化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版E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 15.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 16.72 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 6.08 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 5.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.85 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

(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 19.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 21.56 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 11.76 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 4.8 g を加熱したところ、加熱後の質量は 5.28 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 2.88 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 6.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 9.24 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 3.96 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 12.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 13.64 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 7.44 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 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

(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 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。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 0.4 g