化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版B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 23.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 27.55 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 17.4 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 17.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 19.36 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 7.04 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 6.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 7.65 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 3.4 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 8.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 11.2 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。

＝ 4.2 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 2.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 3.6 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。

＝ 0.6 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 8.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.8 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 2.1 g

(7) 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 0.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 0.9 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 0.4 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 3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 4 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 1.5 g