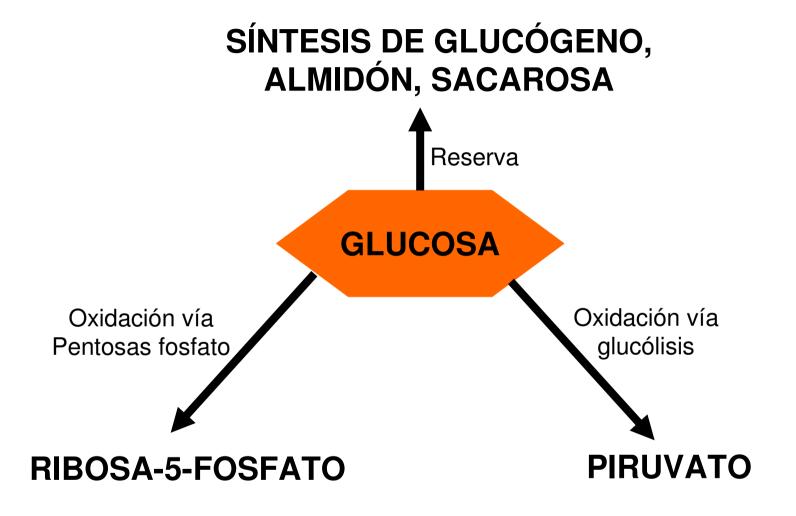
# TEMA IV. GLUCÓLISIS

- 1.Generalidades
- 2.Reacciones de la glucólisis
- 3.Control de la glucólisis

#### PRINCIPALES DESTINOS DE LA GLUCOSA



**PRECURSOR** 

# INTERMEDIARIOS (METABOLITOS)

**PRODUCTO** 

Ecuación global:

La conversión de glucosa en piruvato es exergónica:

Glucosa + 2NAD+ 
$$\longrightarrow$$
 2 piruvato + 2NADH + 2H+  $\Delta G_1^{\circ}$  = -146 kJ/mol

y la formación de ATP a partir de ADP y Pi, que es endergónica:

2ADP + 2Pi 
$$\longrightarrow$$
 2 ATP + 2 H<sub>2</sub>O  $\Delta G_2$   $\circ$  = 61 kJ/mol

Por lo tanto, la variación global de energía libre estándar es:

$$\Delta G_s^{\circ} = \Delta G_1^{\circ} + \Delta G_2^{\circ} = -146 \text{ kJ/mol} + 61 \text{ kJ/mol} = -85 \text{ kJ/mol}$$

La glucólisis es un proceso esencialmente IRREVERSIBLE

#### IMPORTANCIA DE LOS METABOLITOS FOSFORILADOS

1. Los metabolitos fosforilados no pueden abandonar la célula

2. Los grupos fosforilo son componentes esenciales en la conservación enzimática de la energía metabólica

3. La fijación de los grupos fosfato a los centros activos de los enzimas proporciona energía de fijación que contribuye a reducir la energía de activación aumentando además la especificidad de las reacciones catalizadas enzimáticamente

#### TRANSFORMACIONES QUÍMICAS EN LA GLUCÓLISIS

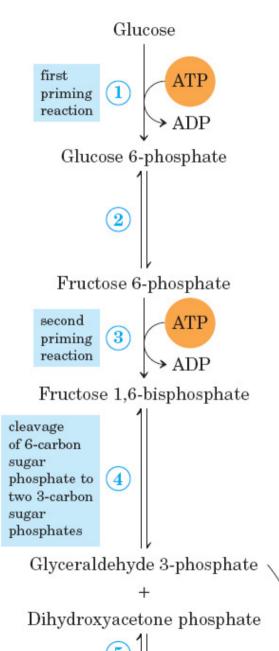
- > La degradación del esqueleto carbonado de la glucosa que produce piruvato
- La fosforilación del ADP a ATP por la acción de compuestos fosfato de alta energía formados durante la glucólisis
- ➤ La transferencia de un ion hidruro al NAD+, lo cual da como resultado la formación de NADH

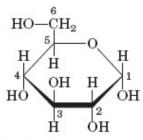
# **NIVELES DE ESTUDIO DE LA VÍA GLUCOLÍTICA:**

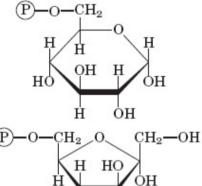
- 1. Los pasos de interconversión química
- 2. El mecanismo de la transformación enzimática
- 3. La energética de las transformaciones
- 4. Los mecanismos de control

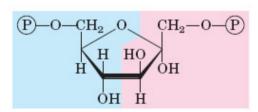
# **FASES DE LA GLUCÓLISIS**

# Primera Fase:

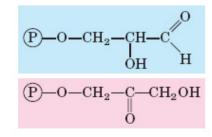








он н



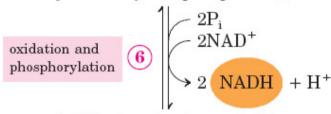
### **Fase Preparatoria:**

Fosforilación de glucosa y su conversión en Gliceraldehído 3-fosato

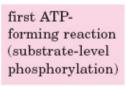
- 1 Hexokinase
- 2 Phosphohexose isomerase
- 3 Phosphofructokinase-1
- 4 Aldolase
- 5 Triose phosphate isomerase

# Segunda Fase:

Glyceraldehyde 3-phosphate (2)



1,3-Bisphosphoglycerate (2)

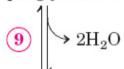




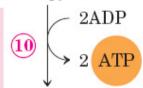
3-Phosphoglycerate (2)



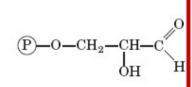
2-Phosphoglycerate (2)

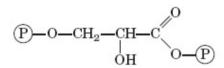


Phosphoenolpyruvate (2)



Pyruvate (2)





$$\begin{array}{cccc} \operatorname{CH}_2 & \operatorname{CH-C} & \\ & & & \\ \operatorname{OH} & & \\ & & \\ & & \\ \end{array} \begin{array}{c} \operatorname{O} \\ & \\ \end{array}$$

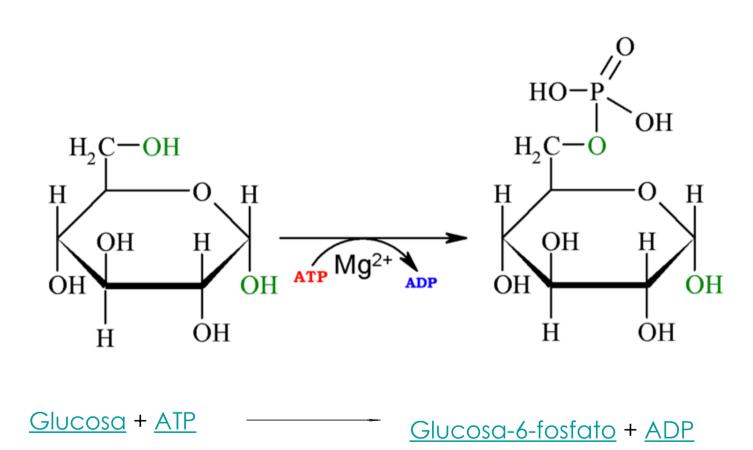
$$CH_2 = C - C$$
 $O$ 
 $O$ 
 $O$ 

#### Fase de beneficios:

Conversión oxidativa del gliceraldehído 3-fosfato a piruvato con formación acoplada de ATP y NADH

- 6 Glyceraldehyde 3-phosphate dehydrogenase
- 7 Phosphoglycerate kinase
- 8 Phosphoglycerate mutase
- 9 Enolase
- 10 Pyruvate kinase

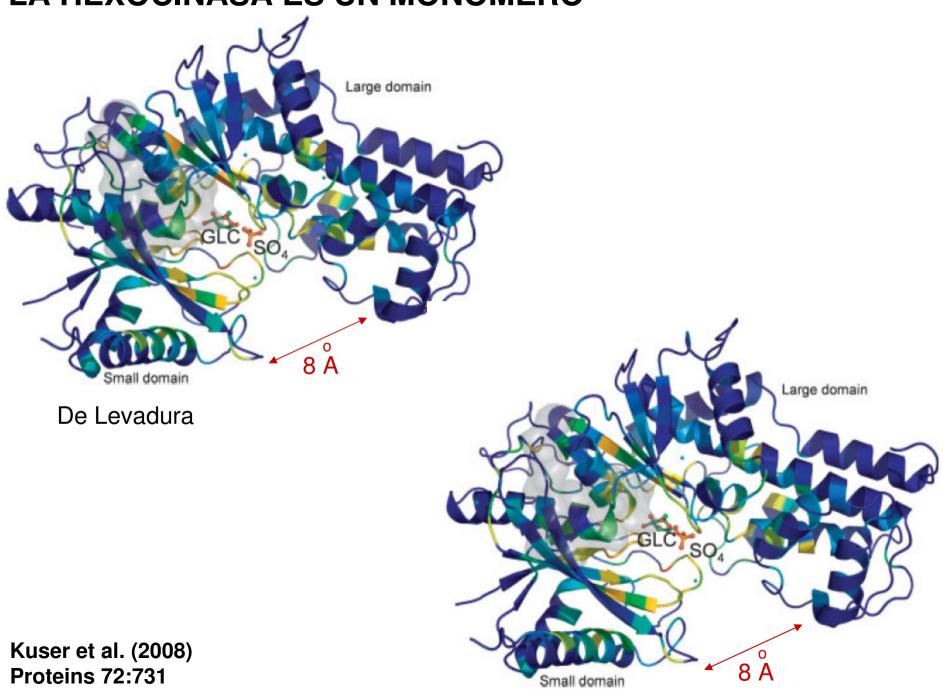
#### 1. Fosforilación de la glucosa



#### 1. Fosforilación de la glucosa

- ❖ Es el primer paso de la glucólisis
- ❖ Es una reacción irreversible ΔG'o=-16.7 kJ/mol
- ❖ La Hexocinasa cataliza la reacción (Transferasa), es un enzima citosólica
- ❖ Requiere de Mg<sup>2+</sup>
- ❖ La hexocinasa cataliza la transferencia de un grupo fosforilo del ATP a la glucosa para formar glucosa-6-fosfato y ADP

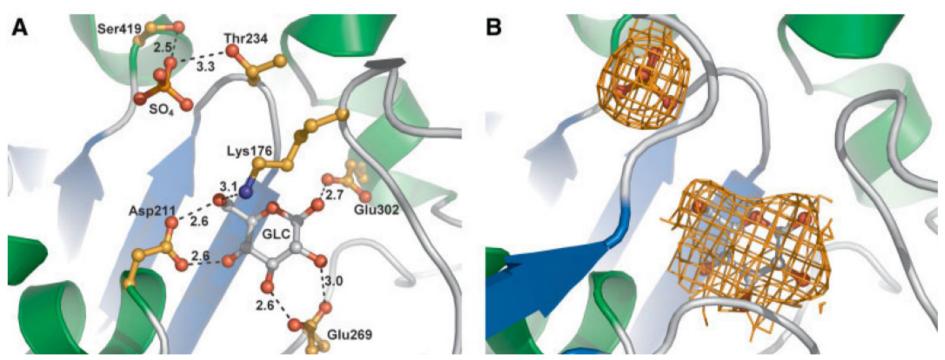
# LA HEXOCINASA ES UN MONÓMERO



# MECANISMO CATALÍTICO DE LA HEXOCINASA

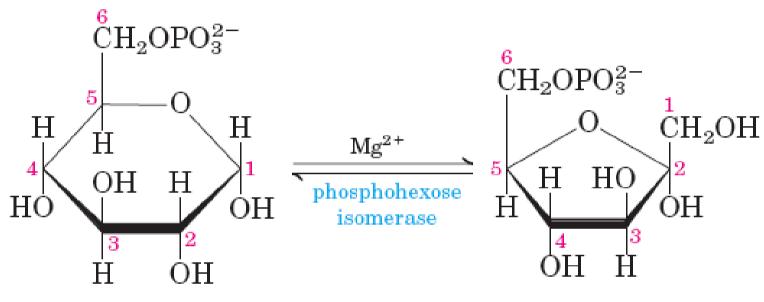
- 1. Forma un complejo ternario con la glucosa y el Mg<sup>2+</sup>-ATP
- 2. El Mg<sup>2+</sup> forma un complejo con los oxígenos del ATP de tal modo que apantalla las cargas negativas
- 3. Favoreciendo el ataque nucleofílico por un OH de la glucosa al ATP ES EL PRIMER CONSUMO DE ATP

