



# TERMODINÂMICA CLÁSSICA

Prof. Dr. Andrés Armando Mendiburu Zevallos

Prof. Dr. Andrés Armando Mendiburu Zevallos

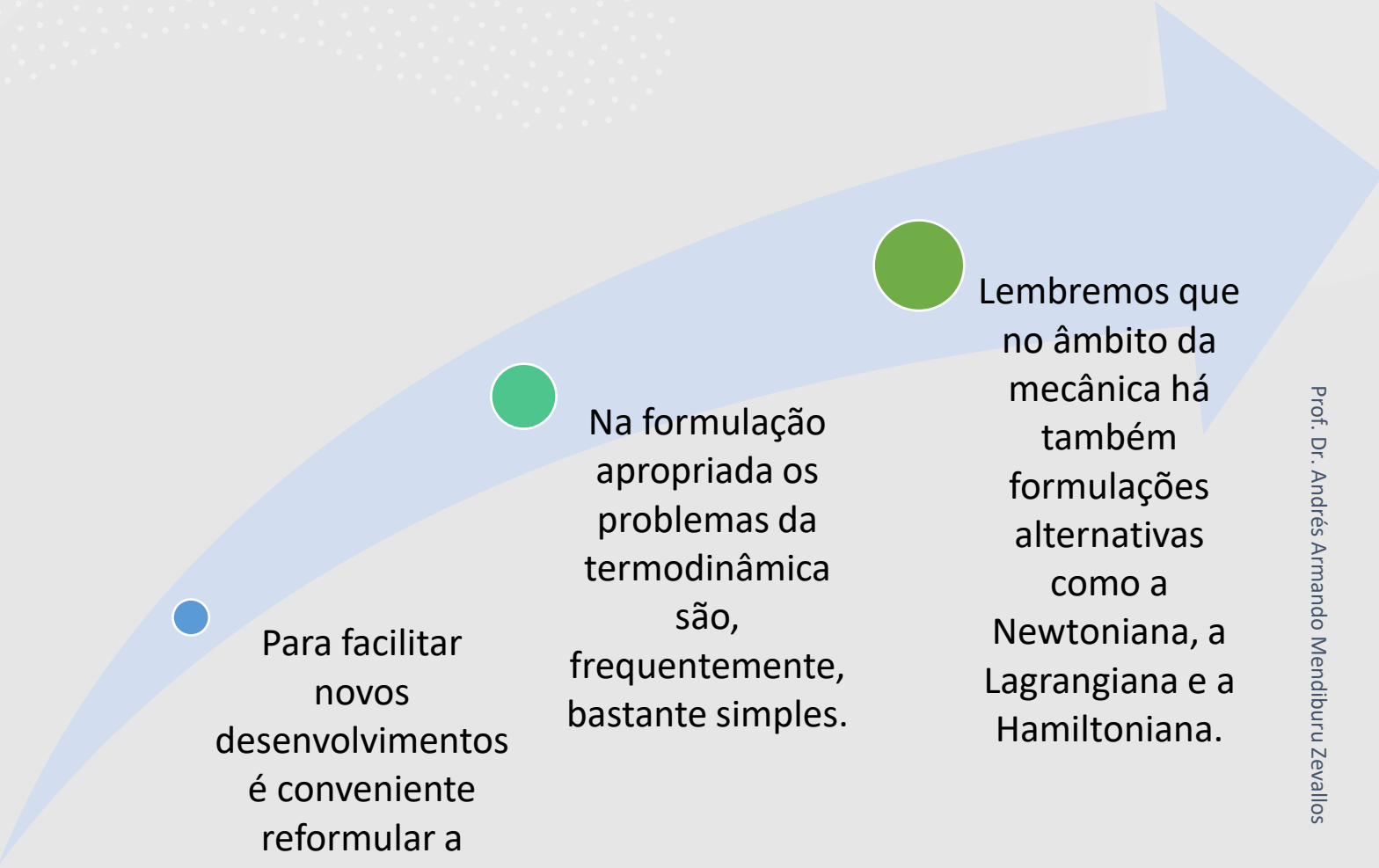


# 5. Formulações Alternativas e Transformações de Legendre



## 5.1. O princípio da Energia Mínima

## 5.1. O princípio da Energia Mínima



Para facilitar novos desenvolvimentos é conveniente reformular a teoria em formas matemáticas equivalentes.

Na formulação apropriada os problemas da termodinâmica são, frequentemente, bastante simples.

Lembremos que no âmbito da mecânica há também formulações alternativas como a Newtoniana, a Lagrangiana e a Hamiltoniana.

# 5.1. O princípio da Energia Mínima



A Teoria geral da transformação entre representações equivalentes é incorporada aqui como um aspecto fundamental da teoria da Termodinâmica.

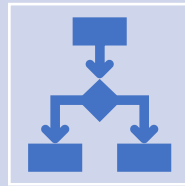


**Quantas representações foram consideradas até este momento?**

## 5.1. O princípio da Energia Mínima



Até o momento foram consideradas duas representações alternativas: A formulação energética e a formulação entrópica



Porém, o princípio do extremo foi formulado somente para a representação entrópica.

# 5.1. O princípio da Energia Mínima



Dado que as representações devem funcionar de forma paralela na teoria, devemos determinar um princípio extremo para a formulação energética.



