

# **Βιοχημεία Ι**

Κεφάλαιο 17

# Ο κύκλος του κιτρικού οξέος





Η περισσότερη ΑΤΡ παράγεται στον μεταβολισμό που προκύπτει από τον αερόβιο μεταβολισμό της γλυκόζης

<sup>2</sup> Ο κύκλος του κιτρικού οξέος είναι η τελική κοινή πορεία για την οξείδωση των καύσιμων οργανικών μορίων – υδατανθράκων, λιπαρών οξέων και αμινοξέων.

Τα περισσότερα καύσιμα μόρια εισέρχονται στον κύκλο ως ακετυλο-συνένζυμο Α.



#### 17.0 Εισαγωγή

Κάτω από αερόβιες συνθήκες, το πυροσταφυλικό που προέκυψε από τη γλυκόζη αποκαρβοξυλιώνεται οξειδωτικά για να σχηματίσει ακετυλο-CoA



Πυροσταφυλικό



Ακετυλο-συνένζυμο Α (Ακετυλο-CoA)



# 17.0 Εισαγωγή

Στους ευκαρυωτικούς οργανισμούς, οι αντιδράσεις του κύκλου του κιτρικού οξέος λαμβάνουν χώρα μέσα στα μιτοχόνδρια, σε αντίθεση με εκείνες της γλυκόλυσης οι οποίες λαμβάνουν χώρα στο κυτταρόπλασμα





17.0 Συνοπτική παρουσίαση του κύκλου του κιτρικού οξέος

Ο κύκλος του κιτρικού οξέος οξειδώνει μονάδες δύο ατόμων άνθρακα, παράγοντας δύο μόρια CO<sub>2</sub>, ένα μόριο ATP και ηλεκτρόνια υψηλής ενέργειας στη μορφή του NADH και του FADH<sub>2</sub>

Χαρακτηριστικά...

- Δεν παράγει μεγάλη ποσότητα ATP
- Δεν περιλαμβάνει Ο<sub>2</sub> ως αντιδρών
- Αφαιρεί ηλεκτρόνια από το Ακετυλο-CoA και τα χρησιμοποιεί για την αναγωγή του NAD<sup>+</sup> και FAD σε NADH και FADH<sub>2</sub>
- Τρία ιόντα υδριδίου (6 e<sup>-</sup>) μεταφέρονται σε τρία NAD<sup>+</sup>
- Ένα ζεύγος ατόμων Η (2 e<sup>-</sup>) μεταφέρονται σε ένα FAD





#### 17.0 Κυτταρική αναπνοή

Τα e<sup>-</sup> που απελευθερώνονται κατά την επανοξείδωση του NADH και FADH<sub>2</sub> ρέουν μια σειράς πρωτεϊνών της μεμβράνης (αλυσίδα μεταφοράς e<sup>-</sup>) για να δημιουργήσουν μια βαθμίδωση συγκέντρωση H<sup>+</sup> μεταξύ των δύο πλευρών της εσωτερικής μιτοχονδριακής μεμβράνης

- Αυτά τα πρωτόνια ρέουν διαμέσου της συνθάσης της ΑΤΡ για να δημιουργήσουν ΑΤΡ
- 9 μόρια ΑΤΡ παράγονται στην οξειδωτική φωσφορυλίωση



#### ΚΥΚΛΟΣ ΤΟΥ ΚΙΤΡΙΚΟΥ ΟΞΕΟΣ ΟΞΕΙΔΩΤΙΚΗ ΦΩΣΦΟΡΥΛΙΩΣΗ



Σε αερόβιες συνθήκες, το πυροσταφυλικό μεταφέρεται μέσα στα μιτοχόνδρια από ειδική πρωτεΐνη-φορέα της μιτοχονδριακής μεμβράνης

Στη μιτοχονδριακή μήτρα, το πυροσταφυλικό αποκαρβοξυλιώνεται οξειδωτικά από το σύμπλεγμα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης για να σχηματίσει ακετυλο-CoA

