化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版H

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿

(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 21.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
22.95 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(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 4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
4.6 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(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
17.5 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

(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 12 g を加熱したところ、加熱後の質量は
13.5 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(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 5.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
7.2 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

(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 17.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
20.9 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(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 3.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
3.68 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。

(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 0.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
1.26 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

(9) 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
18.06 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

(10) 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
17.2 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。

化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版H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 21.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
22.95 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 16.2 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 4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
4.6 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 1.6 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 15 g を加熱したところ、加熱後の質量は
17.5 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 7.5 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 12 g を加熱したところ、加熱後の質量は
13.5 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 3 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 5.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
7.2 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 3.6 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 17.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
20.9 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 2.7 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 3.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
3.68 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 4.4 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 0.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
1.26 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 1.28 g

(9) 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
18.06 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 0.54 g

(10) 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 12.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
17.2 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 7.74 g
= 6.45 g