Veremos que o princípio da máxima entropia é equivalente ao princípio da mínima energia



## 5.1. O princípio da Energia Mínima

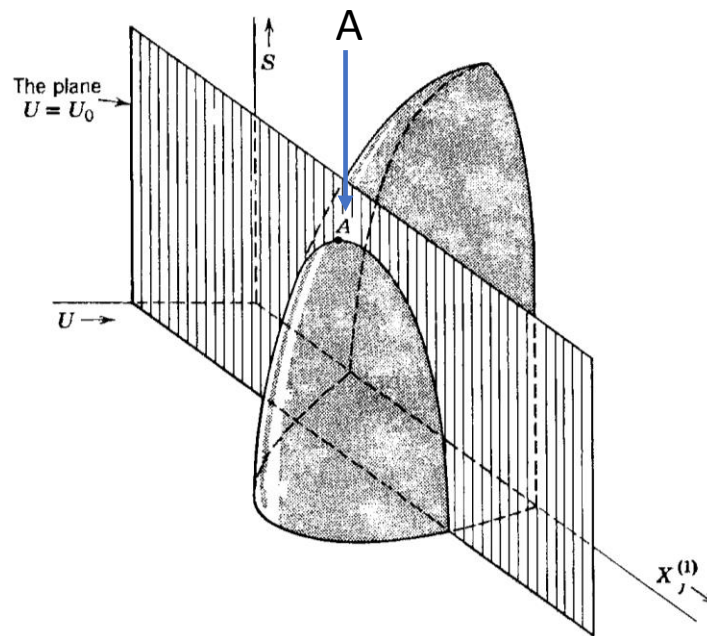


FIGURE 5.1  
The equilibrium state  $A$  as a point of maximum  $S$  for constant  $U$ .

Na Figura 5.2 observa-se que para uma entropia total  $S_0$  o estado de equilíbrio  $A$  é obtido aplicando o princípio de mínima energia.

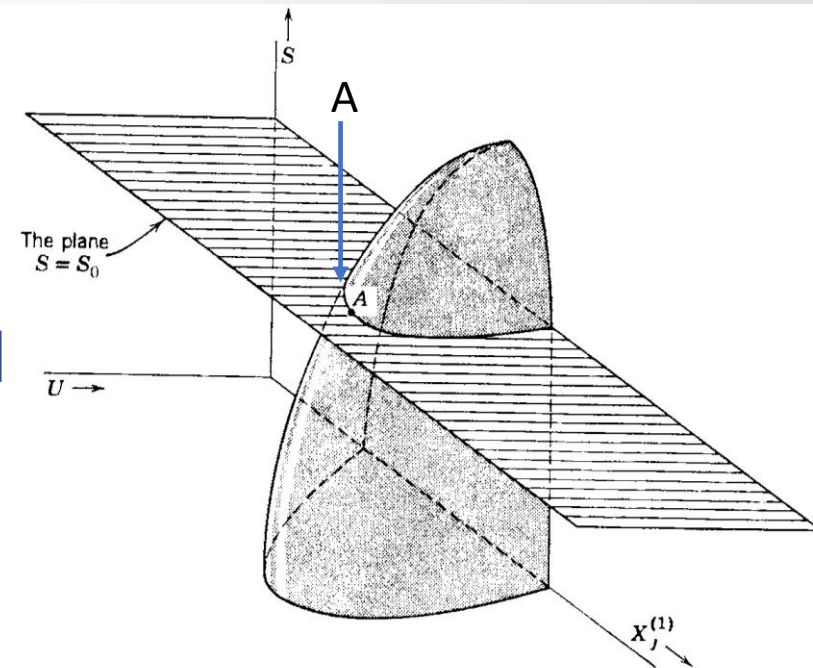


FIGURE 5.2  
The equilibrium state  $A$  as a point of minimum  $U$  for constant  $S$ .



## 5.1. O princípio da Energia Mínima



A forma das superfícies de configurações termodinâmicas cumpre com o Postulado III:

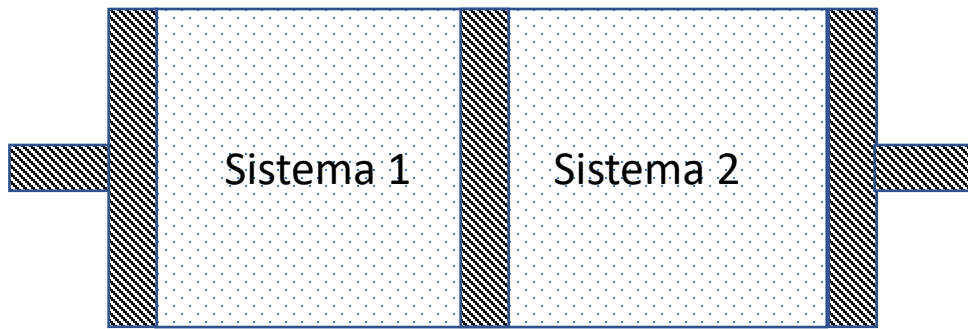


A entropia é uma função contínua e diferenciável



A entropia é uma função monotónicamente crescente da energia interna.

# 5.1. O princípio da Energia Mínima



- Que tipos de restrições podemos impor ao sistema acima?
- Quais seriam os parâmetros irrestritos?

