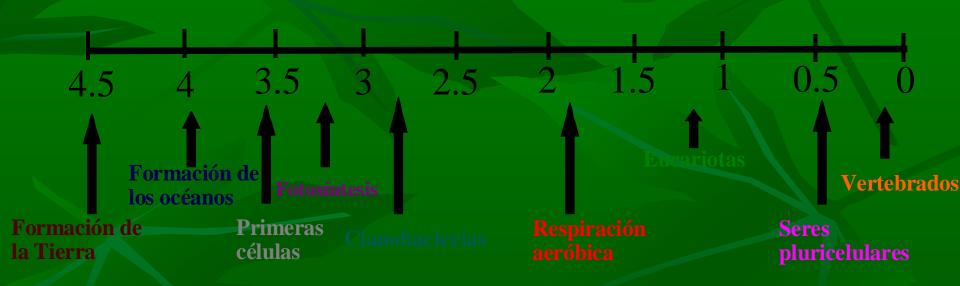
EL CONTROL DE LAS ACTIVIDADES CELULARES

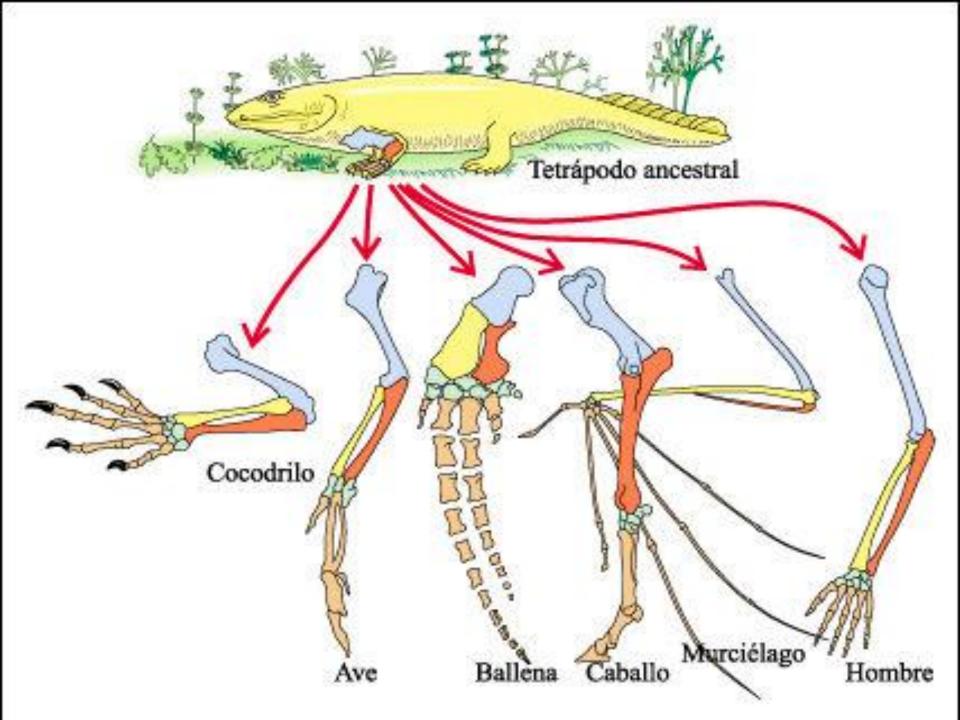
FOTOSINTETIZADORES Y BIOSFERA



LA EVOLUCIÓN



Tiempo (10⁹ años)



LAS REACCIONES CELULARES BÁSICAS

- Todas las células llevan a cabo ciertas funciones vitales básicas:
 - Ingestión de nutrientes.
 - Eliminación de desperdicios.
 - Crecimiento.
 - Reproducción.
- Las células obtienen del alimento la energía para cada una de estas funciones básicas.



Organismos autótrofos y heterótrofos





- Los seres vivientes que sintetizan su propio alimento se conocen como autótrofos:
 - Plantas verdes sol
- Los seres vivientes que no pueden sintetizar su propio alimento se conocen como

heterótrofos:

Animales

- Una vez que el alimento es sintetizado o ingerido, la mayor parte se degrada para producir la energía que necesitan las células.
 - Los procesos que ocurren en las células son físicos y químicos.
- El total de todas las reacciones que ocurren en una célula se conoce como metabolismo.

