

# الإنزيمات

الإنزيمات عبارة عن بروتينات كروية تتوسط التفاعلات في الكائن الحي فتزيد سرعة التفاعل ولا تؤثر على التوازن الكيميائي.

## أنواع الإنزيمات

### إنزيمات معقدة

جزء بروتيني (Apoenzyme) **الضميم**

+

زمرة قد تكون عضوية أو لاعضوية

(Coenzyme) **التميم**



(Haloenzyme) **العميم**

### إنزيمات بسيطة

بروتينات مؤلفة فقط من

حموض أمينية مثل

التريبسين

اليوراز

الببسين

# تسمية الإنزيمات

تسمية الحديثة

اسم الإنزيم + نوع التفاعل + آز

غلوكوز - ٦ - فوسفاتاز  
لاكتات ديهيدروجيناز  
الأوكسيداز

تسمية القديمة

اسم الإنزيم + آز

اليوراز  
الليباز  
السكراز

**وحدة قياس الانزيم** : كمية الانزيم اللازم لتحويل ١ ميكرومول من الركازة خلال دقيقة الى نواتج.

**درجة نشاط الانزيم** : عدد وحدات الانزيم لكل 1mg من البروتين.

# تصنيف الإنزيمات

## ١- انزيمات الاكسدة والاختزال

وتشمل الانزيمات التي تدخل في عملية الاكسدة والاختزال مثل هيدروجينز الكحول

## ٢- انزيمات ناقلة

تعمل على نقل مجموعة فعالة من مركب الى مركب اخر  
مثل: نقل مجموعة امين او فوسفات من مركب لآخر

## ٣- انزيمات التحلل المائي

تعمل على تحليل الروابط الببتيدية والاسترية والروابط الجلايكوزيدية  
مثل انزيمات الهضم  
انزيم الاميلوز الذي يحلل النشا الى سكريات بسيطة

#### ٤- إنزيمات الحذف والاضافة (لاييز)

تساعد على ازالة مجموعة كيميائية من مركب كيميائي بدون تحليل مائي وهذه الانزيمات تعمل على الروابط مثل: انزيم ديكاربوكسيلاز

#### ٥- الانزيمات التماكب (المنظرة)

تعمل تحول مركب الى مركب اخر مناظر له مثل: ايسوميراز

#### ٦- الانزيمات التركيب والاصطناع (الرابطة)

تعمل على ربط جزيئين معا مع تحلل المركب ATP للحصول على الطاقة مثل : تايروسيناز

# تصنيف الإنزيمات

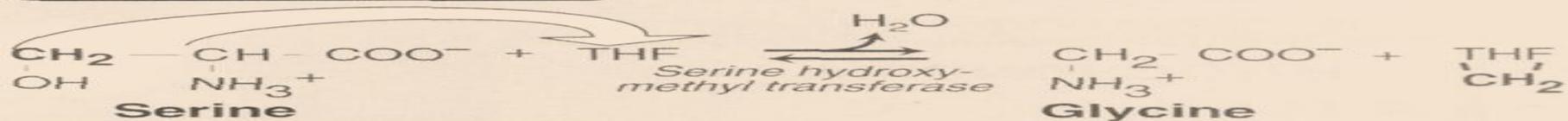
## 1. Oxidoreductases

Catalyze oxidation-reduction reactions, such as:



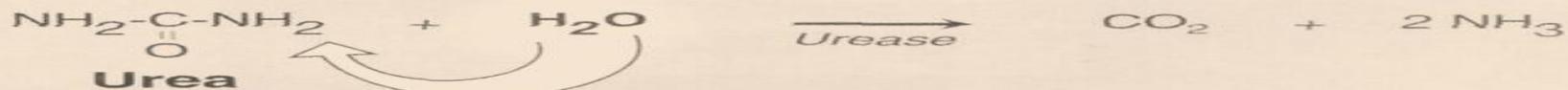
## 2. Transferases

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



## 3. Hydrolases

Catalyze cleavage of bonds by addition of water, such as:



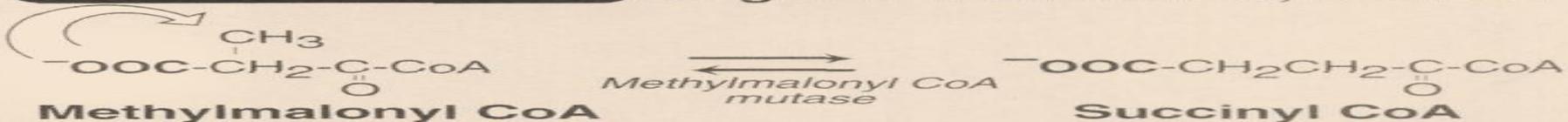
## 4. Lyases

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



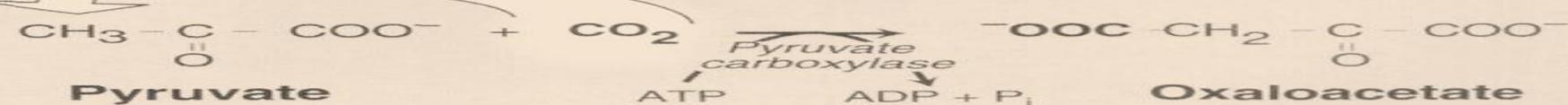
## 5. Isomerases

Catalyze racemization of optical or geometric isomers, such as:



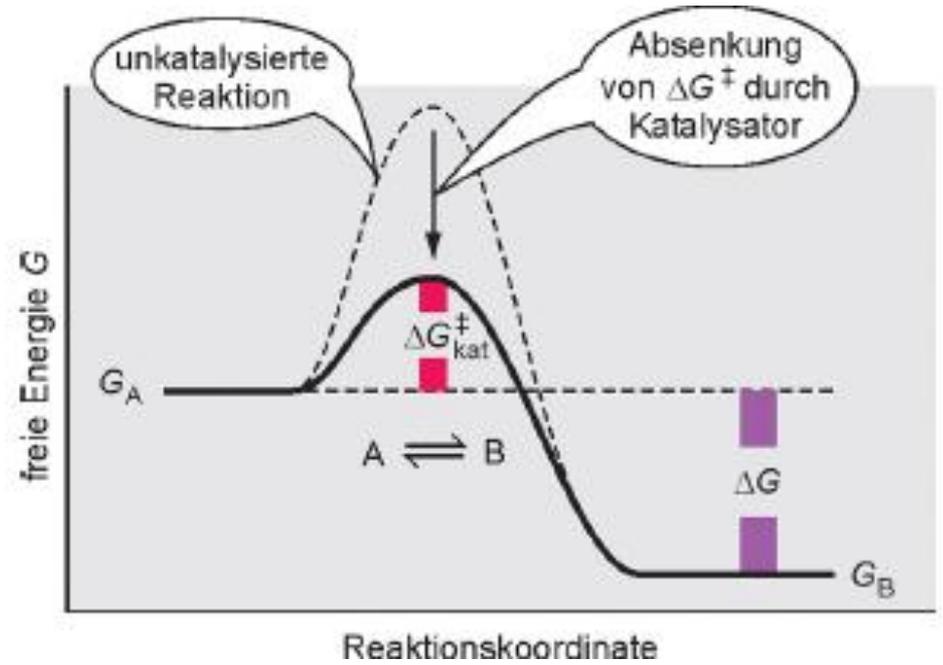
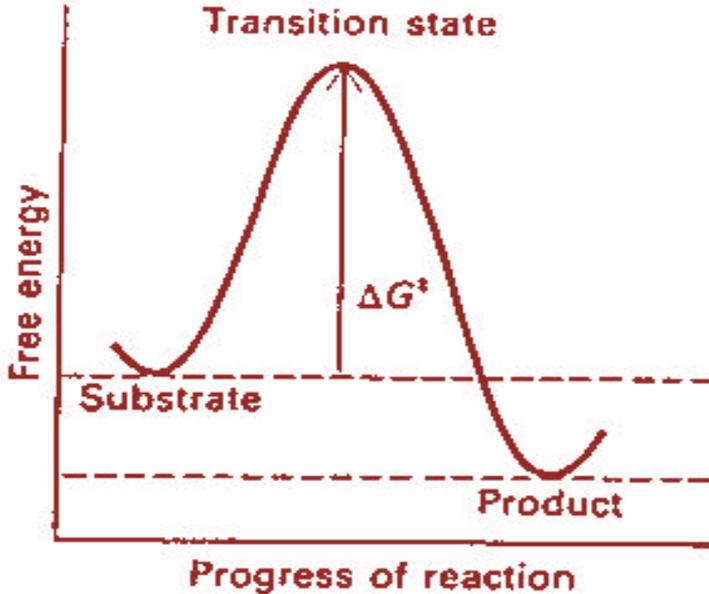
## 6. Ligases

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

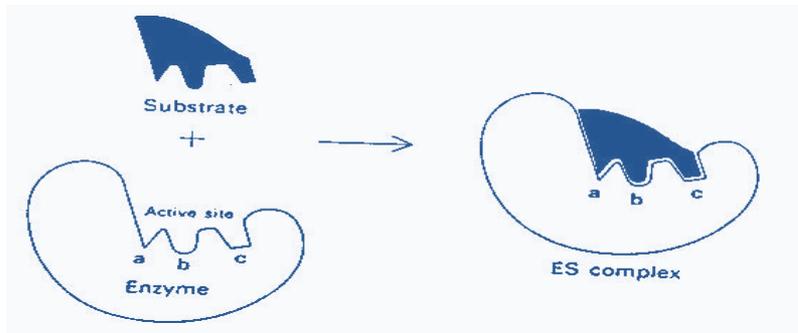


# آلية عمل الإنزيم

حتى يحدث التفاعل يجب ان يجتاز حاجز طاقي يسمى **طاقة التنشيط**  
الانزيمات مهمتها تخفض طاقة التنشيط فتزيد سرعة التفاعل  
قمة البياني تسمى **حالة انتقالية** يتكون عندها المعقد انزيم - ركازة ES