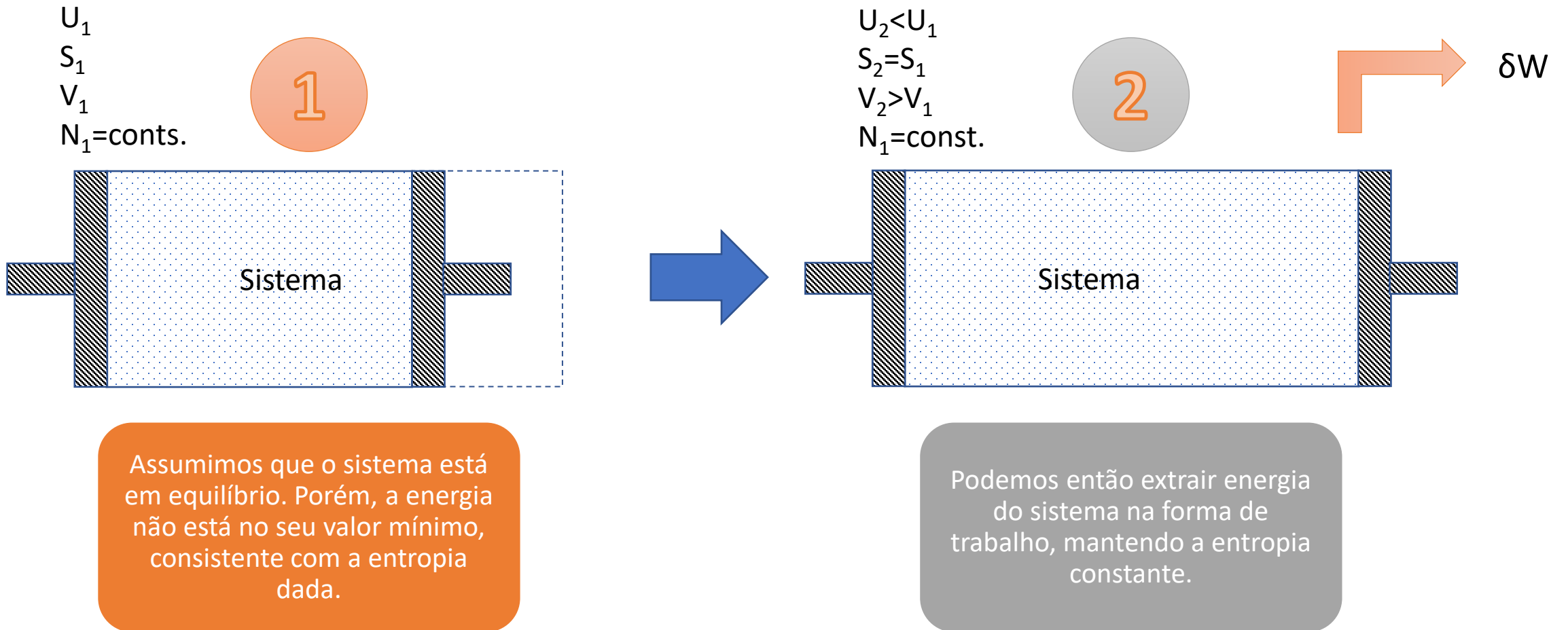
## O Princípio da Máxima Entropia

- O valor no equilíbrio de qualquer parâmetro **irrestrito** interno é tal que, a entropia é maximizada para um valor dado da energia interna.

## O Princípio da Mínima Energia

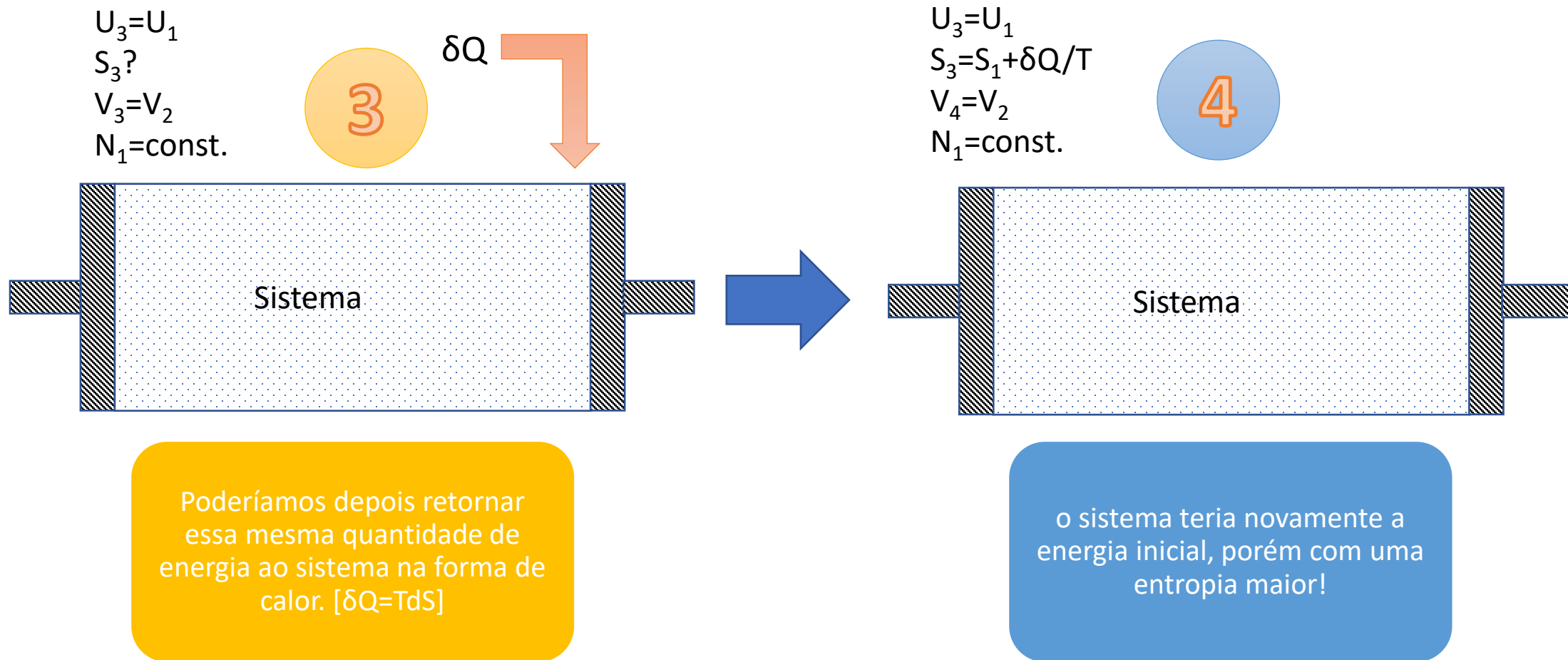
- O valor de equilíbrio de qualquer parâmetro **irrestrito** interno é tal que, a energia é minimizada para um valor dado da entropia total.

