

# 为什么说比热容是过程量\_热容是针对某一过程而言的，同一物质不同过程热容可以不同，但是为什么比热容物质确定后就不变呢？-股识吧

## 一、比热容的含义

比热容(specific heat capacity)又称比热容量，简称比热(specific heat)，是单位质量物质的热容量，即使单位质量物体改变单位温度时的吸收或释放的内能。

比热容是表示物质热性质的物理量。

通常用符号 $c$ 表示。

## 二、比热容是什么 含义

比热容(specific heat capacity)又称比热容量，简称比热(specific heat)，是单位质量物质的热容量，即是单位质量物体改变单位温度时的吸收或释放的热量。

比热容是表示物质热性质的物理量。

通常用符号 $c$ 表示。

比热容与物质的状态和物质的种类有关。

## 三、高中物理-热学：热量和功，都是系统内能变化的量度，都是过程量。为什么叫做‘过程量’？

因为一般热力学中，这些数值都只是在一些其他物理量变化之后谈到的，所以，一般，也叫变化量，它们只能改变了多少，不能是具有多少，换句话说，在一个时间点上，你都没有办法计算它们，所以在一个时间点上，它们是没有意义的

## 四、热容是针对某一过程而言的，同一物质不同过程热容可以不同，但是为什么比热容物质确定后就不变呢？

比热容就是单位质量的热容，它是物质的特性，不同的物质有不同的比热容。物质一旦确定，比热容也就确定了，所以不管热变化的过程怎么样，比热容是不变的。

热容量就不同了，与物质的多少（也就是质量）有关。

热量更是与温度的变化及变化的时间有关。

物质的质量、温度变化的范围、热变化的时间都是变化过程的要素。

## 五、什么是比热容？

是单位质量物质的热容量，即使单位质量物体改变单位温度时的吸收或释放的内能。

比热容是表示物质热性质的物理量。

通常用符号c表示。

举例水的比热容较大、所以沿海温差比内陆小（水在早上升高同样的温度，吸收的热量较多，同理、在晚上降低同样的温度，释放的热量较多） $Q=mc \ t$ （Q为热量、m为质量、c为比热容、 $t$ 为增加或降低的温度）

## 参考文档

[下载：为什么说比热容是过程量.pdf](#)

[《买了股票持仓多久可以用》](#)

[《股票多久可以买卖次数》](#)

[《股票保价期是多久》](#)

[《股票多久能买能卖》](#)

[《财通证券股票交易后多久可以卖出》](#)

[下载：为什么说比热容是过程量.doc](#)

[更多关于《为什么说比热容是过程量》的文档...](#)

声明：

本文来自网络，不代表

【股识吧】立场，转载请注明出处：

<https://www.gupiaozhishiba.com/chapter/23610279.html>