LA CÁTALISIS ES POR PROXIMIDAD



Kuser et al. (2008) Proteins 72:731

#### 2. Conversión de la glucosa 6-fosfato en fructosa 6-fosfato



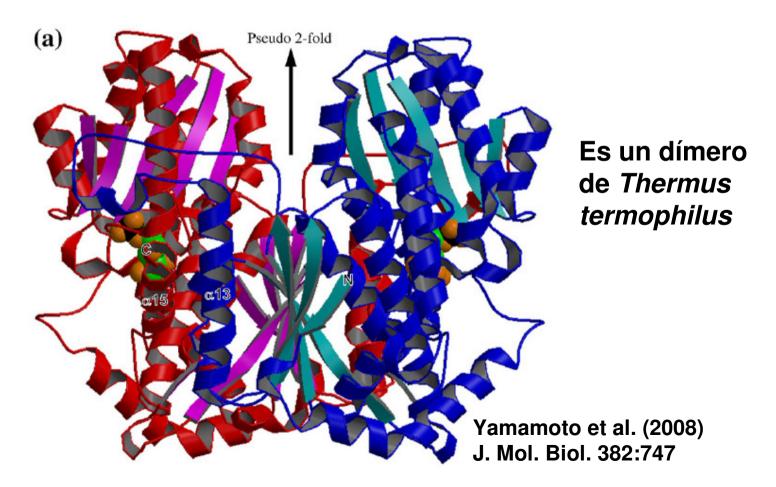
Glucose 6-phosphate

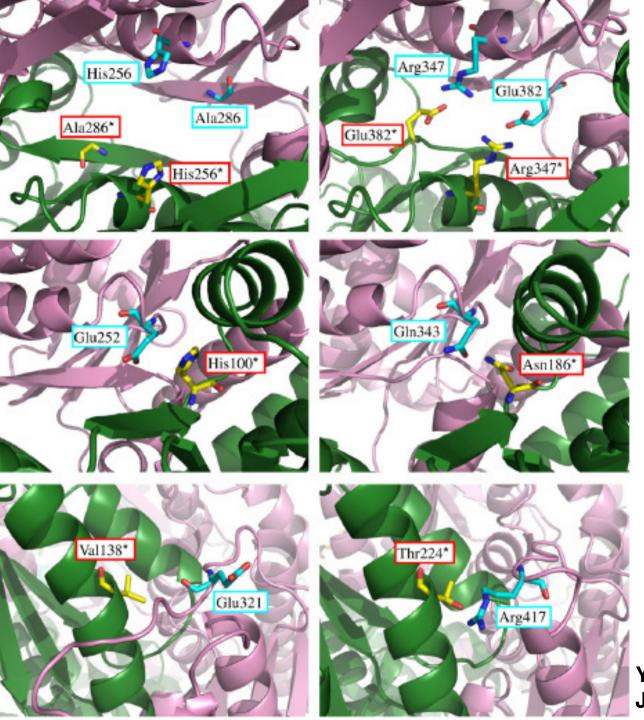
Fructose 6-phosphate

 $\Delta G^{\circ} = 1.7 \text{ kJ/mol}$ 

#### 2. Conversión de la glucosa 6-fosfato en fructosa 6-fosfato

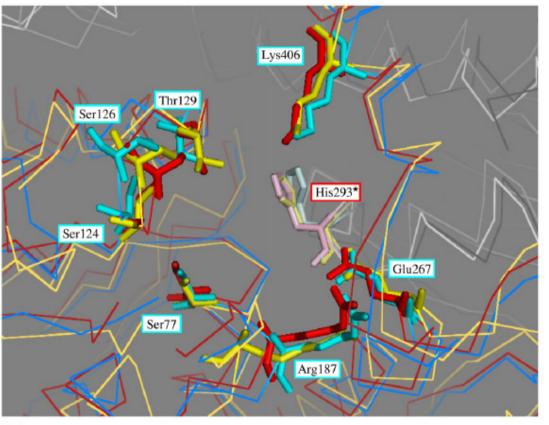
- ◆Es una reacción reversible ΔG'o=1.7 kJ/mol
- La Fosfohexosa isomerasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La Fosfohexosa isomerasa cataliza el reordenamiento de los grupos carbonilo y e hidroxilo en el C-1 y C-2 de la glucosa



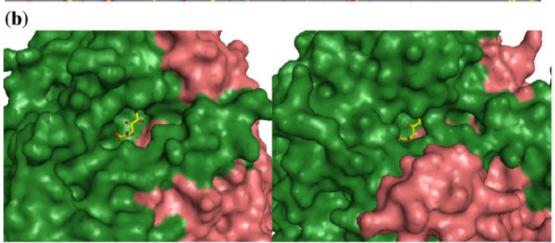


Residuos de la interface del dímero responsables de la estabilidad

Yamamoto et al. (2008) J. Mol. Biol. 382:747

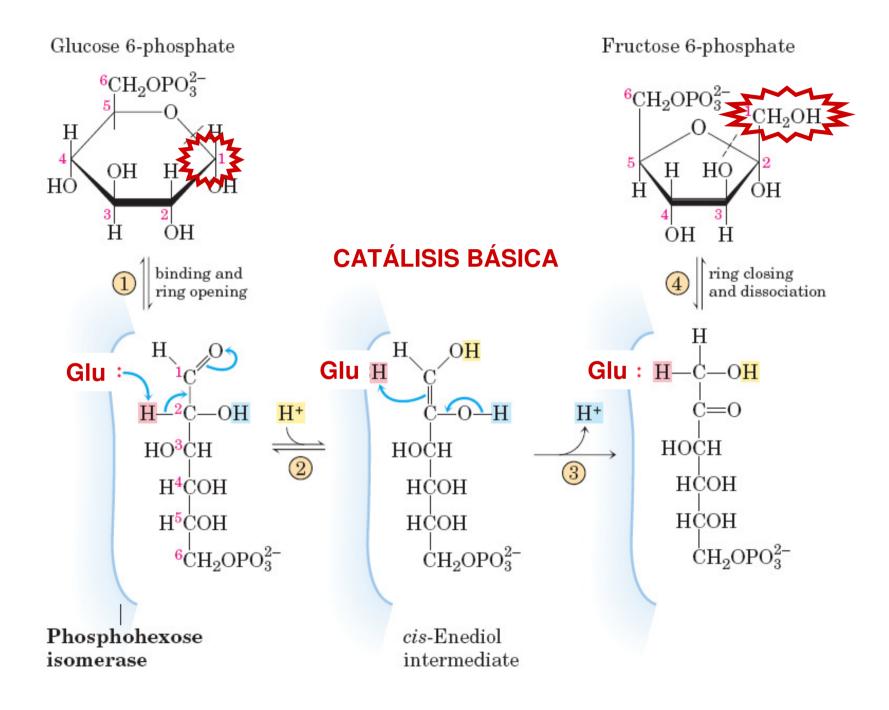


# Residuos del sitio catalítico

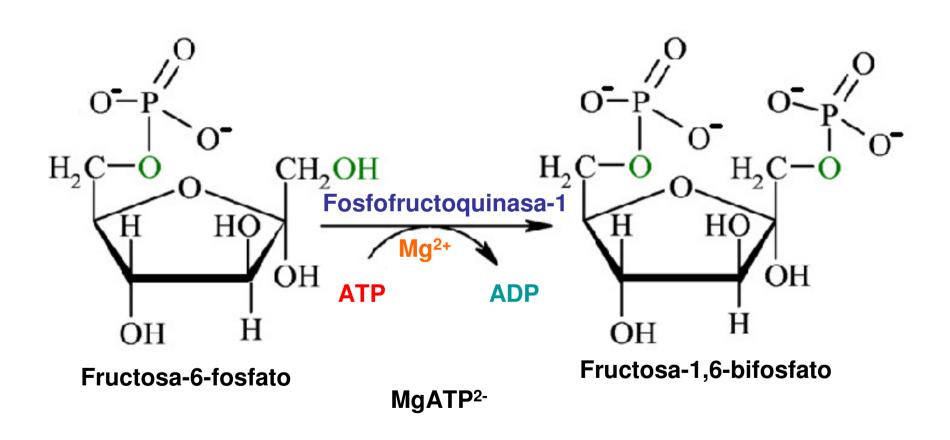


Yamamoto et al. (2008) J. Mol. Biol. 382:747

#### REACCIÓN DE LA FOSFOHEXOSA ISOMERASA



#### 3. Fosforilación de la fructosa 6-fosfato a fructosa 1,6-bifosfato



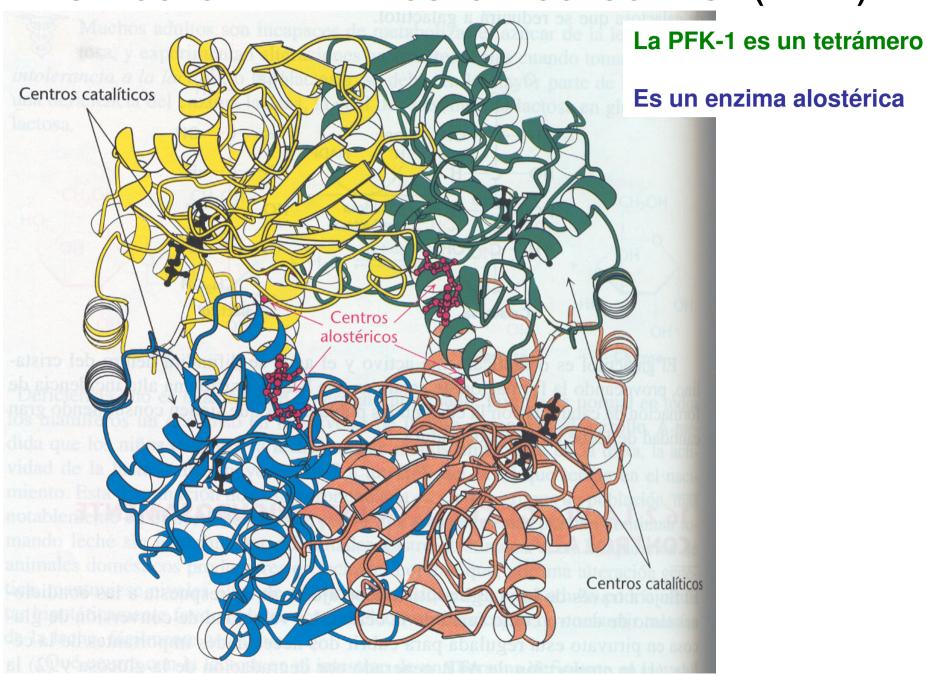
#### 3. Fosforilación de la fructosa 6-fosfato a fructosa 1,6-bifosfato