And You Say This Evolved?

Forunt liebour is a diagram of the major metabolic pathways of a typical cell. Shaded in grey are the main pathways of glescose metabolism. Many have claimed that such extremely complex licehemical pathways could evolve step-by-step in a Darwinian tashion. We claim it could not. Even the simelest factoria has these, and a whole host of other enceded complex pathways.

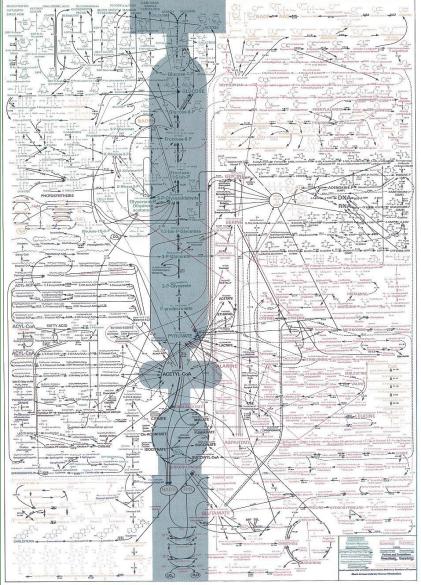
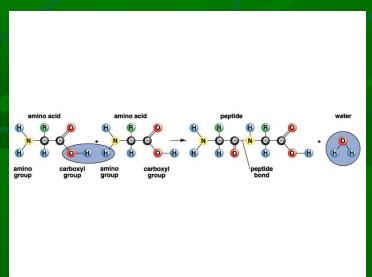
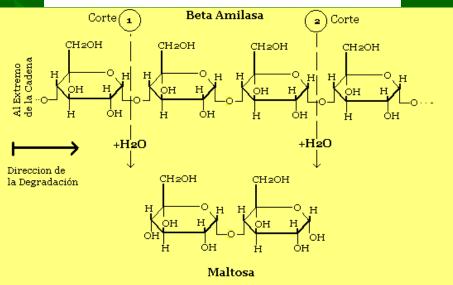


FIGURE 15-1. A map of the major metabolic pathways in a typical cell. The main pathways of glucose metabolism are shaded. [Designed by D. E. Nicholson. Published by BDH Ltd., Poole 2, Dorset, England.] This diaram was taken from "Biochamistry" by Voat & Voat (2nd adition, 1995, John Wiley & Sons, pg. 413)

Reacciones anabólicas y catabólicas



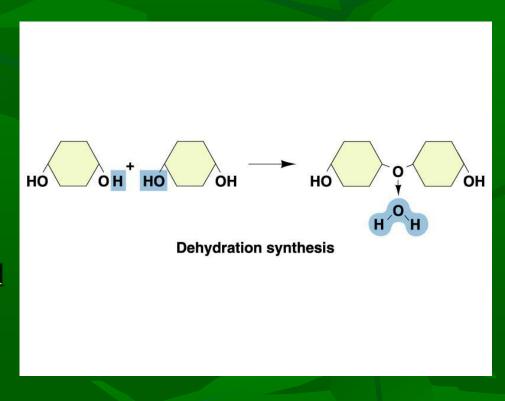


- Las reacciones en que sustancias simples se unen para formar sustancias más complejas se llaman reacciones anabólicas.
 - Síntesis de proteínas.
- Las reacciones en las cuales sustancias complejas se degradan para convertirse en sustancias más simples se llaman reacciones catabólicas.
 - Degradación de almidón.

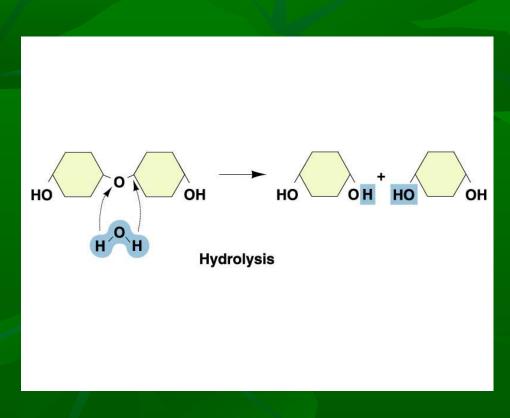
Síntesis por deshidratación

- Las reacciones

 anabólicas que
 comprenden la
 remoción de agua se
 conocen como síntesis
 por deshidratación:
 - Se forma una molécula al unir sus partes y al perderse agua en el proceso.



