Termodinâmica Clássica e Teoria da Informação

Gabriel Golfetti

1 Acessibilidade Adiabática

Definição. Um sistema termodinâmico consiste em um espaço de estados Γ onde temos pontos $X \in \Gamma$ chamados estados. Podemos realizar a composição de sistemas termodinâmicos Γ, Δ denotada por $\Gamma \oplus \Delta$ tal que para quaisquer $X \in \Gamma$ e $Y \in \Delta$ temos $X \oplus Y \in \Gamma \oplus \Delta$. Podemos também construir para qualquer $t \geq 0$ e qualquer sistema Γ uma cópia redimensionada $t\Gamma$ onde, para todo ponto $X \in \Gamma$ existe um ponto $tX \in t\Gamma$. Supomos que para quaisquer sistemas Γ, Δ , estados $X \in \Gamma, Y \in \Delta$ e $t, s \geq 0$ vale

- $\Gamma \oplus 0\Delta = \Gamma$, $X \oplus 0Y = X$
- $1\Gamma = \Gamma$, 1X = X
- $t(s\Gamma) = (ts)\Gamma$, t(sX) = (ts)X
- $\Gamma \oplus \Delta = \Delta \oplus \Gamma$, $X \oplus Y = Y \oplus X$
- $t(\Gamma \oplus \Delta) = (t\Gamma) \oplus (t\Delta), \quad t(X \oplus Y) = (tX) \oplus (tY)$

Definição. Dados dois estados X,Y, dizemos que Y é adiabaticamente acessível de X, denotado $X \preceq Y$ se existe uma transformação que leva de X para Y por meio de interação com algum dispositivo e um peso, de forma que o dispositivo retorna ao seu estado inicial após o processo, mas o peso pode ter subido ou descido. Quando vale pelo menos um de $X \preceq Y$ ou $Y \preceq X$, dizemos que X e Y são comparáveis. Quando valem ambos, dizemos que são adiabaticamente equivalentes, ou $X \equiv Y$. Quando apenas $X \preceq Y$ mas não vale que $Y \preceq X$, denotamos por $X \prec Y$. A relação \prec satisfaz

- A1) Reflexividade. $X \equiv X$
- **A2**) Transitividade. $X \leq Y \land Y \leq Z \Rightarrow X \leq Z$
- **A3**) Consistencia $X \preceq Y \land Z \preceq W \Rightarrow X \oplus Z \preceq Y \oplus W$
- **A4**) Invariância de escala. $\forall t > 0 (X \leq Y \Rightarrow tX \leq tY)$
- **A5**) Recombinação. $\forall t \in [0,1] (X \equiv tX \oplus (1-t)X)$
- **A6**) Estabilidade. $\exists Z, W, a_n \to 0^+ \, \forall n \in \mathbb{N} \, (X \oplus a_n Z \preceq Y \oplus a_n W) \Rightarrow X \prec Y$
- ≡ é uma relação de equivalência, e suas classes são chamadas adiabatas.

Teorema 1.1 (Cancelamento).
$$X \oplus Z \preceq Y \oplus Z \Rightarrow X \preceq Y$$
.

Com o cancelamento podemos estender a definição das cópias redimensionadas para todo \mathbb{R} no contexto de sistemas compostos na acessibilidade adiabática:

$$X \oplus tY \preceq Z \Leftrightarrow X \preceq (-tY) \oplus Z$$
.

Definição. Um espaço de estados Γ é dito satisfazer a hipótese de comparação (**HC**) se, para todo $X, Y \in \Gamma$ vale pelo menos um de $X \preceq Y$ ou $Y \preceq X$.