# 5.1. O princípio da Energia Mínima





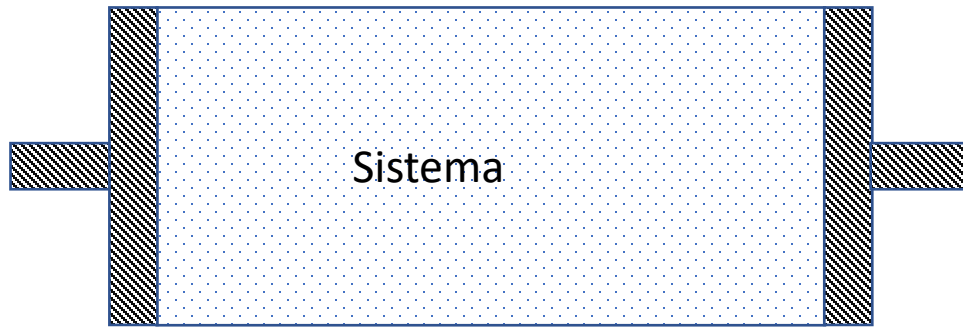
# 5.1. O princípio da Energia Mínima



# 5.1. O princípio da Energia Mínima

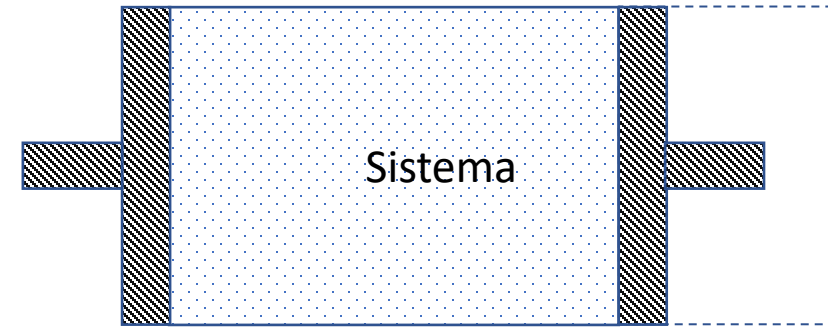
$$\begin{aligned}U_3 &= U_1 \\ S_3 &> S_1 \\ V_3 &> V_1 \\ N_1 &= \text{const.}\end{aligned}$$

5



Logo, isso é inconsistente com o princípio de máxima entropia no equilíbrio. Pois a entropia ainda pode ser aumentada.

6



Nossa consideração inicial de que o sistema estava em equilíbrio, sem a energia estar no mínimo, levou a uma contradição

Portanto, no equilíbrio, a entropia deve ser máxima e a energia deve ser mínima.

## 5.1. O princípio da Energia Mínima

### Demonstração Matemática

Assumimos que o sistema está em equilíbrio, pelo princípio de máxima entropia temos

$$\left(\frac{\partial S}{\partial X}\right)_U = 0 \quad e \quad \left(\frac{\partial^2 S}{\partial X^2}\right)_U < 0 \quad (5.1)$$

Nas derivadas parciais, todos os outros parâmetros são mantidos constantes.

Temporariamente denotamos

$$(\partial U / \partial X)_S = P$$

Aplicando a Eq. (A.22), pela Eq. (2.29) e da Eq. (5.1), temos,

$$P = \left(\frac{\partial U}{\partial X}\right)_S = \frac{-\left(\frac{\partial S}{\partial X}\right)_U}{\left(\frac{\partial S}{\partial U}\right)_X} = -T \left(\frac{\partial S}{\partial X}\right)_U = 0 \quad (5.2)$$

Observamos então que U tem um extremo.



