



# 4300259 – Termodinâmica

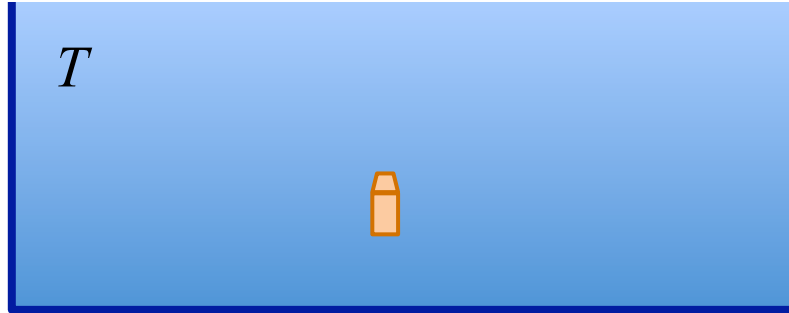
## Distribuição de Boltzmann

# Sistema em Contato com Reservatório a Temperatura Constante

- Como discutido anteriormente na Disciplina, a Física Estatística usualmente considera *ensembles* (grande coleções) de sistemas idênticos.
- A grande coleção de sistemas isolados que consideramos até aqui é referida como *Ensemble Microcanônico*.
- A partir da aula de hoje, iremos estudar outra construção importante, constituída por um *sistema* (em geral macroscópico) mantido a temperatura constante pelo contato térmico com outro sistema, muito maior, denominado *reservatório*.
- A coleção de sistemas em contato térmico com reservatórios a temperatura constante é denominada *Ensemble Canônico*.

# Sistema em Contato com Reservatório a Temperatura Constante

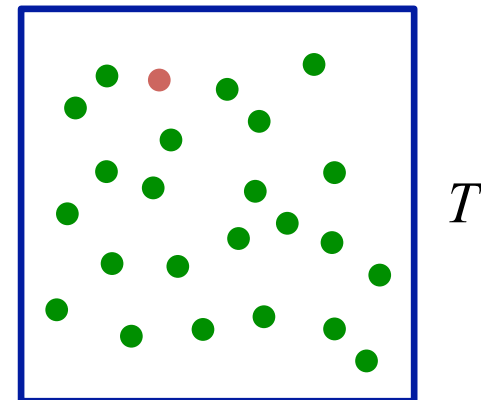
O sistema “pequeno” pode ser macroscópico – por exemplo, uma garrafa (“sistema”) no interior de uma piscina (“reservatório”)



Em outro exemplo, o “sistema” poderia ser definido por uma pequena porção da água da piscina (sem a garrafa).

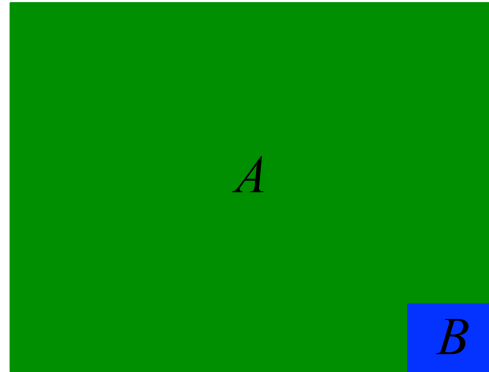
O sistema pode também ser microscópico – por exemplo, uma porção das moléculas em um gás.

O ponto fundamental é que o reservatório é suficientemente grande para que a troca de energia com o sistema não altere sua temperatura.



# Sistema + Reservatório: Sólido de Einstein

Considere dois objetos em contato térmico (isolados da vizinhança), sendo um deles é muito maior que o outro em número de átomos,  $N_A \gg N_B$ .



