化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版G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 7.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 10.92 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 4.68 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 10.5 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14 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。

＝ 5.25 g

(3) 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

(4) 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

(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 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

(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 7.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 8.36 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 3.04 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 12.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14.7 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。

＝ 9.45 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 18 g を加熱したところ、加熱後の質量は 20.7 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 7.2 g