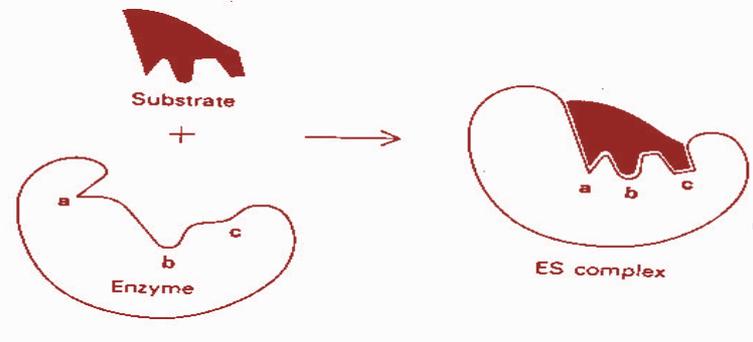


يتكون مركب معقد ES بين الانزيم E والركازة S  
ترتبط الركازة بمركز فعال في الانزيم باحدى  
طريقتين للارتباط:



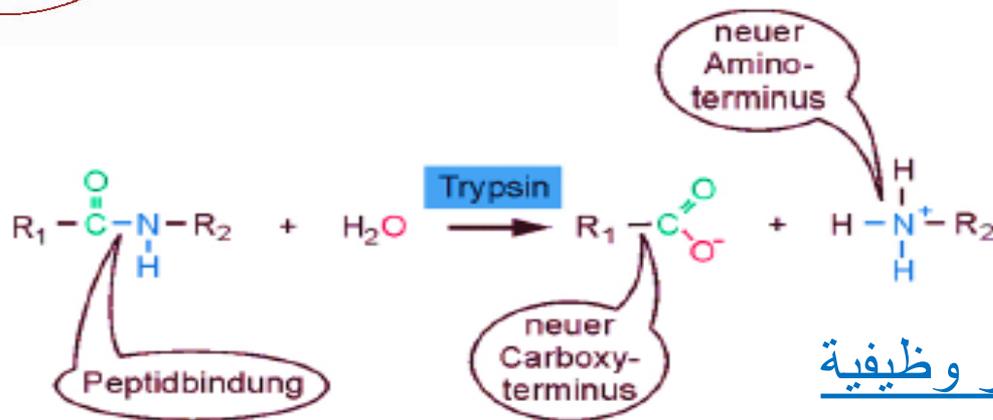
❖ القفل والمفتاح، (نظرية قديمة)

للركازة تركيب معين ترتبط  
بالمركز الفعال كما يرتبط المفتاح بالقفل



❖ الارتباط بالحفز، (نظرية حديثة)

يغير الانزيم من شكله عند ارتباطه بالركازة  
ويصبح المركز الفعال مكمل لشكل الركازة فقط  
بعد ارتباطها



المركز الفعال :

جيب في البروتين تتوضع داخله زمر وظيفية

وحموض أمينية بتتابع معين ومحدد

## آلية عمل الإنزيم

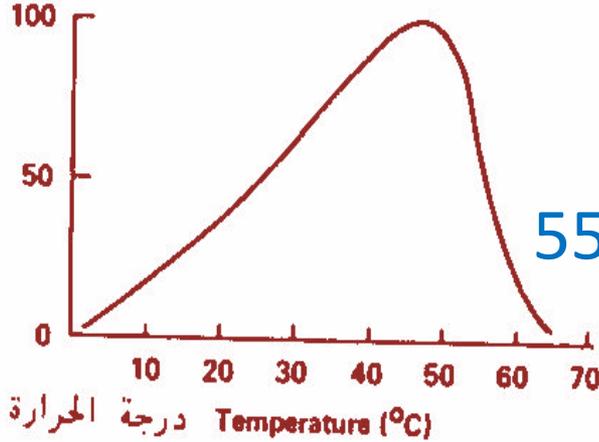
نوع التفاعل	نتاج التفاعل	الإنزيم	الركيزة
أسترة داخلية	غلو كوز-1-فوسفات	فوسفو غلو كوموتاز	غلو كوز-6-فوسفات
تماكب	فركتوز-6-فوسفات	غلو كوز-6-فوسفات إيزوميراز	
أكسدة	غلوكونيك لاكتون-6-فوسفات	غلو كوز-6-فوسفات ديهيدروجيناز	

# العوامل المؤثرة في نشاط الإنزيم

## ١- تأثير الحرارة:

فعالية  
الإنزيم

Enzyme  
activity  
(%)



تزداد سرعة التفاعل بارتفاع درجة الحرارة حيث يتضاعف النشاط الإنزيمي لكل  $10^{\circ}\text{C}$  قمة النشاط للإنزيم عند  $37^{\circ}\text{C}$  ويقل عند  $55^{\circ}\text{C}$  بسبب تفكك الروابط الهيدروجينية.

