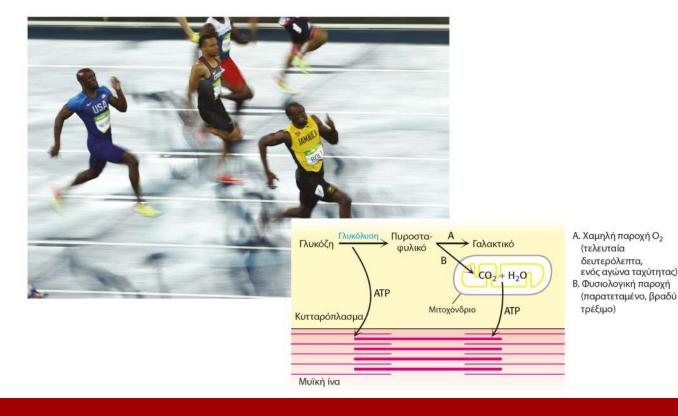


Βιοχημεία Ι

Κεφάλαιο 16

Γλυκόλυση και γλυκονεογένεση



Η **γλυκόλυση** είναι μια πορεία μετατροπής ενέργειας

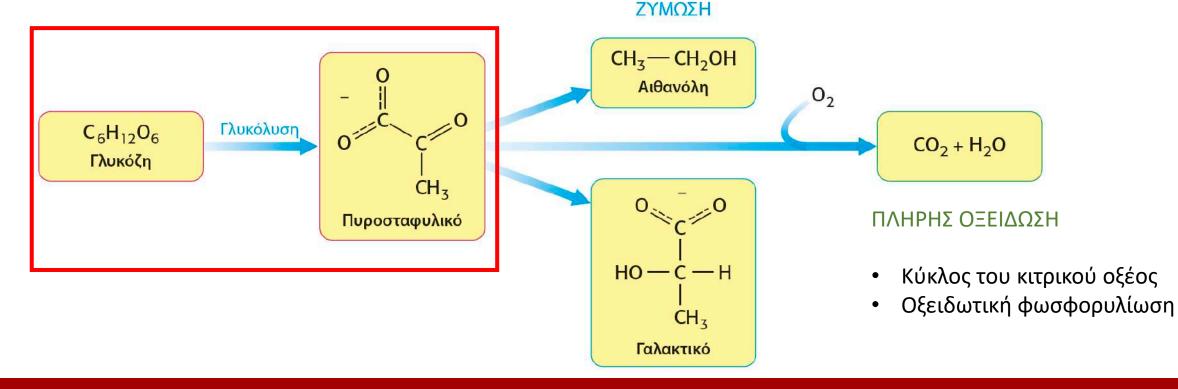
Η γλυκόζη είναι ένα πολύτιμο καύσιμο και έτσι μπορεί να συντεθεί εκ νέου από μεταβολικά προϊόντα (πυροσταφυλικό και γαλακτικό) με τη διεργασία της **γλυκονεογένεσης**

Η γλυκόλυση και η γλυκονεογένεση ρυθμίζονται αντίρροπα. Ρυθμίζονται έτσι ώστε να μην λαμβάνουν χώρα ταυτόχρονα σε μεγάλη έκταση μέσα στο ίδιο κύτταρο.



16.0 Μερικά από τα προϊόντα διάσπασης της γλυκόζης

Η γλυκόλυση είναι η καταβολική πορεία που μετατρέπει ένα μόριο γλυκόζης σε δύο μόρια πυροσταφυλικού, με την ταυτόχρονη καθαρή παραγωγή δύο μορίων ΑΤΡ **ΖΥΜΩΣΗ:** αναφέρεται στην **αναερόβια** αποδόμηση της γλυκόζης που επεκτείνεται στη παραγωγή γαλακτικού ή αιθανόλης. (πορεία παραγωγής ΑΤΡ στην οποία δότες και δέκτες e⁻ είναι οργανικές ενώσεις)



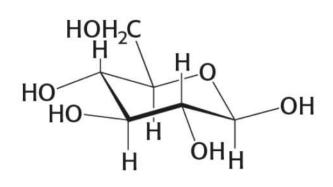


16.0 Μερικά από τα προϊόντα διάσπασης της γλυκόζης

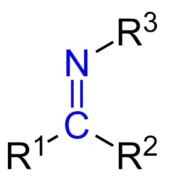
Γιατί γλυκόζη και όχι κάποιοι άλλοι μονοσακχαρίτες;

 Η γλυκόζη είναι από τους μονοσακχαρίτες που σχηματίστηκαν από φορμαλδεΰδη κάτω από προβιωτικές συνθήκες και ίσως ήταν η διαθέσιμη πηγή καυσίμου για τα πρωτόγονα βιοχημικά συστήματα





2. Η τάση της γλυκόζης να γλυκοζυλιώνει πρωτεΐνες, σε σχέση με άλλους μονοσακχαρίτες, είναι χαμηλή. Οι μονοσακχαρίτες ανοιχτής δομής περιέχουν καρβονυλικές ομάδες που αντιδρούν με τις αμινικές ομάδες των πρωτεϊνών σχηματίζοντας βάσεις του Schiff



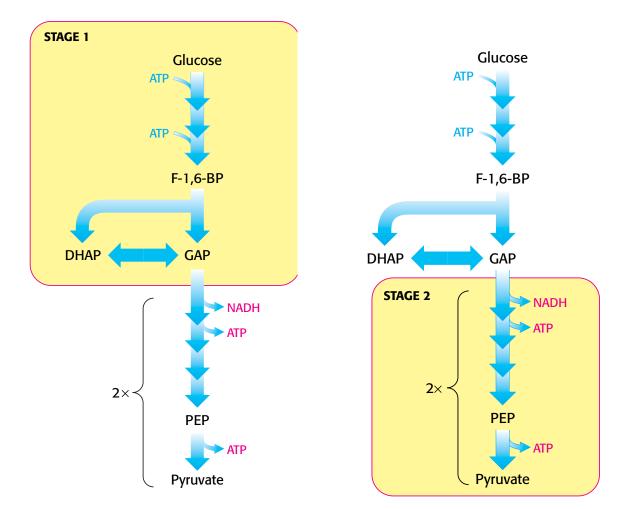


Τα ένζυμα της γλυκόλυσης συνδέονται μεταξύ τους

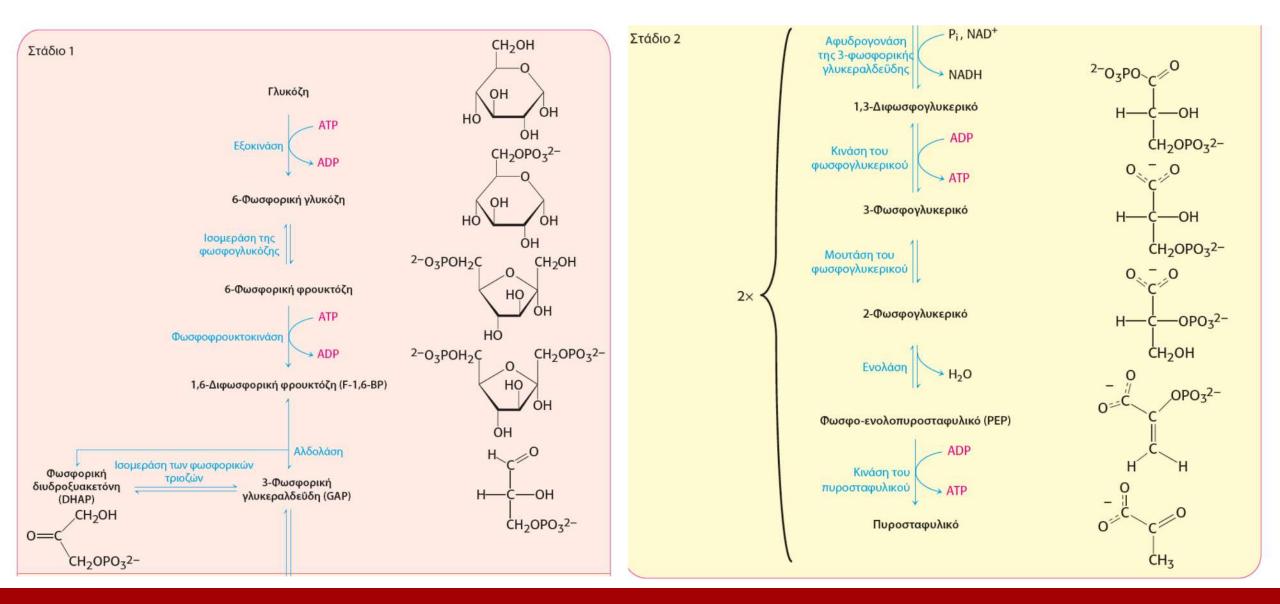
- Μετακίνηση υποστρωμάτων και προϊόντων (διοχέτευση υποστρώματος)
- Παρεμποδίζει της απελευθέρωσης τοξικών ενδιαμέσων

Η γλυκόλυση μπορεί να διαιρεθεί σε δύο στάδια

- Φάση της παγίδευσης και της προετοιμασίας. Δεν παράγεται ΑΤΡ αλλά η γλυκόζη μετατρέπεται σε 1,6διφωσφορική φρουκτόζη, η οποία διασπάται δύο θραύσματα των τριών ατόμων άνθρακα
- Συλλέγεται ΑΤΡ όταν θραύσματα των τριών ατόμων άνθρακα οξειδώνονται σε πυροσταφυλικό

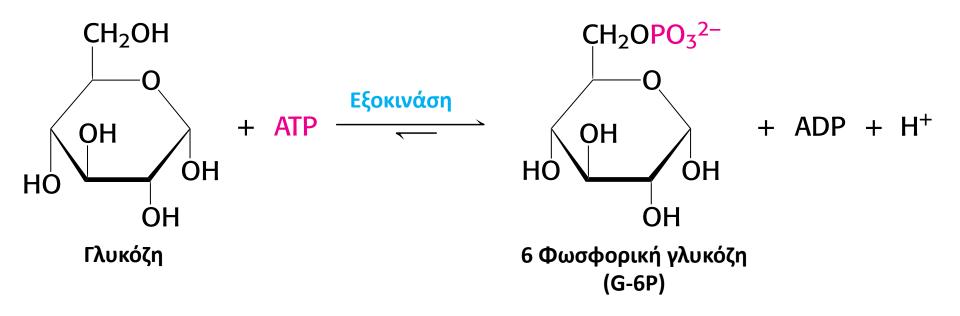








1. Η εξοκινάση παγιδεύει γλυκόζη μέσα στα κύτταρα αρχίζοντας τη γλυκόλυση



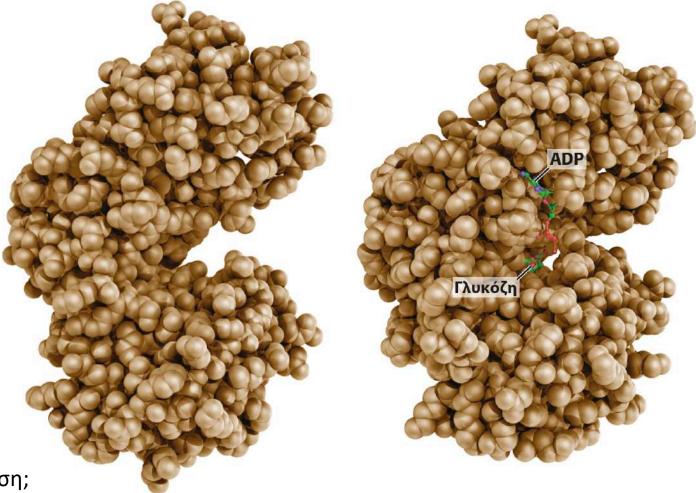
- Η 6-φωσφορική-γλυκοζη δεν μπορεί να διαχυθεί μέσω της μεμβράνης
- Η προσθήκη της PO₃²⁻ ομάδας αρχίζει να αποσταθεροποιεί τη γλυκόζη και έτσι διευκολύνεται ο περαιτέρω μεταβολισμός της



