

[专题辅导]关于能要注意的几点? PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/104/2021_2022__5B_E4_B8_93_E9_A2_98_E8_BE_85_c65_104908.htm

1、分子的动能：单个分子的动能为 $\frac{1}{2}mv^2$ ，但一般不研究单个分子的动能，因为分子的运动是杂乱无章的，每个分子的速率都是忽大忽小，甚至有时瞬间停止。所以，单个分子的动能一般不研究。一般都研究大量分子的平均动能。分子的平均动能决定温度。即微观中分子的平均动能 E_k 与温度一一对应。温度高的物体分子的动能一定大。

2、分子的势能：分子的势能与分子间的距离有关，即与 r 有关，在宏观中分子的势能与物体体积有关。但不能说物体体积大，分子势能就大。只能说两者有关。

3、内能：内能是物体内部所有分子的动能势能之和（不是指一个分子，是大量的分子）。在这里注意，内能与哪些量有关

微观：分子的平均动能、分子的势能、分子数目

宏观：物体的温度、物体的体积、物体的比热容、物体的质量

一，温度是分子平均动能的标志。

二，分子的势能与分子间的距离的关系和分子间引力与分子间的距离的关系的图线很类似。分子力是在两轴的交会处，而势能是在横轴的下方，曲线的极值点上。

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com