得点　　/90
10点×9

モノマナビ研究所

質量の変化　比の計算　①

1　次の問いに答えなさい。銅4gに対して酸素は1g結びつくものとする。

① 8 gの銅を加熱して酸素と完全に化合させたときにできる酸化銅は何gか。

（　　）

② 6 gの酸素に結びつくことができる銅は何gか。

（　　）

③ 12 gの銅に結びつくことができる酸素は何gか。

（　　）

④ 20 gの酸化銅に含まれる銅は何gか。

（　　）

⑤ 25 gの酸化銅に含まれる酸素は何gか。

（　　）

2　次の問いに答えなさい。ただし答えが小数になる場合は、小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えること。銅4gに対して酸素は1g結びつくものとする。

❶ 銅 0.6 gを十分に加熱してできた酸化銅と、そのとき結びついた酸素の質量はそれぞれ何gか。

酸化銅（　　）

酸素（　　）

❷ 酸素 2.25 gを完全に化合させるときに必要な銅は何gか、またそのときできる酸化銅は何gか。

銅（　　）

酸化銅（　　）

No.（　　）　　年　　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

得点　　/90
10点×9

質量の変化　比の計算　②

モノマナビ研究所

1 次の問いに答えなさい。マグネシウム3ｇに対して酸素は2ｇ結びつくものとする。

① 12 gのマグネシウムを加熱して酸素と完全に化合させたときにできる酸化マグネシウムは何gか。

（　　）

② 6 gの酸素に結びつくことができるマグネシウムは何gか。

（　　）

③ 18 gのマグネシウムに結びつくことができる酸素は何gか。

（　　）

④ 25 gの酸化マグネシウムに含まれるマグネシウムは何gか。

（　　）

⑤ 10 gの酸化マグネシウムに含まれる酸素は何gか。

（　　）

2 次の問いに答えなさい。ただし答えが小数になる場合は、小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えること。マグネシウム3ｇに対して酸素は2ｇ結びつくものとする。

❶ マグネシウム 0.8 gを十分に加熱してできた酸化マグネシウムと、そのとき結びついた酸素の質量はそれぞれ何gか。

酸化マグネシウム（　　）

酸素（　　）

❷ 酸素 2.25 gを完全に化合させるときに必要なマグネシウムは何gか、またそのときできる酸化マグネシウムは何gか。

マグネシウム（　　）

酸化マグネシウム（　　）

No.（　　）　　年　　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

得点　　/90
10点×9

質量の変化　比の計算　③

モノマナビ研究所

1　次の問いに答えなさい。答えが小数になる場合は小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えなさい。銅4gに対して酸素は1g結びつくものとする。

① 2.4 gの銅を加熱して酸素と完全に化合させたときにできる酸化銅は何gか。

（　　）

② 1.8 gの酸素に結びつくことができる銅は何gか。

（　　）

③ 12.5 gの銅に結びつくことができる酸素は何gか。

（　　）

④ 6.7 gの酸化銅に含まれる銅は何gか。

（　　）

⑤ 10.5 gの酸化銅に含まれる酸素は何gか。

（　　）

2　次の問いに答えなさい。ただし答えが小数になる場合は、小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えること。鉄7gに対して酸素は2g結びつくものとする。

❶ 鉄 3.2 gを十分に加熱してできた酸化鉄と、そのとき結びついた酸素の質量はそれぞれ何gか

酸化鉄（　　）

酸素（　　）

❷ 酸素 0.75 gを完全に化合させるときに必要な鉄は何gか、またそのときできる酸化鉄は何gか。

鉄（　　）

酸化鉄（　　）

No.（　　）　　年　　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索

得点　　/90
10点×9

質量の変化　比の計算　④

モノマナビ研究所

1　次の問いに答えなさい。答えが小数になる場合は小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えなさい。マグネシウム3gに対して酸素は2g結びつくものとする。

① 6.5 gのマグネシウムを加熱して酸素と完全に化合させたときにできる酸化マグネシウムは何gか。

（　　）

② 0.8 gの酸素に結びつくことができるマグネシウムは何gか。

（　　）

③ 3.1 gのマグネシウムに結びつくことができる酸素は何gか。

（　　）

④ 11.2 gの酸化マグネシウムに含まれるマグネシウムは何gか。

（　　）

⑤ 7.7 gの酸化マグネシウムに含まれる酸素は何gか。

（　　）

2　次の問いに答えなさい。ただし答えが小数になる場合は、小数第2位を四捨五入して小数第1位まで答えること。鉄7gに対して硫黄は4g結びつくものとする。

❶ 鉄 2.1 gと硫黄が完全に化合してできた硫化鉄と、
そのとき結びついた硫黄の質量はそれぞれ何gか。

硫化鉄（　　）

硫黄（　　）

❷ 硫黄 1.7 gを完全に化合させるときに必要な鉄は何gか、
またそのときできる硫化鉄は何gか。

鉄（　　）

硫化鉄（　　）

No.（　　）　年　組　名前

このプリントは無料ダウンロードできます。https://monomanabi.co.jp　モノマナビ研究所　検索