Lema 1.1. Sendo $X_0, X_1 \in \Gamma$ com $X_0 \prec X_1$, definimos

$$\Omega(\lambda \mid X_0, X_1) = \{ X \in \Gamma \mid (1 - \lambda)X_0 \oplus \lambda X_1 \preceq X \}.$$

Se todos os $t\Gamma$ satisfazem HC, vale que

1. $\forall X \in \Gamma \exists \lambda \in \mathbb{R} (x \in \Omega(\lambda \mid X_0, X_1))$

2.
$$\forall X \in \Gamma \left(\sup \{ \lambda \in \mathbb{R} \mid X \in \Omega(\lambda \mid X_0, X_1) \} < \infty \right)$$

Definição. Dados $X_0, X_1 \in \Gamma$ com $X_0 \prec X_1$, a entropia canônica com pontos de referência X_0, X_1 é definida por

$$S_0(X | X_0, X_1) = \sup\{\lambda \in \mathbb{R} | X \in \Omega(\lambda | X_0, X_1)\}$$

Lema 1.2 (\leq é equivalente a \leq). Suponha que $X_0 \prec X_1$ e que $a_0 + a_1 = b_0 + b_1$. Vale que

$$a_0X_0 \oplus a_1X_1 \leq b_0X_0 \oplus b_1X_1 \Leftrightarrow a_1 \leq b_1$$

Em particular, $a_0X_0 \oplus a_1X_1 \equiv b_0X_0 \oplus b_1X_1 \Leftrightarrow a_1 = b_1$.

Lema 1.3 (Caracterização da entropia). Suponha que Γ satisfaz HC. São equivalentes

1.
$$\lambda = S_0(X \mid X_0, X_1)$$

2.
$$X \equiv (1 - \lambda)X_0 \oplus \lambda X_1$$

Lema 1.4 (Unicidade da entropia). Se Γ satisfaz HC e $S^* : \Gamma \to \mathbb{R}$ é tal que

$$(1-t)X \oplus tY \preceq (1-t)Z \oplus tW$$

se, e somente se

$$(1-t)S^*(X) + tS^*(Y) < (1-t)S^*(Z) + tS^*(W)$$

 $ent\tilde{a}o$

$$S^*(X) = (S^*(X_1) - S^*(X_0))S_0(X \mid X_0, X_1) + S^*(X_0).$$

Teorema 1.2 (Princípio da entropia). $Seja \leq uma \ relação \ definida \ sobre \ um \ sistema \ termodinâmico <math>\Gamma$ e suas composições de cópias redimensionadas. São equivalentes.

- 1. \leq satisfaz A1-A6 e vale HC para todos os $t\Gamma$
- 2. Existe uma entropia $S: \Gamma \to \mathbb{R}$ que caracteriza \leq no seguinte sentido. Para todos $t_1 + \cdots + t_m = s_1 + \cdots + s_n$, temos que

$$\bigoplus_{i=1}^{m} t_i Y_i \preceq \bigoplus_{j=1}^{n} s_j Z_j \Leftrightarrow \sum_{i=1}^{m} t_i S(Y_i) \leq \sum_{j=1}^{n} s_j S(Z_j).$$

S é única até uma transformação afim.

Teorema 1.3 (Escalas consistentes de entropia). Suponha que uma familia de sistemas satisfaça as seguintes condições:

1. Quaisquer dois sistemas são disjuntos

- 2. Todas as composições de cópias redimensionadas de sistemas da família também pertencem à família
- 3. Todo sistema da família satisfaz **HC**

Para cada Γ na família seja S_{Γ} uma entropia neste definido. Então existem constantes $\alpha_{\Gamma}, \beta_{\Gamma}$ tal que a função definida para todos os estados dos sistemas da família por

$$S(X) = \alpha_{\Gamma} S_{\Gamma}(X) + \beta_{\Gamma}$$

quando $X \in \Gamma$ têm as propriedades

a. Se X e Y vêm do mesmo sistema,

$$X \prec Y \Leftrightarrow S(X) < S(Y)$$

b. S é extensiva, ou seja,

$$S(X \oplus Y) = S(X) + S(Y)$$
$$S(tX) = tS(X)$$

2 Sistemas simples

Definição. Um sistema simples é definido por um subconjunto aberto e convexo $\Gamma \in \mathbb{R}^{n+1}$. Seus pontos são denotados (U, \mathbf{V}) , onde $U \in \mathbb{R}$ é chamado de energia e $\mathbf{V} \in \mathbb{R}^n$ são os volumes ou coordenadas de trabalho. Suas cópias redimensionadas são obtidas por simples multiplicação:

$$t\Gamma = \{tX \mid X \in \Gamma\}, \quad t(U, \mathbf{V}) = (tU, t\mathbf{V}).$$

