

Βιοχημεία Ι

Κεφάλαιο 9

Στρατηγικές κατάλυσης





Στρατηγικές κατάλυσης από 4 τάξεις ενζύμων:

- Σερινοπρωτεάσες
- Ανθρακικές ανυδράσες
- Περιοριστικές ενδονουκλεάσες
- Μυοσίνες

Επεξηγεί την χρήση στρατηγικών για να λυθεί ένα διαφορετικό πρόβλημα



9.0 Εισαγωγή

Μερικές βασικές αρχές της κατάλυσης χρησιμοποιούνται από πολλά ένζυμα:

• Ομοιοπολική κατάλυση

το ενεργό κέντρο πρέπει να έχει μια δραστική ομάδα (π.χ. ένα ισχυρό πυρηνόφιλο)

Γενική οξεοβασική κατάλυση
ένα μόριο παίζει τον ρόλο του δότη ή δέκτη πρωτονίων



9.0 Εισαγωγή

Μερικές βασικές αρχές της κατάλυσης χρησιμοποιούνται από πολλά ένζυμα:

Κατάλυση με προσέγγιση

πρόσδεση δύο υποστρωμάτων μαζί σε μια μοναδική επιφάνεια πρόσδεσης

Κατάλυση μέσω ιόντος μετάλλου

μπορεί να α) διευκολύνει τον σχηματισμό πυρηνόφιλων

β) λειτουργήσει σαν μια ηλεκτρονιόφιλη οντότητα

γ) λειτουργήσει σαν μια γέφυρα μεταξύ Ε και S (αυξάνοντας την ενέργεια πρόσδεσης/σωστή γεωμετρία)



Υδρόλυση του πεπτιδικού δεσμού

Σε ουδέτερο pH και απουσία καταλύτη



Γιατί;





Η χυμοθρυψίνη διασπά επιλεκτικά πεπτιδικούς δεσμούς



- καρβοξυλική πλευρά
- Αρωματικά ή μεγάλα υδροφοβα αμινοξέα (Trp, Tyr, Phe, Met)
- Ομοιοπολική κατάλυση



Η χυμοθρυψίνη διασπά επιλεκτικά πεπτιδικούς δεσμούς



- Δραστικό κατάλοιπο Ser195
- Πειράματα με χρήση του μη αντιστρεπτού αναστολέα DIPF
- 28 πιθανά κατάλοιπα Ser, μόνο ένα αντιδρά

Πως ξέρουμε ότι αντιδρά μόνο ένα;



Κινητική κατάλυση της χυμοθρυψίνης

Μελέτη της κινητικής χρησιμοποιώντας ένα ανάλογο υποστρώματος





Κινητική κατάλυση της χυμοθρυψίνης

Υποδηλώνει τις δύο φάσεις της υδρόλυσης

- Γρήγορο και αργό στάδιο
- Φάση έκρηξης (γρήγορο)
- Φάση σταθερής ταχύτητας (αργό)



Χιλιοστά του δευτερολέπτου μετά την ανάμειξη —>



Κινητική κατάλυση της χυμοθρυψίνης



Μπορείτε να εξηγήσετε τι δύο φάσης σύμφωνα με αυτό;







Η καταλυτική τριάδα





9.1





Οπή οξυανιόντος

Πως γίνεται η σταθεροποίηση;





Προτίμηση για την διάσπαση πεπτιδικών δεσμών

Θήκη εξειδίκευσης της χυμοθρυψίνης (S₁)

Τι περιμένουμε να βρούμε εκεί;

 Η θήκη στην εικόνα είναι επενδυμένη με υδρόφοβα αμινοξέα, ευνοώντας την πρόσδεση καταλοίπων με μακριές υδρόφοβες πλευρικές αλυσίδες (π.χ. Phe)





Προτίμηση για την διάσπαση πεπτιδικών δεσμών

Ονοματολογία εξειδίκευσης για αλληλεπίδραση πρωτεάσης-υποστρώματος





Καταλυτικές τριάδες απαντούν και σε άλλα υδρολυτικά ένζυμα

Δομική ομοιότητα της θρυψίνης και χυμοθρυψίνης

Πολύ διαφορετική εξειδίκευση υποστρώματος

- Χυμοθρυψίνη (μακριά μη πολική πλευρική αλυσίδα)
- Θρυψίνη (μακριές θετικά φορτισμένες πλευρικές αλυσίδες, π.χ. Arg, Lys)
- Ελαστάση (μικρές πλευρικές αλυσίδες, π.χ. Ala, Ser)