Seja  $U_{\text{tot}} = (U_A + U_B) \equiv (U_{\text{res}} + U)$  a energia (constante) do sistema total formado pelo “reservatório” ( $A$ ) e pelo “sistema de interesse” ( $B$ ). A probabilidade de encontrar o sistema ( $B$ ) com energia  $U$  será:

$$P(U) = \frac{\Omega_{\text{res}}(U_{\text{res}}) \times \Omega_B(U)}{\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})}$$

(no. total de microestados do sistema  $A+B$ )

(no. de microestados compatíveis com o macroestado definido por  $U$  e  $U_{\text{res}}$ )

# Sistema + Reservatório: Sólido de Einstein



$$P(U) = \frac{\Omega_{\text{res}}(U_{\text{res}}) \times \Omega_B(U)}{\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})}$$

Iremos tomar o logaritmo da expressão acima, e observar que, embora possamos ter diferentes partições de energia entre o sistema e o reservatório (diferentes macroestados), a energia total será constante,  $U_{\text{tot}} = U + U_{\text{res}}$ . Dessa forma, o número *total* de microestados do sistema  $A+B$ ,  $\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})$ , também será constante:

$$\ln[P(U)] = \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{res}})] + \ln[\Omega_B(U)] - \underbrace{\ln[\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})]}_{\text{constante}}$$



Reservatório (A)

Sistema (B)

No limite  $N_B/N_A \rightarrow 0$ , essencialmente toda a energia estará no reservatório ( $U_{\text{res}} \rightarrow U_{\text{tot}}$ ). Para  $N_B \ll N_A$ , a energia  $U$  será uma pequena fração de  $U_{\text{res}}$  ( $U/U_{\text{res}} \ll 1$ ). Escrevendo a energia do reservatório na forma  $U_{\text{res}} = U_{\text{tot}} - U$ , teremos, em primeira ordem:

$$\begin{aligned} \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{res}})] &= \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{tot}})] + \left. \frac{d \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{res}})]}{dU_{\text{res}}} \right|_{U_{\text{res}}=U_{\text{tot}}} (-U) \\ &= \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{tot}})] - \frac{U}{k_B T} \end{aligned}$$

Portanto:

$$\begin{aligned} \ln[P(U)] &= \ln[\Omega_{\text{res}}(U_{\text{tot}})] - \frac{U}{k_B T} + \ln[\Omega_B(U)] - \ln[\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})] \\ &= -\frac{U}{k_B T} + \ln[\Omega_B(U)] + \underbrace{\ln\left[\frac{\Omega_{\text{res}}(U_{\text{tot}})}{\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})}\right]}_{\text{constante}} \end{aligned}$$

## Distribuição de Boltzmann

$$\ln[P(U)] = -\frac{U}{k_B T} + \ln[\Omega_B(U)] + \ln\left[\frac{\Omega_{\text{res}}(U_{\text{tot}})}{\Omega_{\text{tot}}(U_{\text{tot}})}\right]$$

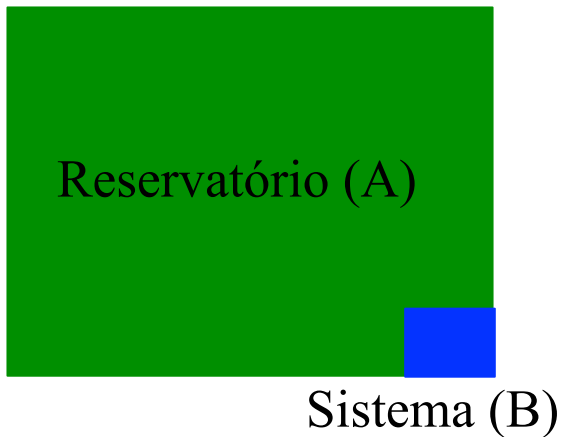
Escrevendo o termo constante na forma  $\ln[\text{const}]$ , e tomando a exponencial dos dois lados da igualdade:

$$\begin{aligned} P(U) &= \exp\left\{-\frac{U}{k_B T} + \ln[\Omega_B(U)] + \ln[\text{const}]\right\} \\ &= \exp\left\{-\frac{U}{k_B T}\right\} \exp\{\ln[\Omega_B(U)]\} \exp\{\ln[\text{const}]\} \\ &= \text{const} \times \Omega_B(U) \times \exp\left(-\frac{U}{k_B T}\right) \end{aligned}$$