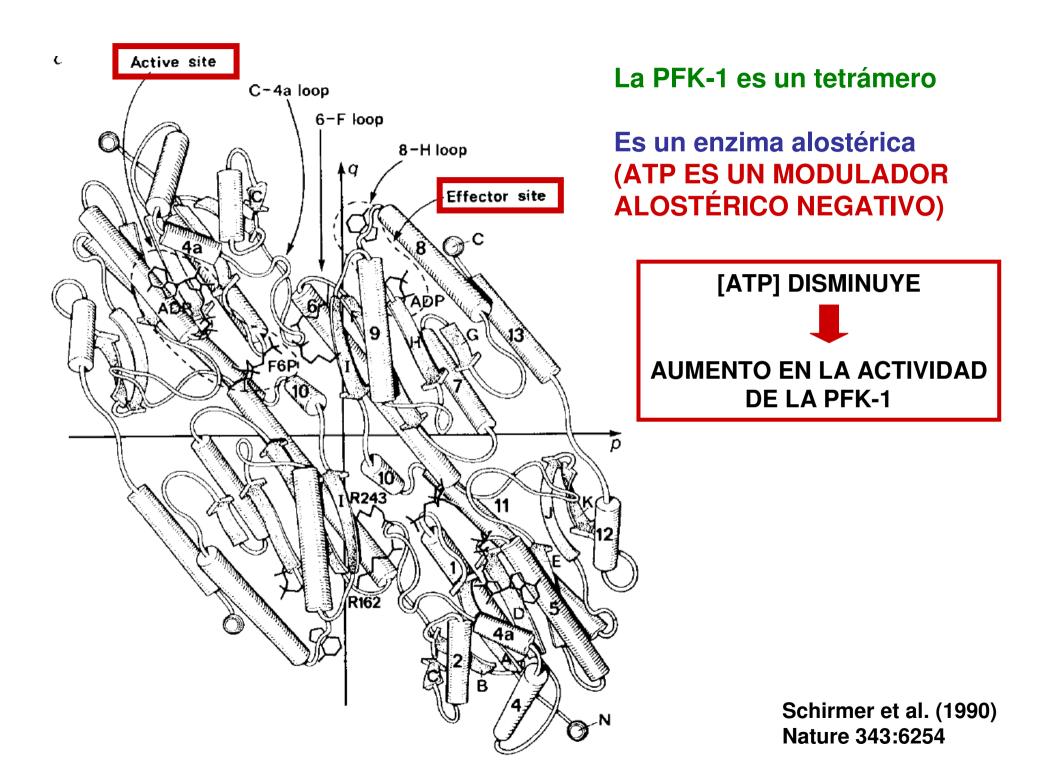
- ❖ Es una reacción irreversible ΔG<sup>o</sup>=-14.2 kJ/mol
- ❖ La Fosfofructocinasa-1 (PFK-1) cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La Fosfofructocinasa-1 cataliza la transferencia de un grupo fosforilo desde el ATP a la Fructosa 6-fosfato para formar Fructosa 1,6-bifosfato

#### ES EL SEGUNDO CONSUMO DE ATP

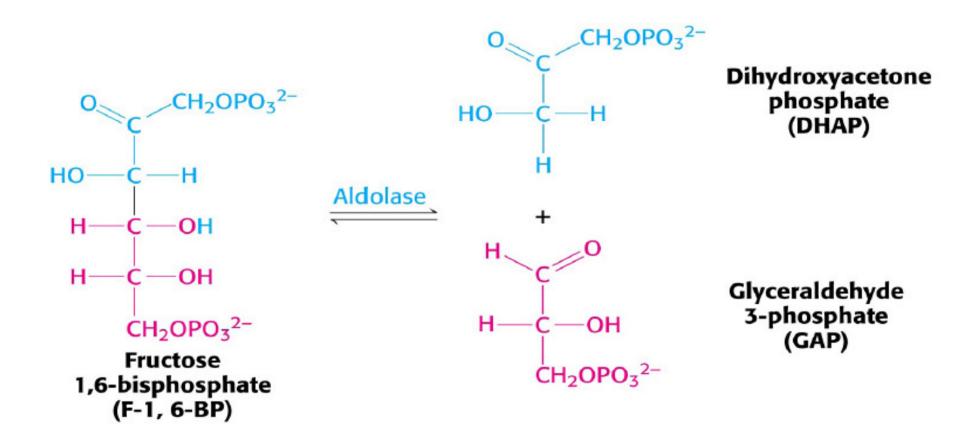
ES CONSIDERADO EL PRIMER PASO COMPROMETIDO, EL PRODUCTO FORMADO SÓLO PUEDE SEGUIR LA GLUCÓLISIS Y NO OTRA RUTA

# ESTRUCTURA DE LA FOSFOFRUCTOCINASA (PFK-1)



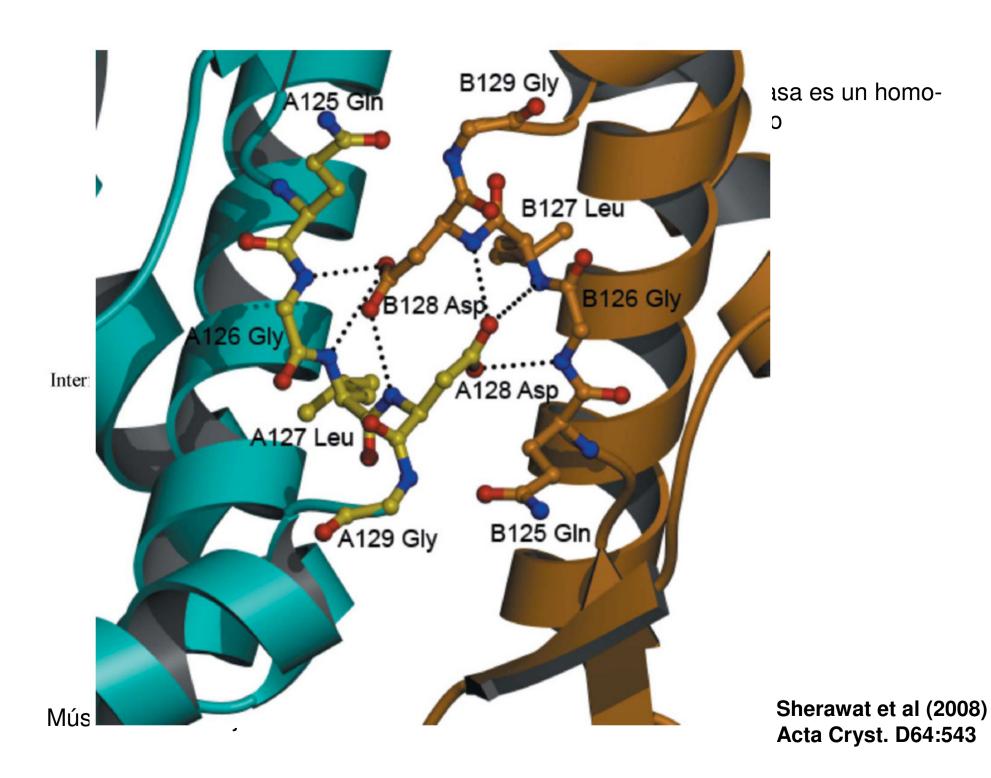


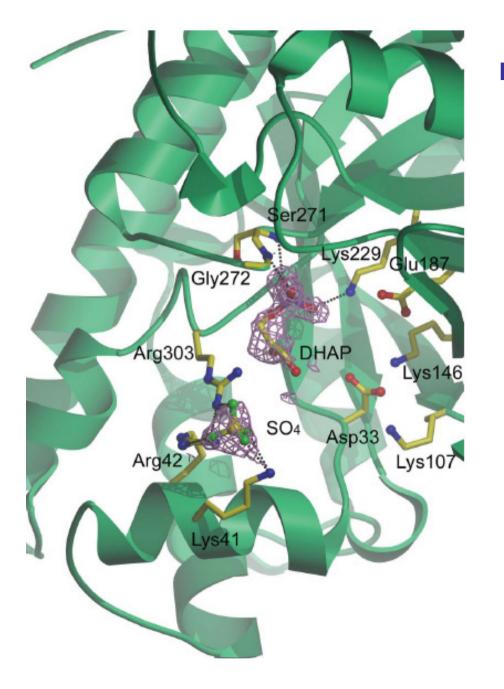
#### 4. Rotura de la fructosa 1,6-bifosfato



#### 4. Rotura de la fructosa 1,6-bifosfato

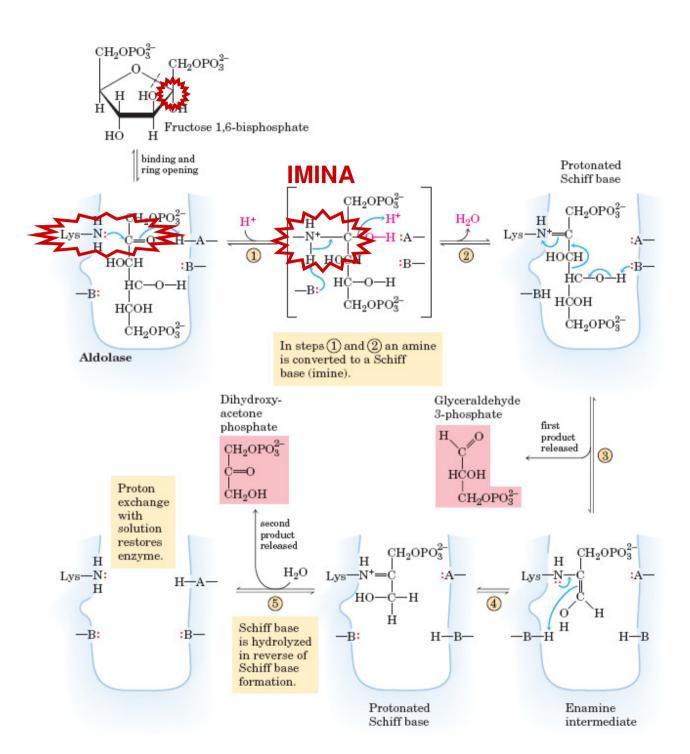
- ❖ Es una reacción reversible ΔG'₀=23.8 kJ/mol
- ❖ La Fructosa 1,6-bifosfato aldolasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La Aldolasa cataliza una condensación aldólica reversible
- La fructosa 1,6-bifosfato se rompe dando dos triosas fosfato diferentes, el gliceraldehído 3-fosfato, una aldosa, y la dihidroxiacetona fosfato, una cetosa



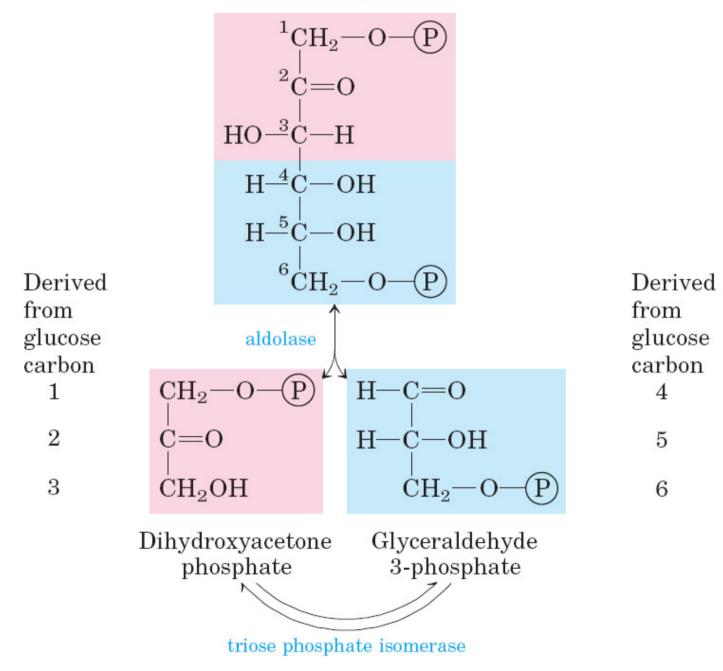


#### Residuos del sitio activo del Aldolasa

Sherawat et al (2008) Acta Cryst. D64:543

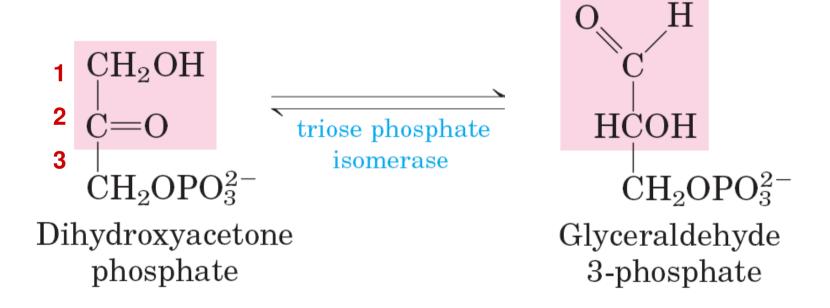


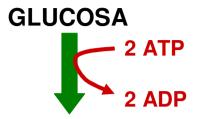
#### Fructose 1,6-bisphosphate



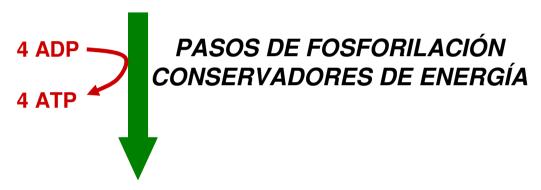
#### 5. Interconversión de las triosas fosfato