Επαγόμενη προσαρμογή στην εξοκινάση

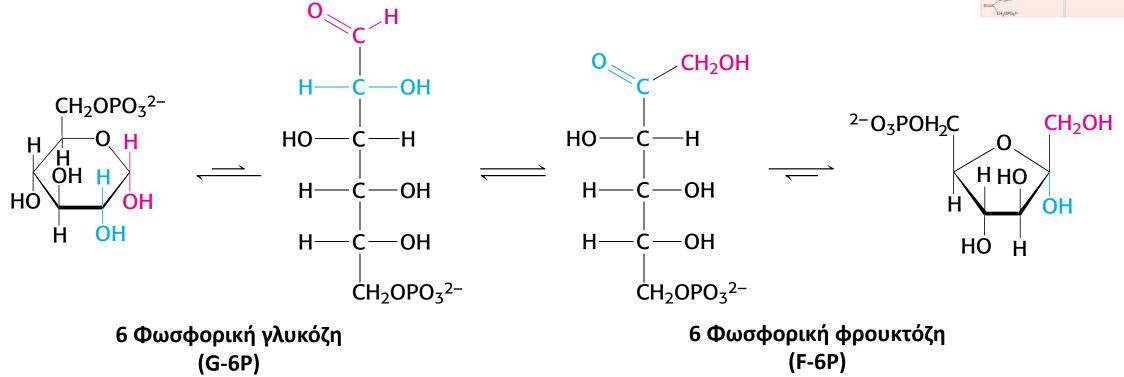
- Κινάσες (καταλύουν την φωσφορυλίωση)
- Από ΑΤΡ σε ένα δέκτη
- Χρειάζεται Mg²⁺ (ή Mn²⁺)
- Το κλείσιμο της σχισμής επάγεται από το υπόστρωμα (γενικό γνώρισμα των κινασών)
- Το κλείσιμο της δομής. Γιατί είναι σημαντικό;
 α) ευνοεί την αντίδραση
 β) κρατά μακριά το H₂O

Πως μπορούμε να δούμε/μελετήσουμε αυτή την κίνηση;





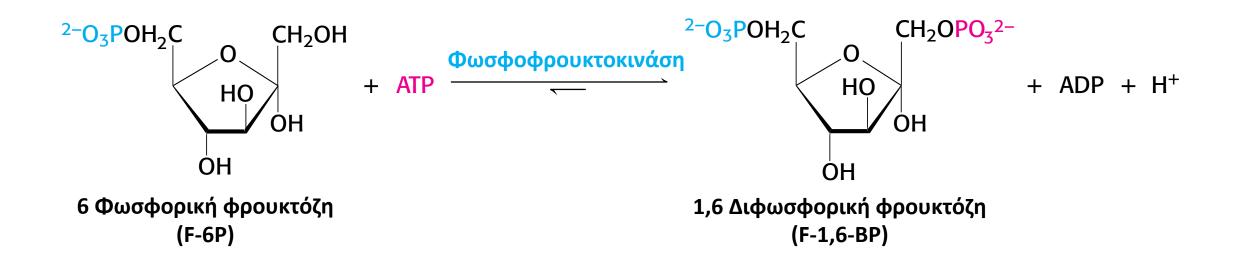
2. Ισομερείωση της 6-φωσφορική γλυκόζης προς 6-φωσφορική φρουκτόζη

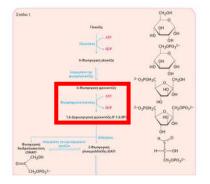


• Καταλύεται από την ισομεράση της φωσφογλυκόζης σε αρκετά βήματα... Τι πρέπει να γίνει πρώτα;



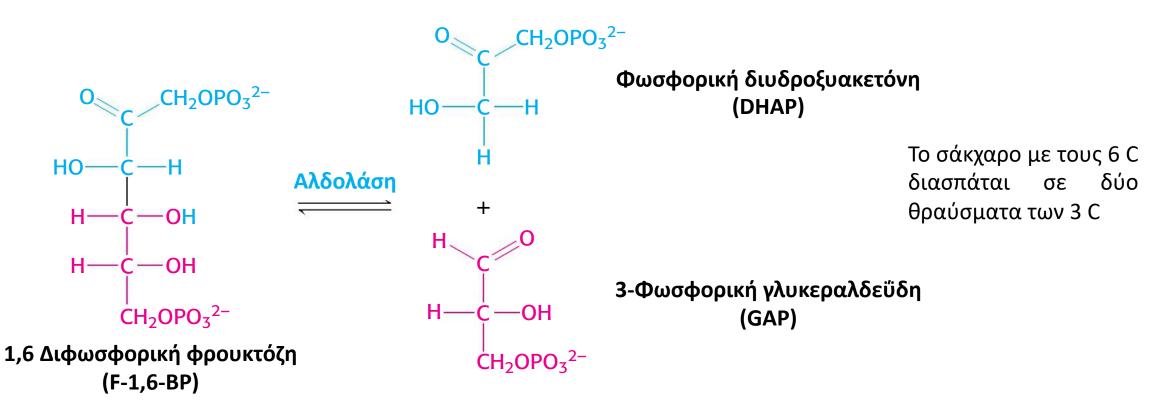
3. Η 6-φωσφορική φρουκτόζη φωσφορυλιώνεται από την ΑΤΡ σε 1,6 διφωσφορική φρουκτόζη

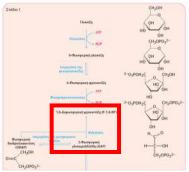






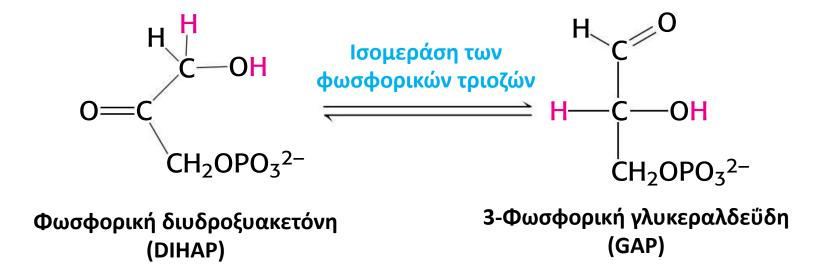
4. Η 1,6 διφωσφορική φρουκτόζη διασπάται σε 3-φωσφορική γλυκεραλδεΰδη (GAP) και φωσφορική διυδρόξυακετόνη (DHAP)



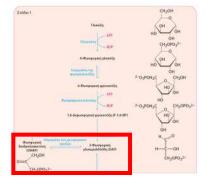




5. Η ισομερείωση των φωσφορυλιωμένων μορίων καταλύεται από την ισομεράση των φωσφορικών τριοζών (διασώζει ένα θραύσμα 3C)



Σε ισορροπία η τριόζη βρίσκεται κατά 96% στην μορφή της φωσφορικής διυδροξυακετόνης. Πως προχωράει η αντίδραση;





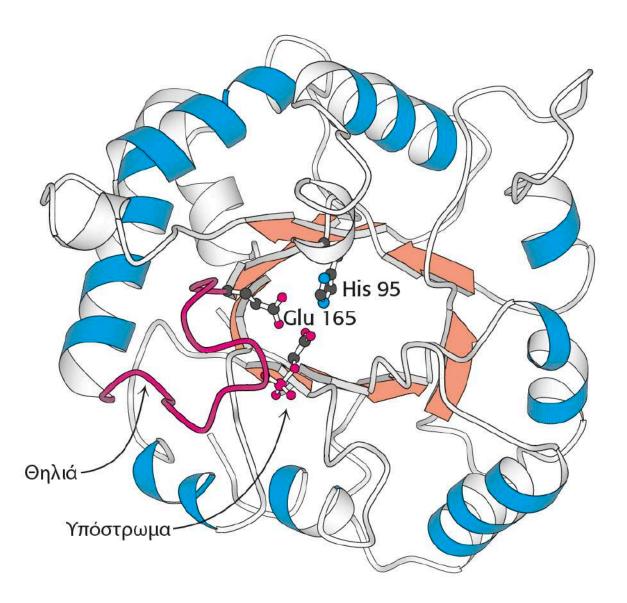
16.1

Η ισομεράση των φωσφορικών τριοζών

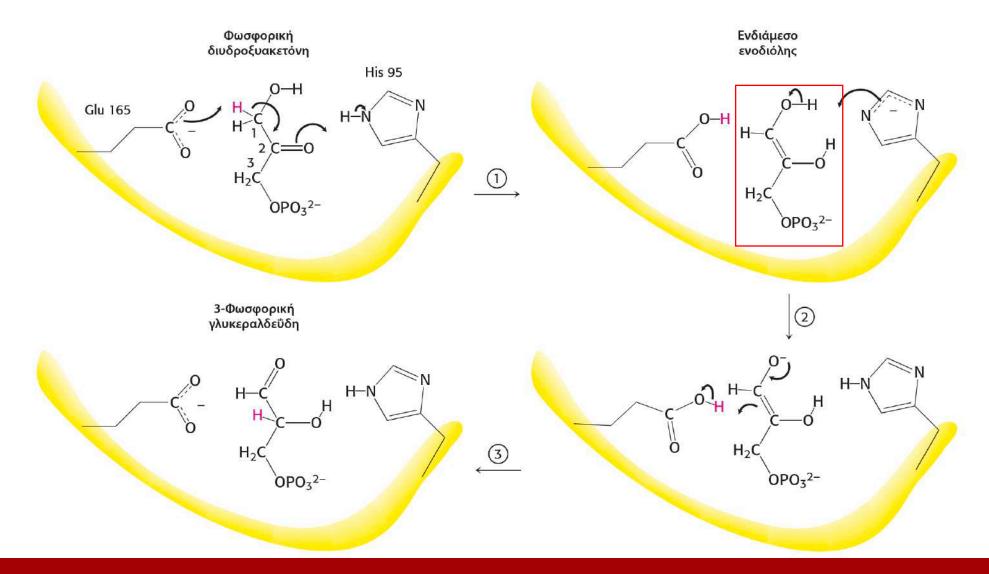
Δομικό μοτίβο βαρέλι αβ

8 παράλληλες β-αλυσίδες στον πυρήνα και 8 α-έλικες που τις περιβάλλουν

- Glu και His σημαντικά συστατικά του ενεργού κέντρου
- Θηλιά που κλείνει το ενεργό κέντρο με την πρόσδεση του υποστρώματος
- Καταλυτική δεινότητα (επιταχύνει 10¹⁰ φορές)
- Αναστέλει μια ανεπιθύμητη παράπλευρη αντίδραση



Καταλυτικός μηχανισμός της ισομεράσης των φωσφορικών τριοζών



16.1

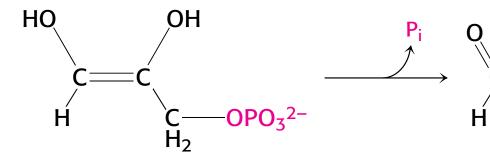
ΠΑΝΕΠΙΣΤΗΜΙΟ ΚΡΗΤΗΣ UNIVERSITY OF CRETE



16.1

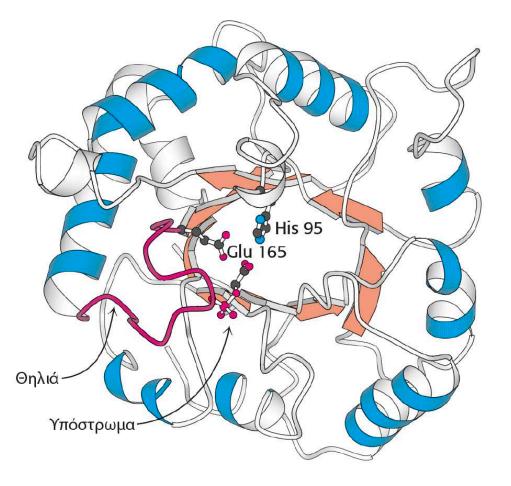
Καταλυτικός μηχανισμός της ισομεράσης των φωσφορικών τριοζών