Além disso supomos que para um sistema simples vale

- S1) Combinação convexa. $\forall X, Y \in \Gamma, t \in [0,1] (tX \oplus (1-t)Y \leq tX + (1-t)Y)$
- **S2**) Irreversibilidade $\forall X \in \Gamma \exists Y \in \Gamma (X \prec Y)$
- S3) Planos tangentes Lipshitz Para todo $X \in \Gamma$ o setor de sucessores A_X possui um plano de suporte único Π_X . Este plano tangente é assumido possuir inclinação finita com relação às coordenadas de trabalho, chamada pressão. Esta é suposta ser uma função localmente Lipshitz
- S4) Fronteiras conexas As fronteiras ∂A_X são conexos por caminhos

Teorema 2.1 (Setor de sucessores é convexo). Para todo
$$X \in \Gamma$$
, A_X é convexo.

Teorema 2.2 (Princípio de Cathéodory). Em toda vizinhança de todo $X \in \Gamma$ existe Z tal que $X \npreceq Z$. Logo, $X \in \partial A_X$.

Lema 2.1 (Pontos colineares). Considere três pontos colineares de um sistema simples, X, Y, Z, com Y entre X e Z. Se $Y \leq Z$ então $X \leq Y$.

Teorema 2.3 (Setor de sucessores é fechado).
$$\forall X \in \Gamma (\bar{A}_X = A_X)$$

Teorema 2.4 (Setor de sucessores tem interior).
$$\forall X \in \Gamma (A_X^{\circ} \neq \emptyset)$$

Definição. Para $X \in \Gamma$, X é dito positivo (negativo) se o vetor normal a Π_X apontando para A_X° tem componente de energia positiva (negativa).

Lema 2.2 (Energia no setor de sucessores). Se $X = (U_0, \mathbf{V}_0)$ é tal que A_X é positivo, então

$$A_X \cap \{(U, \mathbf{V}_0) | U \in \mathbb{R}\} = \{(U, \mathbf{V}_0) | U \in \mathbb{R}\} \cap \Gamma.$$

Se for negativo, a desigualdade troca de direção.

Teorema 2.5 (Setores de sucessores têm o mesmo sinal). Se A_X é positivo para algum $X \in \Gamma$, então o mesmo vale para todo Γ . Em particular,

Teorema 2.6 (Segunda Lei (Kelvin)).
$$(U_X, \mathbf{V}) \preceq (U_Y, \mathbf{V}) \Leftrightarrow U_X \leq U_Y$$
.

Definição. A projeção de trabalho da fronteira de um setor de sucessores A_X é definida

$$\rho_X = \{ \mathbf{V} \in \mathbb{R}^n \mid \exists U \in \mathbb{R} ((U, \mathbf{V}) \in \partial A_X) \}$$

Teorema 2.7 (A função u_X). Fixamos $X = (U_0, \mathbf{V}_0) \in \Gamma$.

- 1. Se $Y \in \partial A_X$, então A_X tem um plano tangente em Y e este é Π_Y
- 2. ρ_X é aberto e conexo em \mathbb{R}^n
- 3. Definindo $u_X : \rho_X \to \mathbb{R}$,

$$u_X(\mathbf{V}) = \inf\{u \mid (u, \mathbf{V}) \in A_X\},\$$

temos que $\partial A_X = \{(u(\mathbf{V}), \mathbf{V}) | V \in \rho_X\}$. u_X é localmente convexa e

$$\{(U, \mathbf{V}) \mid \mathbf{V} \in \rho_X \land U \ge u_X(\mathbf{V})\} \cap \Gamma \subseteq A_X$$

