Enzymes:

- Classe 01: oxydoréductase: catalysent les reactions d'oxydoréduction ⇒déshydogénases, réductases, oxydases.

ex: lactoite déshydrogénase: reduction de pyruvate en lactate loxy dation du lactate

en pyravate:

classe of: Transférases: reaction du Transfert d'atome ou du groupement d'atomes : => transmirases => transférent la fonction amine d'un acide sur un acide a-cétonique.

Classe 3: Hydrolases: reaction de coupure de liaison covalente necessitant de l'eau. => Toutes les enzymes digestive ex: Trypsine -> coupure des liaisons peptidiques -

- Classe 04: Lyases: reaction lytiques non Rydrolytiques et non oxydantes en créant des doubles liaisons. / reaction inverse -> addition d'un groupement fonctionnel sur la = .

ex: aldolase => Tronsforme le fructose 1,6-biph en 2 triosesphosphate (glycolyse)

Classe o5: Isomérases, reaction d'isomerie ex: acomitase => transforme le citrate en isocitrate

Classeo6: Ligases: reaction de ligation, condensation = formation de liaisons covalente nécessitant l'energie chimique (ATP) => synthétases. ex-glutamine synthétase => amidification de acide glutamique en glutamine

- Complexe ES: subit un réarrangement interne qui va permettre la transformation du substrat en produit (P).

E+S ES COLTS E+P

K: constante de vittesse: rapidité du passage d'un état à un autre K. 11 11 : formation du complexe ES. Kcat: canstante catalytique

11 = dissociation du complexe Es (sense inverse) K-1: U

-la formation du complexe enzymatique est reversible des qu'il youra libitation du produit selle est irreversible

enzymes: proteines douée d'activité catalytique = la capacité d'accelerer une reaction chimique

- site actif: subdivise en apartie:

_site de liaison if ixation et reconaissance: reconaissance du substrat en formant avec bui des braisons non covalente.

_site catalytique: permet la transformation chimique du substrat en produit.

- Cinétique enzynatique: c l'étude de la vitesse maximale de la réaction catalysée par une enzyme et ses modification en réponse aux changement des conditions environnementales.

 $\frac{K-1+k_{cat}}{k_{1}}=\frac{CFJ[S]}{(ES)}=k_{m}$

tim: constante de dissociation du complexe ES = constante de nichaelis km : dissociation est 1 . km est l'affinité de l'enzyme pour le substrat.

km > = affinité de l'enzymae pour le substrat est faible.

km >> [5] pour laquelle vi = { Vmax

max: vitesse initial prand l'enzyme est saturé par son substrat.

Ymax = Ka [Et] > Vmax = Kat [Et]

(Et): concentration de l'enzyme présent dans le système

Koat : nombre de molecule de substra transformé en produit par unité de temps.

Seast of Shales

[S] >>> km : V= Vman

[5] ((Km: Y= Ymax [5]/Km

[3] = Km: V = Vmax/2.

- Unité enzy matique: quantité d'enzyme qui catalyse la transformation du substratiume certaine quantité) par unité de temps.

-unité internationale: 1//11 une micromote de substrat par minute. Le Katal (Kat) : un on une mole de substrat par se conde

UI = umol/min Kat = mol/sec

- A E spécifique s <u>umol/min</u> = <u>ut</u>

ng de proteine — ng de proteine

-AE moleculaire 8 <u>umol/min</u> <u>uT</u> uT umol de proteine

une temperature elevée (42-45104 plus => protein de naturée => diminution de l'activité catalytique

Influence de la temperature

T7 => vitesse de reaction ?

Ymax => on est a température optimale.

-Influence du PH:

- 194 joue sur l'ionisation des molecules > modification de la conformation de l'enzyme et du substrat > formation du complexe ES pénalisé > dimunition de la vitesse.

Vmax >> pH optimale (généralement proche de 7).

- Inhibiteurs:

at le vite actif et entrent un competition avec le substrat pour se lier au site actif lse lie de façon irreversible. Ne change pas Ymax mais augmente km.

que le site actif / avanne competition / provoquent une modification de conformation => enzyme inactivé. Im ne change pas mais y max diminue.

incompetitifs: ne lie pas à l'enzyme libre, mais uniouement

aucomplexe Es pour donner un complexe

ESI inactif. Ymax est modifié et Km est modifié 1 - l'inhibiteur non competitifs se lie à l'enzyme en présence ou non du substrat alors que l'inhibiteur incompetitif ne lie pas à l'enzyme libre mais uniquement au complexe Es.

a-Ion métaliques: participe à la reconnaissance du substrat et à la catalyse + un rôle de atructuration en stabilisant la auformation spatial efficase du sit-P-Groupement prosthétique ou coenzyme vrai : molecule organique de patite taille non proteique, liée au site actif de l'enzyme, leur présence est indispensable à l'expression de l'activité catalytique (coenzyme liés) c-coenzyme mobile/co-substrat: capable de se fixer reversiblement au SA - Kegulation allostérique: enzyme allostérique: a un site catalytique ou le 3 selie et un autre site allostérique séparé ou le modificateur se lie · lexemple figure 121. - activation allostérique: liaison de la molecule regulatrice (modificateur positif) renforce l'activité de l'enzyme -inhibition allostérique: livison de la molecule regalatrice (modificateur négatif)
inhibe l'activité de l'enzyme. (voir p14 et 15) · les sites catalytique et allosterique n'agissent pas de façon independante mais il montrent une coopérativité positive (p14) - Regulation par modification covalente d'une enzy me => l'ajout d'un groupe à la proteine enzy matique par une diavison covalente y
ou elimination d'un groupe par chivage d'une liaison covalente (ceci est reversible) exemple: Ensyme + AH2 = Ensyme + A active. inactive form lvoir pl6 et p17 1