- ❖ Es una reacción reversible ΔG'o=7.5 kJ/mol
- La triosa fosfato isomerasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- La isomerasa cataliza la conversión de dihidroxiacetona fosfato a gliceraldehído 3-fosfato





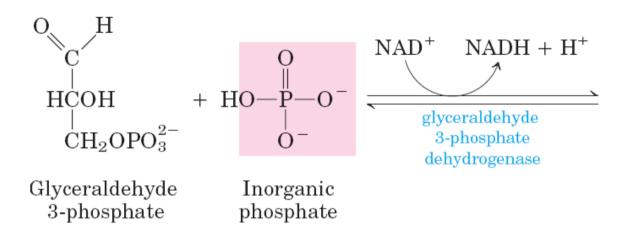
#### 2 MOLÉCULAS DE GLICERALDEHÍDO 3-FOSFATO

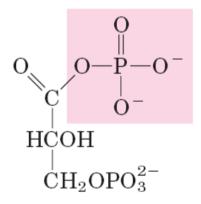


**2 MOLÉCULAS DE PIRUVATO** 

POR UNA MOLÉCULA DE GLUCOSA SE FORMAN 2 MOLÉCULAS DE ATP

#### 6. Oxidación del gliceraldehído 3-fosfato a 1,3-bifosfoglicerato



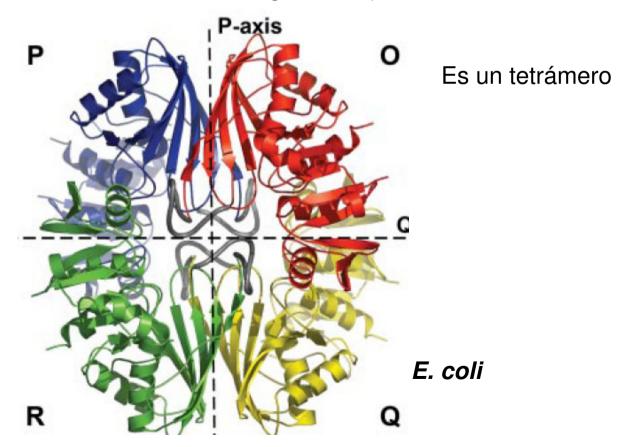


1,3-Bisphosphoglycerate

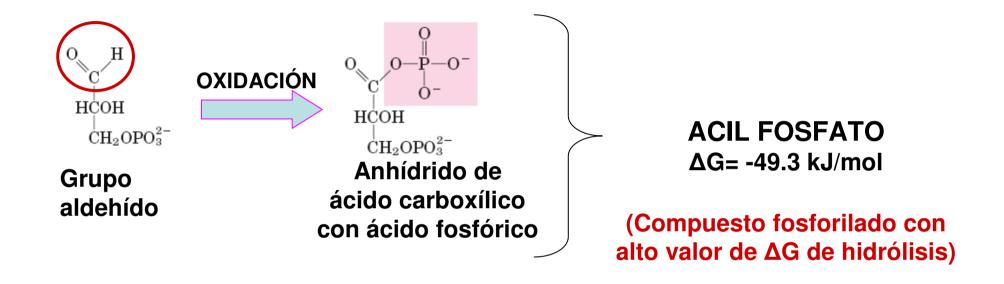
$$\Delta G^{\circ} = 6.3 \text{ kJ/mol}$$

#### 6. Oxidación del gliceraldehído 3-fosfato a 1,3-bifosfoglicerato

- ❖ Es una reacción reversible ΔG'o=6.3 kJ/mol
- La gliceraldehído 3-fosfato deshidrogenasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La gliceraldehído 3-fosfato deshidrogenasa cataliza la conversión del gliceraldehído 3-fosfato a 1,3-bifosfoglicerato (HOLOENZIMA= ENZIMA + NAD+)

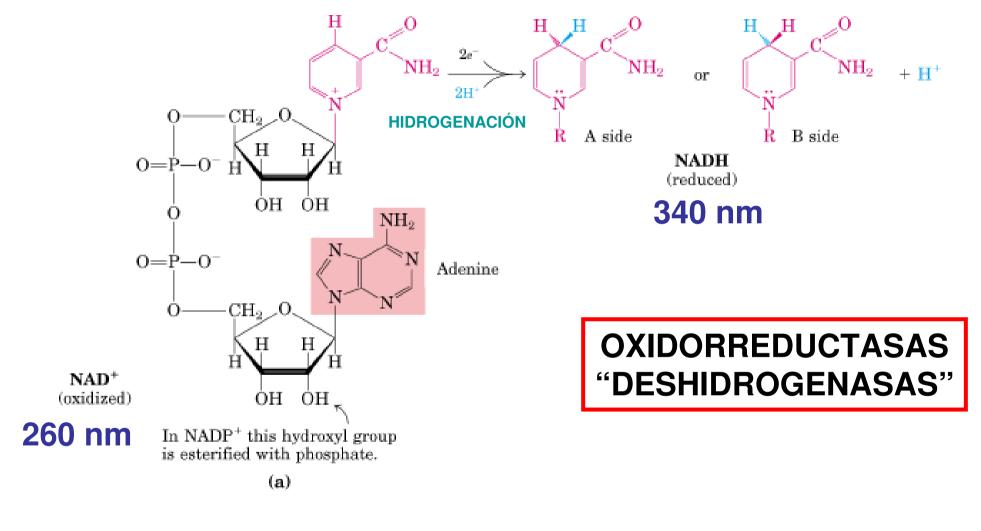


#### REACCIÓN DE LA GLICERALDEHÍDO 3-FOSFATO DESHIDROGENASA



ACEPTOR DE HIDRÓGENO EN LA REACCIÓN ES EL NAD+

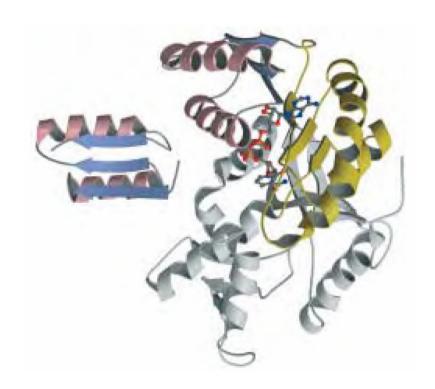
# LOS NUCLEÓTIDOS DE NICOTINAMIDA

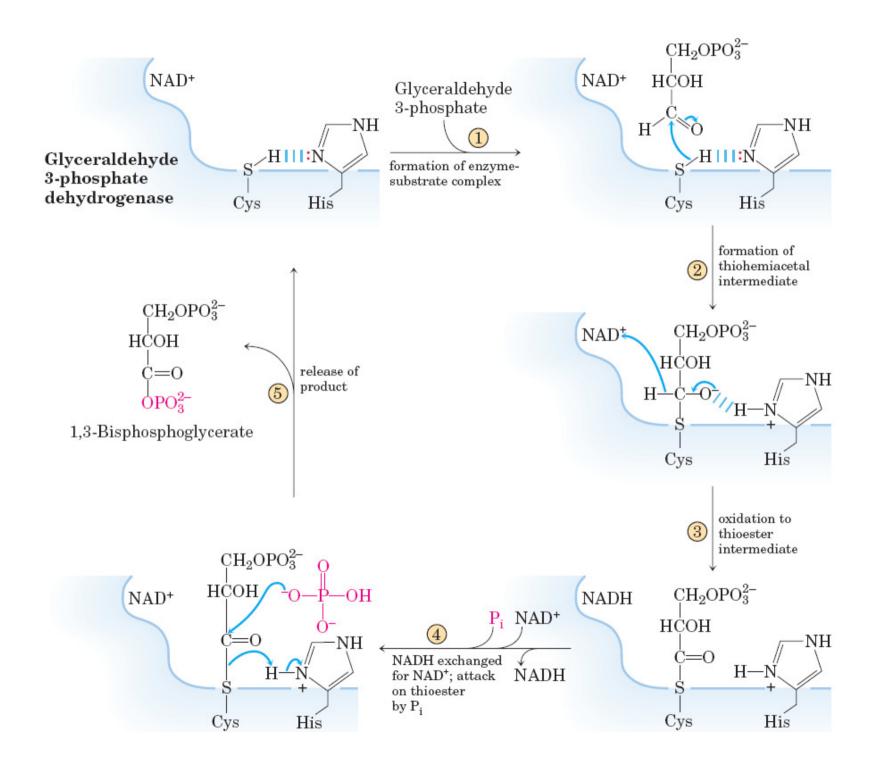


$$NAD^+ + 2e^- + 2H^+ \longrightarrow NADH + H^+ E^{o}$$
 $NADP^+ + 2e^- + 2H^+ \longrightarrow NADPH + H^+ E^{o}$ 

LA ASOCIACIÓN ENTRE UNA DESHIDROGENASA Y EL COFACTOR (NAD O NADP): ES DÉBIL Y DIFUNDE FÁCILMENTE DESDE UN ENZIMA A OTRO

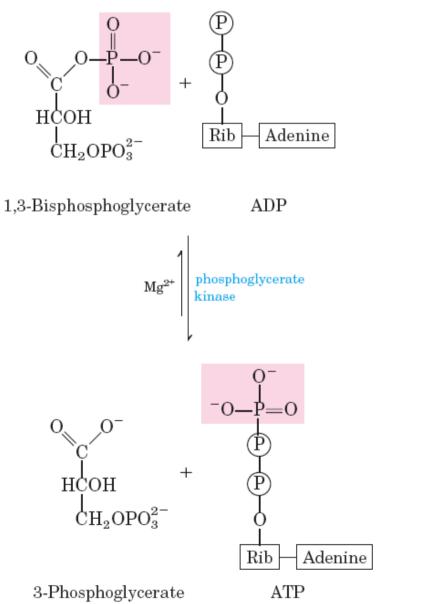
PLIEGE DE ROSSMANN





#### 7. Transferencia de fosforilo desde el 1,3-bifosfoglicerato al ADP

 $\Delta G^{\circ} = -18.5 \text{ kJ/mol}$ 

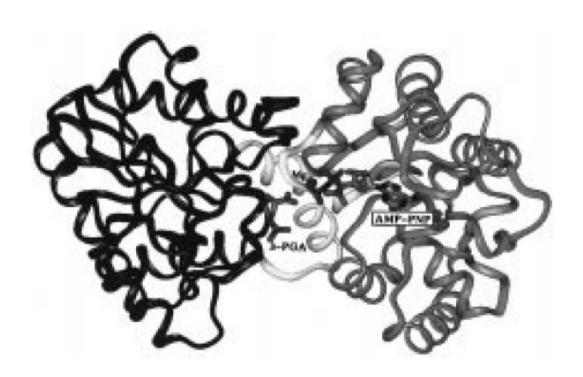


LA FORMACIÓN DE ATP POR TRANSFERENCIA DEL GRUPO FOSFORILO A PARTIR DE UN SUSTRATO SE CONOCE COMO FOSFORILACIÓN A NIVEL DE SUSTRATO

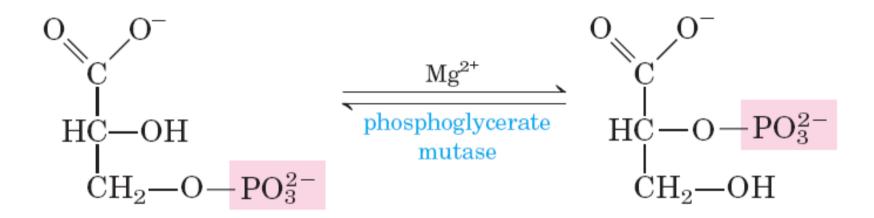
IMPLICANDO ENZIMAS SOLUBLES E INTERMEDIARIOS QUÍMICOS

#### 7. Transferencia de fosforilo desde el 1,3-bifosfoglicerato al ADP

- ❖ Es una reacción irreversible ΔG'o= -18.5 kJ/mol
- La fosfoglicerato cinasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La fosfoglicerato cinasa cataliza la transferencia del grupo fosforilo de el gliceraldehído 1,3-bifosfoglicerato al ADP