CH₃



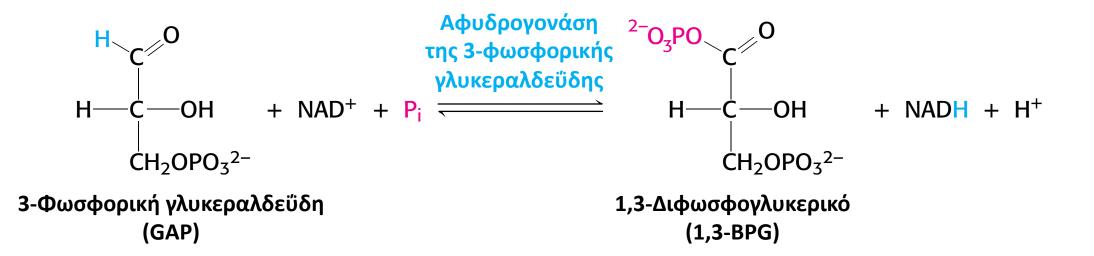
Enediol intermediate

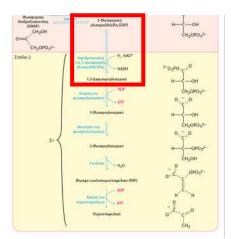
Methyl glyoxal



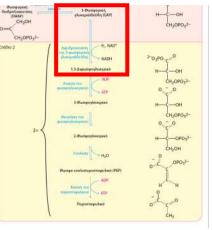


6. Η αρχική αντίδραση είναι η μετατροπή της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης σε 1,3διφωσφογλυκερικό (1,3-BPG) καταλυόμενη από την αφυδρογονάση της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης

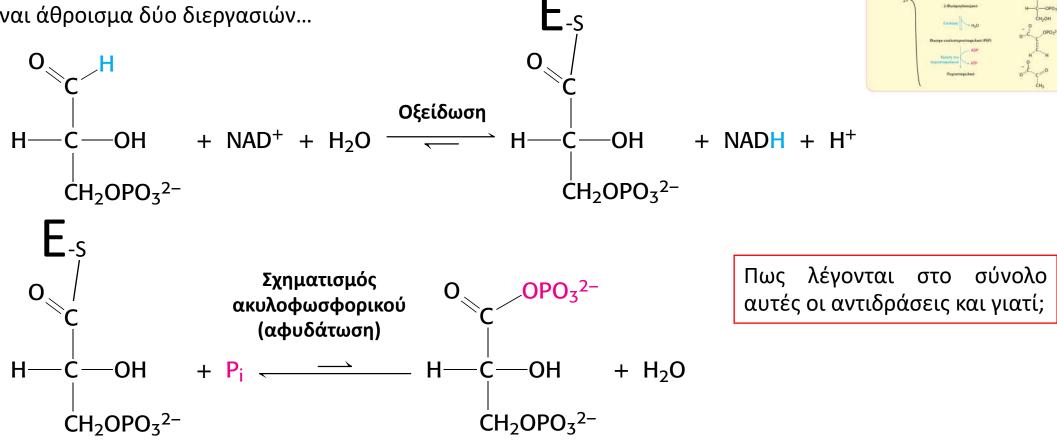






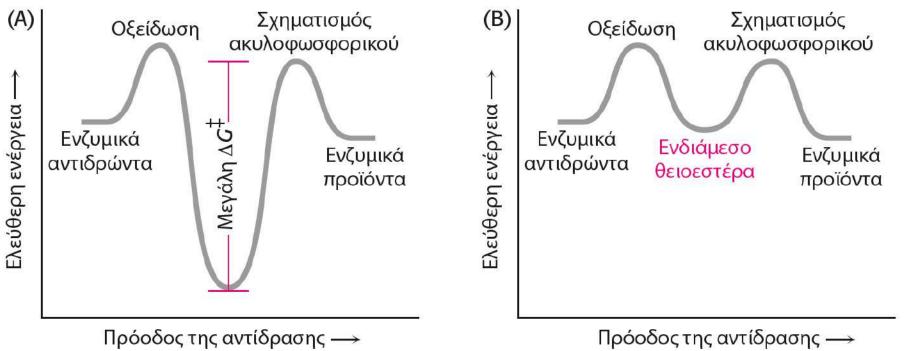


Η αντίδραση είναι άθροισμα δύο διεργασιών...





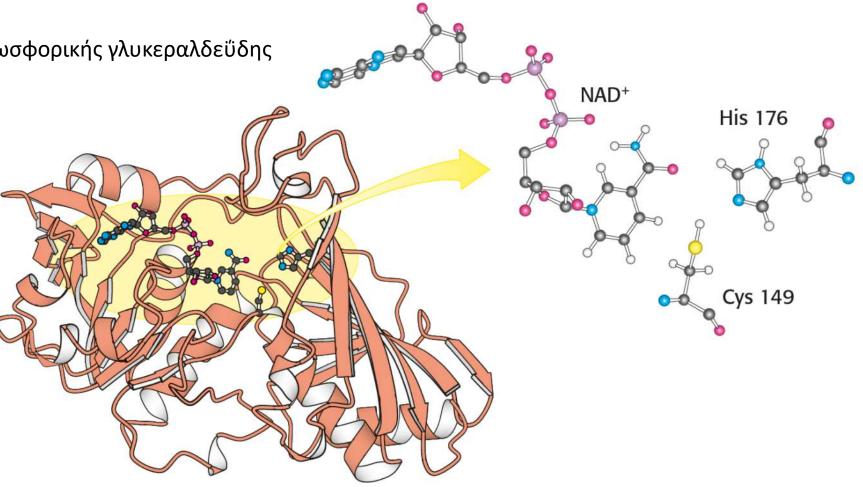
Οι δύο διεργασίες είναι συζευγμένες. Το κλειδί είναι ένα ενδιάμεσο!





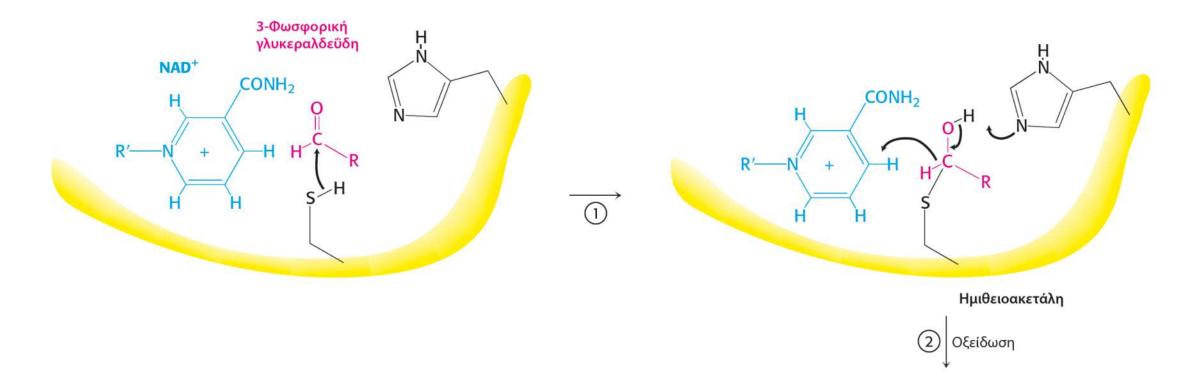
Η δομή της αφυδρογονάσης της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης

- Κατάλοιπο Cys και His δίπλα σε ένα προσδεμένο μόριο NAD⁺
- Το άτομο του θείου της Cys θα συνδεθεί με το υπόστρωμα για να σχηματίσει το μεταβατικό ενδιάμεσο θειοεστέρα





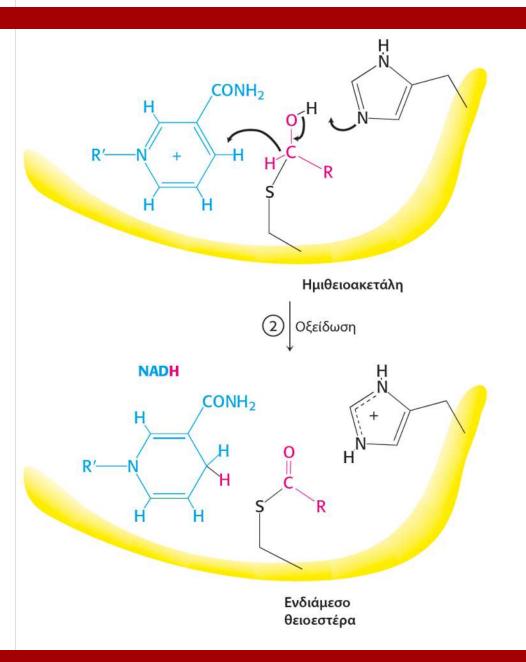
Καταλυτικός μηχανισμός της αφυδρογονάσης της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης





16.1

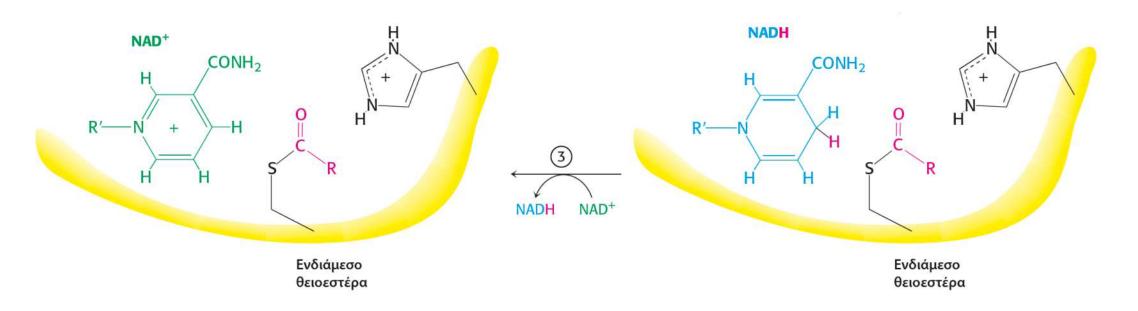
Καταλυτικός μηχανισμός της αφυδρογονάσης της 3φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης

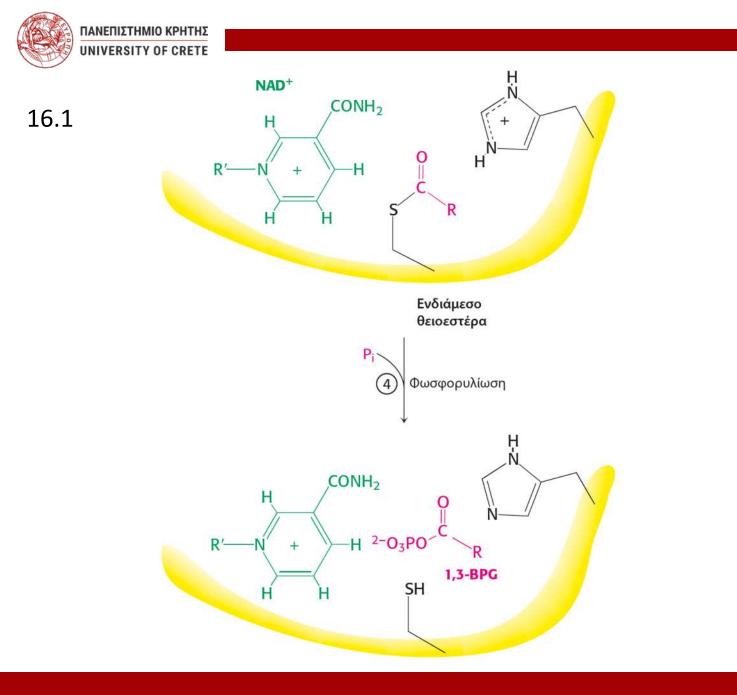




16.1

Καταλυτικός μηχανισμός της αφυδρογονάσης της 3φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης

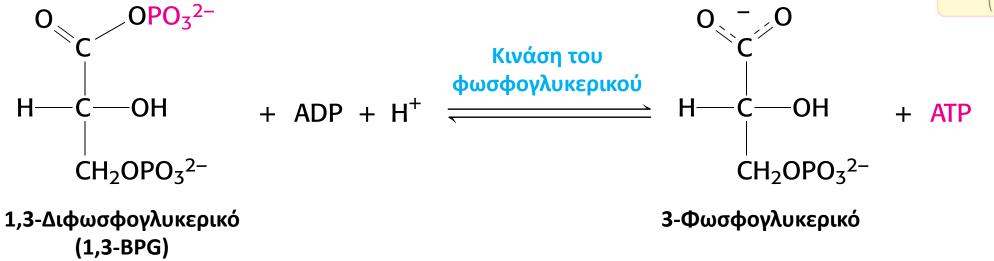




Καταλυτικός μηχανισμός της αφυδρογονάσης της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης



7. Η κινάση του φωσφογλυκερικού καταλύει τη μεταφορά της φωσφορικής ομάδας από το 1,3διφωσφογλυκερικό προς την ADP