Hidrólisis

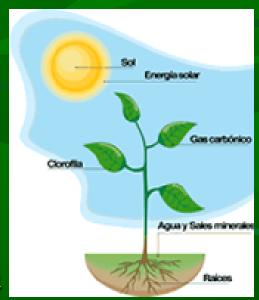


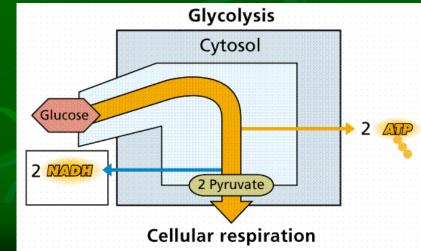
- Las reacciones catabólicas, en las cuales se añade agua, se conocen como hidrólisis.
 - Al añadir agua, la molécula grande se rompe en sus partes.

El control de las reacciones celulares

Reacciones endergónicas y exergónicas

- Una reacción endergónica es una reacción química que necesita o utiliza energía.
 - Fotosíntesis.
- Una reacción que libera energía se conoce como una reacción exergónica.
 - Respiración celular.





Energía de activación

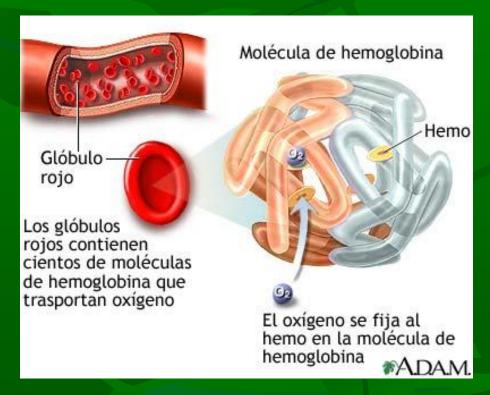




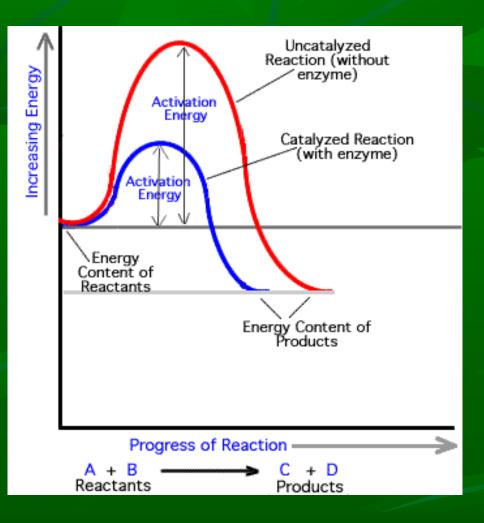
- Muchas reacciones exergónicas necesitan calor (energía) para comenzar.
 - Ej.: Combustión de madera.
- Esta energía se conoce como energía de activación.
 - La cantidad de energía de activación es, generalmente, mucho menor que la energía que libera la reacción.
- Las células realizan reacciones exergónicas?
- Cómo lo hacen sin sufrir daños?

Catalizadores

- Las células poseen compuestos químicos que controlan las reacciones que ocurren en su interior.
- La sustancia que controla la velocidad a la que ocurre una reacción química sin que la célula sufra daño alguno ni se destruya se conoce como un catalizador.
- Las enzimas son proteínas que actúan como catalizadores en las células.



