

$$S = k \ln \Gamma$$

האנטרופיה

$$\frac{S}{k} \approx N \ln \left(\frac{V}{h^3} \left(\frac{2\pi}{3N} \right)^{3/2} \left(\frac{E}{\alpha} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} \right) + \frac{3}{2} N$$

$$S = \text{const}$$

(א) תהליך אדיאבטי

$$S = S \left(\frac{VE}{\alpha} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} = \text{const}$$

$$\rightarrow V^{\gamma-1} E = \text{const}$$

$$E \propto V^{1-\gamma}$$

$$P = - \left(\frac{\partial E}{\partial V} \right)_S = (\gamma-1) \frac{E}{V} \propto \frac{V^{1-\gamma}}{V} = V^{-\gamma} \cdot \text{const}$$

$$\rightarrow \underline{P V^\gamma = \text{const}}$$

$$E = \frac{PV}{\gamma-1}$$

(ב) מצאנו

אם באופן כללי ניתן להוכיח שממדינת לא אינלטיקציות

$$PV = NkT$$

לא קשר ויחיד הדיסקציה

(ג)

$$E = \frac{NkT}{(\gamma-1)}$$

עם

האנטרופיה (נניח E נמצאה מזה)

$$\frac{S}{k} = N \ln \left(\frac{V}{h^3} \left(\frac{2\pi}{3N} \right)^{3/2} \cdot \frac{1}{\alpha} \cdot \left(\frac{PV}{\gamma-1} \right)^{\frac{1}{\gamma-1}} \right) + \frac{3}{2} N$$

$$= f(N) + N \ln \left(V^{\frac{\gamma}{\gamma-1}} \cdot (PV)^{\frac{1}{\gamma-1}} \right) = f(N) + N \ln (PV^\gamma)^{\frac{1}{\gamma-1}} = f(N) + \frac{N}{(\gamma-1)} \ln (PV^\gamma)$$

$$\frac{C_p}{C_v} = \gamma$$

נחשב את γ עבור גז אידיאלי
 נחשב

$$C_p = \left(\frac{\partial (E + PV)}{\partial T} \right)_P = \frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{NkT}{\gamma-1} + NkT \right) = Nk \left(\frac{1}{\gamma-1} + 1 \right) = Nk \left(\frac{\gamma}{\gamma-1} \right)$$

$$C_v = \left(\frac{\partial E}{\partial T} \right)_V = \frac{\partial}{\partial T} \left(\frac{NkT}{\gamma-1} \right) = \frac{Nk}{\gamma-1}$$

$$\frac{C_p}{C_v} = \gamma$$

נחשב

כדי

(d) קצת יותר קשה...