4. u_X é diferenciável em ρ_X e satisfaz a equação diferencial

$$\nabla u_X(\mathbf{V}) = -\mathbf{p}((u_X(\mathbf{V}), \mathbf{V}))$$

onde as pressões **p** são definidas pelos planos tangentes

$$\Pi_Y = \{ Z \in \Gamma \mid (1, \mathbf{p}(Y)) \cdot (Z - Y) = 0 \}$$

5. u_X é a única função diferenciável que satisfaz a equação acima e $u_X(\mathbf{V}_0) = U_0$.

Teorema 2.8 (Reversibilidade na fronteira).
$$Y \in \partial A_X \Rightarrow X \in \partial A_Y \Rightarrow A_X = A_Y$$
.

Teorema 2.9 (Aninhamento dos setores de sucessores). Dados $X, Y \in \Gamma$, vale exatamente um de

- 1. $A_X = A_Y$
- 2. $A_X \in A_V^{\circ}$
- 3. $A_Y \in A_X^{\circ}$

Para um sistema simples, vale **HC**.

Lema 2.3 (Convexidade de Ω). Para um sistema simples,

1. $\Omega(\lambda \mid X_0, X_1)$ é convexo

2. Se $X \in \Omega(\lambda \mid X_0, X_1)$ e $X' \in \Omega(\lambda' \mid X_0, X_1)$ então para todo $t \in [0, 1]$ temos que $tX + (1 - t)X' \in \Omega(t\lambda + (1 - t)\lambda' \mid X_0, X_1)$

Teorema 2.10 (Concavidade da entropia). Para um sistema simples, $S_0(X \mid X_0, X_1)$ é côncava.

Teorema 2.11 (Acessibilidade em $\Gamma \oplus \Gamma$ determina entropia). Suponha que $S : \Gamma \to \mathbb{R}$ satisfaz

1. Para todo $X, Y, Z, W \in \Gamma$

$$X \oplus Y \leq Z \oplus W \Leftrightarrow S(X) + S(Y) \leq S(Z) + S(W)$$

2. A imagem de S é um intervalo

Se $S^*: \Gamma \to \mathbb{R}$ satisfaz 1, então $S^*(X) = \alpha S(X) + \beta$ para $\alpha > 0$.

3 Equilíbrio térmico

Definição. A noção de contato e equilíbrio térmico segue os seguintes axiomas

T1) Contato térmico. Para qualquer par de sistemas simples Γ , Δ , existe um sistema simples $\mathcal{T}(\Gamma, \Delta)$ chamado de *junção térmica* de Γ , Δ , definido por

$$\mathcal{T}(\Gamma, \Delta) = \{ (U + U', \mathbf{V}, \mathbf{W}) \mid (U, \mathbf{V}) \in \Gamma \land (U', \mathbf{W}) \in \Delta \}.$$

Vale que

$$(U, \mathbf{V}) \oplus (U', \mathbf{W}) \preceq (U + U', \mathbf{V}, \mathbf{W})$$

T2) Repartição. Para qualquer $(U_0, \mathbf{V}, \mathbf{W}) \in \mathcal{T}(\Gamma, \Delta)$ existe pelo menos um par de estados

$$(U, \mathbf{V}) \oplus (U', \mathbf{W}) \equiv (U_0, \mathbf{V}, \mathbf{W})$$

com $U + U' = U_0$. Em particular, suponhamos que se $X = (U, \mathbf{V}) \in \Gamma$,

$$(U, (1 - \lambda)\mathbf{V}, \lambda V) \equiv X$$

T3) Lei zero. Quando $(U, \mathbf{V}) \oplus (U', \mathbf{W}) \equiv (U + U', \mathbf{V}, \mathbf{W})$ dizemos que $X = (U, \mathbf{V})$ e $Y = (U', \mathbf{Y})$ estão em *equilíbrio térmico*, ou

$$X \sim Y$$

Vamos supor que $X \sim Y \wedge Y \sim Z \Rightarrow X \sim Z$, ou seja, \sim é uma relação de equivalência. Suas classes são chamadas *isotermas*.

