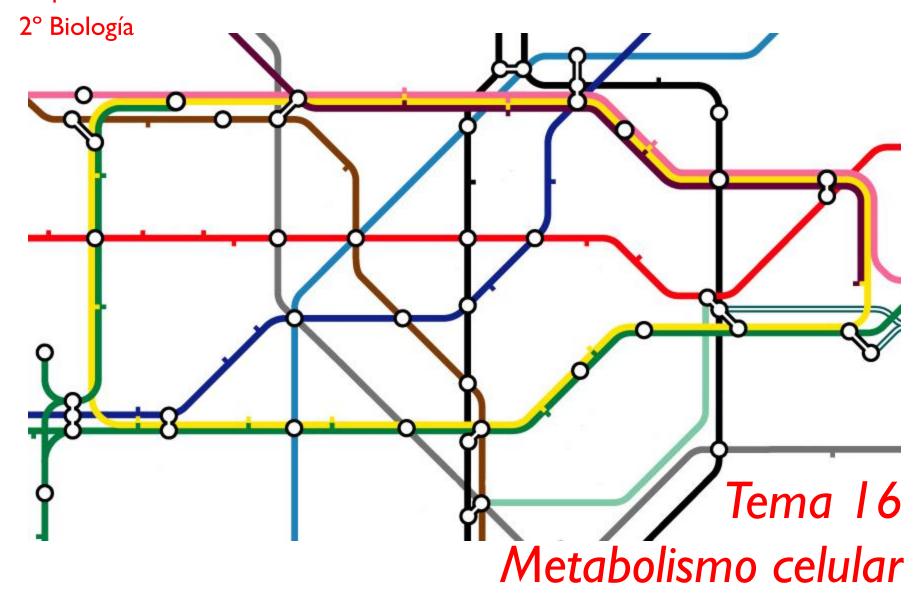
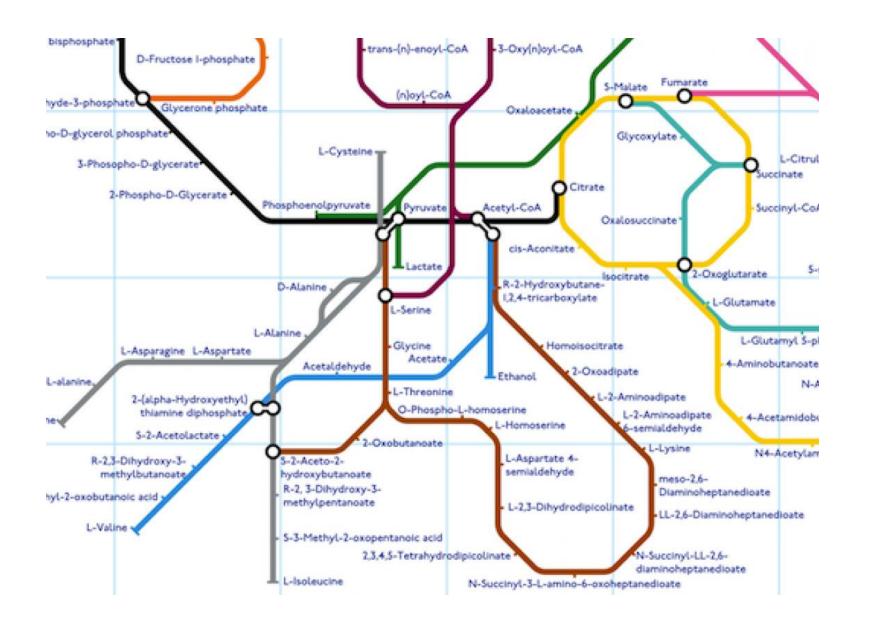
#### I.E.S. JOAQUÍN TURINA

Departamento de CC.NN





### Tema 16. Metabolismo. Conceptos fundamentales

- Concepto de metabolismo
- Importancia del metabolismo
- Catabolismo y anabolismo
- Reacciones más frecuentes
- Concepto de oxidación-reducción

## Concepto de metabolismo

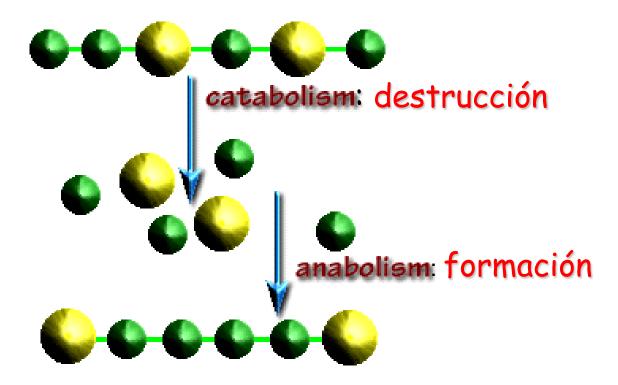
Definición: conjunto de todas las reacciones químicas

¿Para qué?

