

تفريغ كيمياء حيوية



اسم الموضوع: Enzymes part 1



إعداد الصيدلاني/ة: Jeneen Alhasan



لجان الدفعات

Enzymes

Enzymes

➤ Enzymes are **protein catalysts** that increase the rate of reactions without being changed in the overall process.

➤ Nomenclature

➤ ① **Recommended name**

Most commonly used enzyme names

substrate + -ase e.g. **sucrase, urease, glucosidase**

Action performed e.g. **lactate dehydrogenase** and **adenylyl cyclase**

➤ ② **Systematic name**

IUBMB divided the enzymes into **six major classes**:

Oxidoreductase, Transferase, Hydrolases, Lyases,

Isomerases, Ligases

Example: **lactate:NAD⁺ oxidoreductase**

1. Oxidoreductases Catalyze oxidation-reduction reactions, such as:

$$\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{COO}^- + \text{NAD}^+ \rightleftharpoons \text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{COO}^- + \text{NADH} + \text{H}^+$$

Lactate $\xrightarrow{\text{Lactate dehydrogenase}}$ Pyruvate

2. Transferases Catalyze transfer of C-, N-, or P-containing groups, such as:

$$\text{CH}_2-\underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{C}}}-\text{COO}^- + \text{THF} \xrightarrow{\text{Serine hydroxymethyl transferase}} \text{CH}_2-\text{COO}^- + \text{THF}-\text{CH}_2$$

Serine $\xrightarrow{\text{Serine hydroxymethyl transferase}}$ Glycine

3. Hydrolases Catalyze cleavage of bonds by addition of water, such as:

$$\text{NH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Urease}} \text{CO}_2 + 2\text{NH}_3$$

Urea $\xrightarrow{\text{Urease}}$ $\text{CO}_2 + 2\text{NH}_3$

4. Lyases Catalyze cleavage of C-C, C-S, and certain C-N bonds, such as:

$$\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{COO}^- \xrightarrow{\text{Pyruvate decarboxylase}} \text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{H} + \text{CO}_2$$

Pyruvate $\xrightarrow{\text{Pyruvate decarboxylase}}$ Acetaldehyde

5. Isomerases Catalyze racemization of optical or geometric isomers, such as:

$$\text{OOC}-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CoA} \rightleftharpoons \text{OOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{CoA}$$

Methylmalonyl CoA $\xrightarrow{\text{Methylmalonyl CoA mutase}}$ Succinyl CoA

6. Ligases Catalyze formation of bonds between carbon and O, S, and N coupled to hydrolysis of high-energy phosphates, such as:

$$\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{COO}^- + \text{CO}_2 \xrightarrow{\text{Pyruvate carboxylase}} \text{OOC}-\underset{\text{O}}{\underset{||}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{C}(\text{O})-\text{COO}^-$$

Pyruvate $\xrightarrow{\text{Pyruvate carboxylase}}$ Oxaloacetate

القوس lactate يوجد rxn
 يوجد rxn في كل
 pyruvate

الانزيمات يعتبروا من اي نوع من البروتينات؟ في انزيمات ممكن يكونوا embedded into the membrane يعني يكونوا داخلين بالmembrane وبتصنعوا مع الخلية وبتكسروا مع الخلية بس معظم الانزيمات يكونوا globular

enzymes الهمة protein catalysts والcatalysts منستخدمهم عشان نسرع rxn معين والprotein catalyst مش بس بسرعو الrxn .. همة اصلا مصنوعين بالبروتينات وفي الهم characteristics معينة