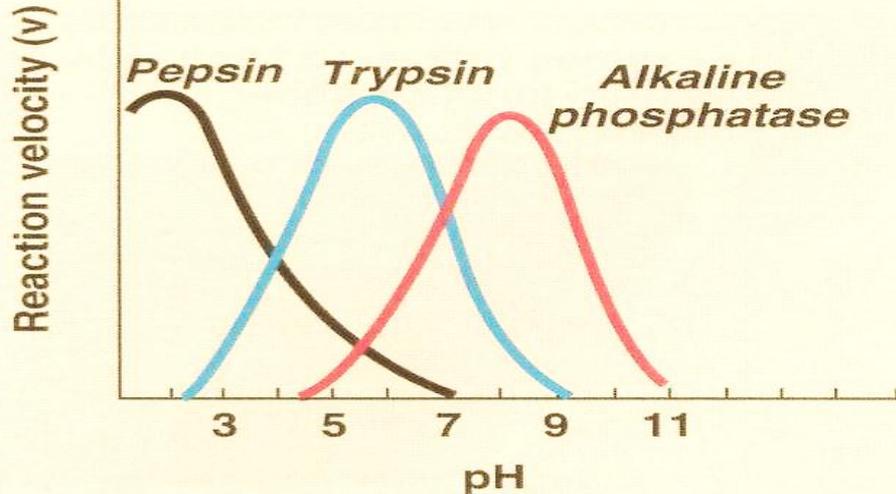
## ٢- تأثير الـ PH:

لكل إنزيم PH عندها يبدي أقصى فعالية

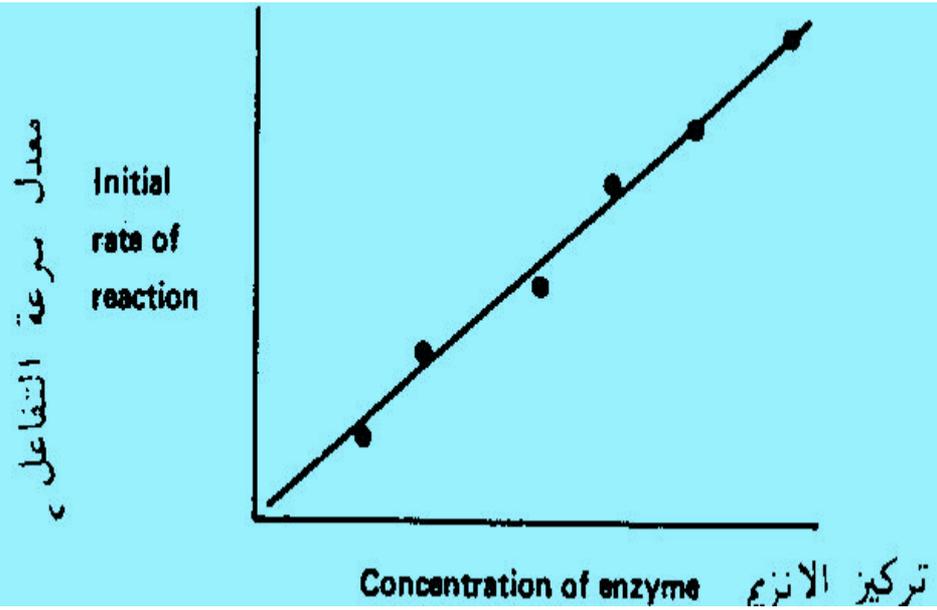
تسمى الـ PH العظمى

التربسين  $\text{PH} = 8$  العظمى

الببسين  $\text{PH} = 2$  العظمى



## العوامل المؤثرة في نشاط الإنزيم



٣- تأثير تركيز الإنزيم  
زيادة تركيز الإنزيم تزيد سرعة التفاعل

## ٤- تأثير تركيز الركازة

تزداد سرعة التفاعل بزيادة تركيز الركازة  
الى ان تبقى ثابتة ( تكون  
السرعة قصوى  $V_{max}$  )

