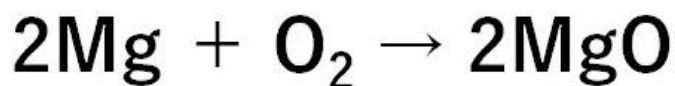


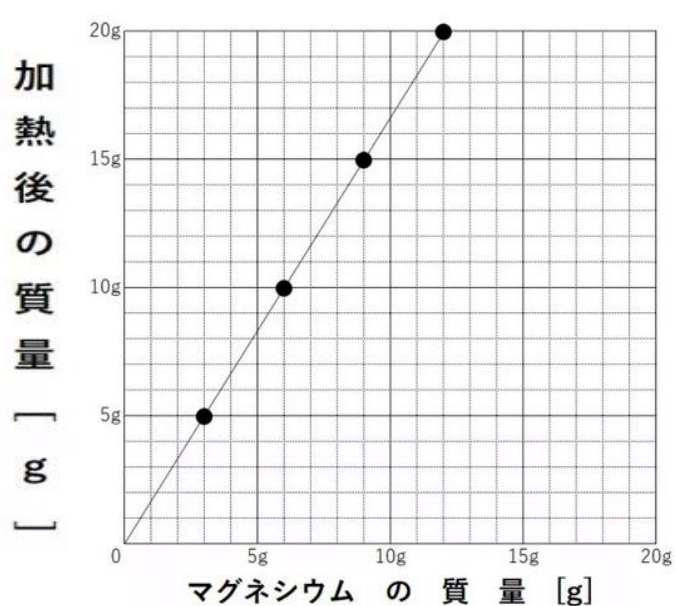
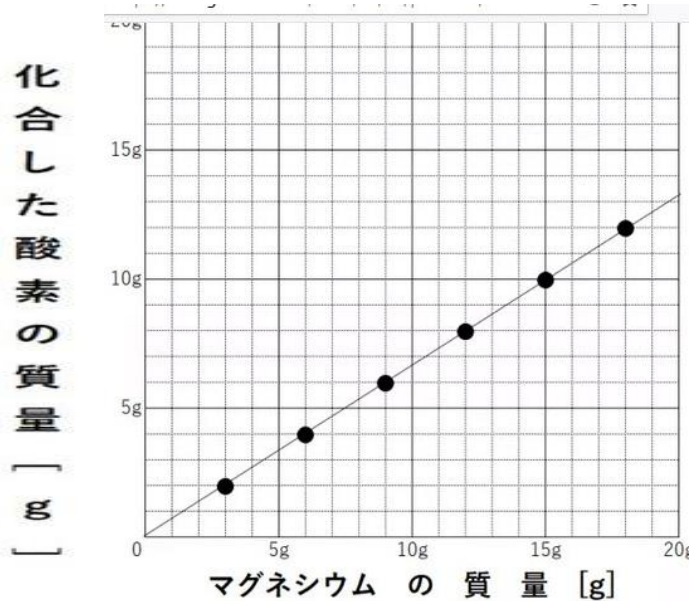
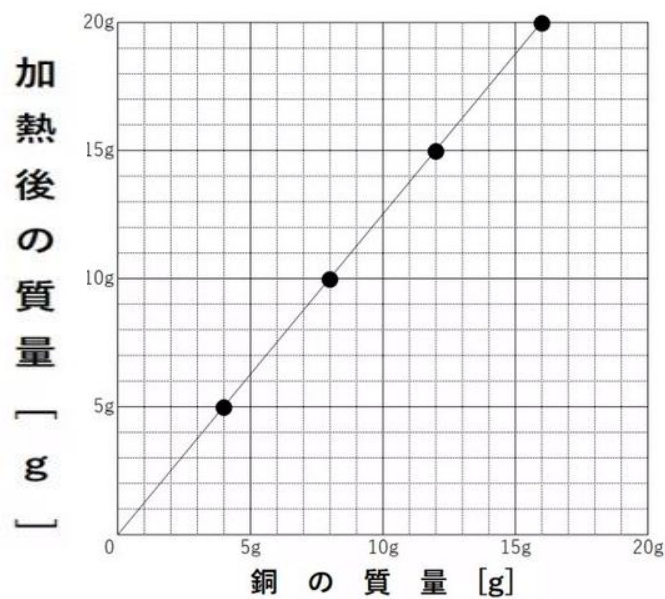
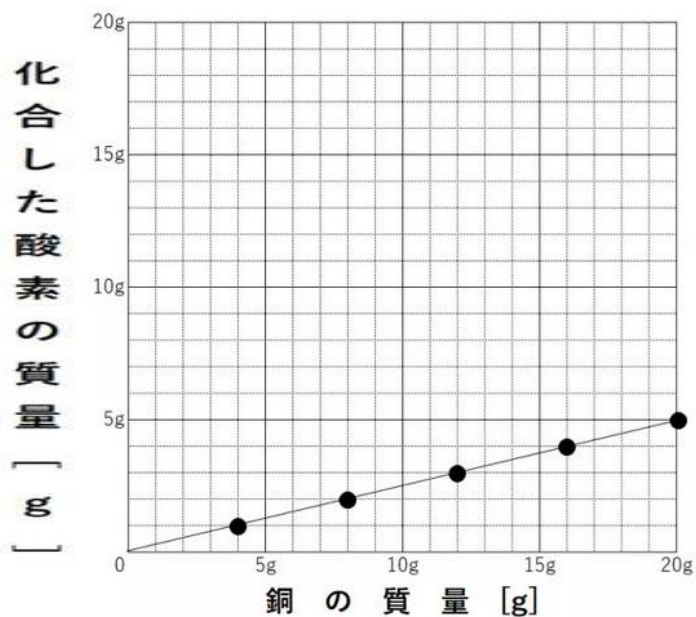
4 : 1 : 5

(よいこ4, 1, 5) 良い子 の 酸化銅



3 : 2 : 5

(みにこ 3,2,5) ミニ子 の 酸化マグネシウム



化学反応一定比例の法則基本

*ポイント 一定比例の法則…化合する物質の質量の比は一定になる

1 7.2 gの銅を空气中で加熱すると、 9 gの酸化銅が出来ます。

(1) 結びつく銅と酸素の重さの比を求めなさい。

(2) 3.84 gの銅を加熱すると、何gの酸化銅が出来ますか。

(3) 2.4 gの銅を加熱すると、何gの酸素と結びつきますか。

(4) 酸化銅 1.75 gにふくまれる銅は何gですか。

(5) 酸化銅 10.5 gにふくまれる酸素は何gですか。

2 4.2 gのマグネシウムを空气中で加熱すると、 2.8 gの酸素と結びつき酸化マグネシウムという物質に変化します。

(1) 結びつくマグネシウムと酸素の重さの比を求めなさい。

(2) 3.6 gのマグネシウムを加熱すると、何gの酸化マグネシウムが出来ますか。

(3) 5.4 gのマグネシウムを加熱すると、何gの酸素と結びつきますか。

(4) 酸化マグネシウム 12.5 gにふくまれるマグネシウムは何gですか。

(5) 酸化マグネシウム 15 gにふくまれる酸素は何gですか。