Enzymes increase rate of rxn without being consumed or changed in the rxn

يعني هو مش reactant ومش اشئ داخل بالتفاعل يعني زي ما فات زي ما بطلع

في نوعين لتسمية الانزيمات

1. Recommended name

2. Systematic name

الrecommended name هو عبارة عن الsubstrate ومنضيفلها ase بالآخر يعني مثلا lactose(substrate) .. اسم الانزيم تبعه lactase او الsucrose اسم الانزيم تبعه sucrase فالانزيم شو يعمل للsucrose؟ بكسره ل fructose and glucose و مثلا الurea بصير اسم الانزيم تبعه urease .. وفي تسمية حسب الaction مثل انزيم lactate dehydrogenase يعمل الoxidation لل lactate ... انزيم adenylyl cyclase (الادنين هو جزء من الatp او هو عبارة عن neucleotide) فهاد الانزيم يعمل للادنين cyclization يعني هو بياخذ الatp وبحولها لcyclic amp

الsystematic name هو بختلف عن الcommon name وتسمية الsystematic للانزيمات تم تقسيمها حسب الrxn اللي بصير ل 6 groups

1- oxidoreductase

حكينا قبل عن الlactate dehydrogenase enzyme لو بدنا نسميه عالsystematic رح يتغير اسمه ويصير حسب الrxn اللي بصير فيه وهو ينتمي للoxidation-reduction rxns واللي بصير انه الlactate عليه oh وبصيرله oxidation بما انه dehydrogenase وبتحول ل pyruv3-ate والoh بتتحول ل دبل بوند o وال+nadh بتتحول ل nadh فالعملية الoxidation-reduction .. فشو بصير اسم الانزيم؟ بياخدوا الtwo substrates تبع الrxn اللي همة الlactate وال+nadh فبصير اسمه lactate nad+ oxidoreductase (هاد الsystematic name) .. هسا بتفاعلات الoxidation-reduction في نوعين من الانزيمات .. اول واحد هو الdehydrogenase وغالبا بهاد النوع يكون في +nadh و nadp+ و nadph بدخلوا بالrxn و النوع الثاني من الانزيمات اللي همة اللي فيهم oxidase مثل glucose oxidase وهاد النوع بنتج hydrogen peroxide وهو نوع من الradicals

2- transferase

مثل serine hydroxy methyl transferase بنقل الoh group الموجودة على الserine ل thf (tetra hydro folate) وبتحول ل glycine .. الserine وال glycine بقدر اصنعهم من بعض

3- hydrolases

4- lyase

ال ٢ عبارة عن كسر ولكن الhydrolase فيه water بدخل بالrxn وال lyase ما فيه... مثال عتفاعل الhydrolase هو اللي بصير بالurea فالwater بدخل والoxygen بالمركب بصير co2 والnh2 بصيروا 2nh3 والcommon name لهاد الانزيم اسمه urease ... بالنسبة للlyase ومثال عليه الpyruvate decarboxylase enzyme عشان احوال الpyruvate عن طريق انه اشيل carboxylic group منه ل acetylaldehyde فهي عملية كسر بس ما فيها دخول للwater

5- isomerase

هاد الانزيم بغير مكان functional group معين وبنقللي اياه من مكان لمكان ثاني فبطلعلي isomer جديد مثال عليه هو الmethyl malonyl coa enzyme بنقل الcarboxylic group اللي كان موجود على الكربونة لتانية فبصير عالكربونة الثالثة فاللي تغير عنا بس موقع الcarboxylic group بدل ما تكون branched صارت عالطرف ... امثلة عتفاعلات الisomerase enzyme : عملية تحويل الglucose ل fructose و عملية تحويل الglucose ل galactose

6- ligase

الpyruvate بتحول لoxaloacetate

باختصار طريقة تسمية الsystematic بحط الsubstrates تاعت التفاعل + نوع الانزيم حسب المجموعات الستة اللي حكينا عنهم

Enzyme properties

1. **Active sites:** enzyme contain special **pocket** or **cleft** that binds the **substrate**
2. **Catalytic efficiency:** **highly efficient** (10^3 - 10^8) faster than **uncatalyzed reaction**
3. **Specificity:** **highly specific, catalyzes only one type of chemical reactions.**
4. **Cofactors, Apoenzyme and holoenzyme:** some enzymes need nonprotein **cofactors** like **metal or organic molecule**. The enzyme with cofactor is called **holoenzyme**, the protein portion is **apoenzyme**. The **enzyme without cofactor** doesn't show biological activity
5. **Regulation:** can be **activated or inhibited by different substances.**
6. **Location within the cell:** **each enzyme is localized in specific organelle within the cell** which **isolates the reaction** substrate or product from other competing reactions.