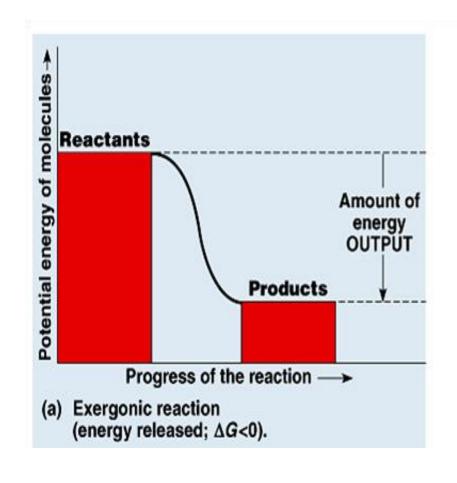
- Mantener las concentraciones de iones
- Regenerar moléculas
- Mantenimiento de estructuras
- Crecimiento

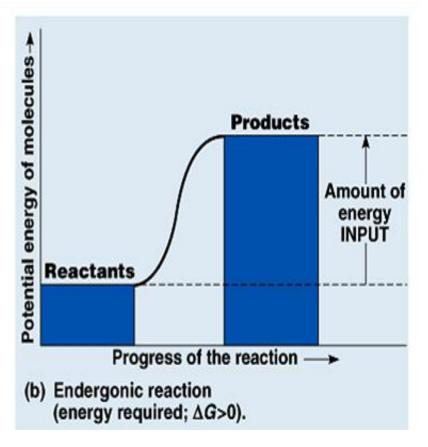
### Partes del metabolismo

### Obtienen/gastan energía

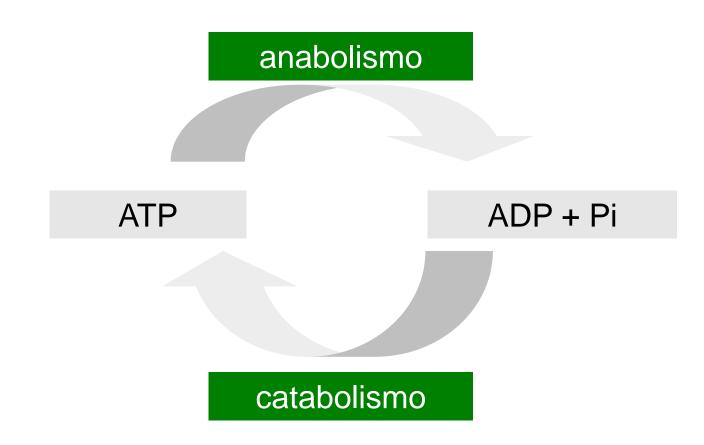


## Anabolismo y catabolismo

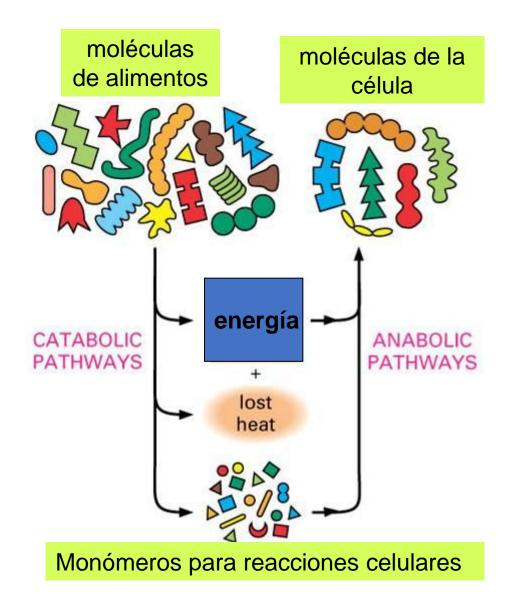