Dessa forma, a probabilidade de encontrar o sistema com energia  $U$  (temperatura  $T$ ) será:

$$P(U) \propto \Omega_B(U) \times \exp\left(-\frac{U}{k_B T}\right)$$

# Entendendo a Distribuição de Boltzmann

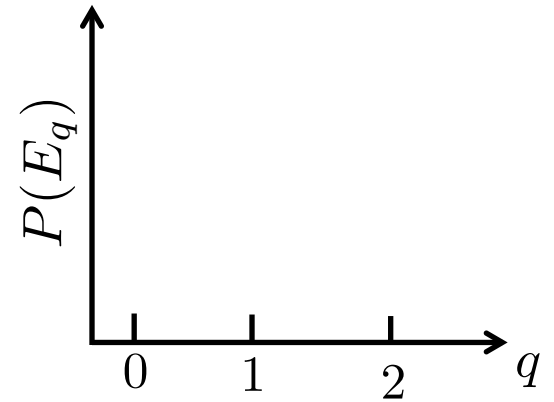
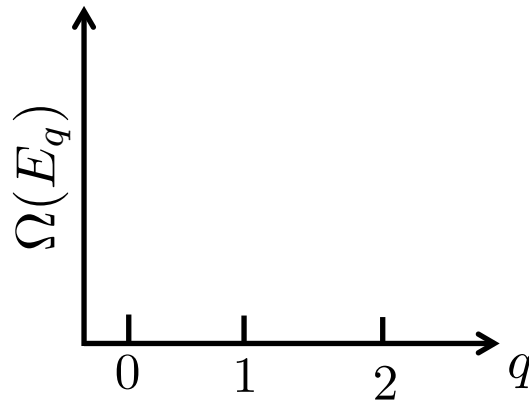
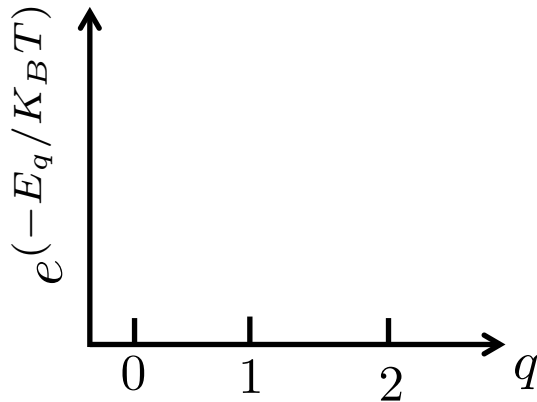


$$P(U) \propto \underbrace{\Omega_B(U)}_{\text{número de microestados com energia } E} \times \underbrace{\exp\left(-\frac{U}{k_B T}\right)}_{\text{fator que depende da energia}}$$

- A exponencial é denominada *fator de Boltzmann*, e indica que a probabilidade depende da razão  $U/k_B T$ .
- A probabilidade de encontrar o sistema com energia  $U$  é proporcional ao número de microestados (do sistema) compatíveis com sua energia  $U$ .
- A constante de proporcionalidade (implícita na expressão acima) depende do número de microestados do banho.

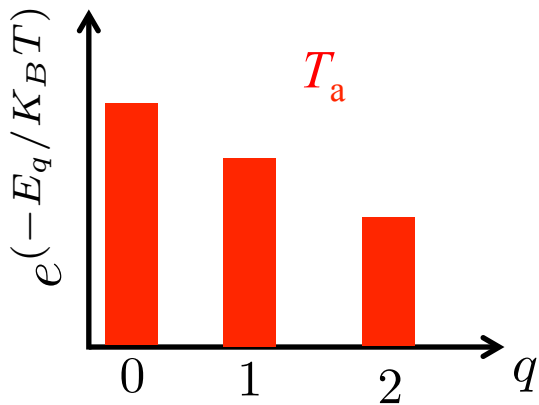
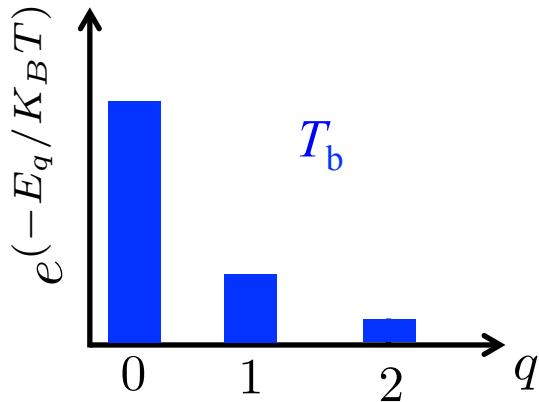


**Exercício:** (a) Considere um sistema de três osciladores em contato com um “banho térmico” (reservatório) com temperatura  $T$ . Construa gráficos qualitativos para as três quantidades indicadas abaixo: fator de Boltzmann, número de microestados do sistema e probabilidade de encontrar o sistema.

