

热值与放出的热量成什么比...比热容，热值，吸收热量，放出热量的含义以及相关公式和做题技巧之类的，刚学不太理解，越详细越好-股识吧

一、不同物质热值越大，放出热量越大吗

不对，热值越大只能说明相同质量（单位质量）完全燃烧放出的热量越大。

二、某种燃料燃烧完全放出的热量与其质量之比叫做这种燃料的热值和燃烧一千克某种燃料完全燃烧放出的热量叫做

$6.3 \times 10^6 \text{ J} \div 210 \text{ g} = 3 \times 10^4 \text{ J/g}$ （焦耳/克）答：

这种燃料的热值是 $3 \times 10^4 \text{ J/g}$ 焦耳/克。

亲，请您点击【采纳答案】，您的采纳是我答题的动力，如果不明白，请追问，谢谢。

三、比热容，热值，吸收热量，放出热量的含义以及相关公式和做题技巧之类的，刚学不太理解，越详细越好

比热容是一个定制，无论一个物质如何发生形态上的变化，这个值皆不变。

热值是一样的道理。

他们的区别是：比热容是指一定质量的物质升高或降低一定的温度所吸收或放出多少热量的值而热值是一定质量物质完全燃烧后所放出的热量比热容的公式你可以直接这样记： $Q = cm \Delta t$ （前后温差变化的值）无论做题中他让你求那个，你直接把已知量带入后解方程即可。

不必记忆它的变式。

热值就更好了： $Q = mq$ 直接带公式，带入已知量解方程即可不懂还可以追问

四、热量和热值的关系

计算公式与单位 经某一过程温度变化为 T ，它吸收(或放出)的热量。

$Q=cm \cdot T$. $Q_{吸}=cm(t-t_0)$ $Q_{放}=cm(t_0-t)$ (t_0 是初温；

t 是末温) 其中 C 是与这个过程相关的比热(容)。热量的单位与功、能量的单位相同。在国际单位制中热量的单位为焦耳(简称焦，缩写为J)。历史上曾定义热量单位为卡路里(简称卡，缩写为cal)，目前只作为能量的辅助单位，1卡=4.184焦。

注意：1千卡=1000卡=1000卡路里=4184焦耳=4.184千焦

某一区域在某一时段内吸收的热量与释放、储存的热量所维持的均衡关系。

$$T=(t_1-t_0)$$

五、通过比较什么 得出燃料燃烧放出的热量与燃料的热值有关

相同质量的燃料完全燃烧放出的热量与燃料热值有关。

热值越大，相同质量的燃料完全燃烧放出的热量越多。

六、规避两个失误点1、热值大，放出热量不一定多。2、不能说热值与放出热量成正比，与燃料质量成反比

两个说法都是正确的。

放热量除了与热值有关，还与燃料的质量有关。

热值是燃料的固有属性，不随燃料数量变化而产生变化。

七、某种燃料燃烧完全放出的热量与其质量之比叫做这种燃料的热值和燃烧一千克某种燃料完全燃烧放出的热量叫做

不对，热值越大只能说明相同质量（单位质量）完全燃烧放出的热量越大。

八、热值与燃料燃烧时放出的热量成什么比

正比

九、燃烧的热值跟燃料燃烧时放出的热量成正比吗?

燃烧的热值是物质本身的性质与其他因素无关这根电阻密度是一样的（这是物理问题）

参考文档

[下载：热值与放出的热量成什么比.pdf](#)

[《股票打新多久可以申购成功》](#)

[《msci中国股票多久调》](#)

[《30万买股票能买多久》](#)

[《股票盘中临时停牌多久》](#)

[《股票一般多久一次卖出》](#)

[下载：热值与放出的热量成什么比.doc](#)

[更多关于《热值与放出的热量成什么比》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/book/60986670.html>