化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版F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) 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 12.35 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 2.6 g

(2) 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 8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.5 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 6 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 13.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 15.4 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。

＝ 9.9 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 0.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.9 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 0.45 g

(5) 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 6.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.66 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 4.14 g

(6) 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 6.3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 8.4 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。

＝ 3.15 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 17.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.66 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。

＝ 10.26 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 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。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 1.2 g