

在溫度與熱的範圍，學生問題作多的其實是比熱的計算題型。其實，有關熱量計算，都與「 $\Delta H = M \times S \times \Delta T$ 」公式有關。

許多同學由於在背誦的時候，由於沒有實際的將公式定義將其深入了解，會將公式記成「 $H = M \times S \times T$ 」，也就是省略 Δ 符號，其實，這個符號代表的是「變化量」的意思，如果因為省略沒有去記，很容易有以下常見的錯誤觀念：

1 公克 1°C 的水含熱量 1 卡 ()

2 公克 1°C 的水含熱量比 1 公克 1°C 的水多 1 卡 ()

> 上面這兩個問題，你答對了嗎？這兩個答案都是錯誤的。

前者沒有溫度變化，1 公克 1°C 的水並非含熱量 1 卡；又後者所謂「質量變化」與熱量變化並沒有直接對應的關係，不能以此法做計算。

在本章節，「 $\Delta H = M \times S \times \Delta T$ 」公式，可以了解正反比的觀念，舉以下的例子，例如：

有關熱量的敘述，下列何者錯誤？

(A) 要使水產生相同的溫度變化，質量愈大，所需熱量愈多 (○)

(B) 不管水的質量為多少，對水加進同樣多的熱，水的溫度會有同樣大小的變化 (×)

> 由於質量與溫度變化成反比，加進同樣的熱量，質量越大，溫度變化越小。

(C) 等質量的水，吸收等量的熱量，若沒有達到沸點，則上升的溫度相同 (○)

(D) 同質量的水，溫度升得愈高，得到的熱量愈多 (○)