#### 8. Conversión del 3-fosfoglicerato en 2-fosfoglicerato



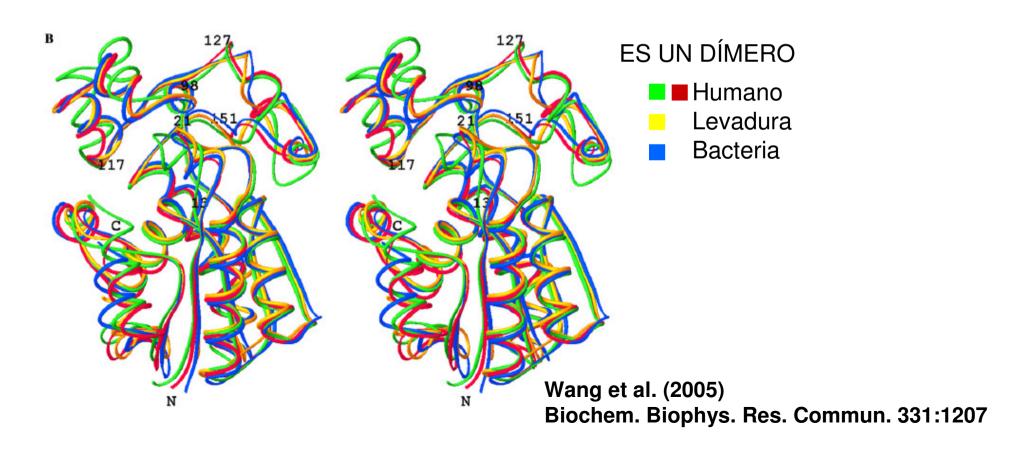
3-Phosphoglycerate

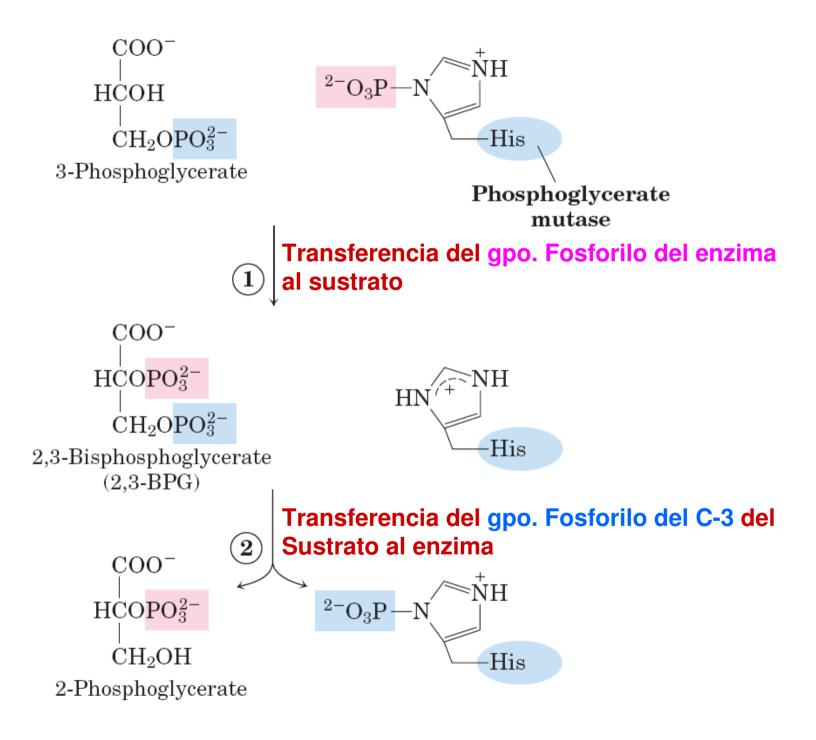
2-Phosphoglycerate

 $\Delta G^{\prime \circ} = 4.4 \text{ kJ/mol}$ 

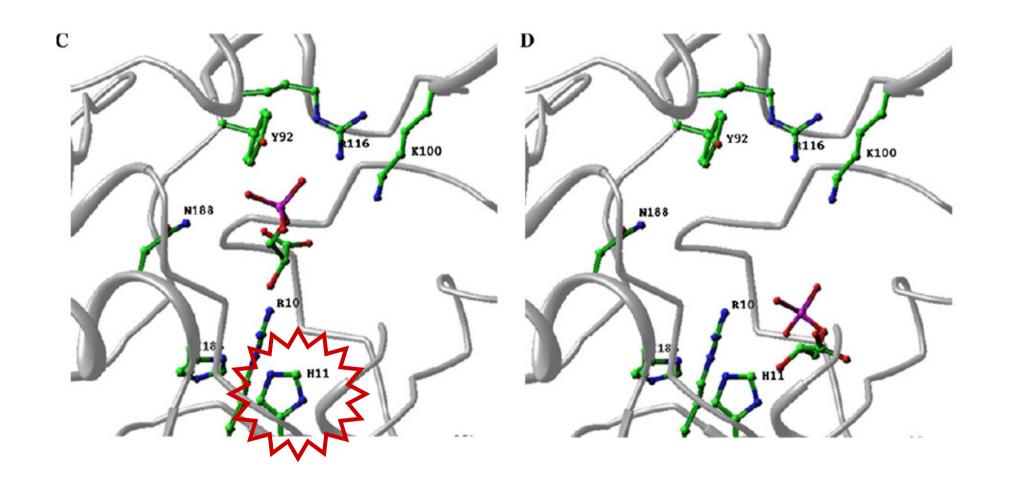
#### 8. Conversión del 3-fosfoglicerato en 2-fosfoglicerato

- ❖ Es una reacción reversible ΔG'o= 4.4 kJ/mol
- La fosfoglicerato mutasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica
- ❖ La fosfoglicerato mutasa cataliza un desplazamiento reversible del grupo fosforilo entre C-2 y C-3 del glicerato



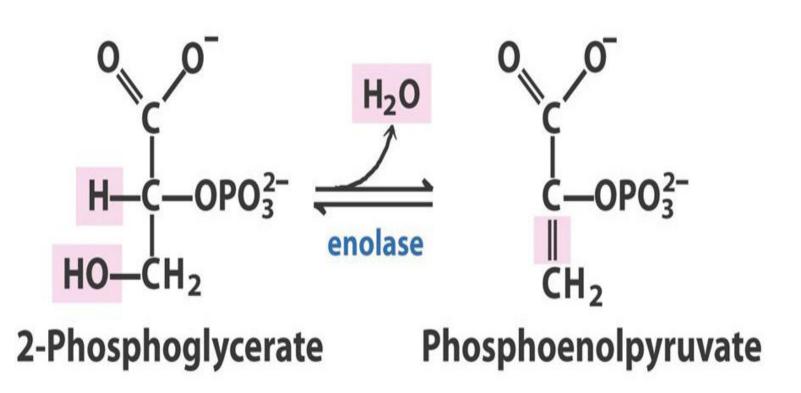


#### SITIO ACTIVO DE LA FOSFOGLICERATO MUTASA DE LEVADURA



Wang et al. (2005) Biochem. Biophys. Res. Commun. 331:1207

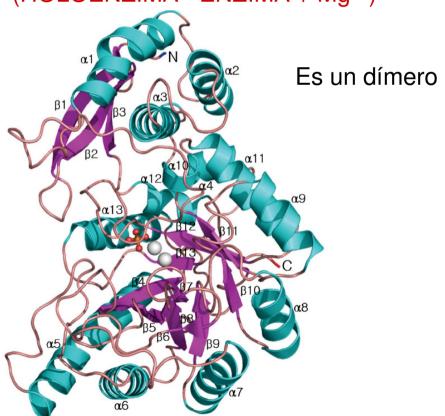
#### 9. Deshidratación del 2-fosfoglicerato a fosfoenolpiruvato



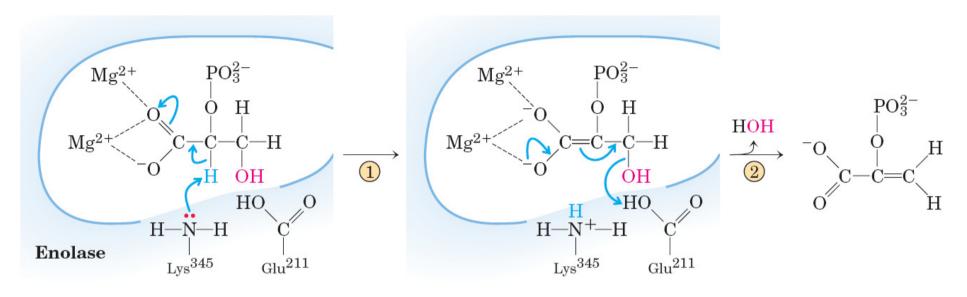
 $\Delta G^{\prime \circ} = 7.5 \text{ kJ/mol}$ 

#### 9. Deshidratación del 2-fosfoglicerato a fosfoenolpiruvato

- ❖ Es una reacción reversible ΔG<sup>o</sup> = 7.5 kJ/mol
- Es la segunda reacción glucolítica que genera un compuesto con potencial elevado de transferencia del grupo fosforilo
- ❖ La enolasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica, promueve la eliminación reversible de una molécula de agua del 2-fosfoglicerato (HOLOENZIMA= ENZIMA + Mg²+)



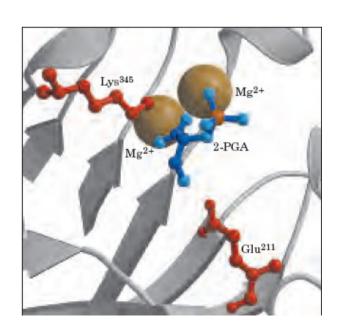
#### MECANISMO CATALÍTICO DE LA ENOLASA



#### 2-Fosfoglicerato unido al enzima

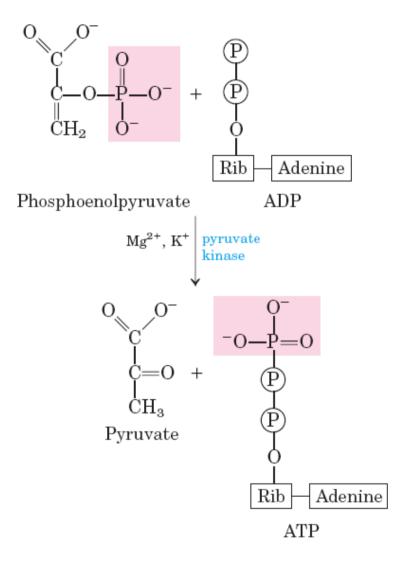
Intermediario enólico

Fosfoenolpiruvato



- 1. Unión coordinada por dos iones Mg<sup>2+</sup>
- 2. Extracción de un protón por catálisis básica
- 3. Extracción de un hidroxilo por catálisis ácida

