**理想气体(微正则系综法)**

2015/11/15

**预备知识:** [理想气体的状态密度(相空间)](#_理想气体的状态密度(相空间))

**1. N粒子相空间**

由[理想气体的状态密度(相空间)](#_理想气体的状态密度(相空间))中的结论, 能量内的状态数为



根据熵的定义(链接未完成)



其中用到了Stirling近似(链接未完成).

根据熵的微分关系



可求出温度, 压强, 化学势和能量之间的关系.