Πυροσταφυλικό +  $CoA + NAD^+ \longrightarrow$  ακετυλο-CoA +  $CO_2 + NADH + H^+$ 

Αυτή η μη αντιστρεπτή αντίδραση είναι ο σύνδεσμος μεταξύ της γλυκόλυσης και του κύκλου του κιτρικού οξέος





Η σύνθεση του ακετυλο-CoA από πυροσταφυλικό χρειάζεται τρία ένζυμα (**σύμπλεγμα πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης**) και πέντε συνένζυμα

		Προσθετική			
Ένζυμο	Συντομογραφία	ομάδα	Αντίδραση που καταλύεται		
Συνιστώσα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης	E1	TPP	Οξειδωτική αποκαρβοξυλίωση του πυροσταφυλικού		
Διυδρολιποϋλο-τρανσακετυλάση	E2	Λιποαμίδιο	Μεταφορά της ακετυλικής ομάδας στο CoA		
Διυδρολιποϋλο-αφυδρογονάση	E <sub>3</sub>	FAD	Αναγέννηση της οξειδωμένης μορφής του λιποαμιδίου		



Η σύνθεση του ακετυλο-CoA από πυροσταφυλικό χρειάζεται τρία ένζυμα (**σύμπλεγμα πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης**) και πέντε συνένζυμα





Η σύνθεση του ακετυλο-CoA από πυροσταφυλικό γίνεται σε τρία βήματα





1. Αποκαρβοξυλίωση (καταλύεται από την συνιστώσα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης, Ε<sub>1</sub>)





2. Οξείδωση (καταλύεται από την συνιστώσα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης, Ε<sub>1</sub>)





3. Σχηματισμός του ακετυλο-CoA (καταλύεται από την διυδρολιποϋλο-τρανσακετυλάση, E<sub>2</sub>)









17.1

Αντιδράσεις του συμπλέγματος της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης







#### 4 με 10 εκατομμύρια KDa









Βήμα 1: Η κιτρική συνθάση σχηματίζει κιτρικό από οξαλοξικό και ακετυλο-CoA

Το ακετυλο-CoA είναι το καύσιμο του κύκλου του κιτρικού οξέος







Αλλαγές στην στερεοδιάταξη της κιτρικής συνθάσης κατά την πρόσδεση του οξαλοξικού

• Δημιουργούν θέση πρόσδεσης του ακετυλο-CoA



Γιατί;



#### Μηχανισμός σύνθεσης του κίτρυλο-CoA





Βήμα 2: Το κιτρικό ισομερειώνεται σε ισοκιτρικό (με το ένζυμο ακοτινάση)







Ένζυμο ακοτινάση

- Πρωτεΐνη σιδήρου-θείου ή πρωτεΐνη με μη αιμικό σίδηρο
- Σύμπλοκο 4Fe-4S στο ενεργό κέντρο
- Συμμετέχει στην αφυδάτωση και απανενυδάτωση





Βήμα 3: Το ισοκιτρικό οξειδώνεται και αποκαρβοξυλιώνεται σε α-κετογλουταρικό

(ένζυμο: ισοκιτρική αφυδρογονάση)







Βήμα 4: Το ηλεκτρυλο-CoA σχηματίζεται από την οξειδωτική αποκαρβοξυλίωση του α-κετογλουταρικού

Σύμπλεγμα της α-κετογλουταρικής αφυδρογονάσης



Η αντίδραση μοιάζει πολύ με εκείνη της αποκαρβοξυλίωσης του πυροσταφυλικού





Βήμα 5: Μια ένωση με υψηλό δυναμικό μεταφοράς φωσφορικής ομάδας παράγεται από το ηλεκτρυλο-CoA

Συνθετάση του ηλεκτρυλο-CoA



Στα θηλαστικά υπάρχουν δύο ισοενζυμικές μορφές αυτού του ενζύμου, μια ειδική για την ADP και μία για την GDP

