

单原子理想气体,在T,P一定时
处于平衡, n_1 个原子.

考虑x轴, \vec{v}_x 均方根
 Δt 时间内
 $\Delta l = |\vec{v}_x| \Delta t$, 在 Δt 时间内
运动的距离

没找到出处。

Cv的推导公式

截面积A, 体积 $A \vec{v} \Delta t$
密度 $\frac{n_1}{V}$, 动量 $m \vec{v}_x$, 反弹后 $-m \vec{v}_x$

冲量 $F \Delta t = A \vec{v} \Delta t \frac{n_1}{V} (2m \vec{v}_x) \cdot \frac{1}{2}$

$P = \frac{F}{A} = \frac{n_1}{V} (m \vec{v}_x^2)$, $n_1 = n N_A$

$\begin{cases} PV = n \cdot n N_A \cdot \vec{v}_x^2 \\ PV = nRT \end{cases} \Rightarrow m \vec{v}_x^2 = \frac{PV}{n N_A} = \frac{RT}{N_A} = kT$, $R = N_A k$

三维 $\vec{v}^2 = \vec{v}_x^2 + \vec{v}_y^2 + \vec{v}_z^2$

$\vec{v}^2 = 3 \vec{v}_x^2$

$\frac{1}{2} m \vec{v}^2 = kT$

$\langle E \rangle = \frac{1}{2} m \vec{v}^2$

$\langle E \rangle = \frac{3}{2} kT$

$U = N_A \cdot \langle E \rangle = \frac{3}{2} RT$

$C_v = (\frac{\partial U}{\partial T})_V = \frac{3}{2} R$

300K时 $\vec{v}^2 = 23.4 \times 10^4 \text{ m}^2/\text{s}^2$
 $\vec{v} = 483 \text{ m/s}$

某个性质的宏观平均值.

- 1) 微观状态的性质
- 2) 系统可以处于的微观状态 (微观状态数)
- 3) 每个微观状态的概率 (系统在各个微观状态出现的几率)

I II 4个球 ABCD

I 放4个, II 为0个 宏观状态

I ABCD II 0 1种

微观状态数 Ω

I 放 N_1 , II 放 N_2 , N 个球

$\Omega = \frac{N!}{N_1! N_2!}$

与 Ω 有关的量 S

S 为广延量, 满足加和性, $S = S_1 + S_2$

微观状态数 $\Omega = \Omega_1 \times \Omega_2$ 如何通过这两个式子来推出 $f(x)$ 到底 = ? , 也就是熵到底是什么东西

满足相乘性 $S = f(\Omega)$

$W_{A,B} = W_A \cdot W_B$

$S = f(W)$

$f(W_{A,B}) = f(W_A) + f(W_B)$

$f(1) = 2 f(1) = 0$
 $f(x \cdot \frac{1}{x}) = f(x) + f(\frac{1}{x})$

$f'(x) = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(x+h) - f(x)}{h} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(x+h) + f(\frac{1}{x})}{h} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(1 + \frac{h}{x})}{h} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{f(1 + \frac{h}{x}) - f(1)}{h} = \lim_{h \rightarrow 0} \frac{\frac{1}{x} [f(1 + \frac{h}{x}) - f(1)]}{\frac{h}{x}} = \frac{1}{x} f'(1) = \frac{C}{x}$
 $\Rightarrow f'(x) = \frac{C}{x} \quad f(x) = k \ln x$

$N_A \quad N_B \quad N$

$\Omega = \frac{N!}{N_A! N_B!}$

$S = k \ln \Omega = k \ln \frac{N!}{N_A! N_B!} = -k \ln N! [\frac{N_A}{N} \ln(\frac{N_A}{N}) + \frac{N_B}{N} \ln(\frac{N_B}{N})]$
 $= -R [x_A \ln x_A + x_B \ln x_B]$
 $= -R \sum_i x_i \ln x_i$

1 mol 理想气体

I II 它的定义式就是这个

$\frac{V}{2}$

V

证1. $\Delta S (I \rightarrow II) = \frac{\Delta Q (I \rightarrow II)}{T} = \frac{\int_I^II P dV}{T}$
 $= \int_I^II \frac{R}{V} dV = R \ln V \Big|_{\frac{V}{2}}^V = R \ln 2$

证2. 微观

$R = N_A k$ 微观组织热力学上 2.2.2 第26页有

$\Delta S = k \ln 2^{N_A}$
 $= k \ln 2^{2N_A} - k \ln 2^{N_A}$