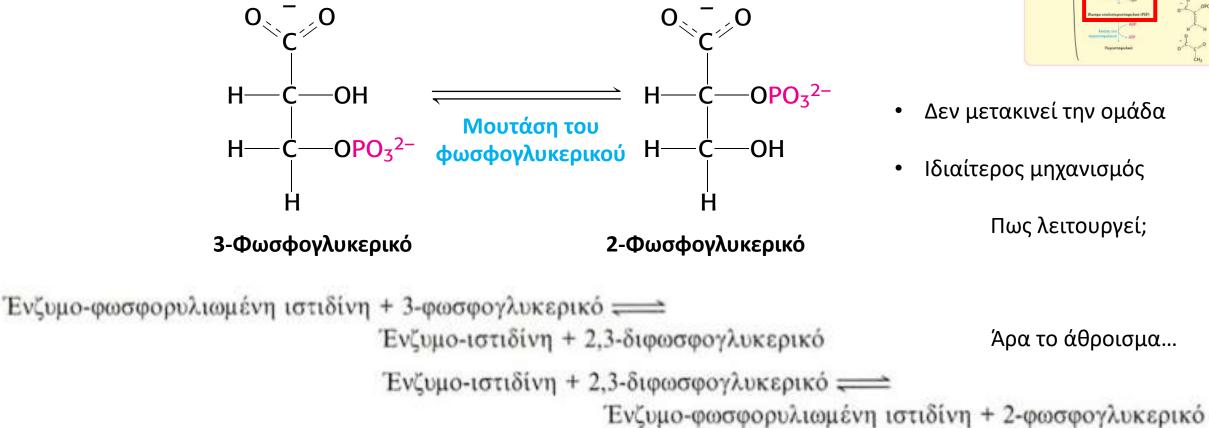


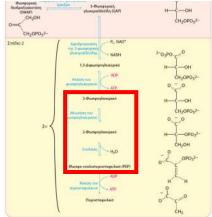
Υπενθυμίζεται ότι, σχηματίστηκαν δύο μόρια 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης και συνεπώς στη συνέχεια δύο μόρια ATP

Αυτά τα μόρια ATP αναπληρώνουν τα δύο μόρια ATP που καταναλώθηκαν στο πρώτο στάδιο της γλυκόλυσης



8. Αντίδραση αναδιάταξης (Μουτάση του φωσφογλυκερικού)



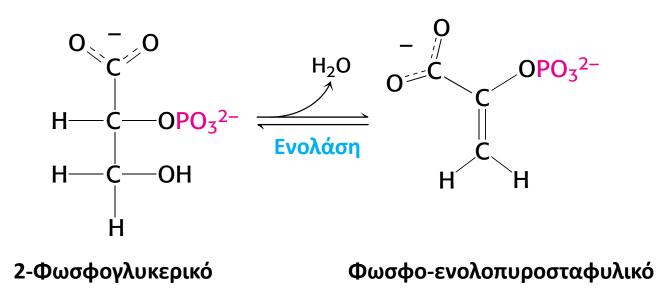


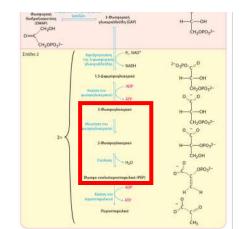
- Δεν μετακινεί την ομάδα
- Ιδιαίτερος μηχανισμός

Πως λειτουργεί;



9. Δημιουργία μια ενόλης (Ενολάση)

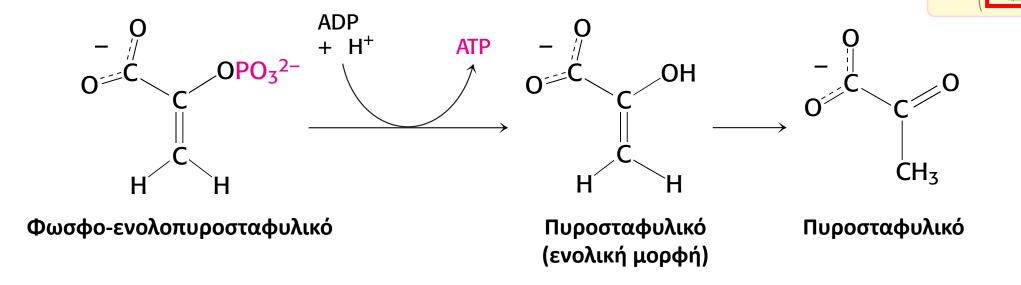




Μεγαλώνει αισθητά το δυναμικό μεταφοράς φωσφορικής ομάδας. Γιατί;



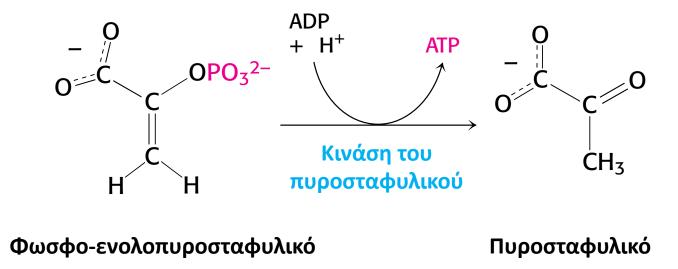
10. Με τον σχηματισμό του πυροσταφυλικού παράγεται επιπρόσθετη ΑΤΡ



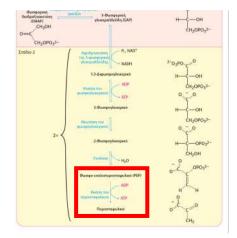
Μεγαλώνει αισθητά το δυναμικό μεταφοράς φωσφορικής ομάδας. Γιατί;



10. Με τον σχηματισμό του πυροσταφυλικού παράγεται επιπρόσθετη ΑΤΡ



Τα δύο μόρια ATP που παράγονται από το φωσφο-ενολοπυροσταφυλικό είναι «κέρδος»





X2

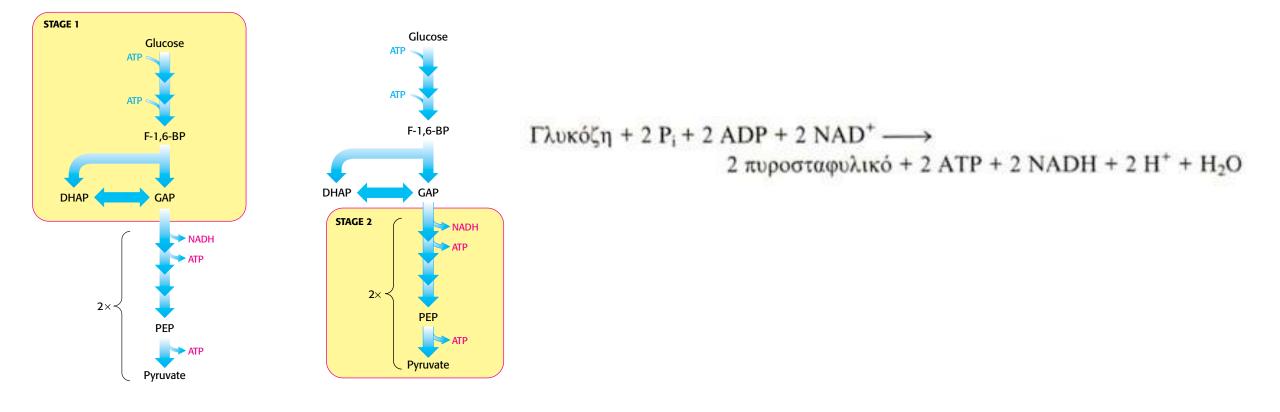
16.1 Η γλυκόλυση είναι μια πορεία μετατροπής ενέργειας σε πολλούς οργανισμούς

Αντιδράσεις της γλυκόλυσης

Βήμα	Αντίδραση	Ένζυμο	Τύπος αντίδρασης
1	Γλυκόζη + ΑΤΡ	Εξοκινάση	Μεταφορά φωσφορικής ομάδας
2	6-Φωσφορική γλυκόζη ====================================	Ισομεράση της φωσφογλυκόζης	Ισομερείωση
3	6-Φωσφορική φρουκτόζη + ATP →	Φωσφοφρουκτοκινάση	Μεταφορά φωσφορικής ομάδας
4	1,6-διφωσφορική φρουκτόζη + ADP + H ⁺ 1,6-Διφωσφορική φρουκτόζη ==== φωσφορική διυδροξυακετόνη + 3-φωσφορική γλυκεραλδεΰδη	Αλδολάση	Αλδολική διάσπαση
5	Φωσφορική διυδροξυακετόνη 3-φωσφορική γλυκεραλδεΰδη	Ισομεράση των φωσφορικών τριοζών	Ισομερείωση
6	3-Φωσφορική γλυκεραλδεῦδη + P _i + NAD ⁺ ==== 1,3-διφωσφογλυκερικό + NADH + H ⁺	Αφυδρογονάση της 3-φωσφορικής γλυκεραλδεΰδης	Σύζευξη φωσφορυλίωσης με οξείδωση
7	1,3-Διφωσφογλυκερικό + ADP ==== 3-φωσφογλυκερικό + ATP	Κινάση του φωσφογλυκερικού	Μεταφορά φωσφορικής ομάδας
8	3-Φωσφογλυκερικό ===== 2-φωσφογλυκερικό	Μουτάση του φωσφογλυκερικού	Μετατόπιση φωσφορικής ομάδας
9	2-Φωσφογλυκερικό ==== φωσφο-ενολοπυροσταφυλικό +H ₂ 0	Ενολάση	Αφυδάτωση
10	Φωσφο-ενολοπυροσταφυλικό + ADP + H ⁺ → πυροσταφυλικό + ATP	Κινάση του πυροσταφυλικού	Μεταφορά φωσφορικής ομάδας

Δρ. Νικόλαος Ελευθεριάδης, Επίκουρος Καθηγητής, Τμήμα Χημείας 28







Από το μεταβολισμό του πυροσταφυλικού αναγεννάται το NAD⁺

- Πυροσταφυλικό NADH NAD⁺ Ακεταλδεΰδη Γαλακτικό Ακετυλο-CoA NADH NAD⁺ Ζύμωση Περαιτέρω Αιθανόλη οξείδωση
- Υπάρχουν περιορισμένες ποσότητες NAD⁺ στο κύτταρο
- Για να προχωρήσει η γλυκόλυση, πρέπει να αναγεννηθεί το NAD⁺

Μεταβολισμός του πυροσταφυλικού

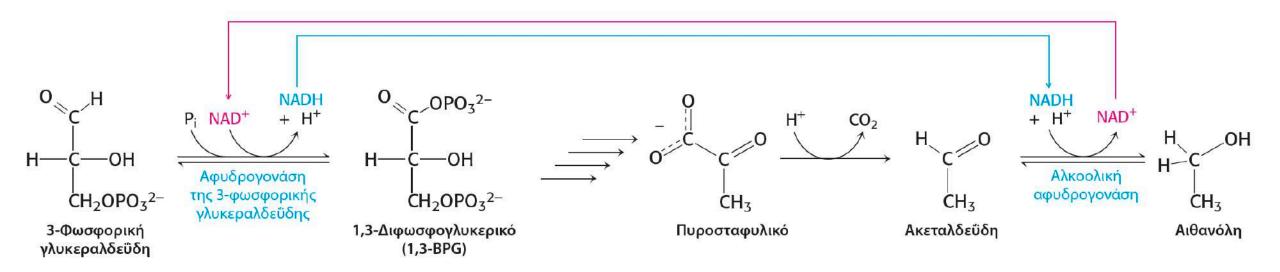
Οι αντιδράσεις του πυροσταφυλικού που έχουν πρωταρχική σημασία είναι τρεις



NADH Αλκοολική ζύμωση (αναερόβιες συνθήκες) 1. Ζυμομύκητες και μερικούς άλλους μικροοργανισμούς Δότης ٠ υδριδίου Cys NADH Zn²⁺ H^+ NAD^+ H^+ + CO_2 OН н Cys Ακεταλδεΰδη Αποκαρβοξυλάση του Αλκοολική CH₃ CH₃ CH_3 His πυροσταφυλικού αφυδρογονάση Δέκτης Αιθανόλη Πυροσταφυλικό Ακεταλδεΰδη υδριδίου Ενεργό κέντρο της αλκοολικής Γ λυκόζη + 2 P_i + 2 ADP + 2 H⁺ \longrightarrow 2 αιθανόλη + 2 CO₂ + 2 ATP + 2 H₂O αφυδρογονάσης



