Cátedra de Biología general

TRANSFERENCIA DE ENERGÍA

Lic. Gestión Ambiental

Dr. Eric D. Speranza 2017



Contenidos:

- 1. Principios de termodinámica: Leyes de la termodinámica. Entalpía y energía libre. Concepto de entropía.
- 2. Enzimas: Bases termodinámicas de la catálisis. Diversidad enzimática. Especificidad. Factores reguladores de la actividad enzimática.
- Estructura del ATP. Producción y consumo de ATP. Estructura y función de otras "monedas" energéticas.
- 4. Concepto de metabolismo. Anabolismo y catabolismo. Mapa metabólico. Organismos autótrofos y heterótrofos.
- 5. Obtención de la energía:
 - 1. Fotosíntesis: reacciones dependientes de la luz y fijación del carbono. Ciclo de Calvin.
 - 2. Quimiosíntesis.
- 6. Consumo de la energía:
 - 1. Carbohidratos y lípidos como fuentes de energía. Glucólisis. Degradación de grasas.
 - 2. Ciclo de Krebs. Fosforilación oxidativa y respiración aeróbica.
 - 3. Respiración anaeróbica y fermentación.

Termodinámica

Estudio del calor y su relación con otras formas de energía y el trabajo. Energía = capacidad para hacer trabajo (variar movimiento o estado de la materia)

1era ley: La energía puede ser transferida o convertida de una forma a otra (calor-trabajo), pero no puede ser creada ni destruida (conservación de la energía)

2da ley: Cada vez que la energía es convertida de una forma a otra, parte de la energía útil para hacer trabajo (energía libre de Gibbs, G) se "desperdicia" como calor. La entropía es una medida del desorden del sistema (el calor es "energía desordenada"). "La entropía del universo siempre aumenta" El fin del universo? No existe la máquina perfecta.

Energía de activación es la energía necesaria para iniciar Metabolismo = suma de todas las una reacción reacciones que ocurren en un Reacción exergonica disminuye G porque libera calor, es organismo. espontanea Reacción **endergonica** aumenta G. Necesita una fuente de energía (= calor) para que ocurra. Una reacción endergonica suele acoplarse a una exergonica! Azúcar Anabolismo Catabolismo reacción exergonica reacción endergonica

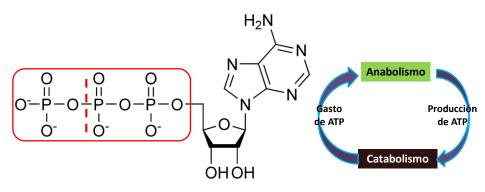
ATP

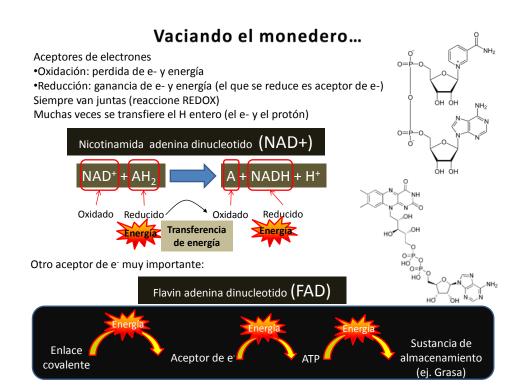
Adenosin trifosfato. Es la moneda energética de los organismos (CONCEPTO CLAVE) Los enlaces entre los grupos fosfatos tienen mucha energía. La hidrólisis (= rotura) de estos enlaces es muy exergonica, libera mucha energía La fosforilacion es una de las reacciones más importantes de la vida

ATP + H2O \Rightarrow ADP + P_i + energía $\Delta G = -7.6 \text{ kcal/mol}$

El ATP es el intermediario energético del metabolismo La célula convierte constantemente AMP y ADP en ATP, pero nunca se acumula mucho ATP.

$$\mathsf{ATP} \Rightarrow \mathsf{ADP} + \mathsf{P_i} \Rightarrow \mathsf{AMP} + \mathsf{P_i}$$





Complejo enzima/sustrato

Enzimas

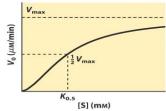
Las reacciones químicas suelen ocurrir demasiado lentamente. Catálisis: aceleración de la tasa de reacción vía disminución de su energía de activación, necesaria para que inicie.