## 5.1. O princípio da Energia Mínima

### Demonstração Matemática

Da Eq. (5.2) concluímos que  $U$  tem um extremo.

Para determinar se esse extremo é mínimo ou máximo devemos obter o sinal da segunda derivada.

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_s \equiv \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_s$$

Lembrando que  $P$  é uma função de  $U$  e  $X$ , podemos fazer

$$\left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_s = \left(\frac{\partial P}{\partial U}\right)_X \left(\frac{\partial U}{\partial X}\right)_s + \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_U$$

Ver seção A-4 do  
apêndice. Eq.  
(A.16)

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_s = \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_s = \left(\frac{\partial P}{\partial U}\right)_X P + \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_U \quad (5.3)$$

## 5.1. O princípio da Energia Mínima

### Demonstração Matemática

Dado que no equilíbrio  $P=0$ .

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_U \quad (\text{na região onde } P=0) \quad (5.4)$$

Aplicando o resultado da Eq. (5.4) na Eq. (5.2) e derivando em função de  $X$

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = \left(\frac{\partial P}{\partial X}\right)_U = \frac{\partial}{\partial X} \left[ -\left(\frac{\partial S}{\partial X}\right)_U / \left(\frac{\partial S}{\partial U}\right)_X \right]_U \quad (5.5)$$

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = -\frac{\left(\partial^2 S / \partial X^2\right)_U}{\left(\partial S / \partial U\right)_X} + \left(\frac{\partial S}{\partial X}\right)_U \frac{\left(\partial^2 S / \partial X \partial U\right)_{U,X}}{\left[\left(\partial S / \partial U\right)_X\right]^2} \quad (5.6)$$

## 5.1. O princípio da Energia Mínima

### Demonstração Matemática

Aplicando as Eqs. (2.29) e sabendo que a derivada parcial de  $S$  em função de  $X$  deve valer zero no equilíbrio, temos

$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = -\frac{\left(\partial^2 S / \partial X^2\right)_U}{\left(\partial S / \partial U\right)_X} \quad \longrightarrow \quad \left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = -T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial X^2}\right)_U$$

Comparando com a Eq. (5.1) demonstramos que a energia é mínima no equilíbrio, pois tem sinal contrário a  $\partial^2 S / \partial X^2$ :

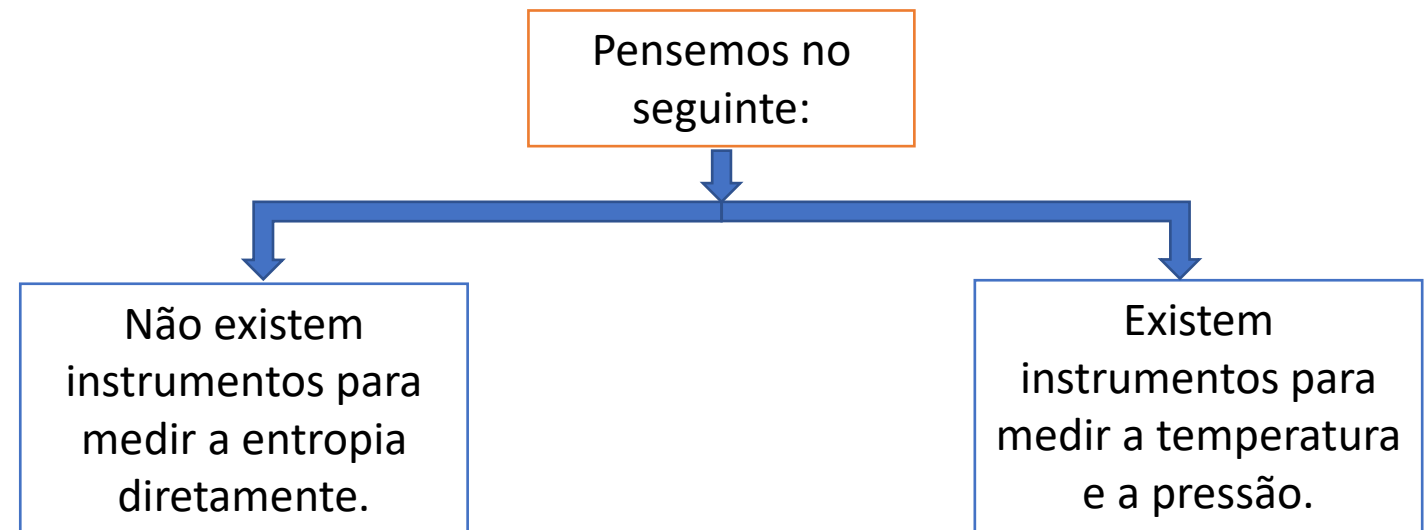
$$\left(\frac{\partial^2 U}{\partial X^2}\right)_S = -T \left(\frac{\partial^2 S}{\partial X^2}\right)_U > 0 \quad (\text{com } \partial S / \partial X = 0) \quad (5.7)$$



## 5.2. Transformações de Legendre

## 5.2. Transformações de Legendre

- Em ambas as representações, a entrópica e a energética, as variáveis independentes são os parâmetros extensivos.
- Porém, na prática as variáveis mais simples de medir experimentalmente são (muitas vezes) os parâmetros intensivos.