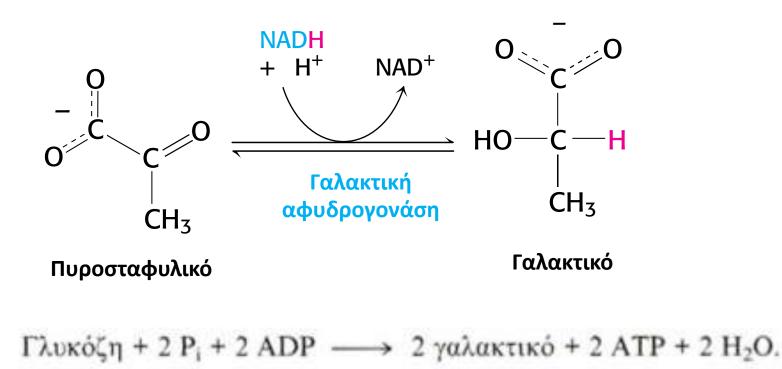
- 1. Αλκοολική ζύμωση (αναερόβιες συνθήκες)
- Ζυμομύκητες και μερικούς άλλους μικροοργανισμούς

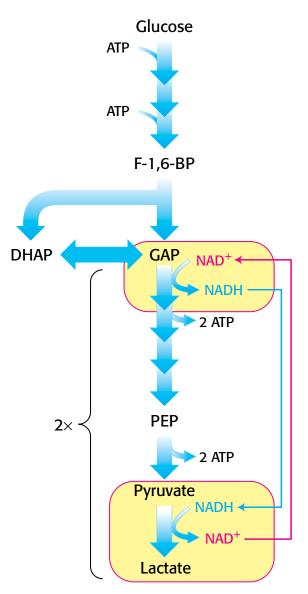


Γλυκόζη + 2 P_i + 2 ADP + 2 $H^+ \longrightarrow 2$ αιθανόλη + 2 CO_2 + 2 ATP + 2 H_2O



- 2. Γαλακτική ζύμωση (αναερόβιες συνθήκες)
- Σε μια ποικιλία μικροοργανισμών και στα περισσότερα ζώα (μυς)







Από το μεταβολισμό του πυροσταφυλικού αναγεννάται το NAD⁺

3. Μόνο ένα κλάσμα από την ενέργεια της γλυκόζης απελευθερώνεται κατά την αναερόβια μετατροπή της σε αιθανόλη ή γαλακτικό. Πολύ περισσότερη ενέργεια εξάγεται **αεροβίως** μέσω του **κύκλου του κιτρικού οξέος** και της αλυσίδας μεταφοράς ηλεκτρονίων

Σχηματίζεται ακετυλοσυνένζυμο Α (ακετυλο-CoA) μέσα στα μιτοχόνδρια με την οξειδωτική αποκαρβοξυλίωση του πυροσταφυλικού

Πυροσταφυλικό + NAD⁺ + CoA \longrightarrow ακετυλο-CoA + CO₂ + NADH





16.1

Άλλοι μονοσακχαρίτες είναι επίσης σημαντικά καύσιμα...

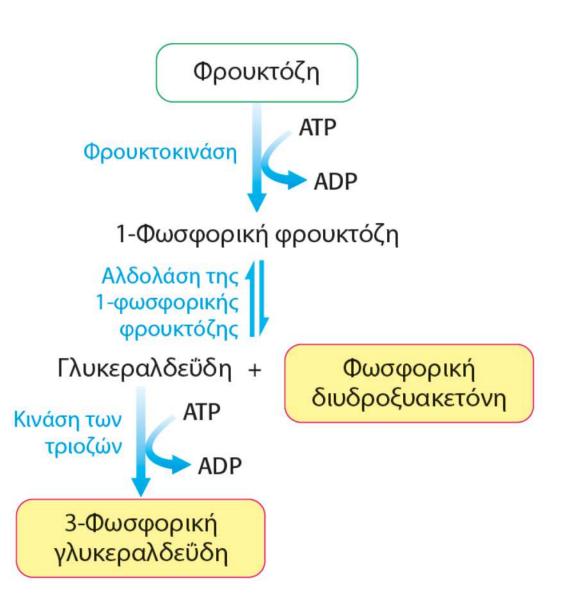
6Ρ-Γλυκόζη Γαλακτόζη (G-6P) 6Ρ-Φρουκτόζη Φρουκτόζη (λιπώδης ιστός) (F-6P) F-1,6-BP Φρουκτόζη Φρουκτόζη DHAP GAP (ήπαρ) (ήπαρ) ≻2× Πυροσταφυλικό

Γλυκόζη

Σημεία εισόδου γαλακτόζης και φρουκτόζης στην γλυκόλυση

16.1

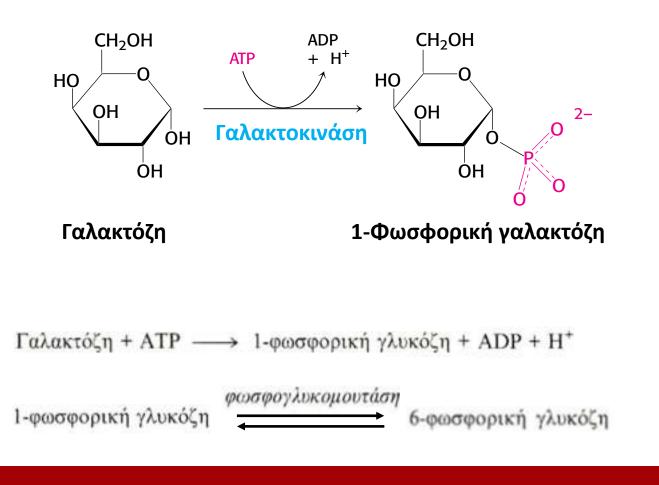
Μεταβολισμός της φρουκτόζης

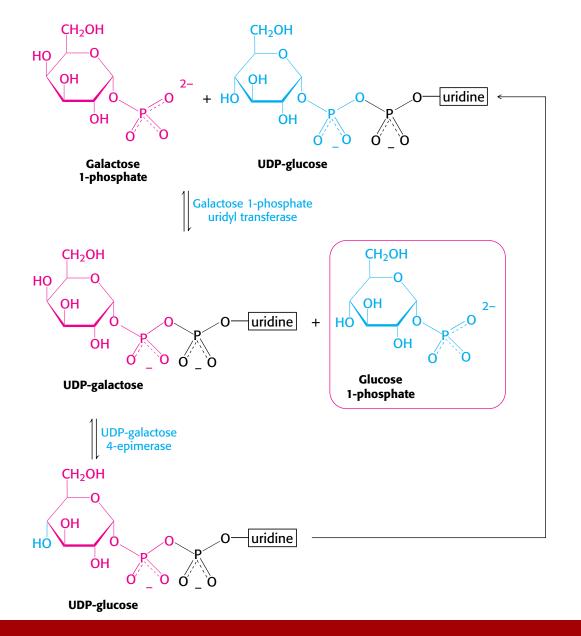




16.1

Μεταβολισμός της γαλακτόζης



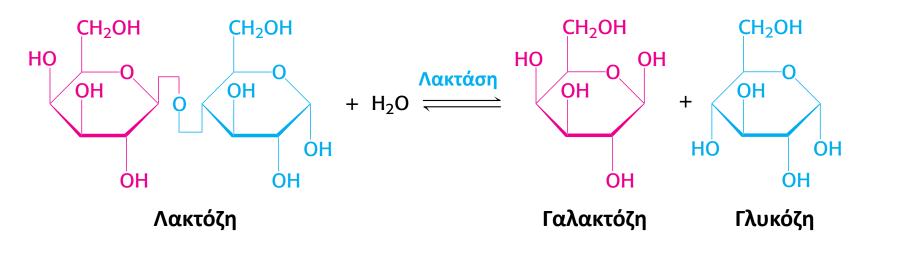




16.1 Η γλυκόλυση είναι μια πορεία μετατροπής ενέργειας σε πολλούς οργανισμούς

Πολλοί ενήλικοι εκδηλώνουν δυσανεξία στο γάλα, διότι έχουν ανεπάρκεια λακτάσης





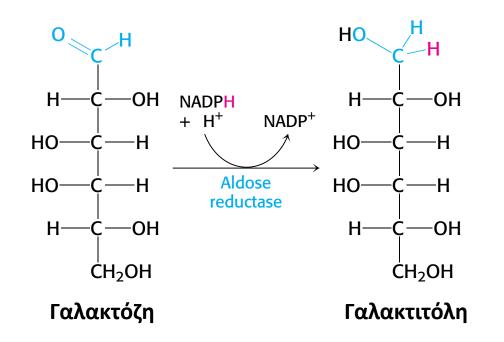


Οι μικροοργανισμοί ζυμώνουν τη λακτόζη σε γαλακτικό οξύ, ενώ παράγεται CH₄ και αέριο H₂



16.1 Η γλυκόλυση είναι μια πορεία μετατροπής ενέργειας σε πολλούς οργανισμούς

Η γαλακτόζη είναι εξαιρετικά τοξική εάν λείπει η μεταφοράση (γαλακτοζαιμία)





(B)



Η γαλακτιτόλη δεν μεταβολίζεται, συσσωρεύεται στο φακό, διαχέετε νερό μέσα στο φακό για την ωσμωτική ισορροπία, προκαλώντας τον σχηματισμό του καταρράκτη



Η γλυκολυτική πορεία έχει διπλό ρόλο: διασπά την γλυκόζη για να παράγει ΑΤΡ και προμηθεύει δομικές μονάδες

Για να ικανοποιηθούν οι δύο αυτές κυτταρικές ανάγκες, η ταχύτητα μετατροπής της γλυκόζης σε πυροσταφυλικό πρέπει να ρυθμίζεται

Στις μεταβολικές πορείες, τα ένζυμα που καταλύουν μη αντιστρεπτές αντιδράσεις αποτελούν δυνητικές θέσεις ελέγχου



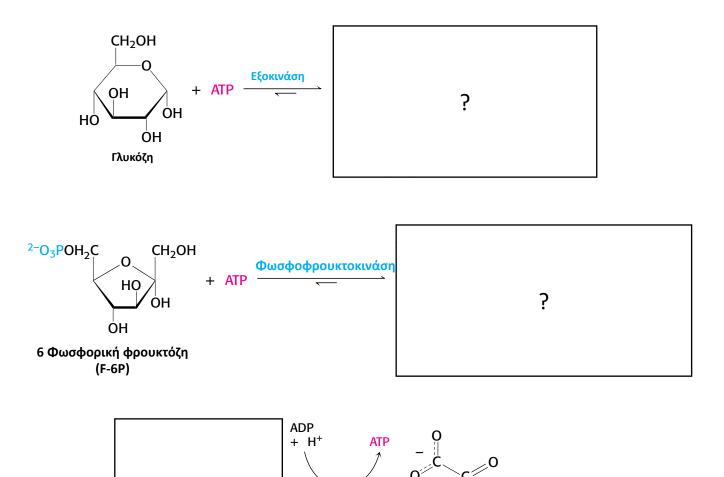
Στην γλυκόλυση:

- Εξοκινάση •
- Φωσφοφρουκτοκινάση
- Κινάση του πυροσταφυλικού



•

• Εξοκινάση



Κινάση του

πυροσταφυλικού

λικό

ĊH₃

Πυροσταφυλικό

?