#### 10. Transferencia del grupo fosforilo desde el fosfoenolpiruvato al ADP

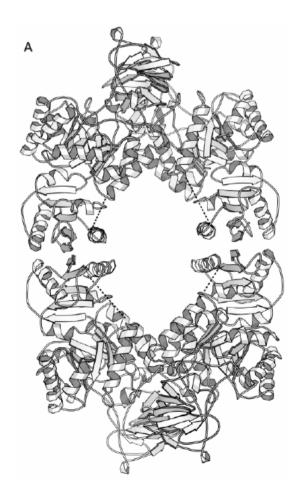


FOSFORILACIÓN A NIVEL DE SUSTRATO

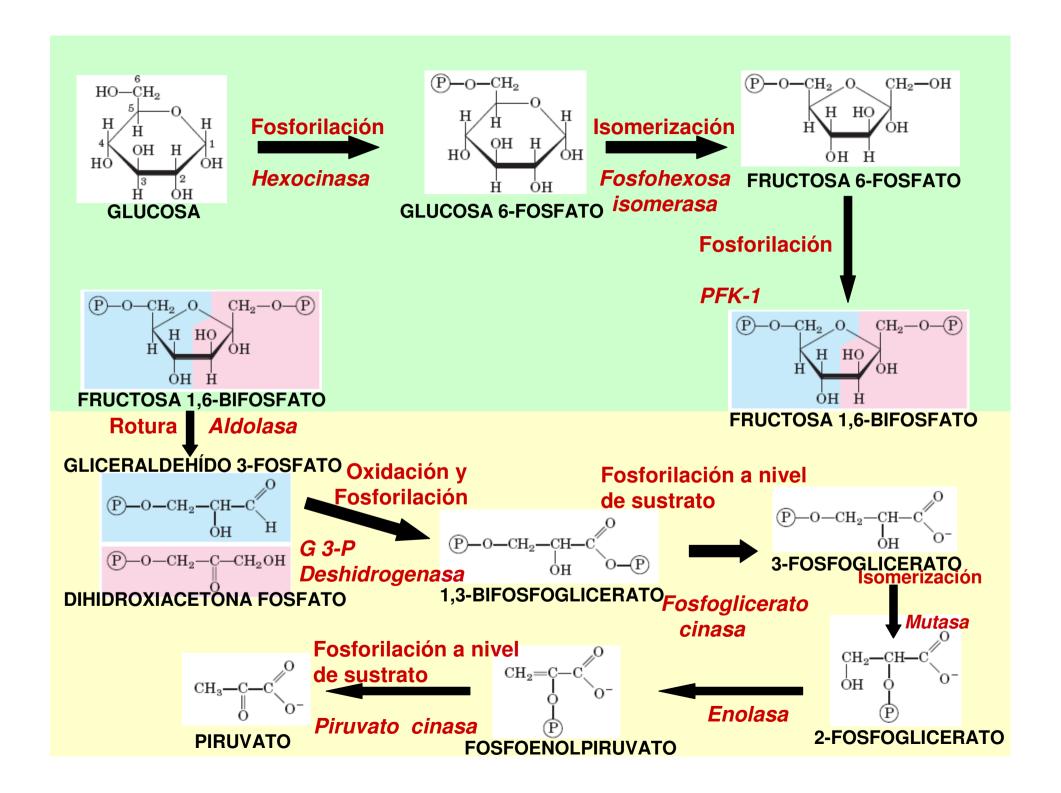
 $\Delta G^{\circ} = -31.4 \text{ kJ/mol}$ 

#### 10. Transferencia del grupo fosforilo desde el fosfoenolpiruvato al ADP

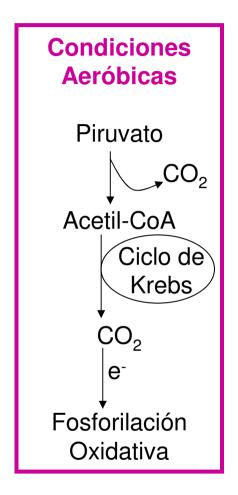
- ❖ Es una reacción irreversible ΔG'o= -31.4 kJ/mol
- ❖ La piruvato cinasa cataliza la reacción, es un enzima citosólica, promueve la transferencia del grupo fosforilo desde el fosfoenolpiruvato al ADP

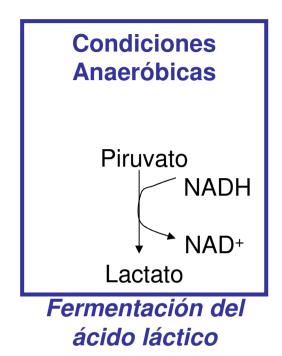


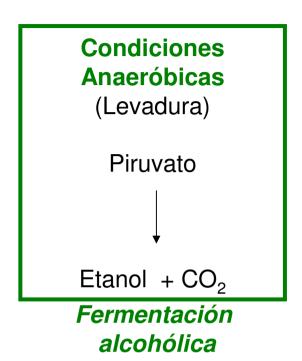
Es un tetrámero Es un enzima alostérica



#### **DESTINOS DEL PIRUVATO**



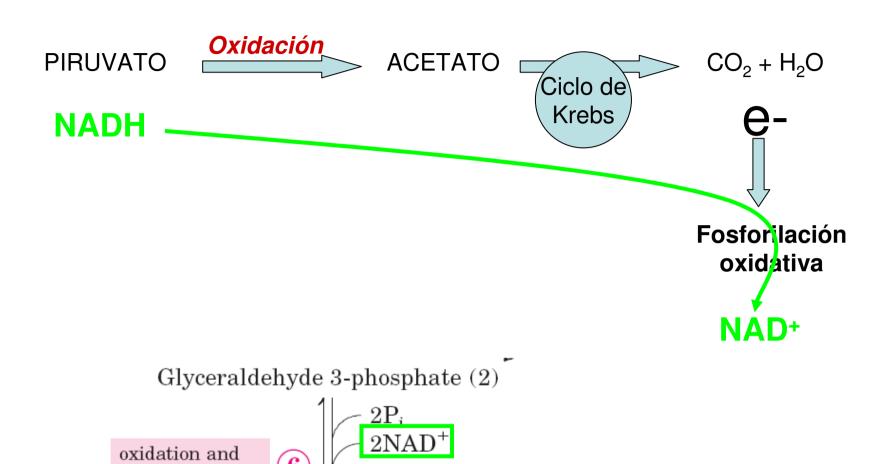




Destino anabólico: Precursor de la síntesis de alanina

# **CONDICIONES AERÓBICAS**

phosphorylation



1,3-Bisphosphoglycerate (2)

#### EN CONDICONES DE HIPOXIA

Músculo esquelético muy activo, plantas sumergidas

### EL NADH NO PUEDE SER REOXIDADO POR EL OXÍGENO

PARA REGENERAR LA POZA DE NAD+

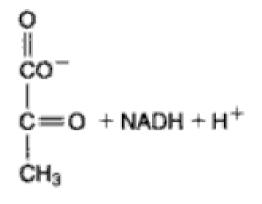
SE REALIZA UNA TRANSFERENCIA DE LOS ELECTRONES DESDE EL NADH PARA FORMAR

**UN PRODUCTO FINAL REDUCIDO** 

**ETANOL O LACTATO** 

LOS ERITROCITOS NO TIENEN
MITOCONDRIAS POR LO TANTO
EN CONDICIONES AERÓBICAS
DURANTE LA GLUCÓLISIS
PRODUCEN LACTATO

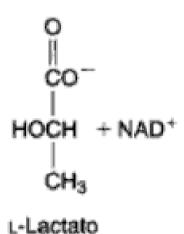
#### 11. El piruvato es el aceptor electrónico terminal en la fermentación láctica



Último paso de la vía glucolítica

Piruvato



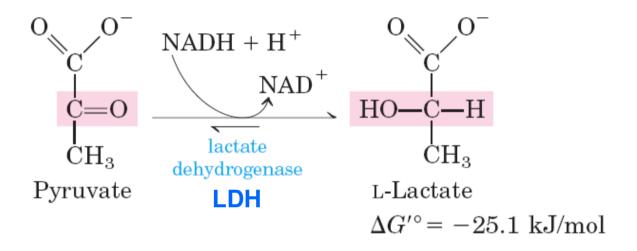


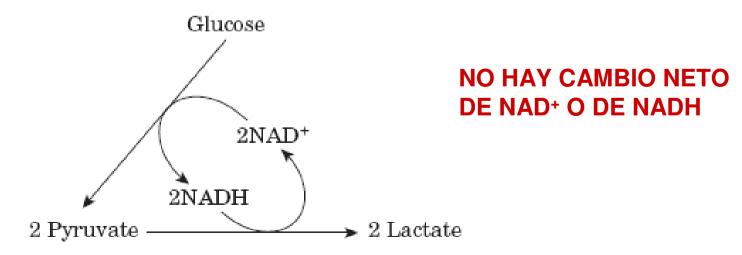
Única reacción que dispone el cuerpo para formar L-lactato o utilizarlo.

Totalmente reversible.

#### 11. El piruvato es el aceptor electrónico terminal en la fermentación láctica

- 1. Es una reacción irreversible ΔG'o= -25.1 kJ/mol
- 2. La reacción esta catalizada por la lactato deshidrogenasa





GLUCOSA LACTATO  $(C_6H_{12}O_6)$   $(C_3H_6O_3)$ 

NO HAY CAMBIO EN EL CONTENIDO NETO DE NAD+ O DE NADH

2 PASOS DE OXIDO-REDUCCIÓN

HAY PRODUCCIÓN DE 2 ATP

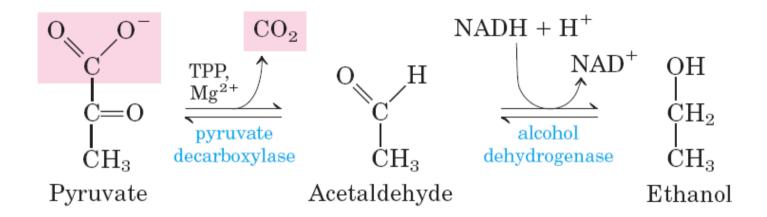
NO HAY CAMBIO EN EL ESTADO DE OXIDACIÓN DEL CARBONO LA PROPORCIÓN H:C ES LA MISMA

FERMENTACIÓN.- Es un proceso que extrae energía (ATP) pero no hay consumo

de oxígeno ni cambian las concentraciones de NAD+ o NADH

#### Fermentación alcohólica

La levadura y otros microorganismos



#### DOS PASOS:

- 1. Descarboxilación del piruvato (irreversible) catalizada por la piruvato descarboxilasa
- 2. Reducción del acetaldehído para formar etanol a través de la acción de la alcohol deshidrogenasa

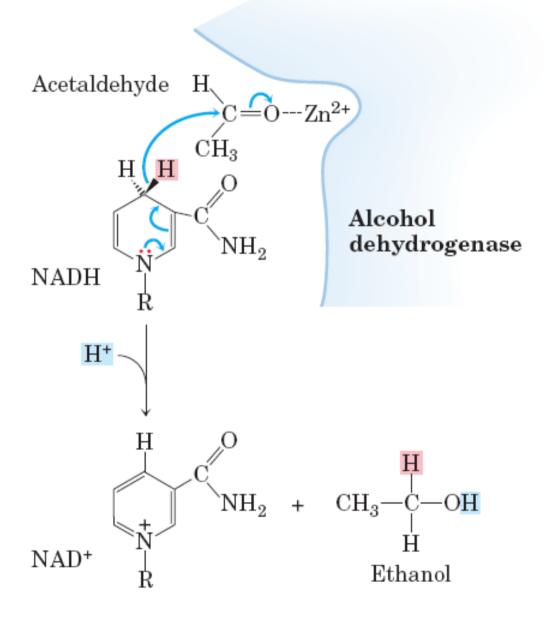
# La piruvato descarboxilasa Holoenzima= Enzima + TPP (Tiamina pirofosfato) y Mg<sup>2+</sup> Grupo prostético

Anillo de tiazolio Protón relativamente ácido 
$$\begin{array}{c|c} & & & & & \\ & & & & & \\ \hline H & & & & \\ \hline H & & & & \\ \hline H & & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline NH_2 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ \hline CH_2 & & & \\ \hline CH_3 & & & \\ CH_3 & & & \\ \hline CH_3$$

Tiamina Pirofosfato (TPP)