## 5.2. Transformações de Legendre



Assim, a questão central é a seguinte:



É possível reformular a estrutura matemática de forma que parâmetros intensivos sejam as variáveis independentes?



É possível sim. Essas reformulações serão conseguidas aplicando a transformação de Legendre.



Devemos salientar que a necessidade das transformações é de carácter pragmático.

## 5.2. Transformações de Legendre

- Temos uma relação fundamental da seguinte forma

$$Y = Y(X_0, X_1, \dots, X_t) \quad (5.13)$$

- Desejamos encontrar um método pelo qual as derivadas dadas na Eq. (5.14) sejam consideradas variáveis independentes sem perder informação.

$$P_k = \frac{\partial Y}{\partial X_k} \quad (5.14)$$

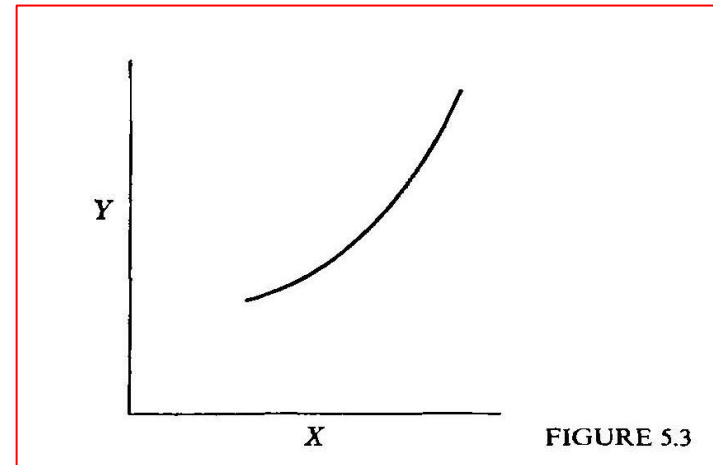
- O ponto importante aqui é que devemos evitar perder a informação da equação fundamental.

## 5.2. Transformações de Legendre

- Considera-se primeiro o caso em que a relação fundamental depende de um único parâmetro.

$$Y = Y(X) \quad (5.15)$$

- Observemos na Figura 5.3,



- A inclinação da curva é dada pela Eq. (5.16)

$$P = \frac{dY}{dX} \quad (5.16)$$

## 5.2. Transformações de Legendre

A primeira ideia que pode ocorrer a nós é eliminar  $X$  entre as equações (5.15) e (5.16) para obter:  $Y = Y(P)$

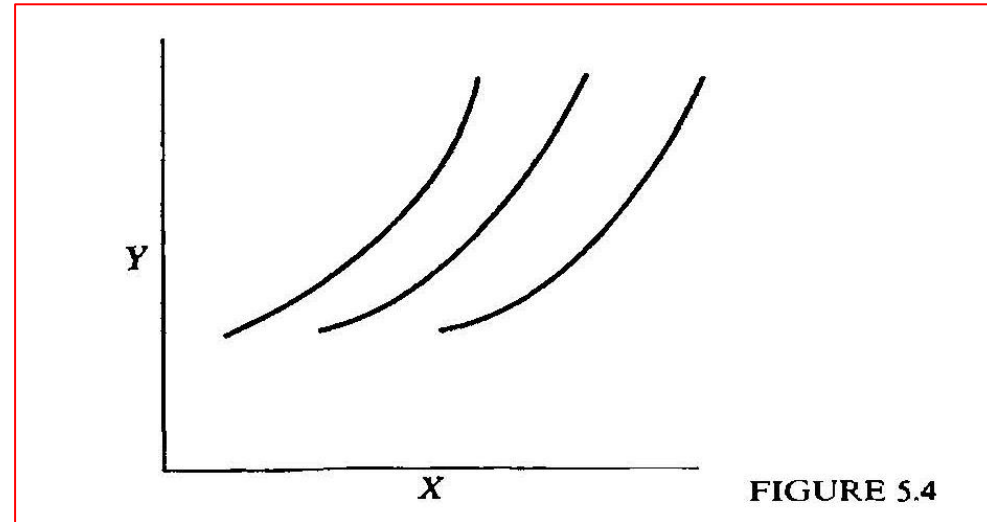


**O que acontecerá se fizermos isto?**



## 5.2. Transformações de Legendre

- Eliminar  $X$  entre as Eqs. (5.15) e (5.16) implica perda de informação, como se observa na Figura 5.4.



- Podemos ter diferentes curvas com a mesma inclinação, como se mostra abaixo,

$$Y(X) = Y(P) + \text{const.}$$

## 5.2. Transformações de Legendre

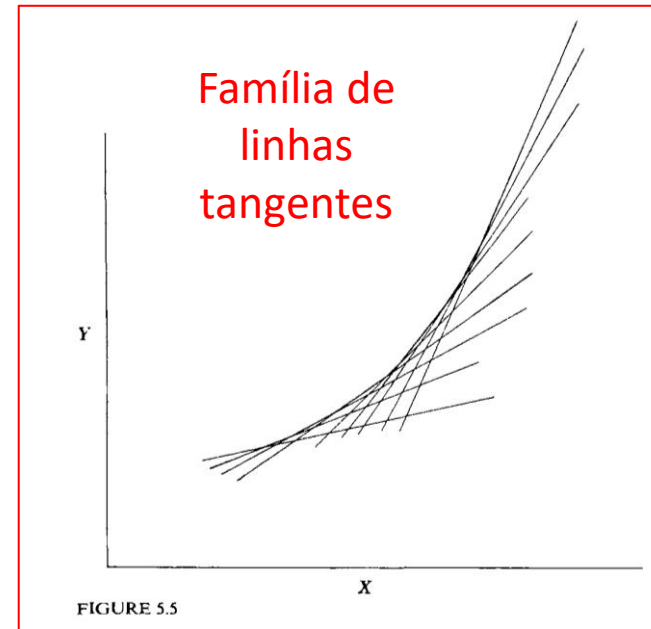
O conceito essencial para conseguirmos a transformação é que uma curva pode ser representada com a mesma precisão das seguintes duas formas:

Através do conjunto formado por uma família de linhas tangentes.

