



解答

化学変化と質量の割合.2

名前 _____

問1 図のように、マグネシウムの粉末をステンレス皿全体に広げて加熱した。以下の設問に答えよ。

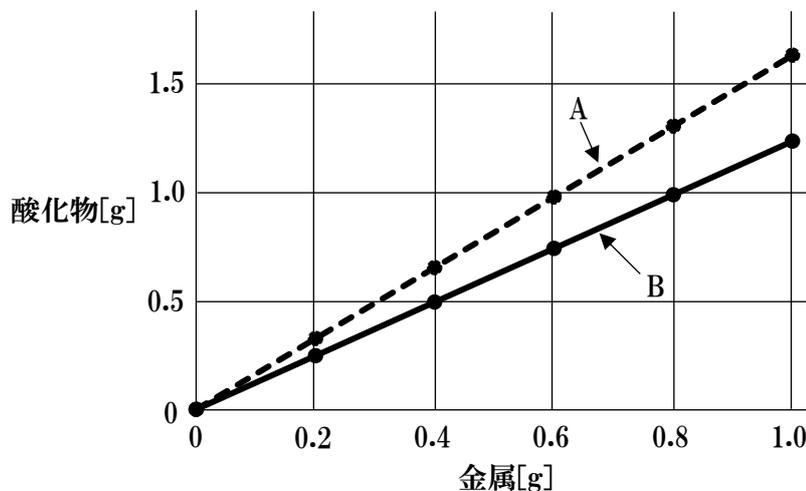


- (1) マグネシウムは何色の物質に変化するか。 ()
- (2) 化学反応式を答えよ。 ()
- (3) マグネシウム0.6gと結びつく酸素は何gか。 ()
- (4) マグネシウムと酸素が結びついて酸化マグネシウムができる場合、マグネシウムと酸素の割合はどのようになるか。 ()

問2 炭素粉末をステンレス皿全体に広げて加熱すると、反応の前後で質量が減った。これはなぜか。

()

問3 下図は、銅とマグネシウムを加熱して完全に酸素と反応させたときの質量の変化を表している。以下の設問に答えよ。



- (1) 酸化によって質量が増えているのはなぜか。
()
- (2) マグネシウムの質量の変化を表すのはABのうちどちらか。 ()

