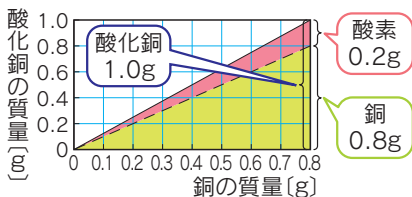


結びつく銅と酸素の質量の割合



銅：酸素 = 0.8 : 0.2 = 4 : 1 (A)

銅：酸化銅 = 0.8 : 1.0 = 4 : 5 (B)

【比例式の解き方】

$a : b = c : d$  ならば、  
 $a \times d = b \times c$

A、Bの比と、  
比例式の解き方  
を使って問題を解こう。



1 銅と完全に反応する酸素の質量を求めよう。 → (A)

(1) 銅1.20 gと完全に反応する酸素の質量。

[式] 求める酸素の質量を  $x$  g とすると、

〔① \_\_\_\_\_〕 :  $x$  = 4 : 1

$x$  = 〔② \_\_\_\_\_〕

1.20 :  $x$  = 4 : 1  
ならば、  
 $1.20 \times 1 = x \times 4$   
 $4 \times x = 1.20$

(1) \_\_\_\_\_

(2) 銅1.40 gと完全に反応する酸素の質量。

[式]

(2) \_\_\_\_\_

2 銅が完全に反応してできる酸化銅の質量を求めよう。 → (B)

(1) 銅2.40 gからできる酸化銅の質量。

[式] 求める酸化銅の質量を  $x$  g とすると、

〔① \_\_\_\_\_〕 :  $x$  = 4 : 5

$x$  = 〔② \_\_\_\_\_〕

(1) \_\_\_\_\_

(2) 銅0.90 gからできる酸化銅の質量。

[式]

(2) \_\_\_\_\_

3 反応した銅の質量を求めよう。 → (B)

(1) 酸化銅5.00 gができたとき、酸素と結びついた銅の質量。

[式] 求める銅の質量を  $x$  g とすると、

$x$  : 〔① \_\_\_\_\_〕 = 4 : 5

$x$  = 〔② \_\_\_\_\_〕

(1) \_\_\_\_\_

(2) 酸化銅3.20 gができたとき、酸素と結びついた銅の質量。

[式]

(2) \_\_\_\_\_