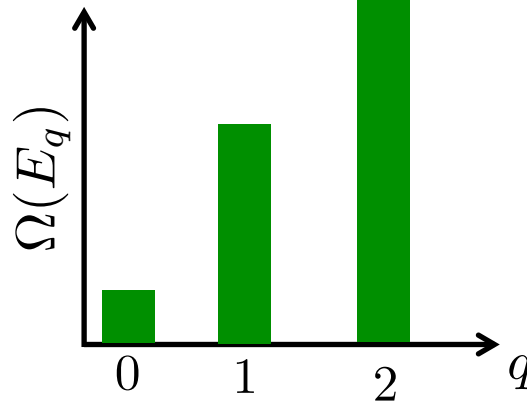


(b) Considere duas temperaturas diferentes para o banho térmico (reservatório),  $T_b > T_a$ . Discuta, qualitativamente, o comportamento da probabilidade  $P(E_q)$  em ambos os casos.

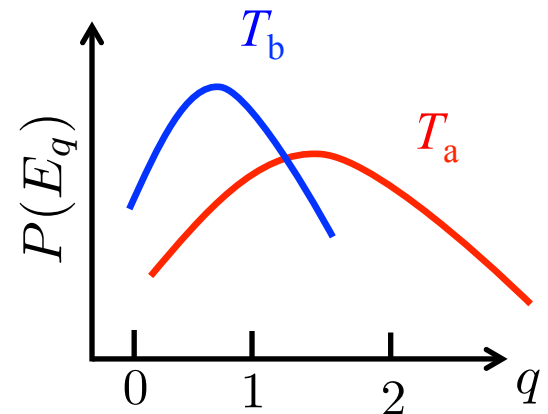
$$P(E_q) = \text{const} \times \underbrace{\Omega(E_q)}_{\neq 1, \text{ mais de 1 oscilador}} \exp\left(-\frac{E_q}{k_B T}\right)$$



Função decrescente da energia. Derivada mais acentuada em temperaturas baixas.



Função crescente da energia. Não depende da temperatura.



Produto de funções crescente e decrescente. Picos mais estreitos e deslocados para a esquerda para menores temperaturas.

## Distribuição de Boltzmann: Normalização

$$P(U) = C(T) \Omega_B(U) \times \exp\left(-\frac{U}{k_B T}\right)$$

– Na expressão acima, a constante de normalização  $C(T)$  foi acrescentada, tendo sido explicitado o fato de que tal “constante” pode na verdade depender da temperatura  $T$  do reservatório.

**Exercício:** Determine a constante  $C(T)$  para um sistema formado por apenas 1 oscilador em contato com um reservatório à temperatura  $T$ .

Dicas: (i) Lembre-se que a energia do oscilador depende do número de quanta,  $U_q = q\hbar\omega_0$ .

(ii) Lembre-se que a soma sobre as probabilidades de todos os macroestados, definidos por  $U_q$ , deve ser 1.

# Distribuição de Boltzmann: Normalização

– Probabilidade de um dado macroestado:

$$P(U_q) = C(T) \underbrace{\Omega_B(U)}_{=1, \text{ apenas 1 oscilador}} \times \exp\left(-\frac{U_q}{k_B T}\right) = C(T) \exp\left(-\frac{q\hbar\omega_0}{k_B T}\right)$$

– Soma das probabilidades dos macroestados igual a 1:

$$\sum_{q=0}^{\infty} P(U_q) = C(T) \underbrace{\sum_{q=0}^{\infty} \exp\left(-\frac{\hbar\omega_0}{k_B T} q\right)}_{=1} = 1$$

soma de PG infinita, com razão  $r = \exp(-\hbar\omega_0/k_B T)$  e primeiro termo  $a_0 = 1$ , cujo resultado é  $a_0/(1-r)$

$$C(T) = \left[ 1 - e^{-\frac{\hbar\omega_0}{k_B T}} \right]$$