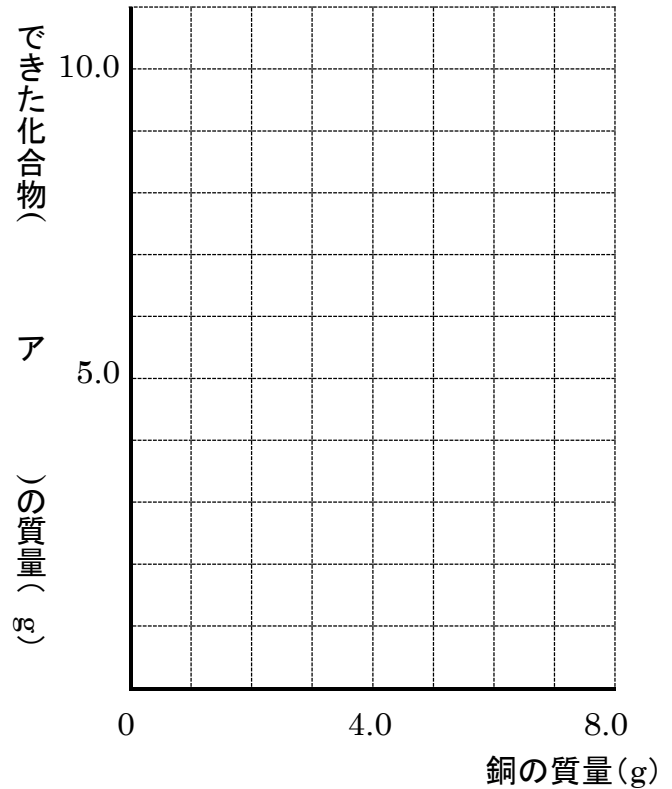
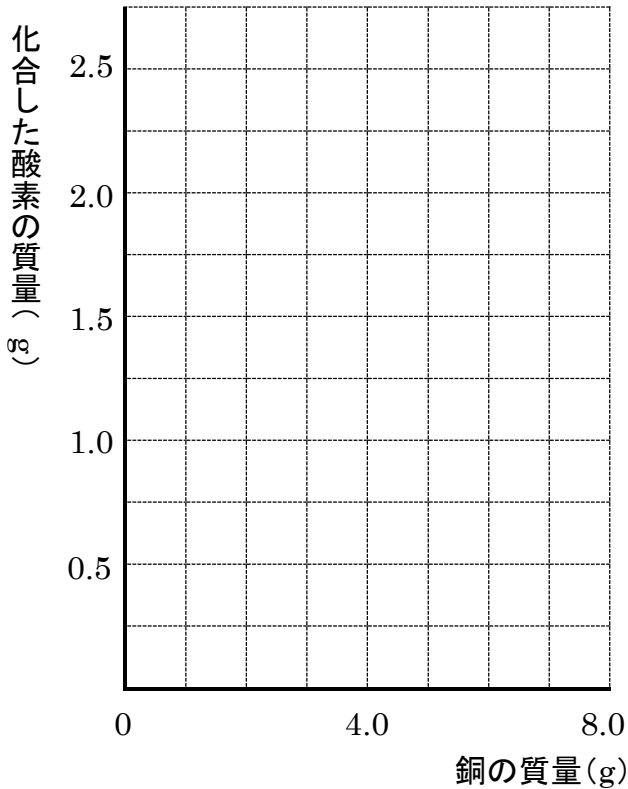


◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 1 ◇◇

【1】下の表は、銅の粉末を加熱して酸素と化合させる実験を行い、測定した質量の値です。

銅の質量 (g)	2.0	4.0	6.0	8.0	10.0
化合した酸素の質量 (g)					
できた化合物の質量 (g)	2.5	5.0	7.5	10.0	12.5

- (1) 表の空欄に、当てはまる数値を記入しなさい。
 (2) (1)の表の数値を用いて、それぞれのグラフを描きなさい。



- (3) (2)のグラフの(ア)に当てはまる語を答えなさい。 ()
- (4) この実験から、銅と酸素が化合する時の質量の比はどのようになりますか。最も簡単な整数の比で答えなさい。 ()
- (5) この実験から、銅と、銅と酸素が化合した物質(ア)の質量の比はどのようになりますか。最も簡単な整数の比で答えなさい。 ()
- (6) 28.0g の銅と化合する酸素の質量を求めなさい。ただし、この銅はすべて化合するものとします。 ()
- (7) 30g の銅を酸素と化合させ、残らずすべて化合した場合、何 g の化合物ができますか。 ()

◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 2 ◇◇

【1】 次の問いに答えなさい。

(1) 2.8g の銅と化合する酸素の質量を求めなさい。ただし、この銅はすべて化合するものとします。

()

(2) 2.0g の銅を酸素と化合させ、残らずすべて化合した場合、何 g の酸化銅ができますか。

()

(3) 2.7g のマグネシウムと化合する酸素の質量を求めよ。(このマグネシウムはすべて化合するものとする。)

()

(4) 3.0g のマグネシウムが酸素と化合し、残らず全て化合した場合、酸化マグネシウムが何 g できるか。

()

【2】 次の問いに答えなさい。

(1) 20.0g の酸化銅を完全に還元すると、何 g の銅ができるか求めよ。

()

(2) 7.5g の酸化マグネシウムを完全に還元した場合、何 g のマグネシウムができますか。

()

【3】 次の問いに答えなさい。

(1) 12.5g の銅を加熱したら質量が 15.5g になりました。12.5g の銅のうち何 g が酸素と化合しましたか。

()

(2) 12.5g の銅を加熱すると、質量が 14.7g になりました。酸素と化合せずに残った銅は何 g ですか。

()

(3) 12.5g のマグネシウムを加熱したところ、加熱後の質量は 14.7g になった。酸化せずに残ったマグネシウムは何 g か。

()

◇◇ <物質の化合 練習問題> No. 3 ◇◇

・次の問いに答えなさい。

(1) 6.0g のマグネシウムが酸素と化合し、残らず全て化合した場合、酸化マグネシウムが何 g できるか。

()

(2) 3.6g の銅と化合する酸素の質量を求めなさい。ただし、この銅はすべて化合するものとします。

()

(3) 15.0g の酸化銅を完全に還元すると、何 g の銅ができるか求めよ。

()

(4) 2.5g のマグネシウムを加熱すると、加熱後の質量は 3.3g になった。酸化せずに残ったマグネシウムは何 g か。

()

(5) 7.6g の銅を酸素と化合させ、残らずすべて化合した場合、何 g の酸化銅ができますか。

()

(6) 4.5g の酸化マグネシウムを完全に還元した場合、何 g のマグネシウムができますか。

()

(7) 11.5g の銅を加熱すると質量が 13.0g になりました。11.5g の銅のうち何 g が酸素と化合しましたか。

()

(8) 1.2g のマグネシウムと化合する酸素の質量を求めよ。(このマグネシウムはすべて化合するものとする。)

()

(9) 15.5g のマグネシウムを加熱したところ、加熱後の質量は 18.7g になりました。酸素と化合せずに残ったマグネシウムは何 g ですか。

()