١- الانزيمات بحتوا على active sites وهمة عبارة عن cleft او pocket (جيبية) وبرتبط فيها ال substrate يعني انا في عندي rxn معين لازم يصير فال substrate لازم يفوت بهاد التجويف (ال active site) ويصير ال rxn فيه ... فالانزيم بجيب كل ال substrate على ال active site وبفاعلها بسرعة خلال microseconds

٢- catalytic efficiency: الانزيمات highly efficient يعني ال rxn اللي بتعمله overnight وبيأخذ مثلا عشر ساعات... مع الانزيمات بتوخذ seconds او اقل وبسرعة عالية جدا

٣- specificity وهاي تعتبر وحدة من ال excellent advantages للانزيمات انهم highly specific يعني بميزلي الغلوكوز من الفركتوز من الغالاكتوز الخ... ففي مركبات متشابهة جوا الجسم وال specificity خلتنا نستفيد منهم بالتحاليل الطبية اللي منعملها زي مثلا تحليل للكوليسترول او تحليل للغلوكوز بالدم والدم فيه مواد تانية كتير غير الغلوكوز فكيف بدي اميز الغلوكوز ؟ فبدي اشى very specific زي الانزيمات

٤- cofactors or coenzymes اذا كان cofactor بكون metal واذا كان coenzyme بكون اشى organic .. مثلا انزيم ال atpase بحتاج مغنيسيوم فبسميه cofactor ... انزيم ال pyruvate carboxylase بحتاج biotin organic substance فبسميه coenzyme يعني مساعد للانزيم ... اذا كان في انزيم بدون ال cofactor تبعه منسميه apoenzyme يعني بكون بروتين لحاله ... اذا كان الانزيم مع ال cofactor تبعه منسميه holoenzyme

**** معلومة مهمة لازم نعرفها**

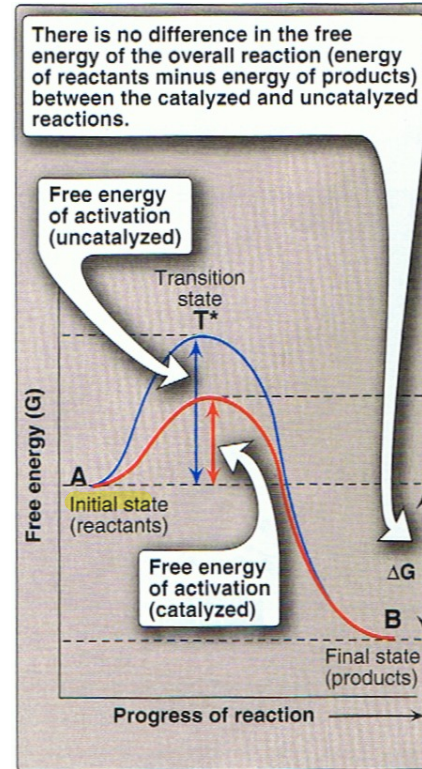
مش كل الانزيمات بدهم cofactor بس الانزيم اللي بده cofactor ما بشتغل بدونه يعني مثلا ال atpase بدون المغنيسيوم مستحيل يشتغل

٥- regulation في factors داخل الجسم يا اما بتعمل inhibition او activation للانزيم فالعملية regulated تماما يعني ما في انزيم ومضاده بشتغلوا بنفس الوقت لازم واحد شغال والتاني لا

