

Для определения **наиболее вероятного** количества частиц в каждом состоянии нужно найти **максимум термодинамической вероятности W**

Так как $\ln W$ - функция **гладкая и монотонная**, то положение **экстремумов** функций W и $S = k \ln W$ **совпадают** - потому будем искать **максимум энтропии**, при условиях, что **полное число частиц системы $N = \sum_i N_i$** и **полная энергия системы $E = \sum_i N_i E_i$** **должны оставаться постоянными**

Подставим E5 в E2

$$S = k \ln \prod_{i=1}^N \frac{g_i!}{N_i!(g_i - N_i)!} = k \sum_i [\ln g_i! - \ln N_i! - \ln(g_i - N_i)!]$$

и воспользуемся **формулой Стирлинга $\ln n! \approx n \ln n - n$** справедливой для **больших n**

$$S = k \sum_i \{ [\gamma_i \ln \gamma_i - \gamma_i] - N_i \ln N_i - N_i - [g_i - N_i \ln g_i - N_i] - (g_i - N_i) \}$$

Далее, согласно **методу Лагранжа**, нужно построить **функцию $F = S + \lambda_1 N + \lambda_2 E$** и найти ее **максимум** - для этого, прежде всего, **нужно найти производную**

$$\partial F / \partial N_1 = k \sum_i \{ -[\ln N_1 + 1 - 1] + [\ln(g_1 - N_1) + 1 - 1] + \lambda_1 + \lambda_2 E_1 \}$$

и приравнять ее **нулю**

Получим

$$\ln\left(\frac{g_i - N_i}{N_i}\right) = -\frac{\lambda_1 + \lambda_2 E_i}{k}$$

что эквивалентно

$$N_i = g_i / \left[\text{Exp}\left(-\frac{\lambda_1 + \lambda_2 E_i}{k}\right) + 1 \right]$$

Или

$$\langle n_i \rangle = \frac{N_i}{g_i} = \frac{1}{\text{Exp}\left(-\frac{\lambda_1 + \lambda_2 E_i}{k}\right) + 1}$$

Здесь $\langle n_i \rangle$ - **числа заполнения энергетических уровней** с номерами $i=1,2,3,\dots$

Параметры λ_1 и λ_2 имеют следующий смысл

$$\lambda_1 = \frac{\mu}{T}, \quad \lambda_2 = \frac{1}{T}$$

где T – абсолютная температура и μ - химический потенциал ТС $\mu = \frac{1}{N_A} \left(\frac{dU}{dN} \right)_{S,U=const}$

Химический потенциал, который имеет размерность энергии, в случае **ферми-частиц**

называют **энергией Ферми** $E_F \equiv \mu$

Таким образом, для *любого* энергетического уровня ТС фермионов

$$\langle n \rangle = \frac{1}{\text{Exp}\left(\frac{E - E_F}{kT}\right) + 1}$$