# Anabolismo y catabolismo



# Importancia del metabolismo



## ¿Cómo se obtienen energía?

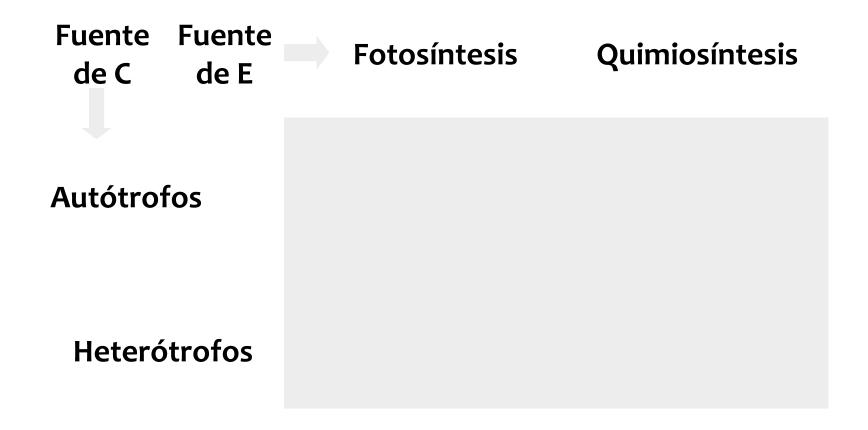
#### Conceptos básicos

Autótrofo (Litotrofo) / Heterótrofo (Organotrofo)

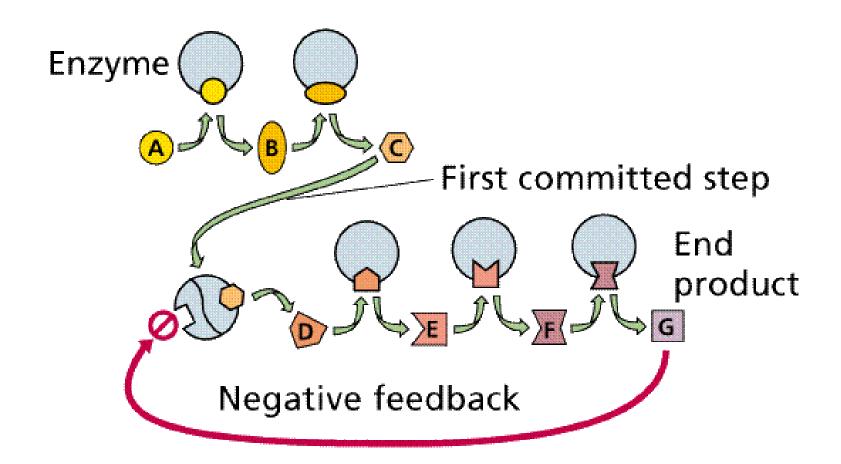
Fotosíntesis / Quimiosíntesis

¿Cuál se refiere a la fuente de C? ¿Cuál a la de energía?