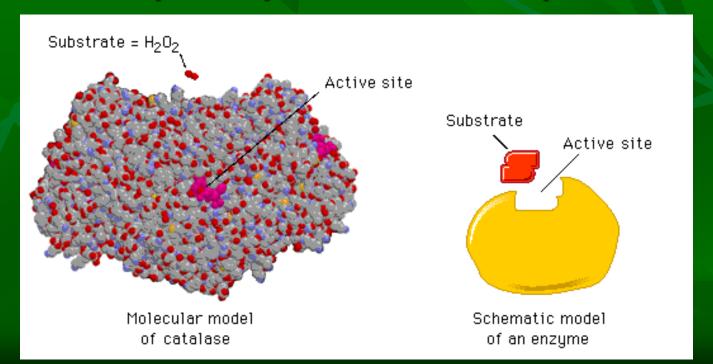
Enzimas

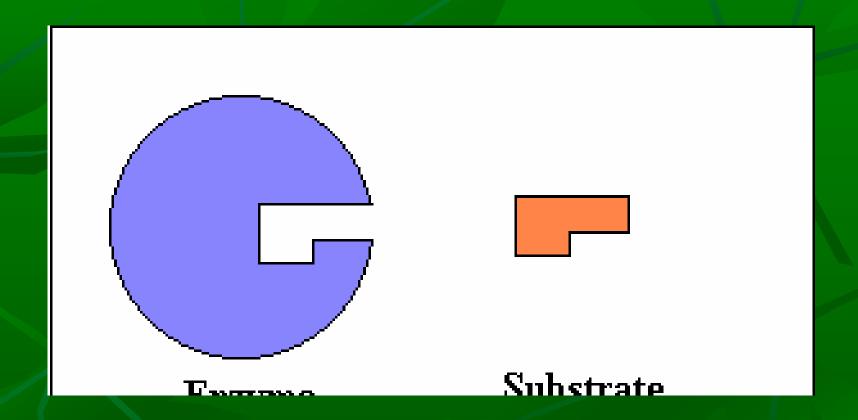


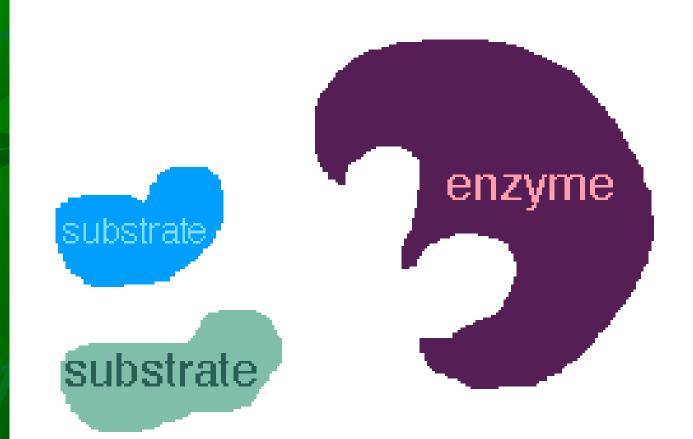
- Hacen posibles las reacciones, disminuyendo la cantidad de energía de activación que se necesita.
- Controlan la velocidad a la que ocurre la reacción, para que la energía se libere lentamente.
- Permiten que las reacciones ocurran a unas temperaturas que no hagan daño al organismo.

Enzimas y sustratos

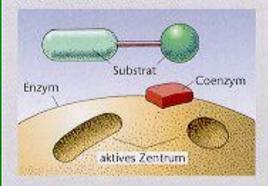
- La sustancia sobre la cual actúa una enzima se conoce como sustrato.
 - El sustrato se convierte en uno o más productos nuevos.
- Las enzimas son reutilizables y cada una puede catalizar de 100 a 30,000,000 de reacciones por min.
- Pero, una enzima particular actúa solo sobre un sustrato específico.
 - Cada enzima particular puede controlar solo un tipo de reacción.



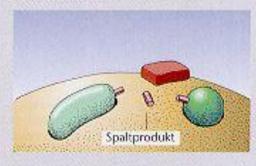




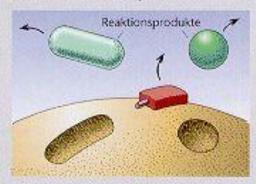
Substrat und Enzym passen zusammen wie der "Schlüssel zum Schloss"…



sie verbinden sich; dabei wird eine chemische Bindung im Substratmolekül aufgebrochen...



die Reaktionsprodukte des Substrats verlassen das Enzym wieder, das Coenzym greift das Spaltprodukt der Bindung auf und trennt sich vom Enzym.

