

为什么气态比固态具有的能量大_固态，液态，气态，是不是蕴含的能量是依次增大的-股识吧

一、同一种物质的气态，液态，固态，能量大小是什么样的

你问的应该是内能而且应该加两个前提——温度与质量相同否则无法比较在温度和质量相同的情况下同一物质的内能大小与物态的关系为气态>

液态>

固态因为物体气化、融化、升华时要吸热液化、凝固、凝华时要放热由热力学第一定律（ $U=W+Q$ ）可得内能大小与物态的关系为气态>

液态>

固态因为同物质在质量温度都相同的情况下分子内动能相同所以可得在温度和质量相同的情况下分子势能与物态的大小关系也为气态>

液态>

固态

二、请问在热化学反应中，那固体与气体哪个能量更高？

气体能量高。

。

明显固态变成液态要吸热，液态变成气态也要吸热所以一般是气体高于液体高于固体

三、在固液气当中，为什么气体所含的能量最高？

变为气体吸收能量较多。

有稳定态变为不稳定态。

克服分子斥力做工，使分子间距有小于10倍 R_0 变为大于10倍 R_0 。

因而能量较大。

四、气态放出的能量大，还是液态或者是固态？

这怎么回答？一般情况同质量的三种状态气体，具有的能量多，但放出来的能量多少要看情况。

五、在固液气当中，为什么气体所含的能量最高？

变为气体吸收能量较多。

有稳定态变为不稳定态。

克服分子斥力做工，使分子间距有小于10倍 R_0 变为大于10倍 R_0 。

因而能量较大。

六、气态放出的能量大，还是液态或者是固态？

这怎么回答？一般情况同质量的三种状态气体，具有的能量多，但放出来的能量多少要看情况。

七、为什么气体的内能大？

你知道低能稳定原理吧。

物质的粒子相互间的距离越小，越稳定，具有的能量越小。

分子、原子、电子都是这样。

气体分子间的距离肯定比同物质的液体、固体大，所以它的内能大。

八、固态，液态，气态，是不是蕴含的能量是依次增大的

一般情况下，对于同一物质而言，固态变成液态时要吸收热量，同时液态变成气

态时也要吸收热量，所以固态，液态，气态，蕴含的能量是依次增大的

九、为什么气体的内能大？

你知道低能稳定原理吧。

物质的粒子相互间的距离越小，越稳定，具有的能量越小。

分子、原子、电子都是这样。

气体分子间的距离肯定比同物质的液体、固体大，所以它的内能大。

参考文档

[下载：为什么气态比固态具有的能量大.pdf](#)

[《北上资金流入股票后多久能涨》](#)

[《股票正式发布业绩跟预告差多久》](#)

[《董事买卖股票需要多久预披露》](#)

[《股票上升趋势多久比较稳固》](#)

[下载：为什么气态比固态具有的能量大.doc](#)

[更多关于《为什么气态比固态具有的能量大》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/49912442.html>