

# 量热计的比热容一般为多少：人的比热容是多少？-股识吧

## 一、物理中的比热容是什么意思？

什么叫比热容 单位质量的某种物质温度升高1 吸收的热量叫做这种物质的比热容，简称：比热，用字母“c”表示。

\*：[//baike.baidu\\*/view/97115.htm](http://baike.baidu*/view/97115.htm)

## 二、不同压力下的比热容是多少

没看懂什么意思？

## 三、比热容的含义

比热容是指没有相变化和化学变化时，一定量均相物质温度升高1K所需的热量。

如果是1mol物质，则所需热量即为摩尔热容。

在等压条件下的摩尔热容 $C_p$ 称为定压摩尔热容。

在等容条件下的摩尔热容 $C_v$ 称为定容摩尔热容。

通常将定压摩尔热容与温度的关系，关联成多项式。

一定质量的物质，在温度升高时，所吸收的热量与该物质的质量和升高的温度乘积之比，称做这种物质的比热容(比热)，用符号c表示。

其国际单位制中的单位是焦耳每千克开尔文[J/(kg·K)]或焦耳每千克每摄氏度[J/(kg· )]。

J是指焦耳，K是指热力学温标，即令1千克的物质的温度上升（或下降）1开尔文所需的能量。

扩展资料：物质的比热容越大，相同质量和温升时，需要更多热能。

以水和油为例，水和油的比热容分别约为4200 J/(kg·K)和2000

J/(kg·K)，即把相同质量的水加热的热能比油多出约一倍。

若以相同的热能分别把相同质量的水和油加热的话，油的温升将比水的温升大。

在实验过程中，液态水的定压比热容经常会被用来计算吸收或放出的热量，水作为最常见的物质，它的比热数据较易获得，当实验要求精度不高时，可近似认为常压下水的定压比热为4.2kJ/KG. 。

水的比热容较大，在工农业生产和日常生活中有广泛的应用。

这个应用主要考虑两个方面，第一是一定质量的水吸收（或放出）很多的热而自身的温度却变化不大，有利于调节气候；

第二是一定质量的水升高（或降低）一定温度吸热（或放热）很多，有利于用水作冷却剂或取暖。

参考资料来源：股票百科——比热容

## 四、什么是热值、热量、比热容？

0.14乘10的3次方焦每千克摄氏度

## 五、人的比热容是多少？

60Kg的人的比热容同水。

水的比热为 $4.2 \times 10^3$ [焦/克· $^{\circ}\text{C}$ ]。

## 六、请问：55度热水的比热是多少？

55度热水的比热是4200。

比热：也叫比热容，用符号C表示，又称比热容量，简称比热，是单位质量物质的热容量，即单位质量物体改变单位温度时的吸收或释放的内能。

单位质量的某种物质，温度降低1度放出的热量，与它温度升高一度吸收的热量相等，数值上也等于它的比热容。

比热容的有关说明：不同的物质有不同的比热容，比热容是物质的一种特性，因此，可以用比热的不同来（粗略地）鉴别不同的物质（注意有部分物质比热相当接近）。

同一物质的比热一般不随质量、形状的变化而变化。

如一杯水与一桶水，它们的比热相同。

对同一物质，比热值与物态有关，同一物质在同一状态下的比热是一定的（忽略温度对比热的影响），但在不同的状态时，比热是不相同的。

例如水的比热与冰的比热不同。

在温度改变时，比热容也有很小的变化，但一般情况下可以忽略。

比热容表中所给的比热数值是这些物质在常温下的平均值。

气体的比热容和气体的热膨胀有密切关系，在体积恒定与压强恒定时不同，故有定容比热容和定压比热容两个概念。

但对固体和液体，二者差别很小，一般就不再加以区分。

## 参考文档

[下载：量热计的比热容一般为多少.pdf](#)

[《买入股票成交需要多久》](#)

[《股票需要多久出舱》](#)

[《股票停牌复查要多久》](#)

[《股票抽签多久确定中签》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[下载：量热计的比热容一般为多少.doc](#)

[更多关于《量热计的比热容一般为多少》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/subject/55699792.html>