得点　　/90
10点×9

質量の変化　比の計算　③

モノマナビ研究所

1　次の問いに答えなさい。答えが小数になる場合は小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えなさい。銅4gに対して酸素は1g結びつくものとする。

① 2.4 gの銅を加熱して酸素と完全に化合させたときにできる酸化銅は何gか。

（　　）

② 1.8 gの酸素に結びつくことができる銅は何gか。

（　　）

③ 12.5 gの銅に結びつくことができる酸素は何gか。

（　　）

④ 6.7 gの酸化銅に含まれる銅は何gか。

（　　）

⑤ 10.5 gの酸化銅に含まれる酸素は何gか。

（　　）

2　次の問いに答えなさい。ただし答えが小数になる場合は、小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えること。鉄7gに対して酸素は2g結びつくものとする。

❶ 鉄 3.2 gを十分に加熱してできた酸化鉄と、そのとき結びついた酸素の質量はそれぞれ何gか

酸化鉄（　　）

酸素（　　）

❷ 酸素 0.75 gを完全に化合させるときに必要な鉄は何gか、またそのときできる酸化鉄は何gか。

鉄（　　）

酸化鉄（　　）

No.（　　）　　年　　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索