化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版Cの答え

※ ふえた質量が結びついた酸素です。酸素の質量から比で反応した金属を求め、加熱前の質量から引きます。

---

(1) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。

マグネシウム 15.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.2 g になった。

まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

＝ 7.95 g

(2) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。

マグネシウム 16.5 g を加熱したところ、加熱後の質量は 23.1 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 9.9 g

(3) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。

銅 16 g を加熱したところ、加熱後の質量は 17 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 12 g

(4) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。

マグネシウム 9.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 12.16 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 3.84 g

(5) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。

銅 22.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 25.2 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 11.2 g

(6) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。

銅 6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 6.6 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 2.4 g

(7) マグネシウムと、マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を マグネシウム：酸素＝3：2 とする。

マグネシウム 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.6 g になった。

まだ酸素と結びついていないマグネシウムは何 g か。

＝ 3.6 g

(8) 銅と、銅と結びつく酸素の質量の比を 銅：酸素＝4：1 とする。

銅 9.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 10.35 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 4.6 g