٦- location within the cell or in organs ... في انزيمات موجودة بال liver اكر من ال organs التانية مثل alanine aminotransferase ... في انزيمات موجودة بالساييتوسول وفي انزيمات موجودة بالميتوكوندريا مثلا ال fatty acid synthesis بصير بالساييتوسول وال fatty acid degradation بصير بالميتوكوندريا فلانزيم يكون عندي regulation انه اللي صنعته بالساييتوسول ما يدخل عالميتوكوندريا

How enzymes work

- In each chemical reaction there is an energy barrier (energy of activation)
- For the molecules to react, they must overcome the energy barrier
- Enzymes reduce the energy of activation without affecting the free energy of the reactants and products and fasten the reaction rate



بالتفاعل العادي بالعادة يكون في activation energy (تبعوا عرسمة السلايد) وفي initial state لل reactants فيهم طاقة معينة وبعد هيك في عنا ال transition state التي بحاجة ل activation energy ... التي بعمله الانزيم هو انه بقلل ال activation energy فبخلي التفاعل اسرع

It will overcome the energy barrier

انا كان في عندي مشكلة انه لازم يكون في عندي kinetic energy زيادة و بصير activation لل rxn وبعدين بتكون ال product فالانزيم بقلل ال activation energy of the rxn without affecting the energy of the reactants or products يعني بآثرش على طاقة ال reactants او طاقة ال products يعني تأثيره بس عال activation energy

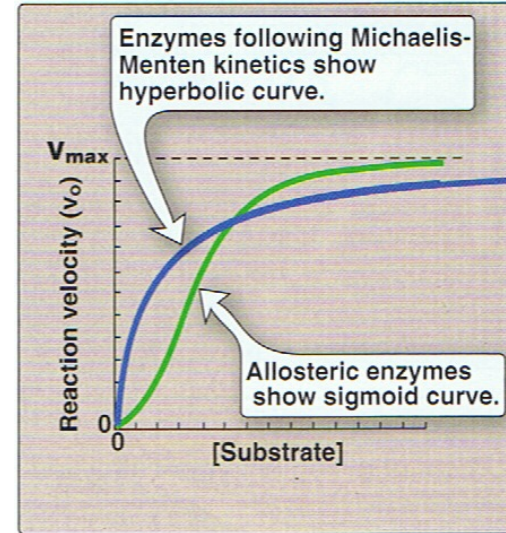
Factors affect Reaction velocity

Substrate concentration

➤ Maximal velocity: The rate of an enzyme-catalyzed reaction increases with substrate concentration until a maximal velocity (V_{max}) is reached (saturation with substrate of all available binding sites on the enzyme)

➤ ^① Hyperbolic shape of the enzyme kinetics curve: Most enzymes show Michaelis-Menten kinetics show hyperbolic curve while, allosteric enzymes frequently show a sigmoidal curve

② ← هون رطين الرسمة
مع رسمة الاكسجين بالكمثر الهيموغلوبين



في عدة factors ممكن يَأثروا على ال rxn velocity

ال velocity عبارة عن ال rate of rxn ولما احكي rate يكون قصدي سرعة التغير بال reactants او products فال velocity هو قديش سرعة ال decrease in reactants او increase in products .. كل ما زاد عندي تركيز ال substrate يزيد ال velocity of rxn لحد ما يوصل لمرحلة معينة يكون صار في saturation لكل الانزيمات بال substrates فما حيزيد ال velocity اكثر من هيك ... ال velocity بالبداية بتكون V_0 وبس توصل لمرحلة الاشباع بتصير V_{max}