• Κινάση του πυροσταφυλικού

Φωσφοφρουκτοκινάση



Αυτά τα ένζυμα γίνονται λιγότερο ή περισσότερο ενεργά, σε απόκριση:

- αλλοστερικών τελεστών (χιλιοστά του δευτερολέπτου)
- με ομοιοπολική τροποποίηση (δευτερόλεπτα)



 με ρύθμιση της μεταγραφής των γονιδίων τους, ώστε οι ποσότητες αυτών των ενζύμων να ποικίλλουν για να αντιμετωπιστούν αλλαγές στις μεταβολικές ανάγκες (ώρες)

Θα μελετήσουμε τον έλεγχο της γλυκόλυσης σε δυο διαφορετικούς ιστούς – στους σκελετικούς μυς και στο ήπαρ



Η γλυκόλυση στους μυς ρυθμίζεται για να ικανοποιηθεί η ανάγκη για ΑΤΡ (κυρίως για να ωθήσει την σύσπαση)

 Πρωταρχικός έλεγχος της μυϊκής γλυκόλυσης είναι το ενεργειακό φορτίο του κυττάρου ATP

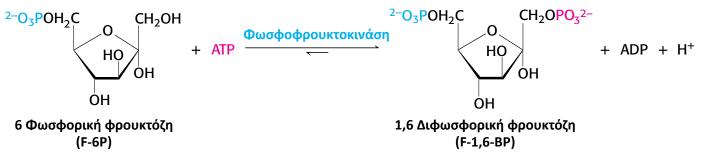
η αναλογία ΑΤΡ προς ΑΜΡ

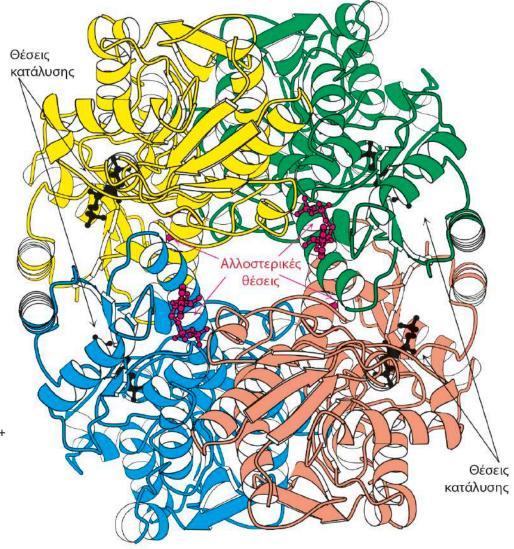
Πώς το κάθε ένα από τα βασικά ρυθμιστικά ένζυμα ανταποκρίνεται στις αλλαγές των ποσοτήτων των ΑΤΡ και ΑΜΡ που υπάρχουν στο κύτταρο;



Φωσφοφρουκτοκινάση

- Ένα τετραμερές 340 kDa
- Θέσεις κατάλυσης (υπόστρωμα)
- Τι προσδένεται;
- Αλλοστερικές θέσεις (ATP, AMP)





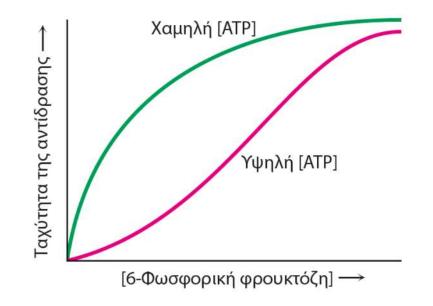


Φωσφοφρουκτοκινάση

- Υψηλά επίπεδα της ATP αναστέλλουν αλλοστερικά το ένζυμο
- Το ATP προσδένεται σε ρυθμιστικές θέσεις, άλλες από το ενεργό κέντρο



- Η ΑΜΡ αντιστρέφει την ανασταλτική δράση της ΑΤΡ
- Η δραστικότητα του ενζύμου αυξάνεται όταν μικραίνει ο λόγος ΑΤΡ/ΑΜΡ



Γιατί AMP και όχι ADP;

 $ADP + ADP \implies ATP + AMP$

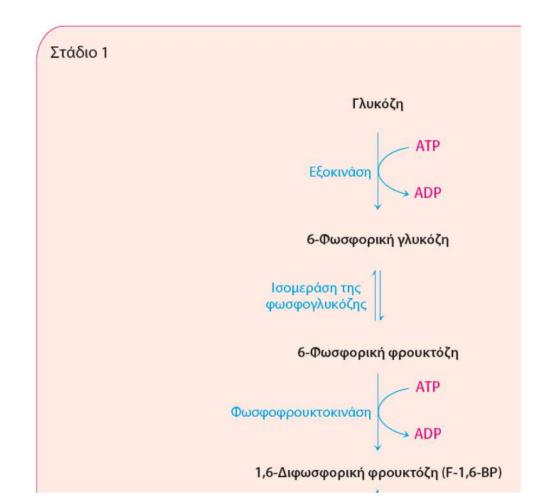
Αδενυλική κινάση



Εξοκινάση

- Η 6-φωσφορική γλυκόζη την αναστέλλει (το ίδιο της το προϊόν)
- Υψηλές συγκεντρώσεις δίνουν σήμα ότι το κύτταρο δεν χρειάζεται πλέον γλυκόζη (και έτσι παραμένει στο αίμα)
- Όταν η φωσφοφρουκτοκινάση είναι ανενενεργός αυξάνεται η συγκέντρωση της 6-φωσφορικής φρουκτόζης
- Αυτό οδηγεί στη αναστολή της εξοκινάσης

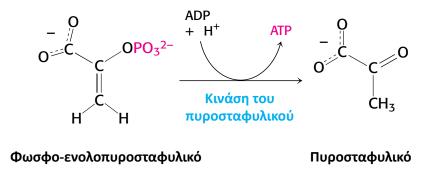
Γιατί;





Κινάση του πυροσταφυλικού

 Η ΑΤΡ την αναστέλλει αλλοστερικά για να επιβραδύνει τη γλυκόλυση όταν το ενεργειακό φορτίο είναι υψηλό



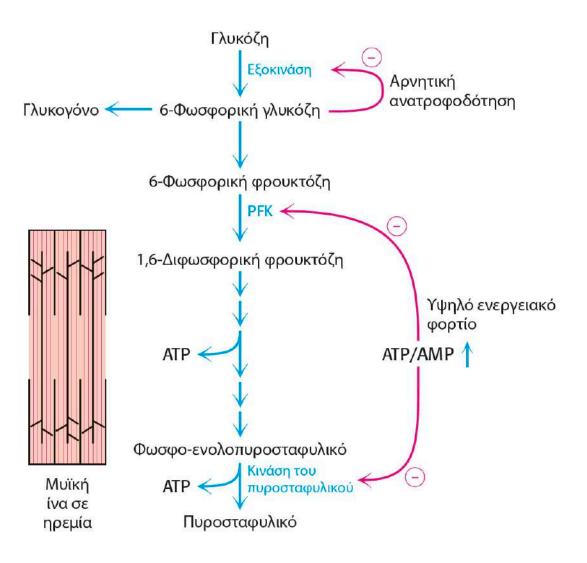
• Όταν αυξάνεται ο ρυθμός της γλυκόλυσης, η παραγόμενη 1,6-διφωσφορική φρουκτόζη ενεργοποιεί την κινάση

• Έτσι, συμβαδίζει ο ρυθμός με την επερχόμενη υψηλή ροή των ενδιαμέσων



Ρύθμιση της γλυκόζης στους μυς

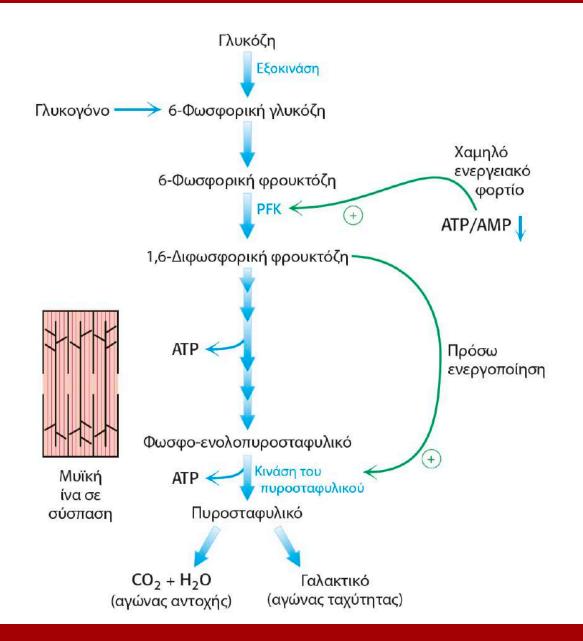
Σε κατάσταση ηρεμίας (αναστολή της γλυκόλυσης)





Ρύθμιση της γλυκόζης στους μυς

Κατά την άσκηση (ενεργοποίηση της γλυκόλυσης)





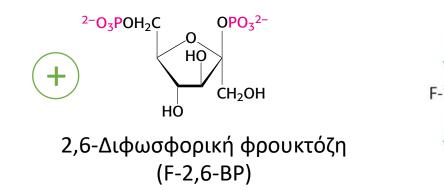
Η ρύθμιση της γλυκόλυσης στο ήπαρ απεικονίζει την βιοχημική ευελιξία του ήπατος

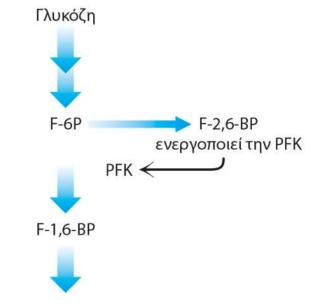
Φωσφοφρουκτοκινάση

- Δεν παρατηρούνται οι ξαφνικές ανάγκες σε ATP (όπως στους μυς)
- Η γλυκόλυση στο ήπαρ παρέχει ανθρακικούς σκελετούς για τις βιοσυνθέσεις
- Ρυθμίζεται από ένα σήμα το οποίο δείχνει κατά πόσον υπάρχουν διαθέσιμες δομικές μονάδες



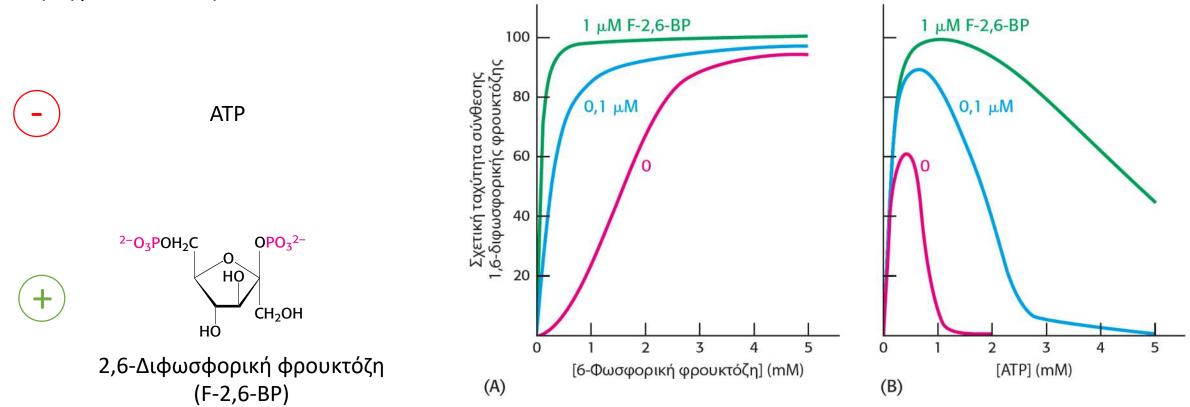
Το κιτρικό την αναστέλλει αυξάνοντας την ανασταλτική δράση της ΑΤΡ







Φωσφοφρουκτοκινάση





Η γλυκονεογένεση δεν είναι μια απόλυτη αντιστροφή της γλυκόλυσης

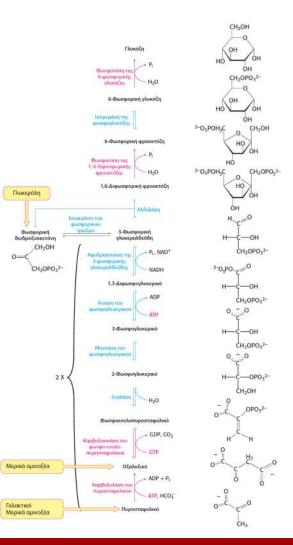
• Η γλυκονεογένεση μετατρέπει το πυροσταφυλικό σε γλυκόζη

Ποιες αντιδράσεις είναι το πρόβλημα;