- **T4)** Transversalidade. Para todo $X \in \Gamma$, existem $X_0 \sim X_1$ tais que $X_0 \prec X \prec X_1$.
- **T5)** Temperatura universal. Para todo $X \in \Gamma$ e todo $(U, \mathbf{V}) \in \Delta$ existe $Y = (U', \mathbf{V}) \in \Delta$ tal que $X \sim Y$.

Teorema 3.1 (Invariância de escala). $\forall X \in \Gamma, Y \in \Delta, \lambda, \mu \geq 0 (X \sim Y \Rightarrow \lambda X \sim \mu Y).$

Teorema 3.2 (Direção dos setores de sucessores). Os setores de sucessores de todos os sistemas simples têm o mesmo sinal.

Teorema 3.3 (Direção dos setores de sucessores). Os setores de sucessores de todos os sistemas simples têm o mesmo sinal.

Teorema 3.4 (Princípio da máxima entropia). Seja S uma entropia consistente em Γ, Δ . $Dados\ X = (U, \mathbf{V}) \in \Gamma$ $e\ Y = (U', \mathbf{W}) \in \Delta$ então

$$X \sim Y \Leftrightarrow S(X) + S(Y) = \max_{E \in \mathbb{R}} [S(E, \mathbf{V}) + S(U + U' - E, \mathbf{W})]$$

Definição. Dados dois estados $X_0 \prec X_1$ de Γ , definimos a $faixa \ \Sigma(X_0, X_1) = \{X \in \Gamma \mid X_0 \preceq X \preceq X_1\}.$

Lema 3.1 (Extensão de faixas). Supondo que $X_0 \prec X_1, Y_0 \prec Y_1$, e que

$$X \equiv (1 - \lambda)X_0 \oplus \lambda X_1$$
$$X_1 \equiv (1 - \lambda_1)Y_0 \oplus \lambda_1 Y_1$$
$$Y_0 \equiv (1 - \lambda_0)X_0 \oplus \lambda_0 X_1$$

 $ent \tilde{a}o$

$$X \equiv (1 - \mu)X_0 \oplus \mu Y_1$$

onde

$$\mu = \frac{\lambda \lambda_1}{1 - \lambda_0 + \lambda_0 \lambda_1}$$

Teorema 3.5 (Comparação em sistemas compostos). Seja Γ um sistema simples e $a_1, \ldots a_m, b_1, \ldots b_n$ reais positivos com $a_1 + \cdots a_m = b_1 \ldots b_n$. Então todos os pontos de $a_1\Gamma \oplus \cdots \oplus a_m\Gamma$ são comparáveis com todos de $b_1\Gamma \oplus \cdots \oplus b_n\Gamma$.

Teorema 3.6 (Localização de isotermas). Suponha que um sistema simples é tal que existe um par de pontos que não estão em equilíbrio térmico. Então existe pelo menos uma adiabata com um par de pontos que não estão em equilíbrio térmico.

Lema 3.2 (Critério de comparação). Sejam Γ, Δ sistemas que satisfazem HC e também em suas composições de cópias redimensionadas. Se existem $X_0, X_1 \in \Gamma$ e $Y_0, Y_1 \in \Delta$ tal que

$$X_0 \prec X_1, \quad Y_0 \prec Y_1$$

$$X_0 \oplus Y_1 \equiv X_1 \oplus Y_0$$

então vale HC para composições mistas de Γ, Δ .

Teorema 3.7 (Existência de calibradores). Se Γ , Δ são sistemas simples, vale a hipótese do lema anterior.