Κινάση των διφωσφορικών νουκλεοζιτών GTP + ADP ⇒ GDP + ATP



Μηχανισμός της αντίδρασης της συνθετάσης του ηλεκτρυλο-CoA





Βήματα 6,7 και 8: Το οξαλοξικό αναπαράγεται από την οξείδωση του ηλεκτρικού





Όχι μόνον αναπαράγεται το οξαλικό για ακόμα ένα κύκλο, αλλά εξάγεται περισσότερη ενέργεια στη μορφή FADH<sub>2</sub> και NADH



Βήμα 6 E-FAD + ηλεκτρικό  $\implies$  E-FADH<sub>2</sub> + φουμαρικό

(Ηλεκτρική αφυδρογονάση)







17.2

Ο κύκλος του κιτρικού οξέος παράγει ηλεκτρόνια με υψηλό δυναμικό μεταφοράς, ΑΤΡ και CO2





			R	Τύπος*	∆G°'	
Briµa	Αντίδραση	Ένζυμο	Προσθετική ομάδα		kcal mol <sup>-1</sup>	kJ mol⁻¹
1	Ακετυλο-CoA + οξαλικό + H <sub>2</sub> O	Κιτρική συνθάση		٥	-7,5	-31,4
2a	Κιτρικό ==== cis-ακονιτικό + H <sub>2</sub> 0	Ακοτινάση	Fe-S	в	+2,0	+8,4
28	cis-Ακονιτικό + Η <sub>2</sub> 0 ==== ισοκιτρικό	Ακοτινάση	Fe-S	Y	-0,5	-2,1
3	Ισοκιτρικό + NAD+ ==== α-κετογλουταρικό + CO <sub>2</sub> + NADH	Ισοκιτρική αφυδρογονάση		$\delta + \epsilon$	-2,0	-8,4
4	α-Κετογλουταρικό + NAD <sup>+</sup> + CoA ==== πλεκτρυλο-CoA + CO <sub>2</sub> + NADH	Σύμπλεγμα της α-κετογλουταρικής αφυδρογονάσης	Λιποϊκό οξύ, FAD, TPP	δ + ε	-7,2	-30,1
5	Ηλεκτρυλο-CoA + P <sub>i</sub> + GDP ===== ηλεκτρικό + GTP + CoA	Συνθετάση του ηλεκτρυλο-CoA		στ	-0,8	-3,3
6	Ηλεκτρικό + FAD (ενωμένο με το ένζυμο) ==== φουμαρικό + FADH <sub>2</sub> (ενωμένο με το ένζυμο)	Ηλεκτρική αφυδρογονάση	FAD, Fe-S	٤	~0	0
7	Φουμαρικό + H <sub>2</sub> 0 ==== L-μηλικό	Φουμαράση		Y	-0,9	-3,8
8	L-Μηλικό + NAD* ===== οξαλικό + NADH + H*	Μπλική αφυδρογονάση		ε	+7,1	+29,7

\*Τύπος αντίδρασης: (α) συμπύκνωση· (β) αφυδάτωση· (γ) ενυδάτωση· (δ) αποκαρβοξυλίωση· (ε) οξείδωση· (στ) φωσφορυλίωση σε επίπεδο υποστρώματος.



17.3 Η είσοδος στον κύκλο του κιτρικού οξέος και ο μεταβολισμός μέσω αυτού υπόκεινται σε έλεγχο

Γλυκόζη Πυροσταφυλικό μη Σύμπλεγμα της αντιστρεπτό πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης βήμα Ακετυλο-CoA Λιπίδια  $CO_2$ 

Το σύμπλεγμα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης ελέγχεται αλλοστερικά και από αντιστρεπτή φωσφορυλίωση



17.3 Η είσοδος στον κύκλο του κιτρικού οξέος και ο μεταβολισμός μέσω αυτού υπόκεινται σε έλεγχο