Las enzimas son Proteínas (💖) que aceleran reacciones, bajando la energía de activación. No consumen energía.

La reacciones suelen ser reversibles, pero el sentido de la reacción tiende hacia la sustancia menos abundante. (equilibrio químico)









La tasa de reacción aumenta con la concentración del S hasta que satura

Sitios activos para la unión del sustrato

Muchas necesitan cofactores (ej. Zn, Mb) y coenzimas para funcionar.

Factores que regulan la actividad enzimática

Cada enzima requiere condiciones particulares para funcionar:

•Temperatura: demasiado baja no cataliza. Demasiado alta se desnaturaliza

•pH: la actividad maximiza a un pH especifico. Generalmente 6-8.

La célula controla la actividad enzimática regulando su tasa de síntesis.

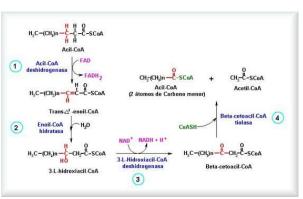
Las enzimas suelen trabajar en conjunto, sincronizadamente, formando rutas metabólicas. El producto una reacción puede inhibir una reacción anterior en la ruta.

> Hay sustancias que modifican (aumentan o disminuyen) la actividad enzimática



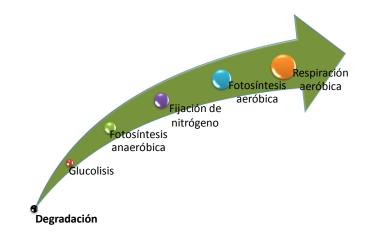




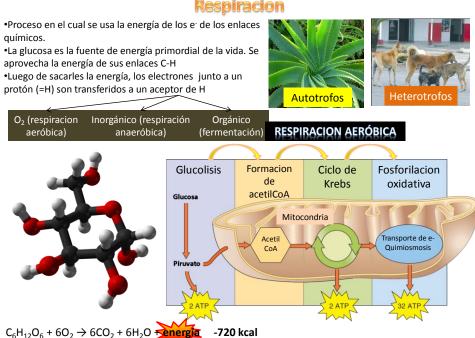


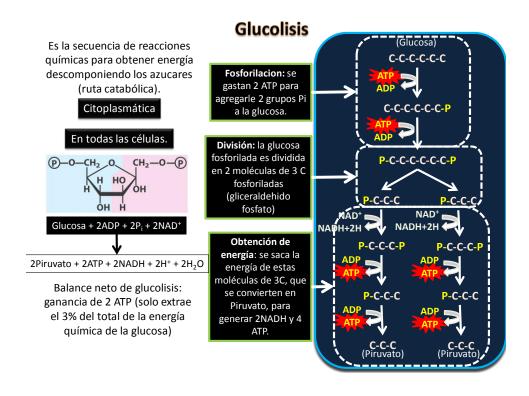
Los organismos evolucionan... el Metabolismo tambien!

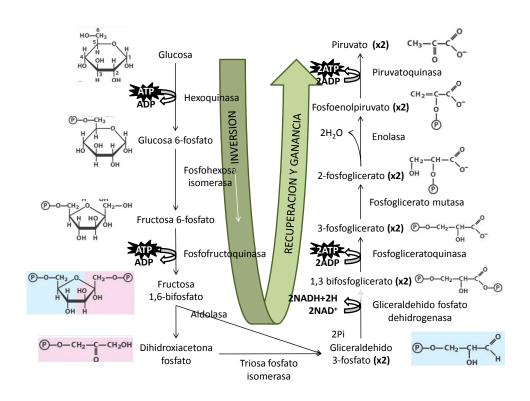
Desde la perspectiva bioquímica, el metabolismo incluye todas las secuencias de reacciones químicas de un organismo. Los principales procesos metabólicos de aprovechamiento energético fueron surgiendo secuencialmente, haciéndose cada vez más complejos



