



*Universidad del sureste*

Lic. Medicina Humana

*Nombre del alumno*

Elieth Jocelyn Burguete Arroyo

*Tema*

Energía Libre y La Contante de Equilibrio.

*Catedrático*

QFB Alejandra Guadalupe Alcanzar Ramos

*Semestre*

Primero

*Fecha*

09/11/2020

# ENERGIA LIBRE Y LA CONDICIÓN DE EQUILIBRIO

## Energía Libre.

Cuando ocurre un proceso exor-  
genico una parte de la energía  
total que libera el sistema  
es energía no utilizable para hacer  
un trabajo y este relacionado  
con el cambio de entropía  
de sistema.

## ENERGIA LIBRE DE HELM HOLTZ

Es un potencial termodinámico que  
se define como la energía  
interna del sistema menos el  
producto de la temperatura  
multiplicada por la entropía del  
sistema.

## ENERGIA LIBRE DE GIBBS ENTALPIA Y ENTROPIA

- es el cambio en entalpia
- es el cambio de entropia del sistema durante la reaccion
- La temperatura (T) determina el impacto relativo de los terminos  $\Delta S$ ,  $\Delta H$  en cambio de energia libre total de la reaccion

## Tipos de entropia

Entropia termo dinamica

Entropia negativa.