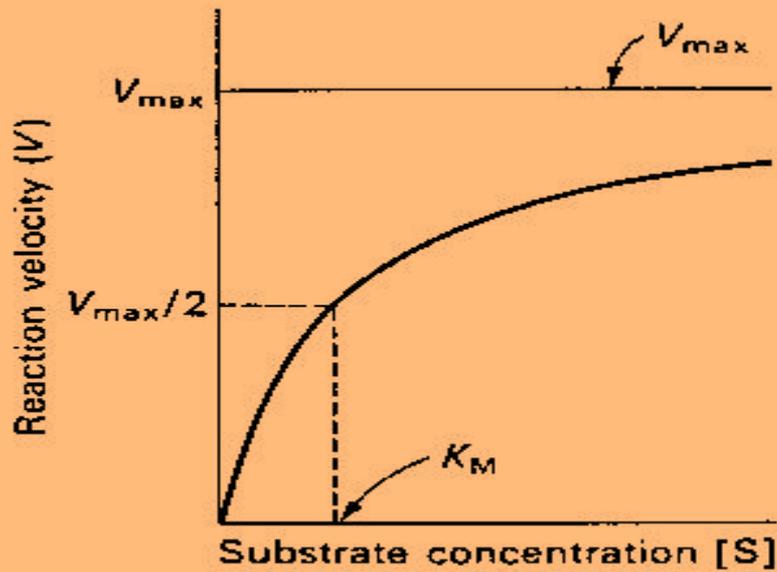
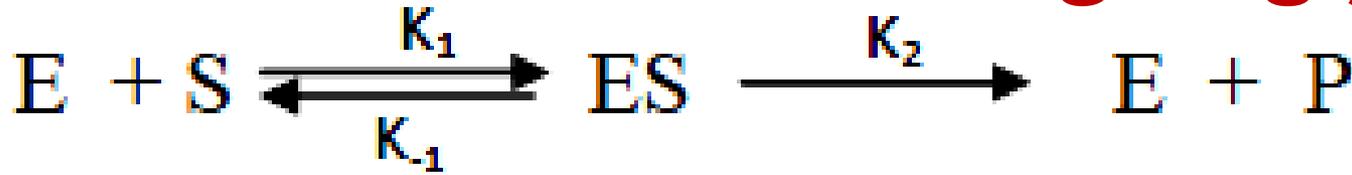


