

ENTROPIJA ELEKTRONSKEGA PLINA

1 NALOGA

Energijo in število stanj prostih elektronov v Fermijevem plinu, ki med sabo ne interagirajo, opišemo z integralom po vseh energijah:

$$E = \int d\epsilon f(\epsilon)g(\epsilon)\epsilon \quad (1)$$

$$N = \int d\epsilon f(\epsilon)g(\epsilon) \quad (2)$$

Podobno izpelji entropijo plina prostih elektronov, v obliki:

$$S = \int g(\epsilon)\mathcal{F}(f)d\epsilon, \quad (3)$$

kjer je $\mathcal{F}(f)$ funkcija Fermijeve funkcije $f(T, \mu)$.

2 REŠITEV

Pri izračunu energije sistema običajno dobimo energijo kot funkcijo:

$$E = E(S, V, N). \quad (4)$$

V našem primeru bomo uporabili namesto števila delcev N , kot spremenljivko kar kemijski potencial μ :

$$E = E(T, V, \mu) \quad (5)$$

Pretvorba iz ene oblike v drugo je relativno enostaven postopek. Za sistem s konstantnim številom delcev (npr. elektroni v kovini) izrazimo kemijski potencial iz enačbe:

$$N = \int d\epsilon g(\epsilon)f(\epsilon), \quad (6)$$

tako posledično dobimo identiteto:

$$E = E(T, V, \mu(T, V, N)) \equiv E(T, V, N). \quad (7)$$

Diferencial energije se termodinamsko zapiše kot:

$$dE = TdS - pdV + \mu dN + \dots \quad (8)$$

Ker smo pustili kemijski potencial μ kot spremenljivko je potrebno narediti Legendrovo transformacijo:

$$E' = E - \mu N \quad (9)$$

$$dE' = TdS - pdV - Nd\mu \quad (10)$$

V novi reprezentaciji se enačba (1) zato spremeni:

$$E' = \int_0^{\infty} d\epsilon f(\epsilon)g(\epsilon)(\epsilon - \mu) \quad (11)$$

pri konstantnem volumnu in kemijskem potencialu, se diferencial entropije zreducira v:

$$dE' = TdS. \quad (12)$$

Diferencial entropije dS lahko zapišemo kot:

$$dS = \frac{1}{T}dE'. \quad (13)$$

Entropijo dobimo z integralom:

$$S(T, V, N) = \int_{T_0}^T \frac{1}{T'} \frac{\partial E'(T', N, \mu)}{\partial T'} dT', \quad (14)$$

V enačbo(14) vstavimo energijo E' in dobimo:

$$S(T, V, N) = \int g(\epsilon)(\epsilon - \mu) \left(\int_{T_0}^T \frac{1}{T'} \frac{\partial f(T', \mu)}{\partial T'} dT' \right) d\epsilon. \quad (15)$$

Predelamo integral znotraj oklepajev v enačbi (15):

$$I = \int \frac{1}{T'} \frac{df(T')}{dT'} dT', \quad (16)$$

Ker je edina relevantna spremenljivka temperatura, spremenimo vse parcialne odvode s totalnimi odvodi, potrebno pa bo še popraviti predznak ali meje v integralu, kar storimo na koncu, tako preučimo zalogo vrednosti integrala I . Integral (16) se poenostavi v kolikor naredimo inverz funkcije $f(T)$ in dobimo funkcijo $T = T(f)$:

$$I = \int \frac{1}{T(f)} df. \quad (17)$$

Iz definicije Fermi-Diracove funkcije:

$$f(\epsilon) = \frac{1}{e^{(\epsilon-\mu)/k_B T} + 1}, \quad (18)$$

dobimo da je:

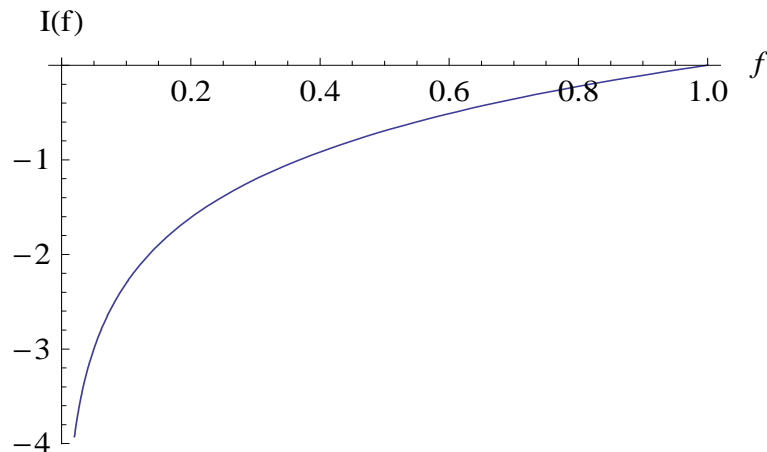
$$\frac{1}{T} = \frac{k_B}{\epsilon - \mu} \log \frac{1-f}{f}. \quad (19)$$

Integral I preide v:

$$I = \frac{k_B}{\epsilon - \mu} \int \log \frac{1-f}{f} \quad (20)$$

$$= \frac{k_B}{\epsilon - \mu} [f \log f + (1-f) \log(1-f)]. \quad (21)$$

V zadnjem koraku smo uporabili standardno metodo za izračun primitivne funkcije. Zaloga vrednosti Fermijeve funkcije je po definiciji vedno na intervalu $(0, 1]$. Integrala I pa je zato vedno negativen. Entropija mora biti po definiciji vedno pozitivna, zato je potrebno zamenjati



Slika 1: Zaloga vrednosti izraza $I(f)$

meje oziroma popraviti predznak v enačbi za entropijo, saj v nasprotnem primeru integriramo funkcijo, ki je negativna na celotnem definicijskem onmočju. Vstavimo rezultat (21) v enačbo (15) ter popravimo predznak enačbe in dobimo:

$$S(T, V, N) = - \int g(\epsilon)(\epsilon - \mu) \frac{k_B}{\epsilon - \mu} [f \log f + (1 - f) \log(1 - f)] d\epsilon \quad (22)$$

$$= -k_B \int g(\epsilon)(f \log f + (1 - f) \log(1 - f)) d\epsilon. \quad (23)$$

Integrand je funkcija, ki je vedno negativna zato je potrebno popraviti predznak. Entropija se povečuje z višanjem temperature. Volumska odvisnost se nahaja v $g = g(\epsilon, V)$, temperatura in kemijski potencial pa se pojavita v Fermijevi funkciji $f(T, \mu)$. Po trejem zakonu termodinamike, mora biti entropija vedno pozitivna in nič pri temperaturi $T = 0$. Enačba za entropijo (23) izpolnjuje ta pogoja. Limita Fermijeve funkcije, ko gre $T \rightarrow 0$ je enaka 0, saj v prvem členu $\log f = 0$, v drugem pa je $(1 - f) = 0$, tako da je integrand v vsakem primeru 0.