

# 温度变化量与比热容成什么比！气体比热容比和温度是什么关系啊???-股识吧

## 一、温度变化幅度小谁的比热容就比较大吗？

比热容是由物质本身性质决定的，与温度变化没有关系，就和密度一样，质量和体积不是其决定式，当可以有质量和体积来计算，不过通过计算比较比热容时，比热容除了和温度变化有关之外，还和吸收或者放出的热量有关。

有 $Q=Cm(t_2-t_1)$ 可以得出结论。

## 二、温度、热量、内能、比热容之间的关系，求解，详细一点

温度是用来表示物体冷热程度的物理量，是一个状态量热量是热传递的过程中传递内能的多少，是一个过程量内能是物体内部所有分子热运动的动能与分子势能的总和，是一个状态量比热容是单位质量的某种物质在温度升高时吸收的热量与它的质量和升高的温度乘积之比，是一个状态量  
三者之间关系：物体温度升高，则物体内能一定增大  
物体温度升高，则物体不一定吸收热量  
物体内能增大，则物体温度不一定升高  
物体内能增大，则物体不一定吸收热量  
物体吸收热量，则物体温度不一定升高  
物体吸收热量，则物体内能一定增大  
一个固定物体的比热容是确定的，不会改变，和温度、内能、热量都没有关系  
希望我的回答对你有帮助，采纳吧O( \_ )O！

## 三、急需比热容，温度，热量等的关系

单位质量的某种物质升高一摄氏度所吸收的热量就叫做它的比热容。

也可以说其下降一摄氏度所放出的热量。

对于某种物质，比热容是用来衡量它的吸热或放热能力的。

它只与物质的本身结构有关，也可以看作是不变的。

举个例子吧，对于水来讲，你看看课本水的比热容是多少，具体多少我不记得了，假设是4200吧（好像就是这些）

那就是说，一千克水温度升高一摄氏度就吸收4200焦的热量。

当然如果其下降一摄氏度就要放出4200的热量。

但是对于另一种物质，比如铁吧，假设它的比热容是1000，那一千克铁升高一摄氏

度就只能吸收1000焦的热量，其降低一摄氏度就只能放出1000焦的热量通过上面的例子你就知道比热容是用来衡量物质的吸热属性的，它是固体的本身属性。就像两个人，一个人一顿能吃两个馒头，另一个人一顿能吃两个馒头。那么这两个人就可以看作铁和水，一个馒头和两个馒头就是上面的1000和4200，至于什么是热量。就看你有多少人在吃馒头了。一个人一顿吃一个。但是100个人3顿就能吃300个，这个300就是上面说的热量。

#### 四、比热容、温度、质量三者关系？

#### 五、比热容与温度变化的公式是什么？水的比热容是多少？大神们帮帮忙

展开全部  $Q_{吸}=cm(t_{后}-t_{前})$   $Q_{放}=cm(t_{前}-t_{后})$  水比为  $4.2 \times 10^6$  J/采纳哦

#### 六、气体比热容比和温度是什么关系啊???

在1 atm大气压下，空气的比热容随着温度的降低而增大，随着温度的升高而减小。空气在不同压力和温度下的比热容比

#### 七、物理中的温度与比热容有什么关系

比热容是物体自身的固有属性，一般不因外界变化而变化，它表示的是物体吸收热量的能力，物体吸收的热量Q与自身的质量m、比热容c、和其上升的温度  $t$  有关， $Q=cm t$ ，大学以前都是认为比热容是不会因外界变化而变化，大学有的专业会提到比热容是会因温度提高而变大，对其有影响的还有气压等因素（我不是物理专业，大概就知道这么多了：））

## 参考文档

[下载：温度变化量与比热容成什么比.pdf](#)

[《一般股票重组停牌多久复牌》](#)

[《年报转赠的股票多久到账》](#)

[《股票拍卖一般多久报名》](#)

[《股票打新多久可以申购成功》](#)

[下载：温度变化量与比热容成什么比.doc](#)

[更多关于《温度变化量与比热容成什么比》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/59824770.html>