Figure 8-15

# معادلة ميكائيليس- منتن



ثوابت السرعة:  $k_2$  ،  $k_{-1}$  ،  $k_1$

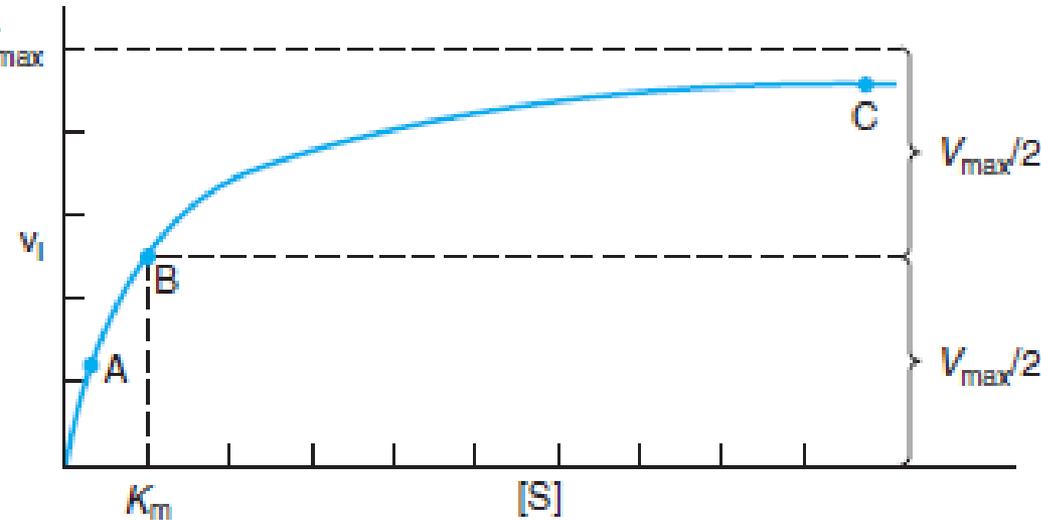
$V$ : السرعة الابتدائية للتفاعل،

$V_{max}$ : السرعة العظمى للتفاعل،

$[S]$ : تركيز الركازة،

$K_m$ : ثابت ميكائيليس-منتن

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



$K_m$  = تركيز الركازة عندما

سرعة التفاعل المحفز إنزيمياً =  $V_{max}/2$

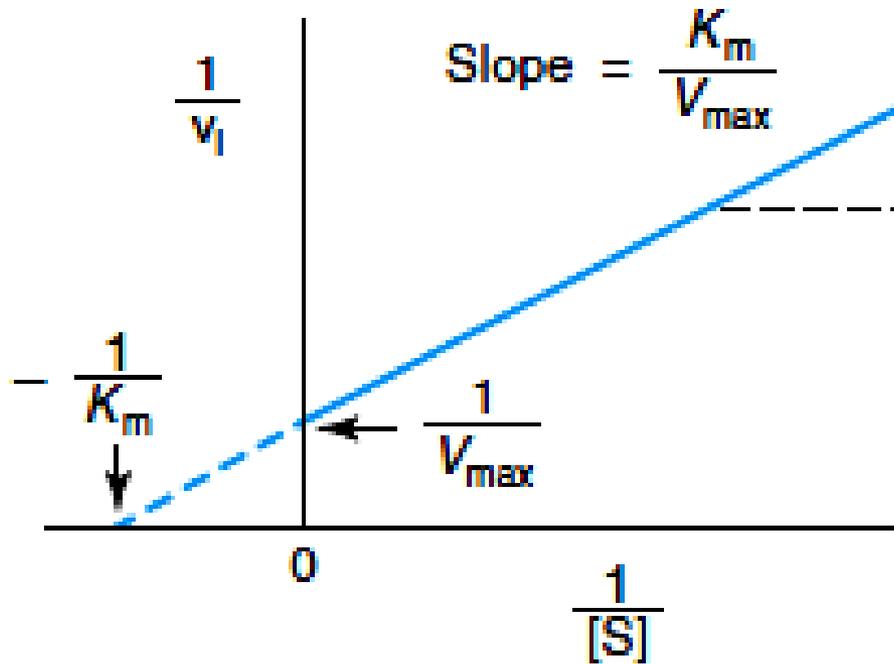
ولكل إنزيم قيمة  $K_m$

# معادلة لينويفر-بيرك Lineweaver-Burk

هي مقلوب معادلة ميكائيليس-منتن

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

مستقيم يتقاطع مع المحور Y هي  $1/V_{max}$



# Enzyme Inhibitors مثبطات الإنزيمات

جزيئات ترتبط مع الإنزيمات وتتنقص من فعاليتها  
ارتباط المثبط مع الإنزيم: أما عكوسا أو لاعكوس



## المثبطات اللاعكوسة Irreversible

ارتباط المثبط وثيق بالمركز الفعال للإنزيم فيمنع ارتباطه بالركيزة  
مثل مركب DEP الذي يؤثر على إنزيم كولين استيراز ويسبب الشلل  
DEP ثنائي ايزوبروبيل فلورو فوسفات

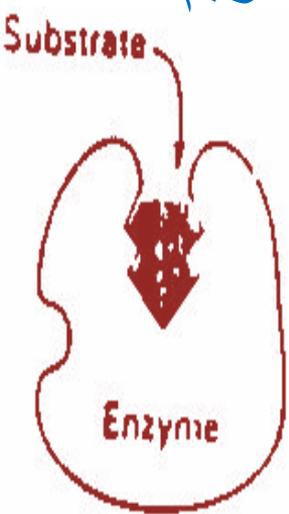
## المثبطات العكوسة :Reversible

يسهل فك ارتباط المثبط عن الانزيم  
(الروابط مثبت - انزيم = روابط غير مشتركة ضعيفة)

ويقسم الى:

### ١- التثبيط التنافسي Competitive inhibitors

تشابه في التركيب بين المثبط (I) والركازة ويرتبط بالمركز الفعال للانزيم



مثبط  
تنافسي  
Competitive  
inhibitor



ليشكل معقد إنزيم-ركازة  $E + S \rightarrow ES$

او انزيم-مثبط  $E + I \rightarrow EI$

يخفض سرعة التفاعل بالاقبال من الانزيمات

يزال اثره بزيادة تركيز مادة التفاعل.

مثل المالونيت في انزيم سكسينيت ديهيدروجيناز.

## ٢- التثبيط اللاتنافسي Noncompetitive inhibitors

ارتباط المثبط الى موضع في الانزيم غير المركز الفعال  
ليشكل معقد إنزيم- ركازة - مثبط  
عندها لا يستطيع الارتباط بالركازة

