化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版C

なまえ：＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿　　日づけ：＿＿＿＿＿＿

(1) 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。まだ酸素と結びついていない
マグネシウムは何 g か。

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

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

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

(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 6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
6.6 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 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 16 g を加熱したところ、加熱後の質量は
17 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 3.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
3.96 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。

(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 9.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
10.35 g になった。酸素と結びついた
銅は何 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 15.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.2 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。

(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 8.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は
11.34 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C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) 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。まだ酸素と結びついていない
マグネシウムは何 g か。
= 3.6 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 16.5 g を加熱したところ、加熱後の質量は
23.1 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 9.9 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 22.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
25.2 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 11.2 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 9.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
12.16 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 5.84 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 6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
6.6 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 3.6 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 16 g を加熱したところ、加熱後の質量は
17 g になった。まだ酸素と結びついていない
銅は何 g か。
= 12 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 3.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
3.96 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 2.88 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 9.2 g を加熱したところ、加熱後の質量は
10.35 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 7.36 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 15.9 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.2 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。
= 9.54 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 8.1 g を加熱したところ、加熱後の質量は
11.34 g になった。酸素と結びついた
マグネシウムは何 g か。
= 6.48 g

化学変化と質量の比の計算問題プリント 一部だけ反応したとき 版C ｜ 学校・塾での配布OK