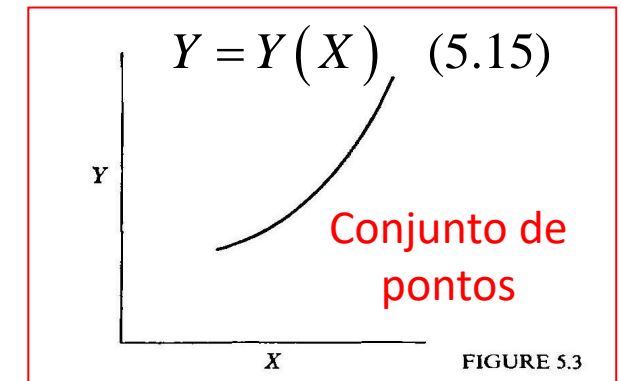
Através do conjunto de pontos que satisfazem a relação dada na Eq. (5.15).

## 5.2. Transformações de Legendre

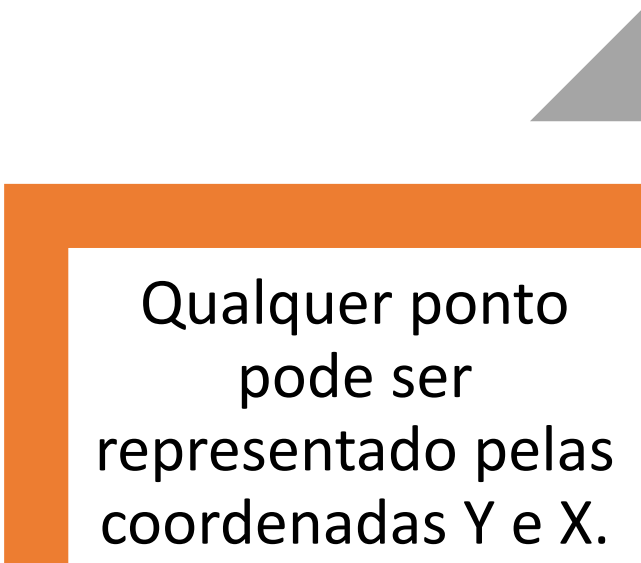
- a) Através do conjunto formado por uma família de linhas tangentes.



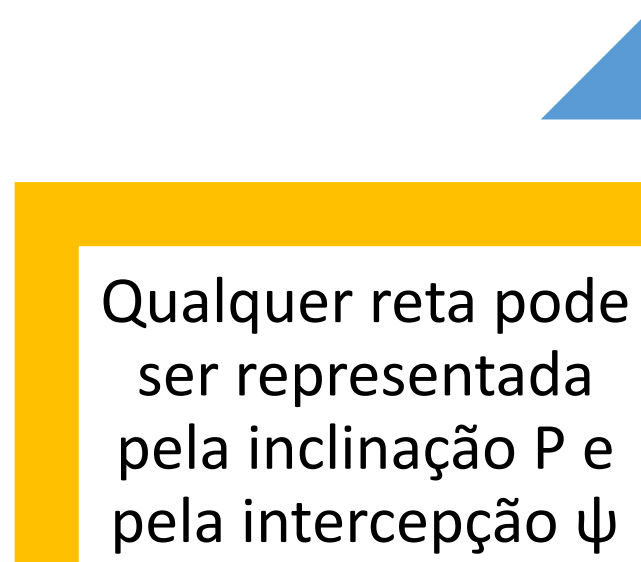
- b) Através do conjunto de pontos que satisfazem a relação dada na Eq. (5.15).



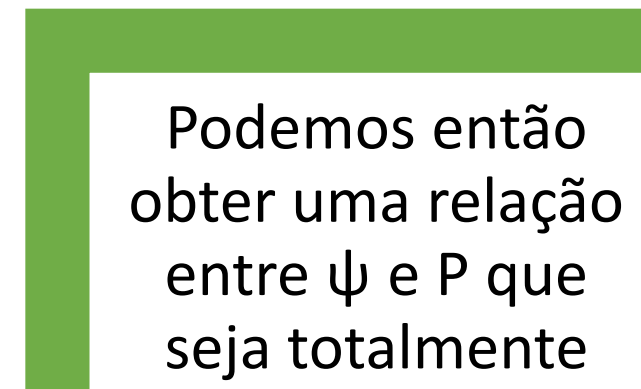
## 5.2. Transformações de Legendre



Qualquer ponto  
pode ser  
representado pelas  
coordenadas  $Y$  e  $X$ .