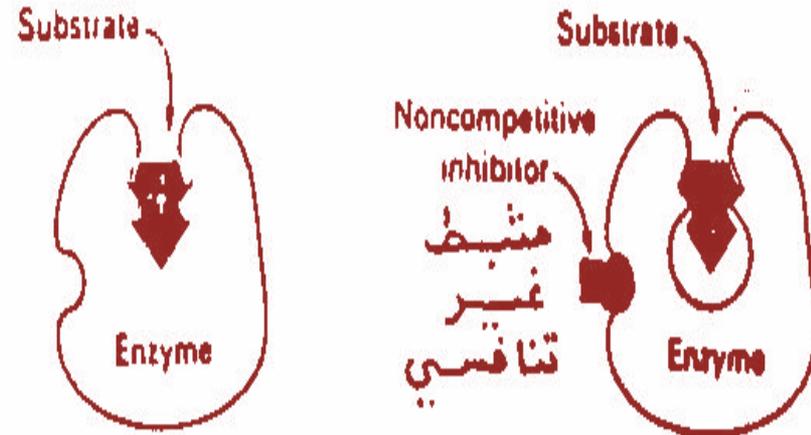
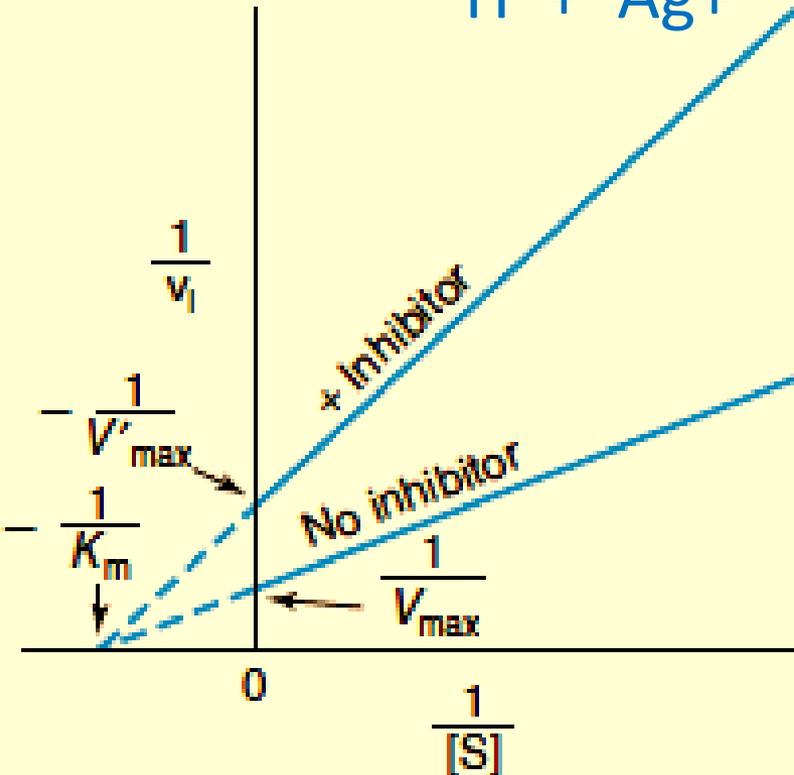
مثل : انزيمات تحتاج بعض المعادن Ca, Mg

تثبط هذه الانزيمات لاتنافسيا بالمواد ترتبط بالمعادن.