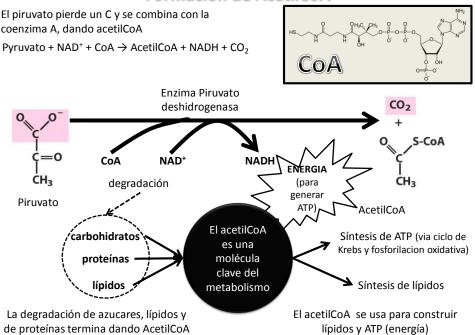


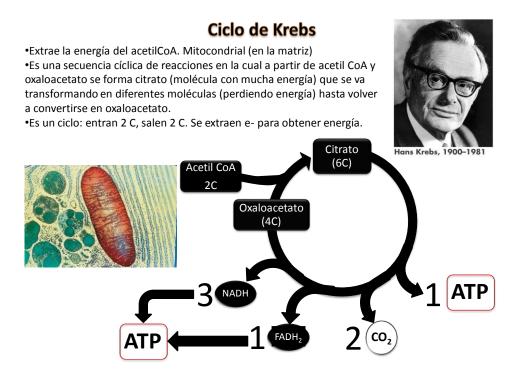


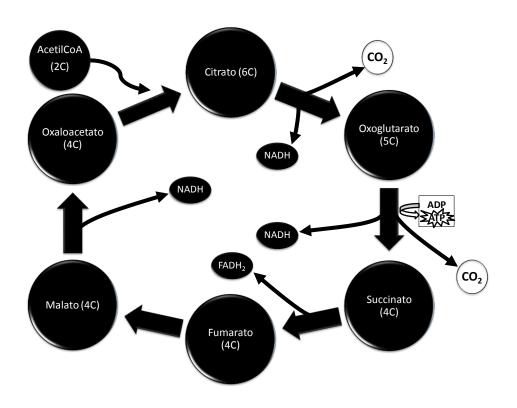




Formacion de AcetilCoA







Fosforilacion oxidativa

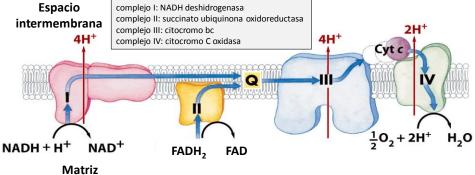
Es una cadena de transporte de e- entre complejos de pigmentos y enzimas.

Permite que toda la energía que guardamos en las etapas anteriores como NADH sea convertida en ATP

Todo el proceso es realizado por proteínas de la membrana interna mitocondrial

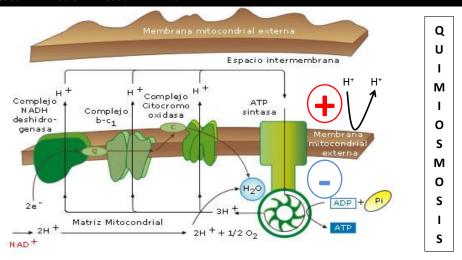
Los e- del NADH y ${\rm FADH_2}$ van pasando del complejo I al IV. Estos complejos sacan la energía para bombear H+ de la matriz al espacio intermembrana y finalmente le pasan los e- al O2 para formar agua.

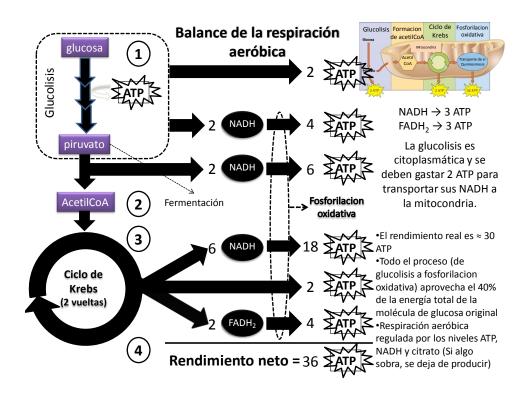




Y COMO HACEMOS EL ATP????!!!!

