

化学変化と質量の割合.2

名前

解答

解答

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。

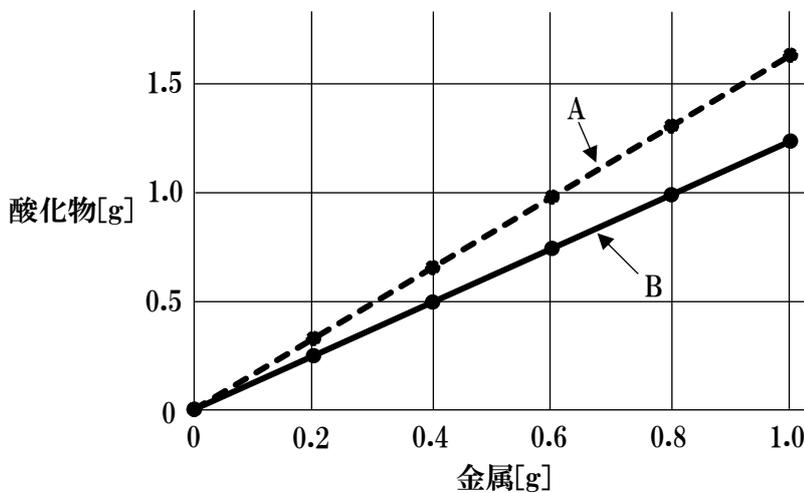


- (1) マグネシウムは何色の物質に変化するか。 ( 白色 )
- (2) 化学反応式を答えよ。 (  $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$  )
- (3) マグネシウム0.6gと結びつく酸素は何gか。 ( 0.4g )
- (4) マグネシウムと酸素が結びついて酸化マグネシウムができる場合、マグネシウムと酸素の割合はどのようになるか。 ( 3:2 )

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。

( 発生した二酸化炭素が空気中に出ていったから )

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。 ( 銅やマグネシウムが酸素と結びつき、結びついた酸素の分だけ質量が増えるから )
- (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。 ( A )