Mecanismo catalítico de la Piruvato descarboxilasa

#### Mecanismo de la Alcohol deshidrogenasa



# EL NADH FORMADO EN LA GLUCÓLISIS DEBE RECICLARSE PARA REGENERAR EL NAD+

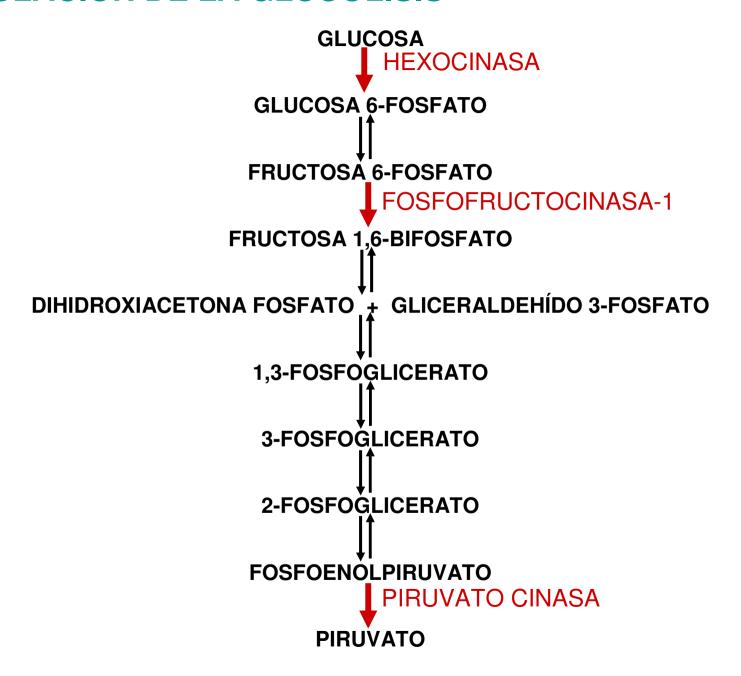
CONDICIÓN:

AERÓBICA SE REGENERA DURANTE LA FOSFORILACIÓN OXIDATIVA

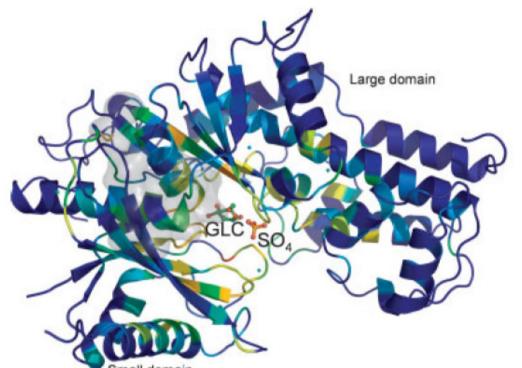
ANAERÓBICA: MÚSCULO, ERITROCITOS MEDIANTE **FERMETACIÓN LÁCTICA** 

LEVADURA Y OTROS MICROORGANISMOS MEDIANTE FERMENTACIÓN ALCOHÓLICA

# REGULACIÓN DE LA GLUCÓLISIS



#### **HEXOCINASA**



ES UN MONÓMERO

**REGULACIÓN** 

ALOSTÉRICA ES INHIBIDA POR SU PRODUCTO, LA GLUCOSA 6-FOSFATO

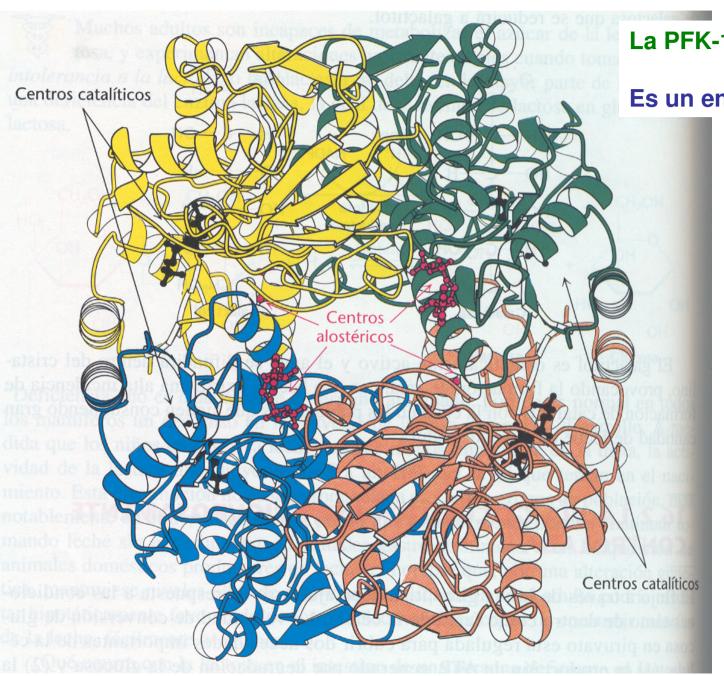
POR LA PRESENCIA DE 4 ISOENZIMAS (I A IV)

HEXOCINASA I A III EN MÚSCULO  $K_{M}=0.1 \text{ mM}$ 

HEXOCINASA IV EN HÍGADO GLUCOCINASA K<sub>M</sub>= 10 mM

UNA BAJA [GLUCOSA] ES UTILIZADA POR MÚSCULO UNA ELEVADA [GLUCOSA] ES UTILIZADA POR EL HÍGADO

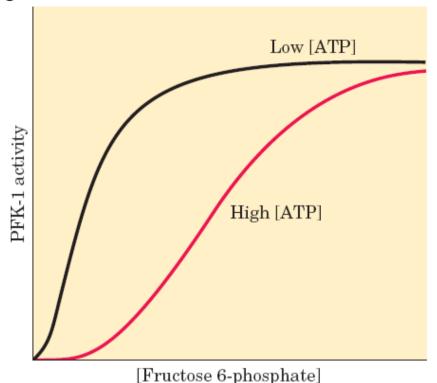
## **FOSFOFRUCTOCINASA-1**



La PFK-1 es un tetrámero

Es un enzima alostérica

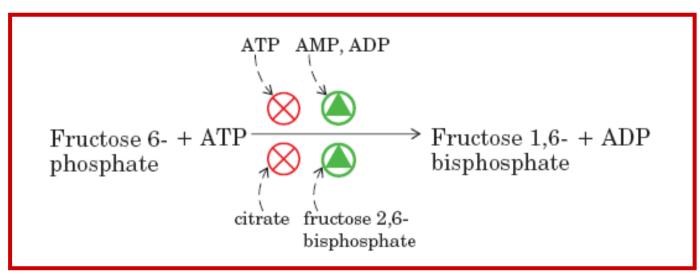
#### Regulación alostérica de la PFK-1



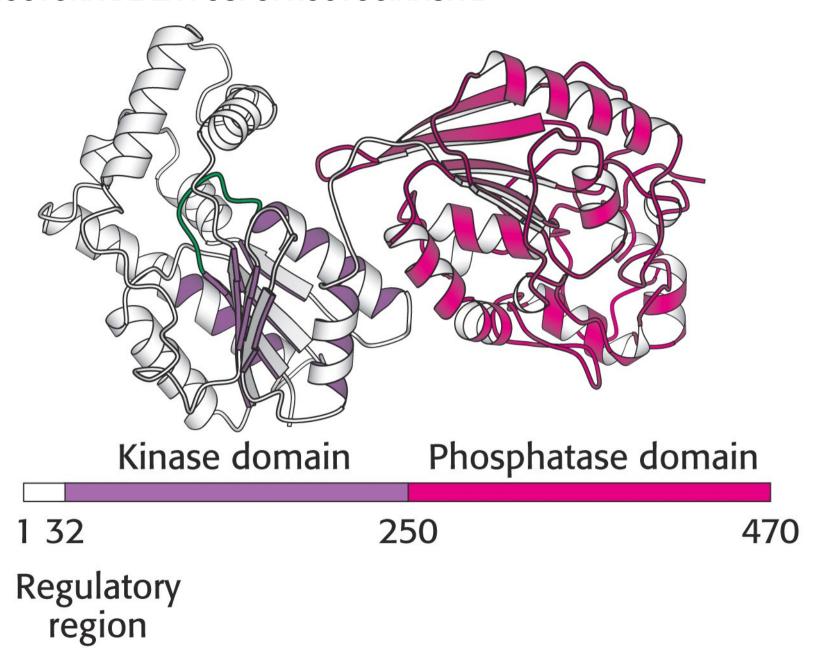
#### ELEVADO CONTENIDO DE ATP INHIBE ALOSTÉRICAMENTE LA PFK-1

ELEVADO CONTENIDO DE CITRATO (intermediario de la oxidación aeróbica del piruvato) INHIBE LA PFK-1