• Η πλήρως μη αντιστρεπτές αντιδράσεις τις γλυκόλυσης παρακάμπτονται

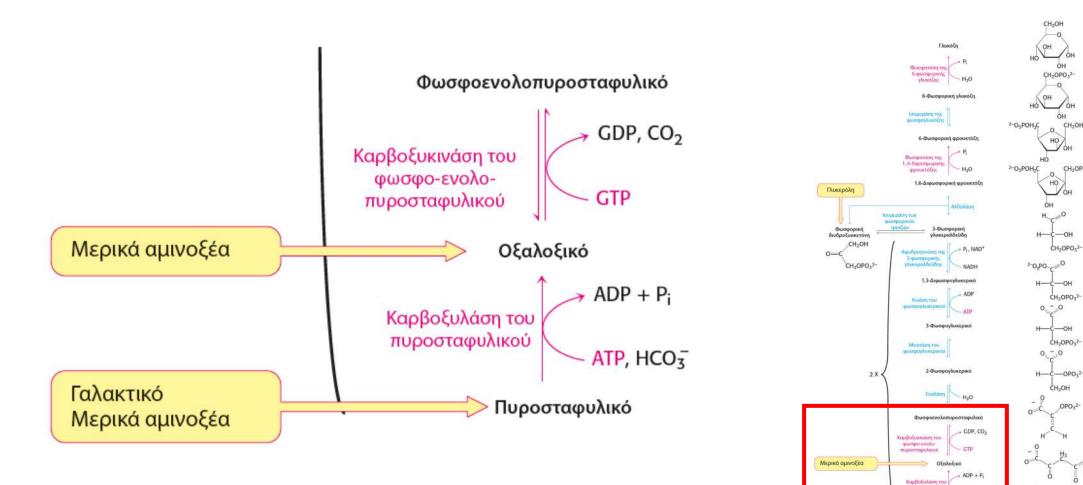
Μη υδατανθρακικές πρόδρομες ενώσεις (μετατρέπονται σε πυροσταφυλικό ή εισέρχονται στην πορεία) είναι:

- Γαλακτικό
- Αμινοξέα
- Γλυκερόλη





16.3



Δρ. Νικόλαος Ελευθεριάδης, Επίκουρος Καθηγητής, Τμήμα Χημείας 53

ATP, HCO3

Πυροσταφυλικο

nunocrimentixos

Γαλακτικό

Μερικά αμινοξέα

CH₂OH

CH-OPO

HQ

нолон

-OH

CH2OPO32-

CH2OPO32

с-он

CH2OPO32-

CH2OH

OPO32

CH-OH

CH2OPOs2



Γλυκερόλη

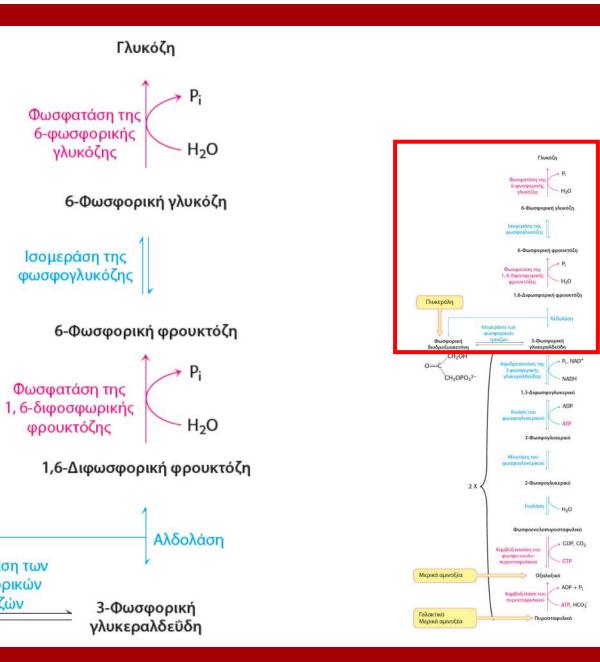
Φωσφορική

διυδροξυακετόνη

Ισομεράση των

φωσφορικών

τριοζών



16.3

Δρ. Νικόλαος Ελευθεριάδης, Επίκουρος Καθηγητής, Τμήμα Χημείας 54

CH₂OH

ÓH CH2OPO3

O H₂OH OH

O HO OH OH

OH

OH

HÓ

OH.

2-03P0-0

н-с-он

CH20P032

-с́---он | сн₂оро₃2-

0 - 0

H-C-0P032-

Сн₂он .0РО₃2

-с--он Сн₂оро₃2-

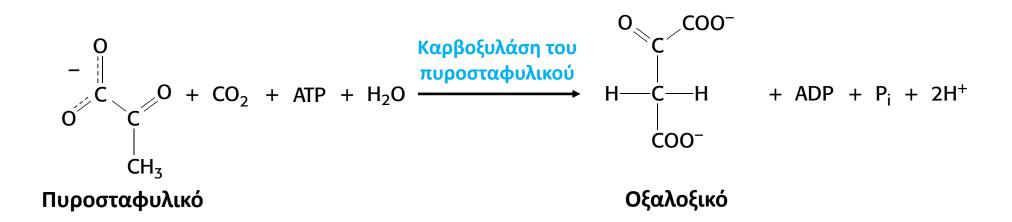
2-O3POH-C

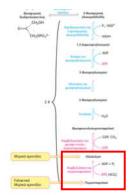
2-O3POH



Η μετατροπή του πυροσταφυλικού σε φωσφο-ενολοπυροσταφυλικό αρχίζει τον σχηματισμό του οξαλοξικού

Η αντίδραση πραγματοποιείται στα μιτοχόνδρια





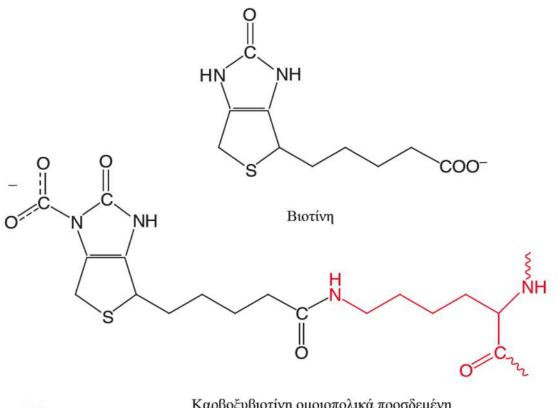


- Η καρβοξυλάση του πυρροσταφυλικού απαιτεί βιοτίνη
- Ομοιοπολικά συνδεδεμένη προσθετική ομάδα
- Λειτουργεί ως φορέας ενεργοποιημένου CO2

Υπάρχει έτσι εξαιτίας της ανθρακικής ανυδράσης 3 στάδια $HCO_3 + ATP \Longrightarrow HOCO_2 - PO_3^{2-} + ADP.$

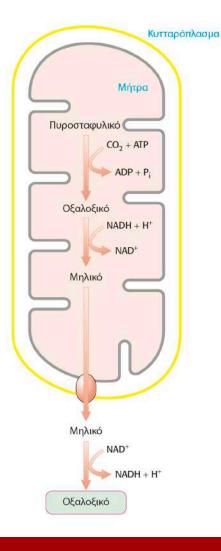
 $Bιοτίνη-ένζυμο + HOCO_2 - PO_3^{2-} \implies CO_2 - βιοτίνη-ένζυμο + P_i$

CO2-βιοτίνη-ένζυμο + πυροσταφυλικό = βιοτίνη-ένζυμο + οξαλοξικό



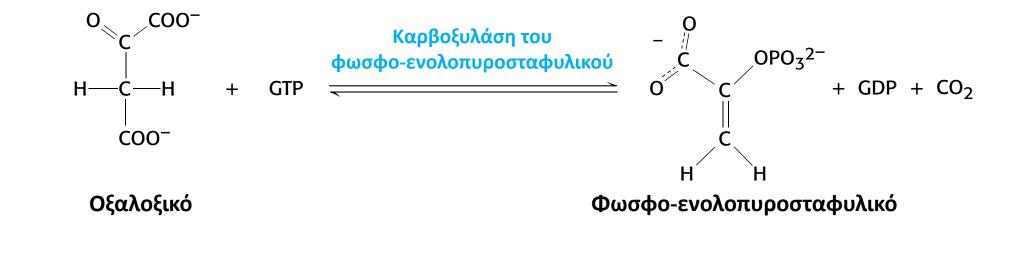
Καρβοξυβιοτίνη ομοιοπολικά προσδεμένη στην ε-αμινομάδα μιας λυσίνης





Τα άλλα ένζυμα της γλυκονεογένεσης βρίσκονται στο κυτταρόπλασμα

Το οξαλοξικό μεταφέρεται στο κυτταρόπλασμα και μετατρέπεται σε φωσφοενολοπυροσταφυλικό

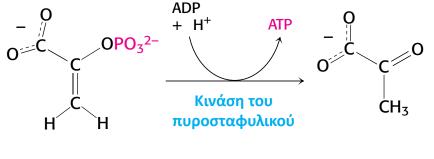


All marginess and a second sec



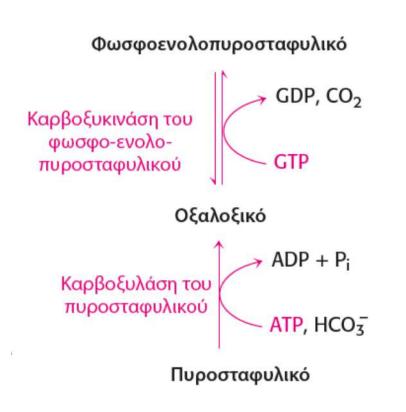
Συνολικά το ζεύγος αντιδράσεων

Παρακάμπτει την μη αντιστρεπτή αντίδραση που καταλύεται από την κινάση του πυροσταφυλικού στην γλυκόλυση



Φωσφο-ενολοπυροσταφυλικό

Πυροσταφυλικό





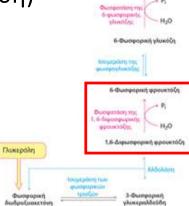
Η μετατροπή της 1,6-διφωσφορικής φρουκτόζης σε 6-φωσφορική φρουκτόζη και ορθοφωσφορικό

- Ένα μη αντιστρεπτό βήμα
- Καταλύεται από το την φωσφατάση της 1,6-διφωσφορικής φρουκτόζης (αλλοστερικό ένζυμο)

1,6-Διφωσφορική φρουκτόζη + H₂O

Φωσφατάση της 1,6-διφωσφορικής φρουκτόζης

6-φωσφορική φρουκτόζη + Ρi

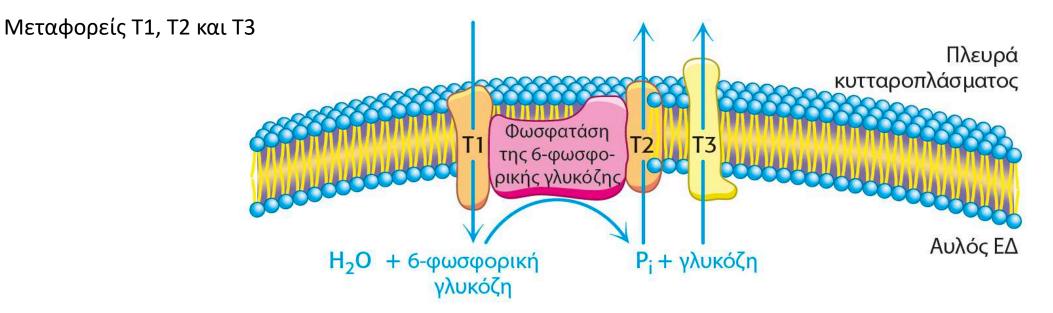


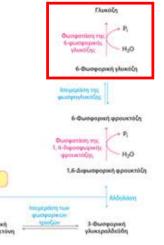


Η 6-φωσφορική φρουκτόζη μετατρέπεται εύκολα σε 6-φωσφορική γλυκόζη

Το τελικό βήμα στην παραγωγή γλυκόζης λαμβάνει χώρα στο ήπαρ (διατηρεί επαρκεί γλυκόζη στο αίμα)

Η γλυκόζη δεν παράγεται στο κυτταρόπλασμα αλλά στο ενδοπλασματικό δίκτυο (ΕΔ)







Η στοιχειομετρία της γλυκονεογένεσης

2 Pyruvate + 4 ATP + 2 GTP + 2 NADH + 6 H₂O
$$\rightarrow$$

glucose + 4 ADP + 2 GDP + 6 P_i + 2 NAD⁺ + 2 H⁺
 $\Delta G^{\circ}' = -48 \text{ kJ mol}^{-1} (-11 \text{ kcal mol}^{-1})$