Qualquer reta pode  
ser representada  
pela inclinação  $P$  e  
pela interceptação  $\psi$   
(psi) com o eixo  $Y$ .



Podemos então  
obter uma relação  
entre  $\psi$  e  $P$  que  
seja totalmente  
equivalente à  
relação entre  $Y$  e  $X$ .



$$\psi = \psi(P) \quad (5.18)$$

## 5.2. Transformações de Legendre

- A Eq. (5.15) é a equação fundamental na representação  $Y$

$$Y = Y(X) \quad (5.15)$$

- A Eq. (5.18) é a equação fundamental na representação  $\psi$

$$\psi = \psi(P) \quad (5.18)$$

- A operação matemática para obter  $\psi = \psi(P)$  a partir da relação  $Y = Y(X)$  é chamada **Transformação de Legendre**.

## 5.2. Transformações de Legendre

- Considera-se uma reta tangente que passa pelo ponto  $(X,Y)$  e tem inclinação  $P$ . Se a intercepção (com  $Y$ ) fosse  $\psi$ , temos:

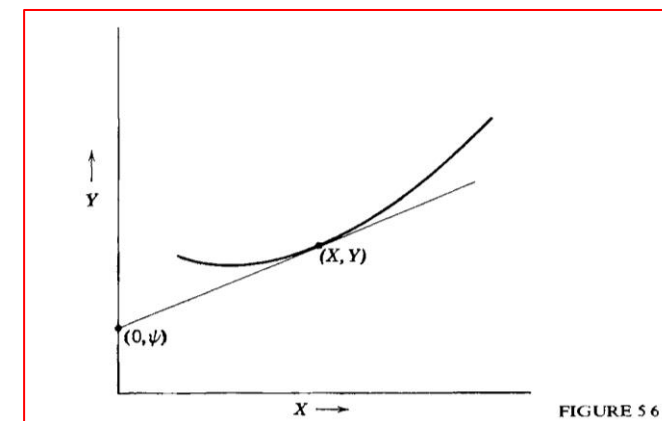
$$P = \frac{Y - \psi}{X - 0} \quad (5.19) \quad \longrightarrow \quad \psi = Y - PX \quad (5.20)$$

- Vamos supor que conhecemos a seguinte Equação

$$Y = Y(X) \quad (5.21)$$

- Diferenciando temos

$$P = P(X) \quad (5.22)$$



- Logo, eliminando  $Y$  e  $X$  entre as Eqs. (5.20), (5.21) e (5.22) obtemos a relação  $\psi = \psi(P)$ .



## 5.2. Transformações de Legendre

- O problema inverso consiste em recuperar  $Y=Y(X)$  quando a relação  $\psi = \psi(P)$  é dada.
- Lembrando que  $dY=PdX$ , e diferenciando a Eq. (5.20),

$$d\psi = dY - PdX - XdP = -XdP \quad (5.23)$$

- Vamos supor que conhecemos a seguinte Equação,

$$-X = \frac{d\psi}{dP} \quad (5.24)$$

- Logo, eliminando  $\psi$  e  $P$  entre as Eqs. (5.18), (5.20) e (5.24) recuperamos a relação  $Y=Y(X)$ .

## 5.2. Transformações de Legendre

- Em resumo temos o seguinte:

Transformação de Legendre	Transformação de Legendre Inversa
$Y = Y(X)$	$\psi = \psi(P)$
$P = dY / dX$	$-X = d\psi / dP$
$\psi = -PX + Y$	$Y = PX + \psi$
Eliminando X e Y	Eliminando P e $\psi$
$\psi = \psi(P)$	$Y = Y(X)$

## 5.2. Transformações de Legendre

- PROBLEMA 5.2-2:

Seja

$$y = Ae^{Bx}$$

a) Determinar  $\psi = \psi(P)$

b) Calcular a transformação inversa de Legendre de  $\psi = \psi(P)$  e conferir que o resultado é  $Y=Y(X)$

## 5.2. Transformações de Legendre

- PROBLEMA 5.2-2: Transformação de Legendre

Primeiro obtemos  $P = dy/dx$

$$\frac{dy}{dx} = \frac{d}{dx}(Ae^{Bx}) \quad \Rightarrow \quad P = AB e^{Bx}$$

Expressamos  $x$  em função de  $P$

$$x = (1/B) \ln(P/AB)$$

Expressamos  $y$  em função de  $P$

$$y = P/B$$

Substituindo na Eq. (5.20), e rearranjando

$$\psi = Y - PX \quad (5.20) \quad \Rightarrow \quad \psi = (P/B) [1 - \ln(P/AB)]$$

## 5.2. Transformações de Legendre

- PROBLEMA 5.2-2: Transformação de Legendre inversa

Aplicamos a Eq. (5.24), da qual obtemos  $x$  em função de  $P$  derivando  $\psi = \psi(P)$ .

$$x = (1/B) \ln(P/AB)$$

Expressamos  $P$  em função de  $x$

$$P = AB e^{Bx}$$

Substituímos na Eq. (5.20) e isolamos  $Y$

$$y = A e^{Bx}$$

# RECOMENDAÇÕES PARA OS GRUPOS:

- 1) Discutir a demonstração do equilíbrio térmico em termos da formulação energética.
- 2) Discutir a extensão da transformação de Legendre para funções de  $N$  variáveis.