化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10問）　版D

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 1.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
1.9 g になった。酸素と結びついた
銅は何 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 15 g を加熱したところ、加熱後の質量は
22.5 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) 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。

(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 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。

(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 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。

(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
19 g になった。酸素と結びついた
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 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。

(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 18.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.85 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 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。

(10) 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。

化学変化と質量の比 一部だけ反応したとき（10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 1.6 g を加熱したところ、加熱後の質量は
1.9 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 1.2 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 15 g を加熱したところ、加熱後の質量は
22.5 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。
= 3.75 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 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

(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 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

(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 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

(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
19 g になった。酸素と結びついた
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 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

(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 18.4 g を加熱したところ、加熱後の質量は
21.85 g になった。酸素と結びついた
銅は何 g か。
= 13.8 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 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

(10) 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

keisan-print.net ｜ 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D ｜ 学校・塾での配布OK