化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（8問）　版D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 16 g を加熱したところ、加熱後の質量は 19 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 12 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 5.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 7.56 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 3.24 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 15 g を加熱したところ、加熱後の質量は 22.5 g になった。

酸素と結びついたマグネシウムは何 g か。

＝ 11.25 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 11.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は 12.6 g になった。

酸素と結びついた銅は何 g か。

＝ 5.6 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 20.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は 22.44 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 12.24 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 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

(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 3 g を加熱したところ、加熱後の質量は 4.2 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。

＝ 1.2 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 21.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は 23.76 g になった。

まだ酸素と結びついていない銅は何 g か。

＝ 12.96 g