في two shapes لل rxn =<

hyperbolic-1

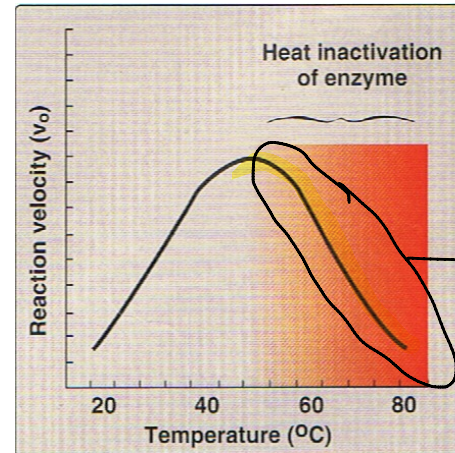
sigmoidal-2

ال mechalis menten بالعادة يكون hyperbolic

Reaction velocity

Temperature

- Increase of velocity with temperature: **The reaction velocity increases with temperature** until a peak velocity is reached as a result of increased number of molecules having sufficient energy to pass over the energy barrier and form the products of the reaction.
- Decrease of velocity with higher temperature: as a result of temperature-induced denaturation of the enzyme



denaturation
of enzymes
⇒ uncatalyzed rxn

كل ما رفعت ال temperature كل ما كان في طاقة اعلى وال kinetic energy of reactants بتصير احسن و اعلى وفرصة انهم يدخلوا ال pocket تبع الانزيم اعلى فبضل ال rxn يزيد لحد ما يوصل 60o درجة مئوية ببلش ال protein denaturation enzymes وبخرب الانزيم وكلما رفعت الحرارة كلما كانت كمية الانزيمات اللي بصير لها denaturation اكبر

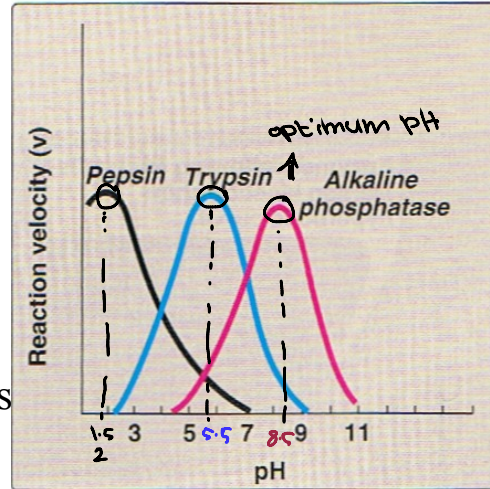
فال temperature بداية ارتفاعها بتزيد ال activity للانزيم وال reactant وبعد هيك ال velocity بتبلش تقل بسبب ال denaturation of enzymes فصار التفاعل uncatalyzed

Reaction velocity

pH

- Effect of pH on the ionization of the active site: First, the catalytic process usually requires that the enzyme and substrate have specific chemical groups in either an ionized or unionized state in order to interact
- Effect of extremes of pH on enzyme denaturation: because the structure of the catalytically active protein molecule depends on the ionic character of the amino acid side chains.
- The pH optimum varies for different enzymes: often reflects the [H] at which the enzyme functions in the body

⊗ extremes of pH cause denaturation of enzymes (True / false)
→ FALSE



- اذا زادت الـ pH تبع الانزيم
لا الـ pH تبع الـ pH يزيد الـ
denaturation

pH ↓ H⁺ ↑
COOH group of aa
protonation

ال pH حسب وين الانزيم بشتغل مثلا كان الانزيم بال stomach فال optimum ph تبع الانزيم رح يكون بحدود ال ph تبع ال stomach

الرسمه:

ال stomach موجوده بال pepsin

ال intestines موجود بال trypsin

فكل انزيم اله optimum ph و optimum temperature

Michaelis-Menten equation

$$v_o = \frac{V_{max} [S]}{K_m + [S]}$$

Where

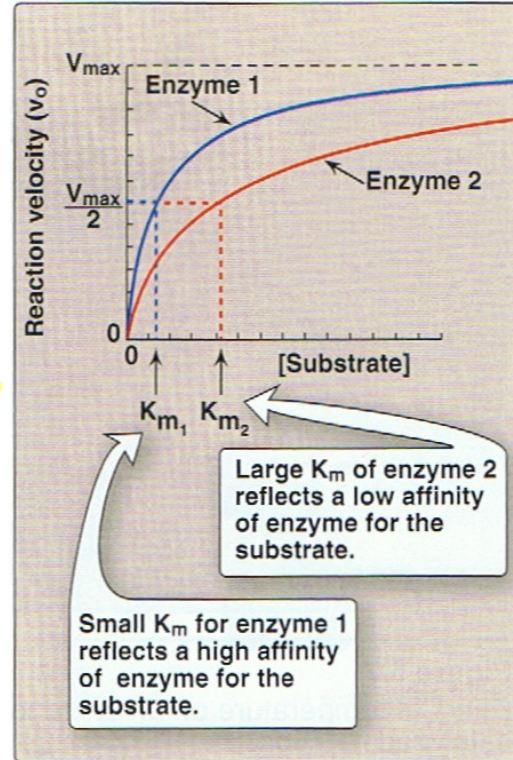
- v_o = initial reaction velocity
- V_{max} = maximal velocity. ← ثابتة
- K_m = Michaelis constant = $(k_{-1} + k_2)/k_1$
- $[S]$ = substrate concentration

➤ Velocity of the reaction is directly proportional to the enzyme concentration
 ← كلما زاد تركيز الإنزيم، كلما زادت سرعة التفاعل

➤ assumptions made in deriving the Michaelis-Menten rate:

1. The conc. of substrate $[S]$ is much greater than the conc. of enzyme $[E]$
2. $[ES]$ does not change with time (the steady-state assumption)

لأن إذا ما في حالة مستقرة steady state
 معدلاتها في التوازن لا تتغير



هاي ال equation عبارة عن العلاقة بين ال substrate concentration وال velocity of the rxn ومن هاي العلاقة طلوعوا ال maximal velocity و km اللي هو مقدار ثابت مرتبط بال enzyme + substrate يعني تغير ال substrate تغير ال km وال Vmax بالاضافة لل regulation والمواد اللي ضفتها اذا زادت او نقصت رح تتأثر ال km وال Vmax

ال Vo عبارة عن initial rxn velocity

ال maximal velocity هي اعلى velocity ممكن يوصلها هاد الانزيم ولازم يتحدد قديش ال concentration للانزيم لانه بآثر عال maximal velocity

ال km هو ال mechalis constant هو عبارة عن ثابت وهي عبارة عن concentration و بتتأثر بال substrate concentration

assumptions

لازم يكون hyperbolic مش sigmoidal

Michaelis-Menten constant

- K_m -the Michaelis constant- is characteristic of an enzyme and its particular substrate, and reflects the affinity of the enzyme for that substrate
- K_m is numerically equal to the substrate concentration at which the reaction velocity is equal to $1/2 V_{max}$ $k_m = \text{substrate conc.} = \frac{1}{2} V_{max}$
- K_m does not vary with the concentration of enzyme
- Small K_m reflects a high affinity of the enzyme for substrate, because a low concentration of substrate is needed to half-saturate the enzyme
- Large K_m reflects a low affinity of enzyme for substrate because a high concentration of substrate is needed

⊗ علاقة ربي صون بين
رصة الاسجبه من ال طه
در صة الاترعي لوصوع
ال affinity

Q) enzyme concentration affects k_m (TRUE/FALSE)

FALSE

- enzyme conc. affects velocity, V_{max}

- من كل الاترياع يتغل بنفس الوقت

Q) enzyme conc. does not affect affinity

TRUE

الـ K_m لها علاقة عكسية مع الـ affinity

الـ K_m كقيمة هي عبارة عن substrate concentration ووحدتها وحدة concentration

تركيز الانزيم ما بأثر عالـ K_m بس بأثر عالـ velocity والـ V_{max} و الـ affinity ما بتتغير

Michaelis-Menten constant

- The rate of the reaction is directly proportional to the enzyme concentration at all substrate concentrations
- For example, if the enzyme concentration is halved, the initial rate of the reaction (v_0), as well as that of V_{max} , are reduced to one half that of the original.
- When $[S]$ is much less than K_m , the velocity of the reaction is approximately proportional to the substrate concentration (first order)
- When $[S]$ is much greater than K_m , the velocity is constant and equal to V_{max} . The rate of reaction is then independent of substrate concentration (zero order)