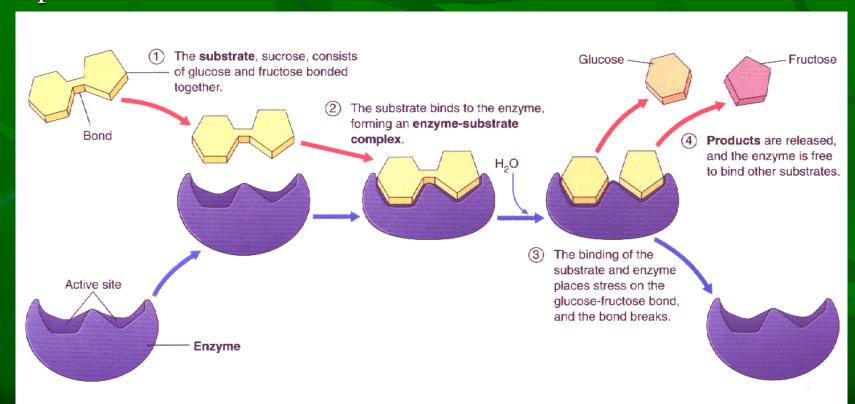


Enzimas y coenzimas

- Una enzima recibe el nombre del sustrato sobre el cual actúa.
 - A una parte del nombre del sustrato se le añade el sufijo —asa. ¿Cuál será el sustrato de una proteasa?
- En algunas reacciones, pequeñas moléculas, llamadas coenzimas, se unen a las enzimas para controlar las reacciones.
 - Las coenzimas no son proteínas pero no sufren cambios durante las reacciones.
 - Algunas vitaminas son coenzimas. B1, B2, B6, K.
 - Una reacción no ocurrirá si la coenzima no está presente.

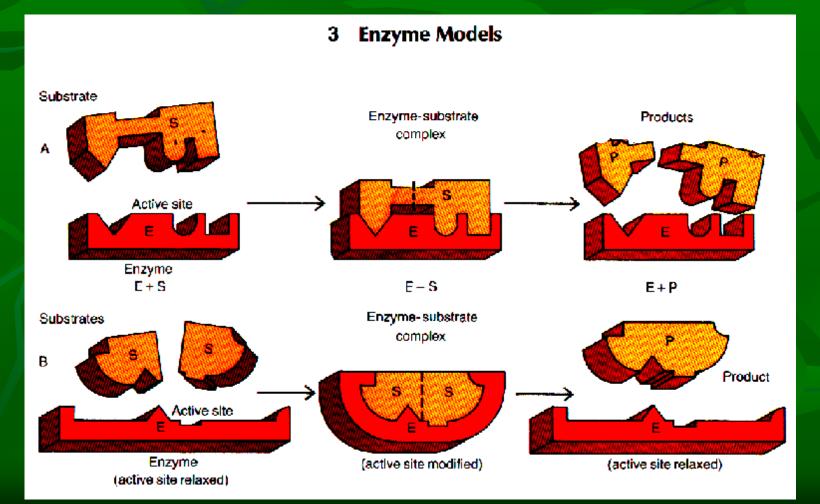
Los modelos de enzimas

- La forma y la estructura de una enzima determinan la reacción que puede catalizar.
- La enzima se une al sustrato (S) mediante un área especial, el sitio activo, para formar un complejo enzima-sustrato o E-S.
- En el sitio activo, la enzima y el sustrato se ajustan perfectamente.



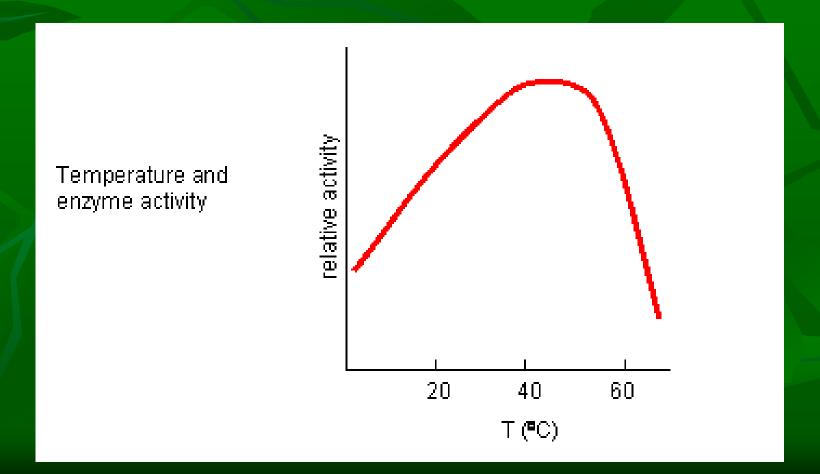
Los modelos de enzimas

- Modelo de la llave y la cerradura.
- Modelo del ajuste inducido.



