

水吸收热量跟他的质量成什么比~质量为5kg的水，温度升高50℃，吸收的热量为多少？（水的比热容： $c_{\text{水}}=4.2 \times 10^3 \text{J}/(\text{kg}\cdot^\circ\text{C})$ ）-股识吧

一、当质量一定时，水吸收的热量跟温度的升高成什么比例？

正比

二、质量为2kg的水在太阳的照射下，温度升高50℃，水的比热容是 $4.2 \times 10^3 \text{J}/(\text{kg}\cdot^\circ\text{C})$ ，水吸收的热量为\_\_\_\_\_J，

(1) 水吸收的热量： $Q_{\text{吸}}=cm\Delta t=4.2 \times 10^3 \text{J}/(\text{kg}\cdot^\circ\text{C}) \times 2\text{kg} \times 50^\circ\text{C}=4.2 \times 10^5 \text{J}$ ；  
水从太阳吸收热量、内能增加、温度升高，是通过热传递的方法使水的内能增加；  
(2) 由 $Q_{\text{吸}}=cm\Delta t$ 知，在质量和温度变化量相同时，由于煤油的比热容比水的小，故煤油吸收的热量小于水吸收的热量。故答案为： $4.2 \times 10^5$ ；  
热传递；  
小于。

三、质量为2kg的水，温度升高了50℃，求水吸收的热量。[水的比热容为 $4.2 \times 10^3 \text{J}/(\text{kg}\cdot^\circ\text{C})$ ]。

$Q_{\text{吸}}=cm(t-t_0)=4.2 \times 10^3 \text{J}/(\text{kg}\cdot^\circ\text{C}) \times 2\text{kg} \times 50^\circ\text{C}=4.2 \times 10^5 \text{J}$ 。答：水吸收的热量是 $4.2 \times 10^5 \text{J}$ 。

四、实验表明，当质量一定时，水吸收的热量跟温度的升高成

正比  $Q=M \cdot C \cdot T$

五、质量为5kg的水，温度升高50℃，吸收的热量为多少？（水的比热容： $c_{水}=4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C)$ ）

水吸收的热量： $Q_{吸}=cm \Delta t=4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C) \times 5kg \times 50^\circ C = 1.05 \times 10^6 J$ 。答：水吸收的热量为 $1.05 \times 10^6 J$ 。

六、水的比热容大，是不是说升高1摄氏度，吸收的热量比其他多呀？

热量 $Q = \Delta t \cdot m \cdot C$ 其中，C是比热容，m是质量， $\Delta t$ 是温度差（加热放热前后）放出吸收都是这个公式。Ps： $\Delta t$ 不是负数对照这个公式，一看就明白了。

七、水的比热容是 $4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C)$ ，它表示什么的热量是多少J，若2KG的水温度升高1℃吸收的热量是多少J，若2KG的水温度升高5℃吸收的热量是多少J，由此可知，当质量为M千克的某物质，温度从 $t_0$ 升高到 $t$ 时，吸收的热量 $Q_{吸} =$

你好，&nbsp;

它表示质量是一千克的水，温度升高或降低一摄氏度，吸收或放出的热量为 $4.2 \times 10^3 J$ 。 $Q = cm \Delta t = 2kg \cdot 4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C) \cdot 1^\circ C = 8.4 \times 10^3 J$ 。 $Q = cm \Delta t = 2kg \cdot 4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C) \cdot 5^\circ C = 2.1 \times 10^4 J$ 。 $Q_{吸} = Mkg \cdot (t - t_0) \cdot 4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C) = 4.2 \times 10^3 M (t - t_0) J$ 。参考：...听、这一季淡淡的雨。

$Q_{吸} = Mkg \cdot (t - t_0) \cdot 4.2 \times 10^3 J / (kg \cdot ^\circ C) = 4.2 \times 10^3 M (t - t_0) J$ 。参考：...听、这一季淡淡的雨。

请LZ采纳，不懂可以追问，谢谢！

请LZ采纳，不懂可以追问，谢谢！

八、在探究“水吸收的热最与什么因素有关？”实验中，记录的实验数据如下表。实验次数 质量m/kg 初

- (1) 在该实验中，用加热时间长短，反应水吸收的热量的多少；
- (2) 要探究水吸收的热量与水的质量是否有关，就要使水升高的温度相同，比较加热的时间，所以比较第1、2、3次的实验数据；

(3) 由第3、4、5次实验可以看出，当水的质量相同，水升高的温度越多，水吸收的热量越多，由此得出的结论：水吸收的热量与升高的温度有关。故答案为：(1) 比较吸收热量的多少；  
(2) 1；  
2；  
(3) 质量；  
水吸收的热量；  
升高的温度。

## 九、水吸收的热量是多少？

水的比热是1，就是1克水温度升高1度，吸收1卡的热量。

## 参考文档

[下载：水吸收热量跟他的质量成什么比.pdf](#)

[《股票卖出申报多久》](#)

[《股票认购提前多久》](#)

[《股票多久才能卖完》](#)

[下载：水吸收热量跟他的质量成什么比.doc](#)

[更多关于《水吸收热量跟他的质量成什么比》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/72977942.html>