# Tipos de metabolismo

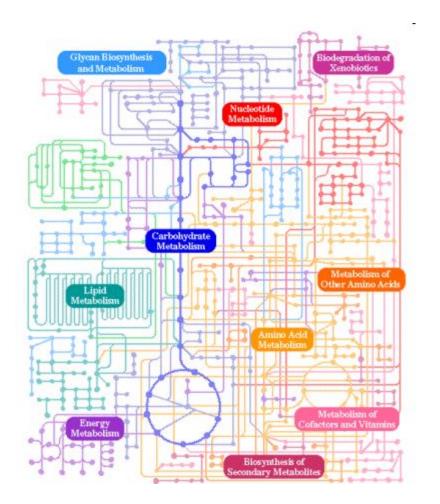


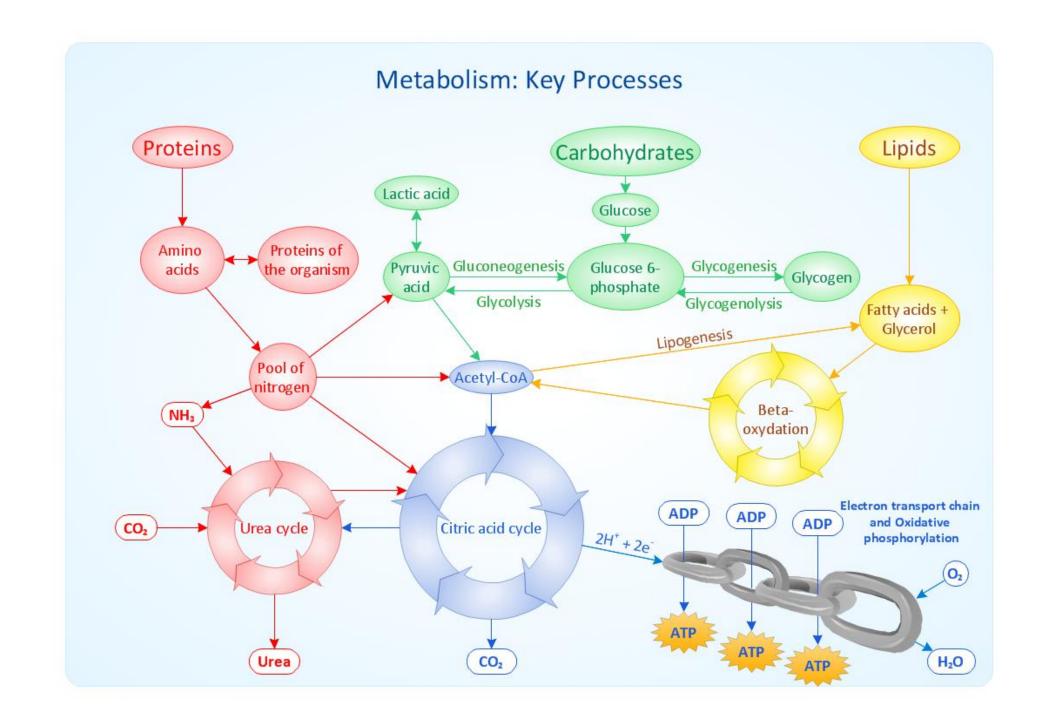
## ¿Cómo trabajan los enzimas?



# Enzimas y rutas metabólicas

- Reacciones catalizadas por enzimas
- Rutas metabólicas





# Reacciones más frecuentes

Isomería:

Descarboxilación:

A 
$$\longrightarrow$$
 B + CO<sub>2</sub>

Hidrólisis:

$$A + H_2O \longrightarrow B-H + C-OH$$

Deshidratación

(De)fosforilación:

Oxirreducción

### Reacciones redox

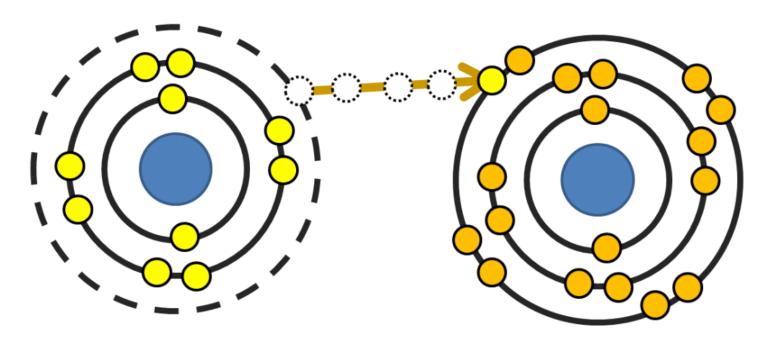
Fe  $^{+2}$   $\longrightarrow$  Fe  $^{+3}$  (se oxida = pierde 1 e<sup>-</sup>)

### Oxidación

(átomo pierde un electrón)

### Reducción

(átomo gana un electrón)



### Reacciones redox

Pérdida/ganancia de e

• Ejemplos:

Fe 
$$^{+2}$$
 Fe  $^{+3}$  (se oxida = pierde 1 e<sup>-</sup>)

$$\overrightarrow{SH}_{2}^{-2}$$
 ———  $\overrightarrow{S}$  con deshidrogenación

$$\stackrel{C=-3}{\text{CH}_3}$$
  $\stackrel{C=-1}{\longrightarrow}$   $\stackrel{C=-1}{\text{CO}}$   $\stackrel{C=-1}{\longrightarrow}$   $\stackrel{C=-3}{\text{CO}}$   $\stackrel{C=-3}{\longrightarrow}$   $\stackrel{$ 

si H=+1 y O= -2 y el total del compuesto es 0 ¿cuáles son los números de oxidación del S y del C?

### Reacciones más comunes

- Reacciones redox
  - Glúcidos y lípidos son dadores de e- (se oxidan)
  - Receptores de e<sup>-</sup> (y de H<sup>+</sup>) son los coenzimas: NAD,
    (NADP), FAD.

# DEFINICIÓN COMPLETA

La suma de todos los cambios químicos que tienen lugar en la célula a fin de proporcionar energía y componentes básicos a los procesos esenciales de esta, incluso la síntesis de moléculas nuevas y la descomposición y eliminación de otras moléculas.