لما يكون ال substrate اقل من ال k_m فكلما زاد ال substrate concentration يزيد ال velocity لل rxn وبسميه first order يعني ال velocity طردي مع ال substrate concentration

بال zero order قد ما نرفع ال substrate concentration بخل ال velocity ثابت

Linearization of Michaelis-Menten equation (Lineweaver-Burke plot)

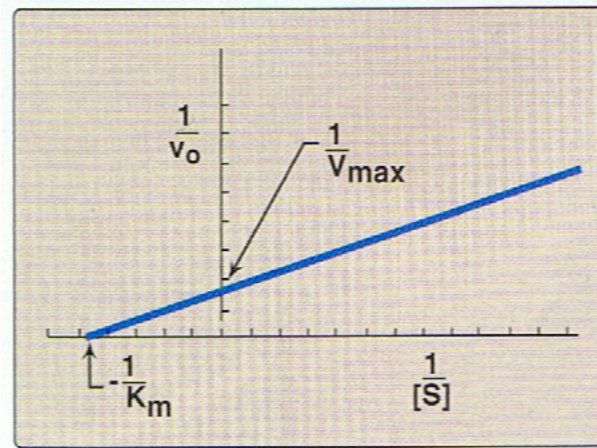
- It is not always possible to determine the V_{max} from plotting v_o against $[S]$

إذا كان substrate بلانتي كافيا وحددين يكون ال V_{max} ثابتا
و ال K_m ثابت

$$\frac{1}{v_o} = \frac{K_m}{V_{max} [S]} + \frac{1}{V_{max}}$$

Ex: $\frac{1}{v_{max}} = \frac{1}{2} \Rightarrow v_{max} = 2$

- The intercept on the x axis = $-1/K_m$
- The intercept on the y axis = $1/V_{max}$



$\frac{K_m}{V_{max}} = \text{slope}$

Inhibition of enzyme activity

تسبب
↓
الرد

decrease

➤ **Inhibitor:** any substance that can **diminish the velocity of an enzyme-catalyzed reaction**

➤ **Reversible inhibitors:** **bind to enzymes** through noncovalent bonds.

ادرج التسبب
{ **Dilution of the enzyme-inhibitor complex results in dissociation of the reversibly bound inhibitor, and recovery of enzyme activity**

➤ **Irreversible inhibition:** occurs **when an inhibited enzyme does not regain activity on dilution of the enzyme-inhibitor complex.**

➤ The above types can be **competitive** or **noncompetitive**.

ل تسبب التسبب

الinhibitor هو اشي بعمل inhibition للانزيم وبوقف الrxn

في تصنيفين للinhibitors

١- reversible and irreversible

٢- competitive and noncompetitive

-reversible بالعادة يرتبط عليه الانزيم

اذا رجع الactivity للانزيم يكون reversible واذا ما رجع يكون irreversible

في نوع غير الcompetitive والnoncompetitive اسمه uncompetitive

-competitive يرتبط على نفس الpocket تا ع الsubstrate وكل ما كان التركيز اعلى كل ما كان ارتباطه اقوى .. لو زدت

الsubstrate concentration فالsubstrate راح يحل مكان الinhibitor فالعملية بتصير reversible و competitive ... اذا

خليت الsubstrate اعلى بكتير من الinhibitor ممكن اوصل الVmax ولا لا؟ اه ممكن

-noncompetitive بيحي يرتبط بالانزيم وبغير الconformation لاله وبسكر الpocket يعني لا يرتبط بالactive site ولا بخلي

الsubstrate يرتبط فيها فبخلي الenzyme inactive

-noncompetitive بختلف عن الuncompetitive فهو بقلل الvmax ويزيد الkm