化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版J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 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.84 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 0.36 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 3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 3.5 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 0.75 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 10.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 11.05 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 7.8 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 20.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 23.92 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 8.32 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 18.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.16 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 7.36 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 12.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 14.72 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 5.12 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 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.8 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 7.2 g

(8) 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 15.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 19.76 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 6.24 g