

定压热容量为什么比定体热容量大！定压比热容与压强有关吗?-股识吧

一、为什么物体的定压比热容比定体比热容大

定压的加热的时候不光使物体温度升高还赋予了物体做外做功的能力。
有压力物体就有流动趋势。
定压比定容多了一个物体间的推动功。

二、定容比热和定压比热是否满足 $Q=cm \ t$

定容比热和定压比热满足 $Q=cm \ t$ 。
在物体体积不变的情况下，单位质量的某种物质温度升高1 所需吸收的热量，叫做该种物质的“定容比热容”。
在压强不变的情况下，单位质量的某种物质温度升高1 所需吸收的热量，叫做该种物质的“定压比热容”。

三、定容比热和定压比热是否满足 $Q=cm \ t$

定容比热和定压比热满足 $Q=cm \ t$ 。
在物体体积不变的情况下，单位质量的某种物质温度升高1 所需吸收的热量，叫做该种物质的“定容比热容”。
在压强不变的情况下，单位质量的某种物质温度升高1 所需吸收的热量，叫做该种物质的“定压比热容”。

四、定熵过程的系数为什么是等压比热容与等容比热容比值

水的定压比热容也是水的比热容。

只不过强调过程，水的压强不变的情况下得出的比热容。
比如在10个大气压下得到的比热容，保持10个大气压不变，此时得到10个大气压下的定压比热容。

通常所说的比热容是一个大气压下的比热容。

五、为什么物体的定压比热容比定体比热容大

定压的加热的时候不光使物体温度升高还赋予了物体做外做功的能力。

有压力物体就有流动趋势。

定压比定容多了一个物体间的推动功。

六、定压比热容与压强有关吗？

经典热力学中，理想气体的定压比热容与压强无关。

但实际气体的定压比热容与压强还是有一些关联的。

七、大一大学物理中计算摩尔定压热容和摩尔定体热容到底是用实验值还是理论值啊

理论值

参考文档

[下载：定压热容量为什么比定体热容量大.pdf](#)

[《投资人为什么要提前多久买股票》](#)

[《一般股票持有多久才能赚钱》](#)

[《股票成交量多久一次》](#)

[下载：定压热容量为什么比定体热容量大.doc](#)
[更多关于《定压热容量为什么比定体热容量大》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/17775612.html>