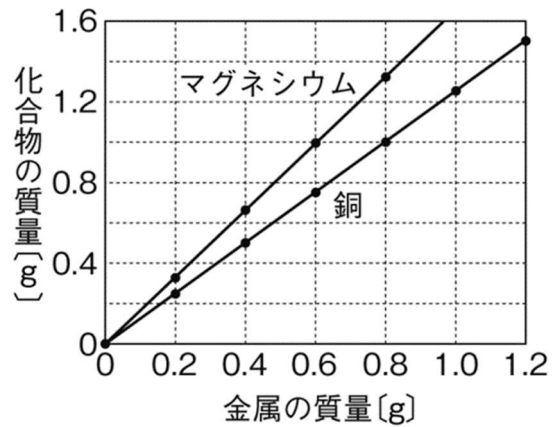


第1分野 1-13 化学変化の規則性

いろいろな質量の銅とマグネシウムをステンレス皿に取り、金属がすべて反応するまでガスバーナーで加熱する実験を行った。右のグラフは、加熱したそれぞれの金属の質量と、加熱後にできた化合物の質量との関係を表したものである。これについて、以下の問いに答えなさい。



- (1) 銅とマグネシウムを加熱したあとにできる化合物は何か。それぞれの名称を答えなさい。
- (2) 0.8 g の銅を加熱したとき、できた化合物の質量は何 g か。グラフから読み取り、答えなさい。
- (3) (2)より、銅と化合した酸素の質量は何 g か。答えなさい。
- (4) (3)より、銅を加熱したとき、銅の質量と化合した酸素の質量の比を簡単な整数で答えなさい。
- (5) 1.6 g の銅を加熱したとき、銅と化合した酸素の質量は何 g か。答えなさい。
- (6) マグネシウムを加熱したとき、マグネシウムの質量と化合した酸素の質量比を簡単な整数で答えなさい。
- (7) 1.5 g のマグネシウムを加熱したとき、できた化合物の質量は何 g か。答えなさい。
- (8) 1.2 g の銅とマグネシウムをそれぞれ加熱したとき、化合する酸素が多いのはどちらの金属か。金属名を答えなさい。

(1)	(銅)	(マグネシウム)
(2)	(3)	
(4)	(5)	
(6)	(7)	
(8)		