を水にとかし、再び固体として物質をとり出す方法を何というか。 (10) _____
- (11) 固体と液体を、ろうと・ろ紙などを使って分ける方法を何というか。 (11) _____
- (12) 二酸化マンガンをうすい過酸化水素水(オキシドール)を加えると発生する気体は何か。 (12) _____
- (13) 石灰石にうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。 (13) _____
- (14) 亜鉛や鉄などの金属にうすい塩酸を加えると発生する気体は何か。 (14) _____
- (15) 水にとけにくい気体を、水と置き換えながら集める方法を何というか。 (15) _____
- (16) 水にとけやすく、空気より密度が小さい気体を、空気と置き換えながら集める方法を何というか。 (16) _____
- (17) 水にとけやすく、空気より密度が大きい気体を、空気と置き換えながら集める方法を何というか。 (17) _____

2 物質の変化

- (1) 固体が液体になるときの変化を何というか。 (1) _____
- (2) 固体が液体になるときの温度を何というか。 (2) _____
- (3) 液体の内部から激しく気体になるときの変化を何というか。 (3) _____
- (4) 液体の内部から激しく気体になるときの温度を何というか。 (4) _____
- (5) 液体を熱して気体にし、出てくる蒸気(気体)を冷やして液体にしてとり出す方法を何というか。 (5) _____
- (6) 原子がいくつか結びついたものを1つの単位とする、物質の性質を示す最小の粒子を何というか。 (6) _____
- (7) 酸素を化学式で表しなさい。 (7) _____
- (8) 水を化学式で表しなさい。 (8) _____
- (9) 鉄を化学式で表しなさい。 (9) _____
- (10) 酸化銅を化学式で表しなさい。 (10) _____
- (11) 酸化銀を化学式で表しなさい。 (11) _____
- (12) 化学変化を化学式で表したものを何というか。 (12) _____
- (13) 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる化学変化を何というか。 (13) _____
- (14) 2種類以上の元素できている物質を何というか。 (14) _____