

次の問題に答えなさい。

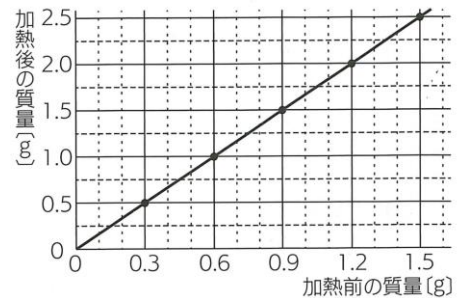
1 図は、マグネシウムを十分に加熱したときの加熱前後の質量の関係を表したものである。

- (1) この実験で、0.6 gのマグネシウムを加熱したとき、
できる酸化マグネシウムの質量は何 g か。

(1) g

- (2) (1)のとき、0.6 gのマグネシウムに結びついた酸素の質量は何 g か。

(2) g



- (3) マグネシウムと結びつく酸素の質量の比を最も簡単な整数比で表せ。

(3) :

- (4) この実験で、1.8 gのマグネシウムを加熱したとき、できる酸化マグネシウムの質量は何 g か。

(4) g

- (5) マグネシウムと酸化マグネシウムの質量の比を最も簡単な整数比で表せ。

(5) :

- (6) できた酸化マグネシウムの質量が4.0 gのとき、加熱したマグネシウムの質量は何 g か。

(6) g

2 表は、銅を十分に加熱したときの銅と加熱後

にできた物質の質量の関係を表したものである。

銅の質量 [g]	0.40	0.80	1.20	1.60
加熱後にできた物質の質量 [g]	0.50	1.00	1.50	2.00

- (1) この実験で、0.80 gの銅を加熱したとき、
できる酸化銅の質量は何 g か。

(1) g

- (2) 銅と結びつく酸素の質量の比を最も簡単な整数比で表せ。

(2) :

- (3) この実験で、2.40 gの銅を加熱したとき、できる酸化銅の質量は何 g か。

(3) g

- (4) 銅と酸化銅の質量の比を最も簡単な整数比で表せ。

(4) :

- (5) できた酸化銅の質量が4.50 gのとき、加熱した銅と結びついた酸素の質量はそれぞれ何 g か。

(5)	銅	g	酸素	g
-----	---	---	----	---