4 Temperatura

Definição. A temperatura superior (inferior) de um estado $X = (U, \mathbf{V})$ de um sistema simples é definida por

$$\frac{1}{T_{\pm}(X)} = \lim_{\epsilon \to 0^{\pm}} \frac{S((U + \epsilon, \mathbf{V})) - S((U, \mathbf{V}))}{\epsilon}$$

Lema 4.1 (Continuidade em adiabatas). As temperaturas são localmente Lipshitz nas adiabatas. $\hfill\Box$

Teorema 4.1 (Unicidade da temperatura). Para todo $X \in \Gamma$, vale que

$$T_{+}(X) = T_{-}(X) = T(X) = \left(\frac{\partial S}{\partial U}\right)^{-1}$$

Além disso, para $X, Y \in \Gamma$, temos que

$$X \sim Y \Leftrightarrow T(X) = T(Y).$$

Teorema 4.2 (Continuidade da temperatura). A temperatura T(X) é uma função contínua.

Teorema 4.3 (Diferenciabilidade da entropia). A entropia de um sistema simples é uma função continuamente diferenciável.

Teorema 4.4 (Segunda Lei - Clausius). Dados dois estados X, Y com T(X) < T(Y), sejam X', Y' tais que

$$X \oplus Y \preceq \mathcal{T}(X,Y) \equiv X' \oplus Y'$$

Então a energia de X' é maior do que a de X.

5 Misturas e reações

Definição. Dados dois sistemas Γ , Δ com uma função de entropia consistente S, definimos a lacuna de entropia

$$D(\Gamma, \Delta) = \inf\{S(Y) - S(X) \mid X \in \Gamma \land Y \in \Delta \land X \leq Y\}$$

Note que vale sempre que $-D(\Delta, \Gamma) \leq D(\Gamma, \Delta)$. Este representa a acessibilidade direta de um sistema para outro. Com isso, definimos então

$$E(\Gamma, \Delta) = \inf\{D(\Gamma_1, \Gamma_2) + \dots + D(\Gamma_{n-1}, \Gamma_n)\}\$$

onde o ínfimo é tomado sobre todas as sequências finitas de espaços $\Gamma = \Gamma_1, \dots, \Gamma_n = \Delta$. Este representa a acessibilidade com reações intermediárias. Finalmente definimos a lacuna fundamental

$$F(\Gamma, \Delta) = \inf \{ E(\Gamma \oplus \Gamma_0, \Delta \oplus \Gamma_0) \}$$

com o ínfimo tomado sobre todos os espaços de referência Γ_0 , que representa a acessibilidade com o uso de catalisadores. Vale que

- 1. $F(\Gamma, \Gamma) = 0$
- 2. $F(t\Gamma, t\Delta) = tF(\Gamma, \Delta)$
- 3. $F(\Gamma \oplus \Gamma', \Delta \oplus \Delta') < F(\Gamma, \Delta) + F(\Gamma', \Delta')$
- 4. $F(\Gamma \oplus \Gamma_0, \Delta \oplus \Gamma_0) = F(\Gamma, \Delta)$
- 5. $-F(\Delta, \Gamma) \le F(\Gamma, \Delta)$

Este último portanto dá sentido ao seguinte axioma

M1) Reversibilidade química. $F(\Gamma, \Delta) = -F(\Delta, \Gamma)$

que nos permite definir uma relação de equivalência entre sistemas. Dizemos que Γ e Δ são quimicamente equivalentes

$$\Gamma \rightleftharpoons \Delta \Leftrightarrow F(\Gamma, \Delta) \le \infty$$

Teorema 5.1 (Diferenças constantes). Se $X \in \Gamma$ e $Y \in \Delta$, temos que

$$X \leq Y \Leftrightarrow S(X) + F(\Gamma, \Delta) \leq S(Y)$$

Teorema 5.2 (Constantes de entropia). Existe uma função B definida em sistemas termodinâmicos tal que a função $S^*(X) = S(X) + B(\Gamma)$ é uma entropia consistente e

$$X \equiv Y \Rightarrow S^*(X) = S^*(Y)$$

$$X \prec Y \Rightarrow S^*(X) < S^*(Y)$$