Al acumular H⁺ en el espacio intermembrana, este se carga positivamente (se acidifica). Hay una gran tendencia de los H+ a volver a la matriz, por diferencia de concentración y por atracción electrostática (la matriz es negativa). Pero la membrana es impermeable a los H+ La energía acumulada en este gradiente de H+ es aprovechada por la ATP sintasa un complejo de enzimas de la membrana que al dejar entrar H+ a la matriz generan ATP (son bombas de H+) Cada NADH da 3 ATP. Cada FADH2 da 2 ATP.

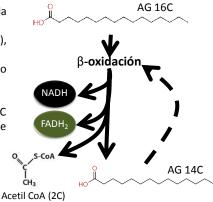




No solo de azúcar vive el hombre

- •Los lípidos (especialmente los ácidos grasos) son la mejor fuente de energía.
- •Dan más energía por átomo de C (20% + que azúcar), pesan menos, y se pueden almacenar en seco.
- •Por eso, los animales almacenan energía como lípidos (el exceso de azúcar se convierte en grasa)
- •Los lípidos se degradan en mitocondria mediante βoxidación: es un ciclo, en cada vuelta pierden 2C como acetillCoA (va al ciclo de Krebs) y produce NADH y FADH₂ (→ATP vía fosforilacion oxidativa).

En los animales, los lípidos no son glucogénicos Las plantas pueden convertir lípidos en azucares y almacenan muchos carbohidratos

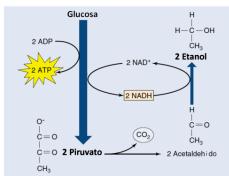




Las proteínas y los ácidos nucleicos pueden dar energía, pero deben perder primero el N (desaminacion). No son tan importantes como fuentes de energia porque son sustancias "valiosas" (costo mucha energia sintetizarlas)

Fermentacion

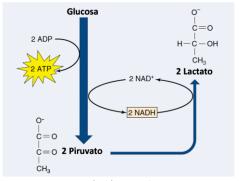
Anaerobiosis = vida en ausencia de oxigeno. Se frena la fosforilacion oxidativa y, por ende, también el ciclo de Krebs. Solo hay glucolisis, pero necesitamos reconvertir NADH en NAD+ para que continúe. Los e- del NADH son aceptados por una molécula orgánica



Fermentación etanolica: el piruvato se convierte en acetaldehído, perdiendo C como CO₂, que luego se convierte en etanol reconvirtiendo el NADH en NAD⁺ Ej. levaduras







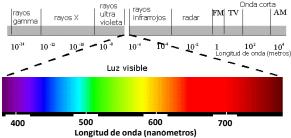
Fermentación láctica: el piruvato es transformado en lactato, reconvirtiendo el NADH en NAD+. El lactato puede luego reconvertirse en piruvato. Ej. Musculo. La sangre debe ir llevándose el lactato porque si se acumula interfiere con la contracción (calambre)

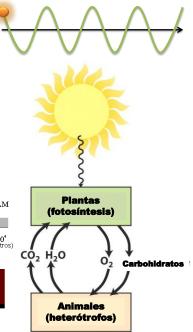
Fotosíntesis

•La luz se compone de "partículas de energía" (es una simplificación!!!!) llamadas fotones que se mueven en ondas. La longitud de onda (= frecuencia) determina el color.
•La luz blanca (ej. Luz solar) se compone de todos los colores.

•Principio de la fotosíntesis: Los e- de la materia orgánica pueden absorber fotones y con esa energía saltar a un orbital mas energético. Al volver a su orbital original, liberan energía que puede ser captada por un aceptor de e- y luego ser usada para sintetizar carbohidratos.

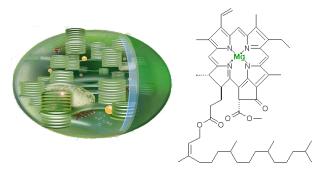
- •Tiene 2 fases:
- Lumínica
- Fijación de carbono

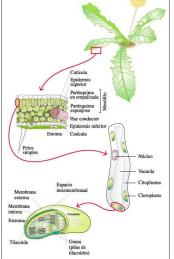




Los cloroplastos contienen el pigmento clorofila y están principalmente en el mesofilo, una zona muy aireada en el interior de las hojas. Las hojas tienen poros (estomas) que dejan que entre el aire a esta zona.