Οι θήκες S1 της χυμοθρυψίνης, της θρυψίνης και της ελαστάσης

Ορισμένα κατάλοιπα παίζουν καθοριστικό ρόλο στον προσδιορισμό της εξειδίκευσης αυτών των ενζύμων





Η λειτουργεία της καταλυτικής τριάδας έχει αναλυθεί με μεταλλαξιγένεση σε συγκεκριμένη θέση





Τρεις άλλες τάξεις πρωτεασών





Τρεις άλλες τάξεις πρωτεασών





Τρεις άλλες τάξεις πρωτεασών





Η πρωτεάση του ΗΙV (διασπά τις ιικές πρωτεΐνες στην ενεργό μορφή τους)











Η ανθρακική ανυδράση περιέχει ένα προσδεμένο Zn²⁺ απαραίτητο για την καταλυτική δραστικότητα





Θέση πρόσδεσης του CO2 και μηχανισμός ανθρακικής ανύδρασης







Επίδραση του pH στην δραστικότητα της ανθρακικής ανύδρασης





Η ανθρακική ανυδράση ΙΙ έχει αναπτύξει ένα σύστημα μεταφοράς πρωτονίων



Η καταλυτική λειτουργία αυξήθηκε μέσω της εξέλιξης μια συσκευής για τον έλεγχο της μεταφοράς πρωτονίων από και προς το ενεργό κέντρο!



9.3 Τα περιοριστικά ένζυμα καταλύουν πολύ εξειδικευμένες αντιδράσεις διάσπασης του DNA

Υδρόλυση ενός φωσφοδιεστερικού δεσμού





9.3 Τα περιοριστικά ένζυμα καταλύουν πολύ εξειδικευμένες αντιδράσεις διάσπασης του DNA

Το Mg²⁺ βοηθά στην ενεργοποίηση του ύδατος και το τοποθετεί έτσι ώστε να μπορεί να επιτεθεί στην φωσφορική ομάδα





Δομή συμπλόκου μυοσίνης-ΑΤΡ





Διευκολύνοντας την επίθεση του H_2O





Ανάλογο της μεταβατικής κατάστασης





Αλλαγές στερεοδιάταξης









Κίνηση ενός διμερούς μορίου









Σημαντικό μόριο

Αιθυλενοδιαμινοτετραοξικό οξύ



Mg(II)-EDTA







Ethylenediaminetetraacetic acid (EDTA)

Metals-EDTA complexes





Ας πάρουμε τα υποστρώματα:

Phe-Ala-Gln-Phe-X Phe-Ala-His-Phe-X **B**



- Αυτά τα υποστρώματα διασπώνται μεταξύ Phe και X από την φυσική σουμπλιτίνη (WT) με την ίδια ταχύτητα
- Η μετάλλαξη της His64 σε Ala διασπά το υπόστρωμα Β περισσότερο από 1000 φορές σε σχέση με το Α.

Γιατί; Προτείνετε μία εξήγηση.



Η ελαστάση αναστέλλεται εξειδικευμένα από ένα παράγωγο αλδεΰδης ενός από τα υποστρώματά της



- Ποιο κατάλοιπο στο ενεργό κέντρο της ελαστάσης είναι πιο πιθανό να σχηματίσει ένα ομοιοπολικό δεσμό με την αλδεΰδη αυτή;
- Τι θα σχηματιστεί;





Ποιο ένζυμο (αυτού του κεφαλαίου) αναστέλλει το μόριο Α πιο αποτελεσματικά και γιατί;





Έχουμε την χυμοθρυψίνη με την μετάλλαξη S189D (βρίσκεται στον πυθμένα της θήκης εξειδίκευσης).

Τι αποτέλεσμα θα προβλέπαμε;

- Χυμοθρυψίνη (μακριά μη πολική πλευρική αλυσίδα)
- Θρυψίνη (μακριές θετικά φορτισμένες πλευρικές αλυσίδες, π.χ. Arg, Lys)