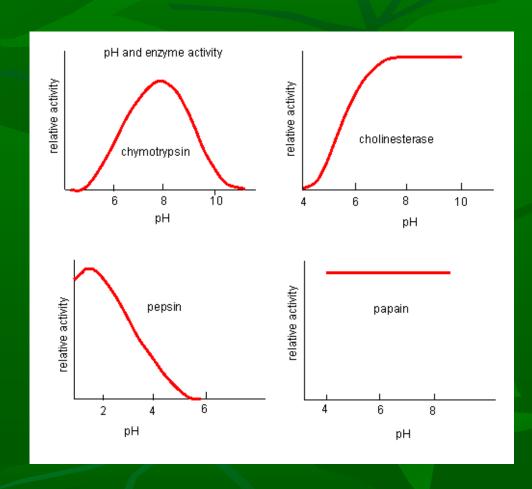
Los factores que afectan la actividad enzimática

La temperatura (desnaturalización) (Ej: albúmina)



Los factores que afectan la actividad enzimática

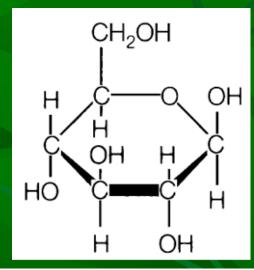
- El pH(desnaturalización)(Ej: pepsina)
- La concentración del sustrato
- Sustancias químicas (inhibidores)

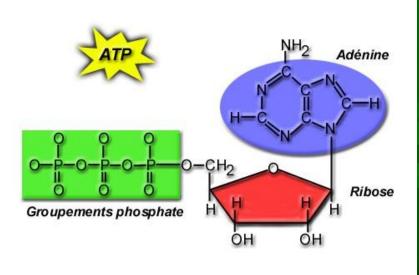


LA FUENTE DE ENERGÍA PARA LAS CÉLULAS

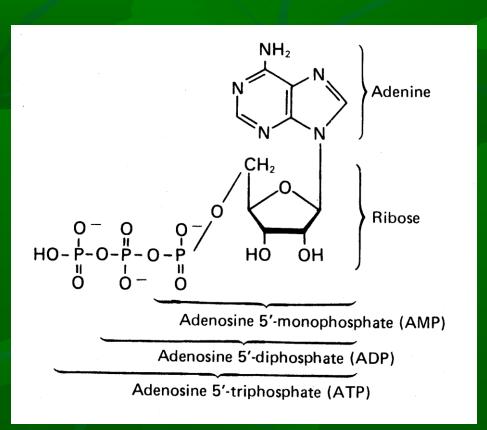
El trifosfato de adenosina

- La fuente principal de energía para los seres vivos es la glucosa.
 - La energía química se almacena en la glucosa y en otras moléculas orgánicas que pueden convertirse en glucosa.
- Cuando las células degradan la glucosa, se libera energía en una serie de pasos controlados por enzimas.
 - La mayor parte de esta energía se almacena en otro compuesto químico: el trifosfato de adenosina o ATP.





Estructura del ATP



Adenosina:

- Adenina
- Ribosa
- Tres grupos fosfato:
 - Tres átomos de fósforo unidos a cuatro átomos de oxígeno.
- Enlaces de alta energía:
 - Contienen la energía almacenada.

Síntesis y degradación del ATP

- La célula necesita
 continuamente energía, por
 ello, debe producir
 continuamente ATP, a
 partir de ADP y Pi, los
 cuales están en la célula.
- La energía para formar
 ATP proviene del alimento,
 generalmente glucosa.
 - El ATP se degrada y libera energía mucho más fácilmente que el alimento.

