



UNIVERSIDAD DEL SURESTE.

LICENCIATURA EN MEDICINA HUMANA.

1ER. SEMESTRE.

3ERA. UNIDAD.

MATERIA:

BIOQUIMICA.

DOCENTE:

QFB. ALCAZAR RAMOS ALEJANDRA GUADALUPE.

ALUMNO:

HERNANDEZ URBINA ANTONIO RAMON.

FECHA:

LUNES, 09 DE NOVIEMBRE.

5.8. ENERGIA LIBRE Y LA CONSTANTE DE EQUILIBRIO DE LOS SISTEMAS BIOLÓGICOS. PROCESOS ENDERGONICOS Y EXERGONICO.

La energía libre es cuando ocurre un proceso exógeno, una parte de la energía no utilizable para hacer un trabajo y este relacionado con el cambio de entropía de sistema.

Existen dos tipos de entropía:

- Entropía termodinámica.
- Entropía negativa.

La constante de equilibrio son las reacciones químicas que transcurren en un recipiente cerrado que pueden alcanzar un estado de equilibrio que se caracteriza porque las concentraciones de los reactivos y de los productos permanecen inalteradas a lo largo del tiempo.

Existen dos tipos de equilibrio:

- Equilibrio heterogéneo.
- Reacción termodinámica de equilibrio.

Las reacciones endergónicas y exergónicas son procesos metabólicos que suceden en las células implicando el mantenimiento de la vida de un organismo.