Η στοιχειομετρία για την αντίστροφη της γλυκόλυσης

2 Pyruvate + 2 ATP + NADH + 2 H₂O
$$\rightarrow$$

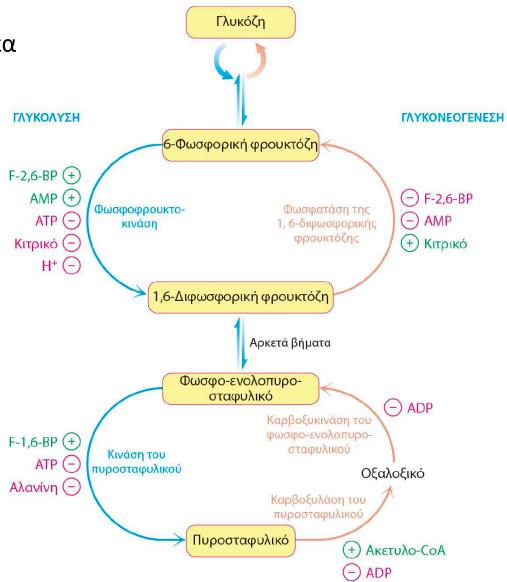
glucose + 2 ADP + 2 P_i + 2 NAD⁺ + 2H⁺
 $\Delta G^{\circ}' = +90 \text{ kJ mol}^{-1} (+22 \text{ kcal mol}^{-1})$

- 6 φωσφορικές ομάδες υψηλού δυναμικού μεταφοράς δαπανώνται για την σύνθεση της γλυκόζης από πυροσταφυλικό
- Για να μετατρέψουν μια μη ευνοούμενη σε ευνοούμενη αντίδραση



16.4 Η γλυκόλυση και η γλυκονεογένεση ρυθμίζονται αντίρροπα

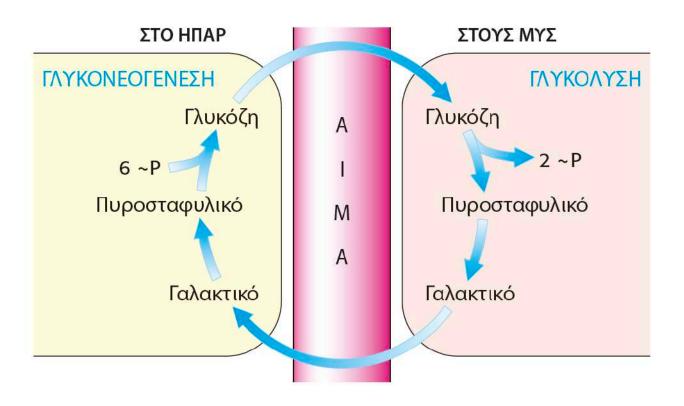
Είναι συντονισμένες έτσι ώστε μέσα στο κύτταρο η μια πορεία να είναι ανενεργός ενώ η άλλη να είναι πλήρως ενεργός





16.4 Η γλυκόλυση και η γλυκονεογένεση ρυθμίζονται αντίρροπα

Το γαλακτικό που παράγεται από τους ενεργούς μυς μετατρέπεται σε γλυκόζη από το ήπαρ

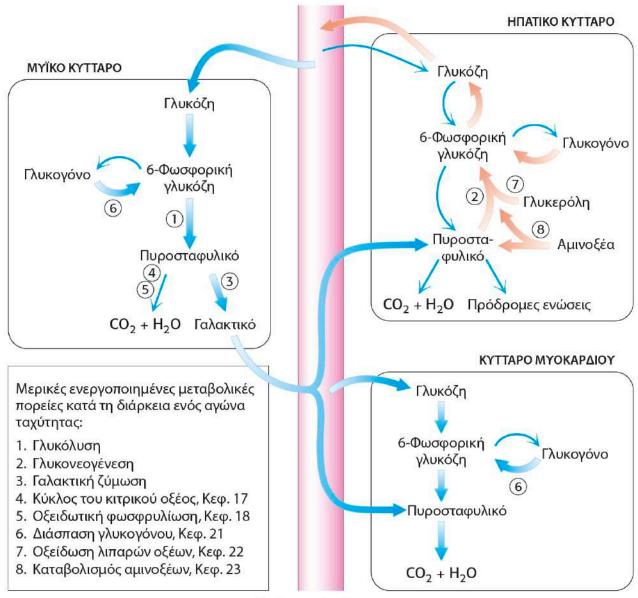


Ο κύκλος του Cori

16.4

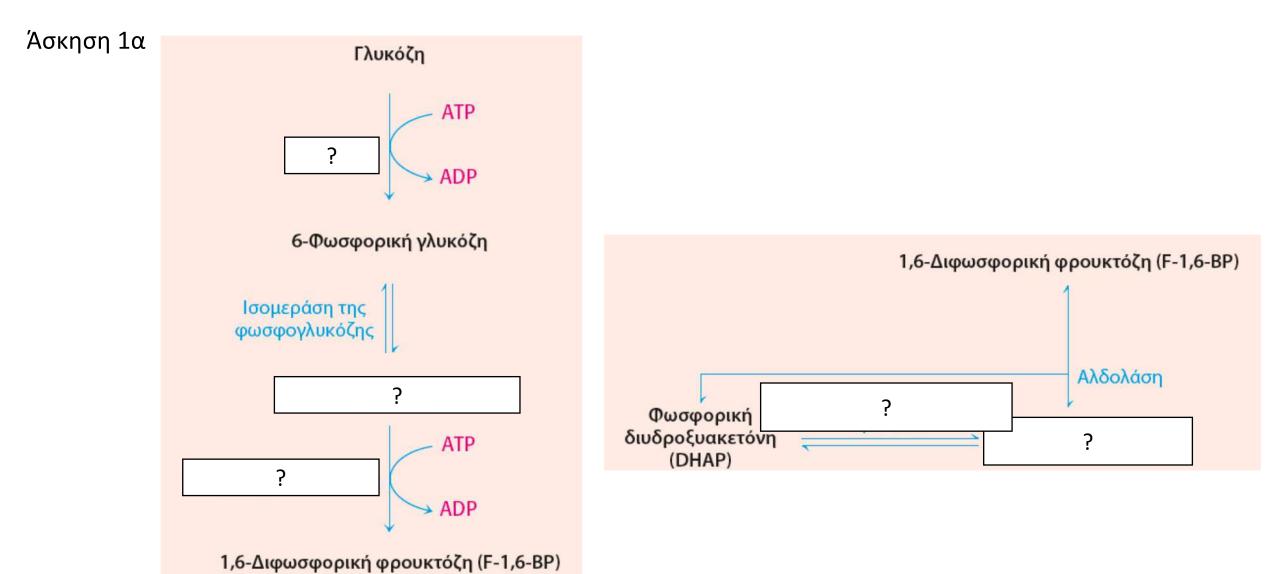
ΠΑΝΕΠΙΣΤΗΜΙΟ ΚΡΗΤΗΣ UNIVERSITY OF CRETE

Συνεργασία μεταξύ γλυκόλυσης και γλυκονεογένεσης κατά την διάρκεια ενός αγώνα ταχύτητας



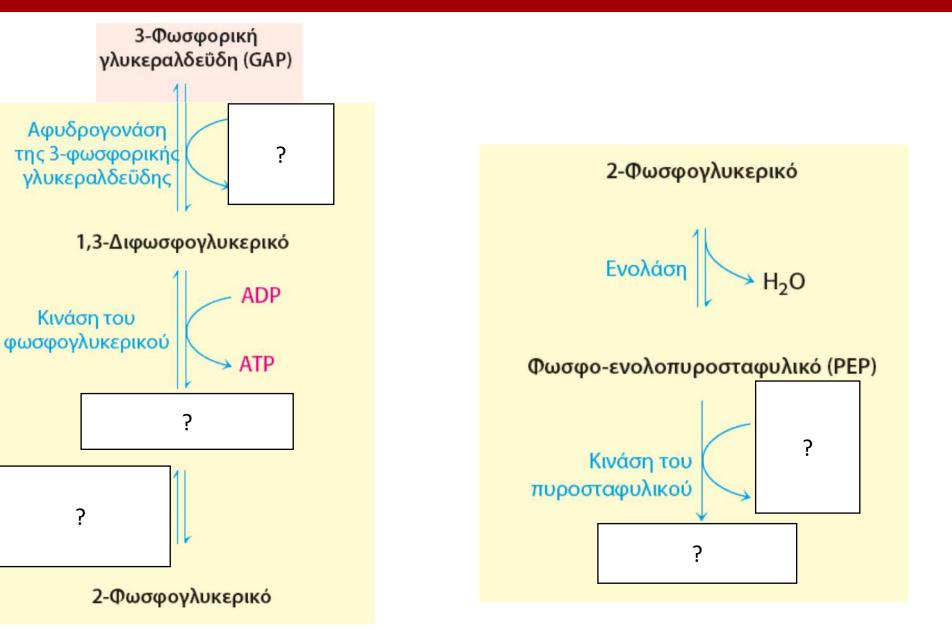
Κυκλοφορία αίματος







?

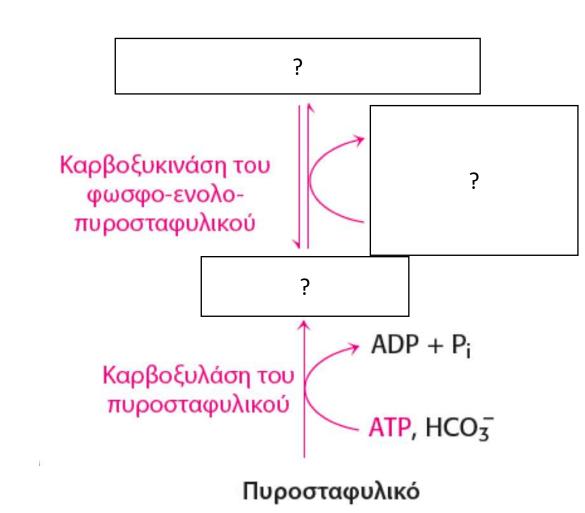


Άσκηση 1β



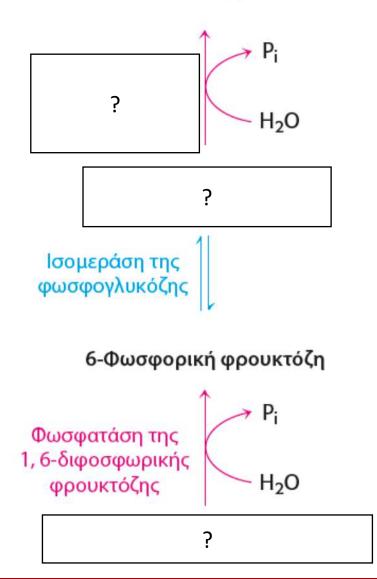






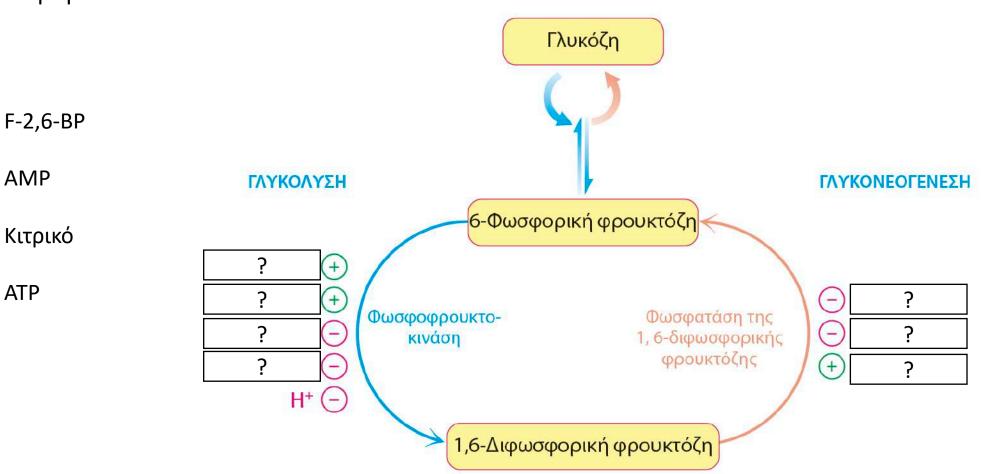














Άσκηση 2

Γιατί οι αντιδράσεις της γλυκόλυσης δεν μπορούν να τρέξουν αντίστροφα για να συνθέσουν την γλυκόζη;

Άσκηση 3

Υποθέστε ότι ένας μικροοργανισμός, υποχρεωτικά αναερόβιος, υπέφερε από μια μετάλλαξη που έχει ως αποτέλεσμα την απώλεια της δραστικότητας της ισομεράσης των φωσφορικών τριοζών. Πως αυτή η απώλεια επηρεάζει την παραγωγή ATP από την ζύμωση; Θα μπορούσε να επιβιώσει;