Το σύμπλεγμα της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης ελέγχεται αλλοστερικά και από αντιστρεπτή φωσφορυλίωση





17.3 Η είσοδος στον κύκλο του κιτρικού οξέος και ο μεταβολισμός μέσω αυτού υπόκεινται σε έλεγχο

Ο κύκλος του κιτρικού οξέος ελέγχεται σε αρκετά σημεία

 Η ταχύτητα του κύκλου του κιτρικού οξέος ρυθμίζεται επακριβώς ώστε να ανταποκρίνεται στις ανάγκες των ζωικών κυττάρων για ATP

 Τα πρωταρχικά σημεία ελέγχου είναι τα αλλοστερικά ένζυμα ισοκιτρική αφυδρογονάση και α-κετογλουταρική αφυδρογονάση, τα πρώτα δύο ένζυμα του κύκλου που παράγουν ηλεκτρόνια υψηλής ενέργειας







Δρ. Νικόλαος Ελευθεριάδης, Επίκουρος Καθηγητής, Τμήμα Χημείας 33



Η διακοπή του μεταβολισμού του πυροσταφυλικού είναι η αιτία της νόσου μπέρι-μπέρι και της δηλητηρίασης από υδράργυρο και αρσενικό

Η νόσος μπέρι-μπέρι, μια νευρική και καρδιαγγειακή διαταραχή, προκαλείται από διαιτητική έλλειψη θειαμίνης (βιταμίνη Β1)

Η πυροφωσφορική θειαμίνη (TPP) είναι προσθετική ομάδα τριών σπουδαίων ενζύμων:

- πυροσταφυλική αφυδρογονάση
- α-κετογλουταρική αφυδρογονάση
- τρασκετολάση





Συμπτώματα παρόμοια με εκείνα της μπέρι-μπέρι εμφανίζονται αν ένας οργανισμός εκτεθεί σε υδράργυρο ή αρσενικώδες



«Τρελός σαν πιλοποιός»



Συμπτώματα παρόμοια με εκείνα της μπέρι-μπέρι εμφανίζονται αν ένας οργανισμός εκτεθεί σε υδράργυρο ή αρσενικώδες

• Χημικό όπλο







Συμπτώματα παρόμοια με εκείνα της μπέρι-μπέρι εμφανίζονται αν ένας οργανισμός εκτεθεί σε υδράργυρο ή αρσενικώδες

 Και οι δύο ενώσεις έχουν μεγάλη συγγένεια για γειτονικά σουλφυδρύλια



British Anti-Lewisite





### Άσκηση 1

- 6 a) Ακετυλο-CoA
- **10** b) Κύκλος του κιτρικού οξέος
- **1** c) Σύμπλ. πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης
- 7 d) Πυροφωσφορική θειαμίνη
- **2** e) Λιποϊκό οξύ
- 8 f) Πυροσταφυλική αφυδρογονάση
- **3** g) Ακετυλολιποαμίδιο
- 4 h) Διυδρολιποϋλο-τρανσακετυλάση
- 5 i) Διυδρολιποϋλο-αφυδρογονάση
- **9** j) Νόσος μπέρι-μπέρι

- 1. Καταλύει τη σύνδεση της γλυκόλυσης με τον κύκλο του κιτρικού οξέος
- 2. Συνένζυμο που απαιτείται από την τρανσακετυλάση
- 3. Τελικό προϊόν της πυροσταφυλικής αφυδρογονάσης
- 4. Καταλύει τον σχηματισμό του ακετυλο-CoA
- 5. Αναγεννά ενεργή τρανσακετυλάση
- 6. Καύσιμο για τον κύκλο του κιτρικού οξέος
- 7. Συνένζυμο απαραίτητο για την πυροσταφυλική αφυδρογονάση
- 8. Καταλύει την οξειδωτική αποκαρβοξυλίωση του πυροσταφυλικού
- 9. Οφείλεται σε ανεπάρκεια θειαμίνης
- 10. Κεντρικός μεταβολικός κόμβος