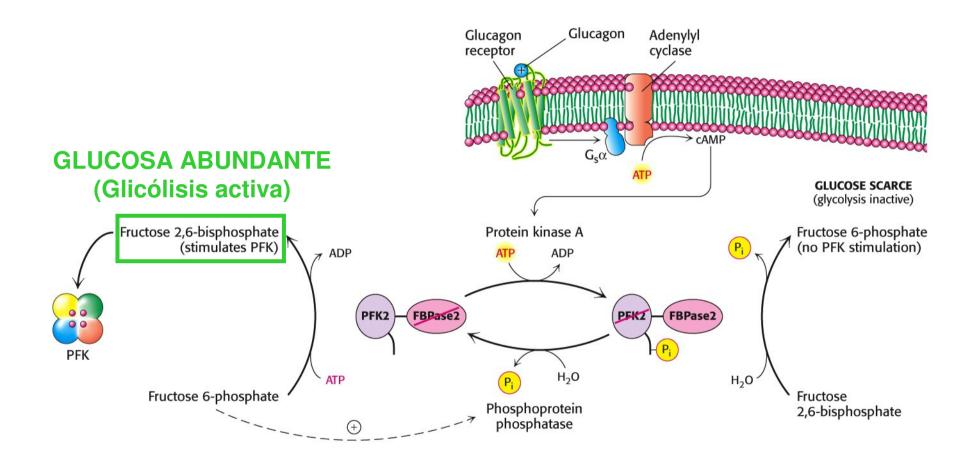
AMP, ADP Y LA FRUCTOSA 2,6-BIFOSFATO AUMENTAN LA ACTIVIDAD DE LA PFK-1



#### **ESTRUCTURA DE LA FOSFOFRUCTOCINASA-2**

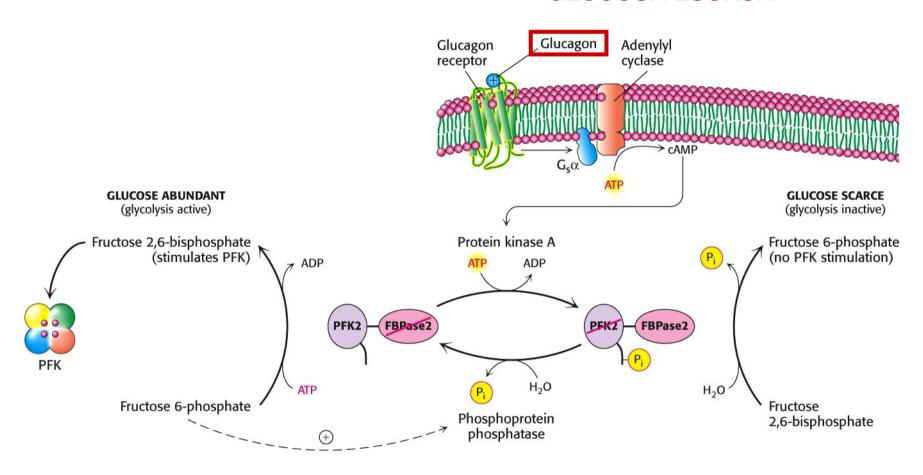


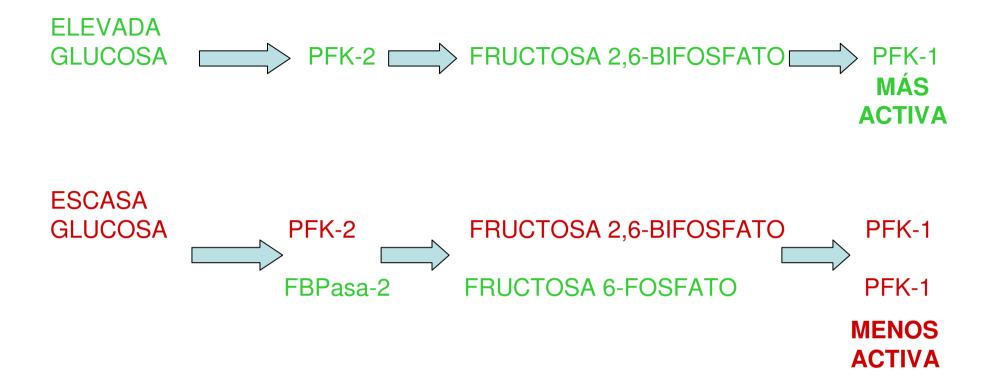
# CONTROL DE LA SÍNTESIS Y DEGRADACIÓN DE LA FRUCTOSA 2,6-BIFOSFATO

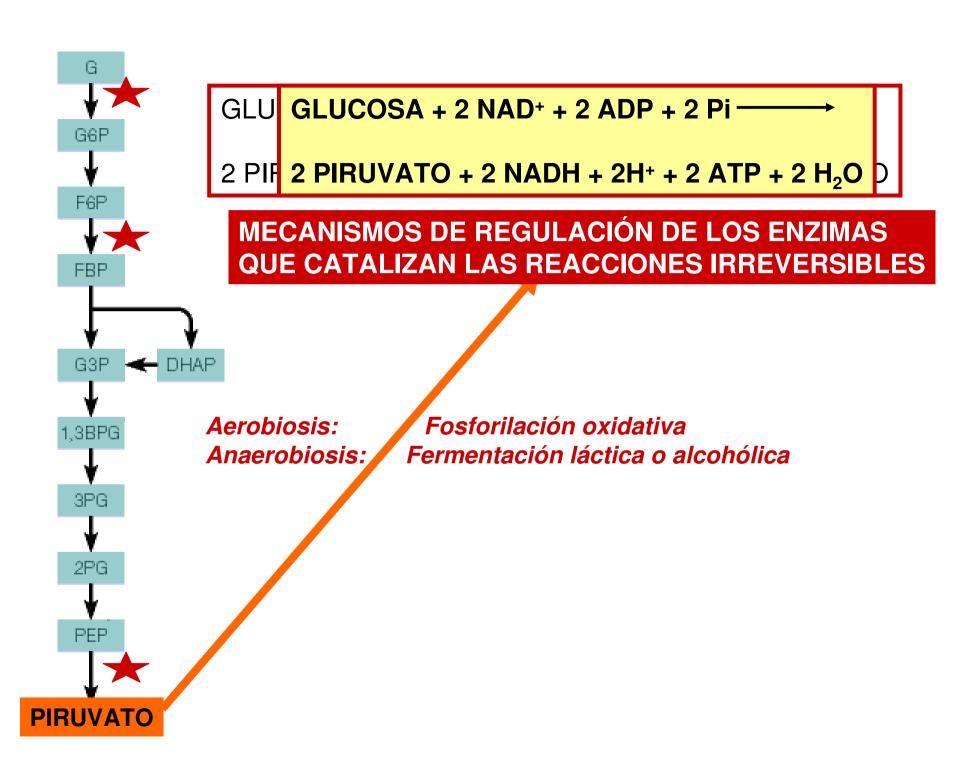


# CONTROL DE LA SÍNTESIS Y DEGRADACIÓN DE LA FRUCTOSA 2,6-BIFOSFATO

#### **GLUCOSA ESCASA**

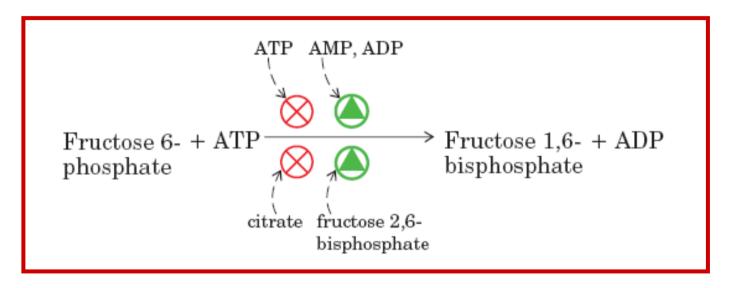






#### HEXOCINASA: REGULACIÓN POR ALOSTERISMO Y POR ISOFORMAS

#### PFK-1: REGULACIÓN ALOSTÉRICA



#### **PIRUVATO CINASA**



Es un tetrámero Es un enzima alostérica

1) REGULACIÓN ALOSTÉRICA:

ELEVADO CONTENIDO DE ATP Y LA ALANINA LA INHIBEN ALOSTÉRICAMENTE

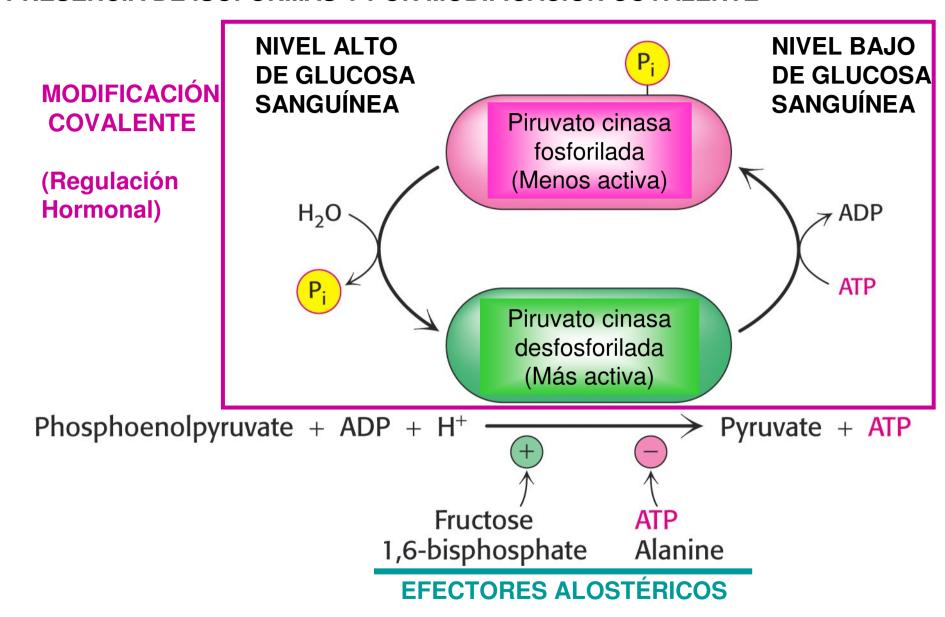
LA FRUCTOSA 1,6-BIFOSFATO LA ACTIVAN ALOSTÉRICAMENTE

2) POR ISOENZIMAS LA L PREDOMINA EN HÍGADO LA M EN MÚSCULO Y CEREBRO

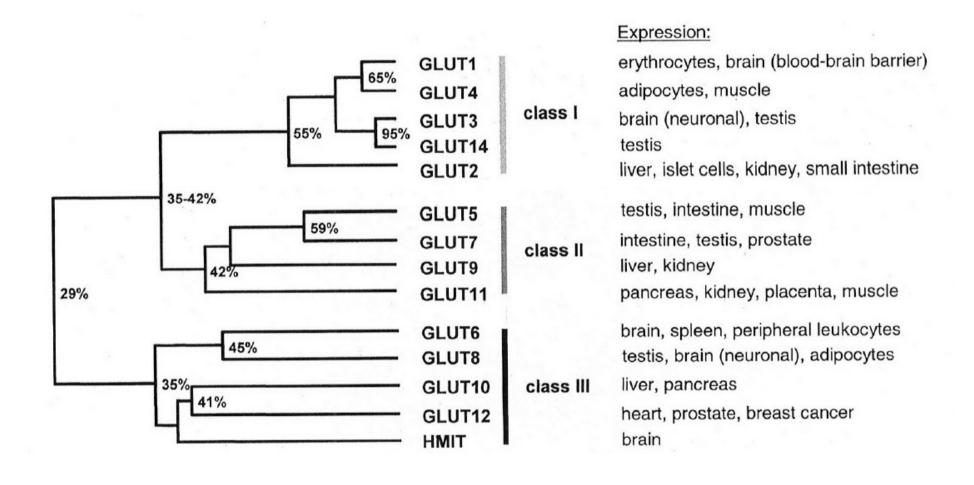
3) POR MODIFICACIÓN COVALENTE SÓLO LA ISOFORMA L

LA FOSFORILACIÓN DEL ENZIMA RESULTA EN SU INHIBICIÓN

# LA PIRUVATO CINASA SE REGULA POR EFECTORES ALOSTÉRICOS, POR LA PRESENCIA DE ISOFORMAS Y POR MODIFICACIÓN COVALENTE



# REGULACIÓN DEL TRANSPORTE DE GLUCOSA



**TABLE 16.4** Family of glucose transporters

| Name  | Tissue location                    | K <sub>m</sub> | Comments   |
|-------|------------------------------------|----------------|--|
| GLUT1 | All mammalian tissues              | 1 mM           | Basal glucose uptake   |
| GLUT2 | Liver and pancreatic $\beta$ cells | 15–20 mM       | In the pancreas, plays a role in regulation of insulin In the liver, removes excess glucose from the blood |
| GLUT3 | All mammalian tissues              | 1 mM           | Basal glucose uptake   |
| GLUT4 | Muscle and fat cells               | 5 mM           | Amount in muscle plasma membrane increases with endurance training   |
| GLUT5 | Small intestine                    | —              | Primarily a fructose transporter   |

# REGULACIÓN DE LA GLICÓLISIS

COMPARTAMENTALIZACIÓN: Se lleva a cabo en el citosol

**ENZIMÁTICO:** HEXOCINASA (Por alosterismo, isoformas)

PFK-1 (Por alosterismo)

PIRUVATO CINASA (Alosterismo, isoformas, modificación covalente)

**TRANSPORTE:** Por isoformas

# LA GLUCOSA PUEDE SER OBTENIDA A PARTIR DE OTROS CARBOHIDRATOS Y ENTONCES ENTRAR A GLUCÓLISIS

MALTOSA + 
$$H_2O$$

Maltasa

2 D-GLUCOSA

Lactasa

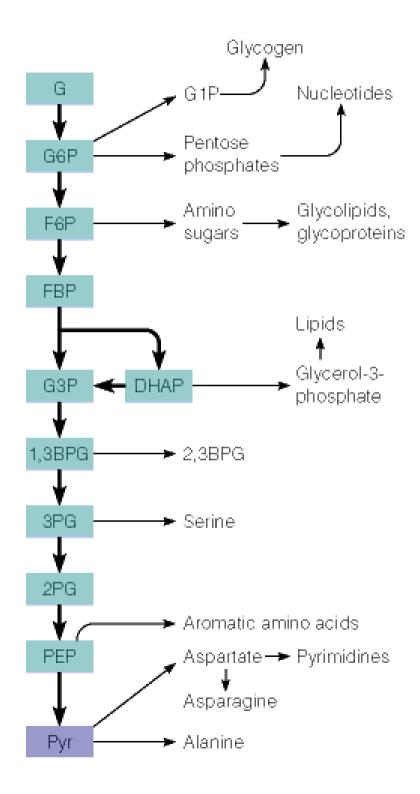
D-GALACTOSA + D-GLUCOSA

SACAROSA +  $H_2O$ 

Sacarasa

D-FRUCTOSA + D-GLUCOSA

LOS SUSTRATOS
O PRODUCTOS
DE LA
GLUCÓLISIS
PUEDEN SER A
SU VEZ
SUSTRATOS DE
OTRAS VÍAS
METABÓLICAS



## FORMACIÓN DE ATP ACOPLADA A LA GLUCÓLISIS

Ecuación global:

Glucosa + 2NAD+ + 2ADP + 2Pi 
$$\longrightarrow$$
 2 piruvato + 2NADH + 2H+ +2ATP+2H<sub>2</sub>O

La conversión de glucosa en piruvato es exergónica:

Glucosa + 2NAD+ 
$$\longrightarrow$$
 2 piruvato + 2NADH + 2H+  $\Delta G_1^{\circ}$  = -146 kJ/mol

y la formación de ATP a partir de ADP y Pi, que es endergónica:

2ADP + 2Pi 
$$\longrightarrow$$
 2 ATP + 2 H<sub>2</sub>O  $\Delta G_2$   $\circ$  = 61 kJ/mol

Por lo tanto, la variación global de energía libre estándar es:

$$\Delta G_s^{\circ} = \Delta G_1^{\circ} + \Delta G_2^{\circ} = -146 \text{ kJ/mol} + 61 \text{ kJ/mol} = -85 \text{ kJ/mol}$$

La glucólisis es un proceso esencialmente IRREVERSIBLE