Los tilacoides tienen clorofila y otros pigmentos en sus membranas. El estroma tiene enzimas para síntesis de azucares.





La clorofila es un porfirina con una cadena lateral hidrocarbonada (que se mezcla bien con las colas de fosfolipidos y ancla al pigmento a la membrana del tilacoide).

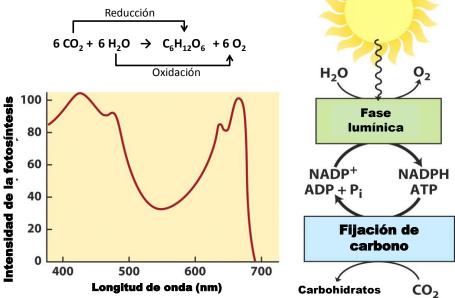
2 tipos: a (principal) y b (accesoria)

El anillo porfirinico absorbe luz azul y roja (por eso las plantas reflejan la luz verde).

Además hay carotenoides, que absorben colores diferentes.

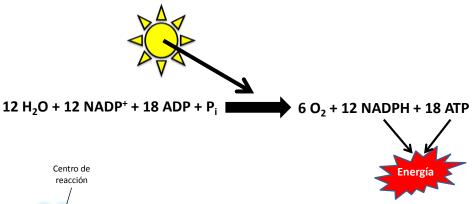
La fotosíntesis tiene 2 fases:

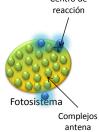
- 1. Lumínica (dependiente de la luz)
- 2. Fijación de carbono (mal llamada oscura)



Fotosíntesis: fase lumínica

Aprovecha la energía lumínica para producir ATP y NADPH (similar al NADH)



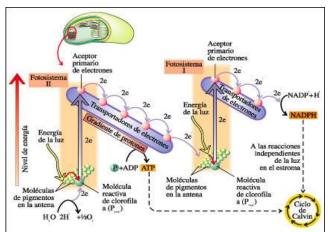


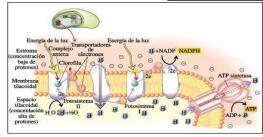
Los pigmentos forman grandes complejos con proteínas: complejos antena y centros de reacción (I y II). Estos se agrupan en fotosistemas (I y II) con un centro de reacción y muchos complejos antena (están en la membrana del tilacoide).

I = P700

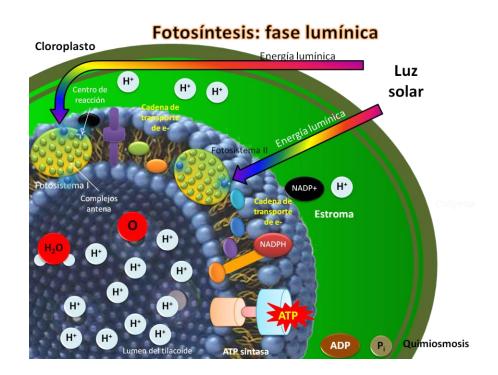
II = P680

La energía de la luz captada por fotosistema II va pasando por los complejos antena hasta llegar al centro de reacción II(P680) que cede un e a una cadena de transporte de e que usa esa energía para bombear H^+ al lumen (= al interior) del tilacoide y hacer ATP por quimiosmosis. El centro de reacción II recupera el e que cedió del H_2O , produciendo $O_2!$ $(H_2O \rightarrow O + 2H^+ + e^-)$.





El fotosistema I también capta energía solar con sus antenas y se la pasa al centro de reacción I (P700) que cede un e- a una cadena de transporte de e- que usa esa energía para convertir NADP+ en NADPH El centro de reacción I recupera su e- al tomar que viene (con poca energía) del centro de reacción II.



Fase de fijación de carbono: Ciclo de Calvin

El NADPH y ATP de la fase lumínica es usado para convertir CO2 en azúcar