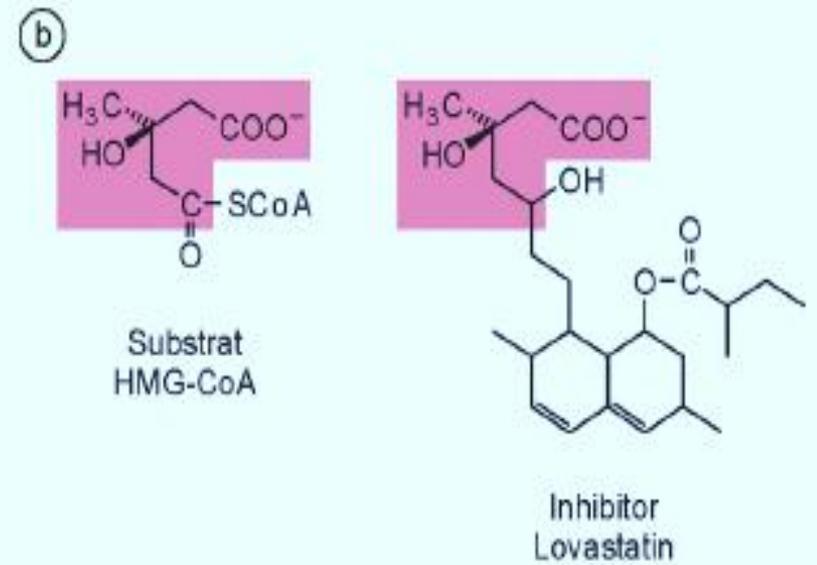
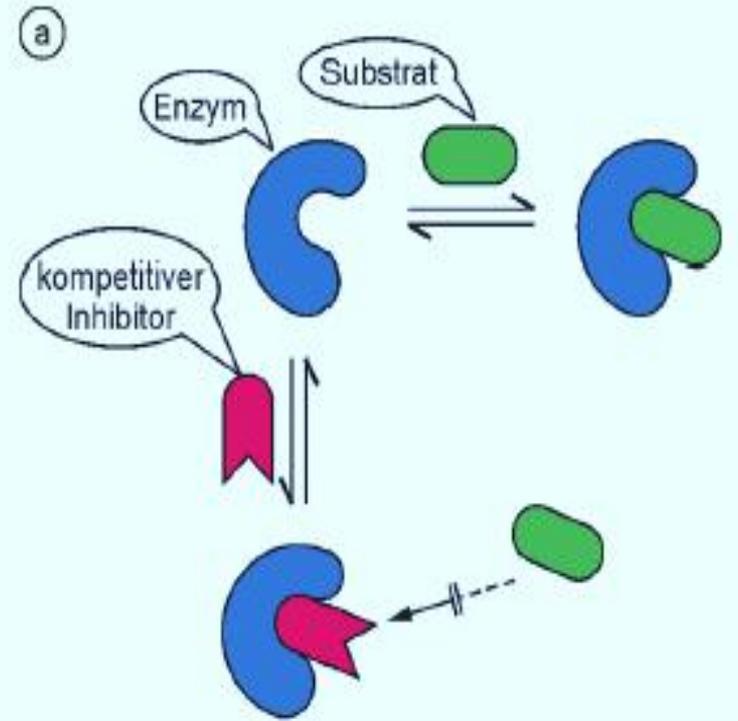
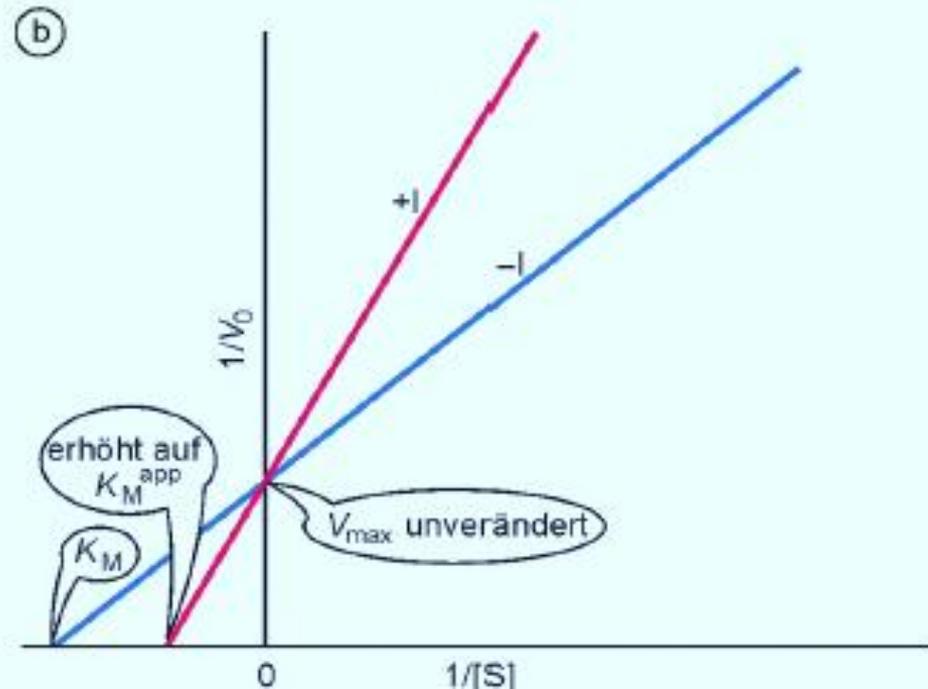
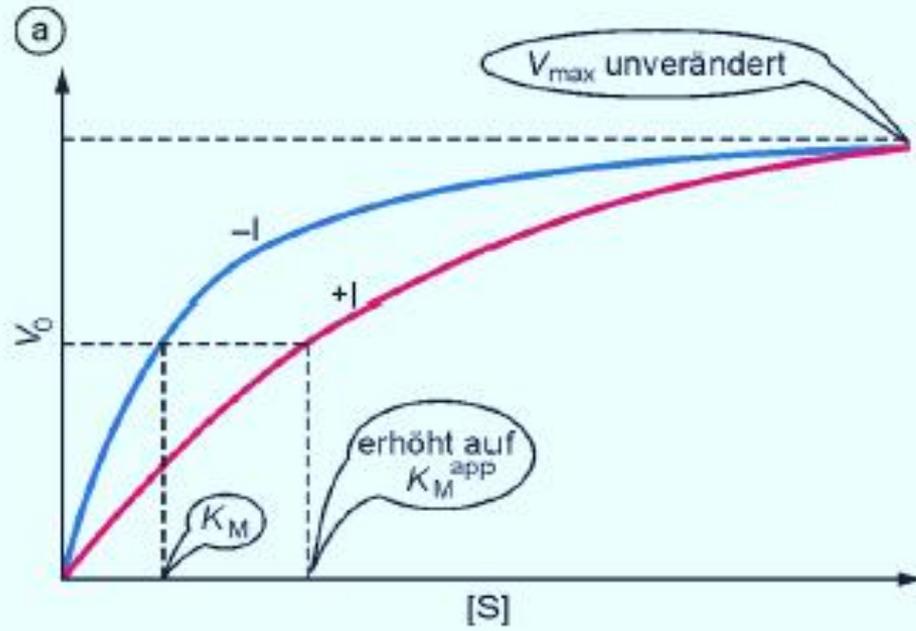


الفرق بين التنافسي واللاتنافسي

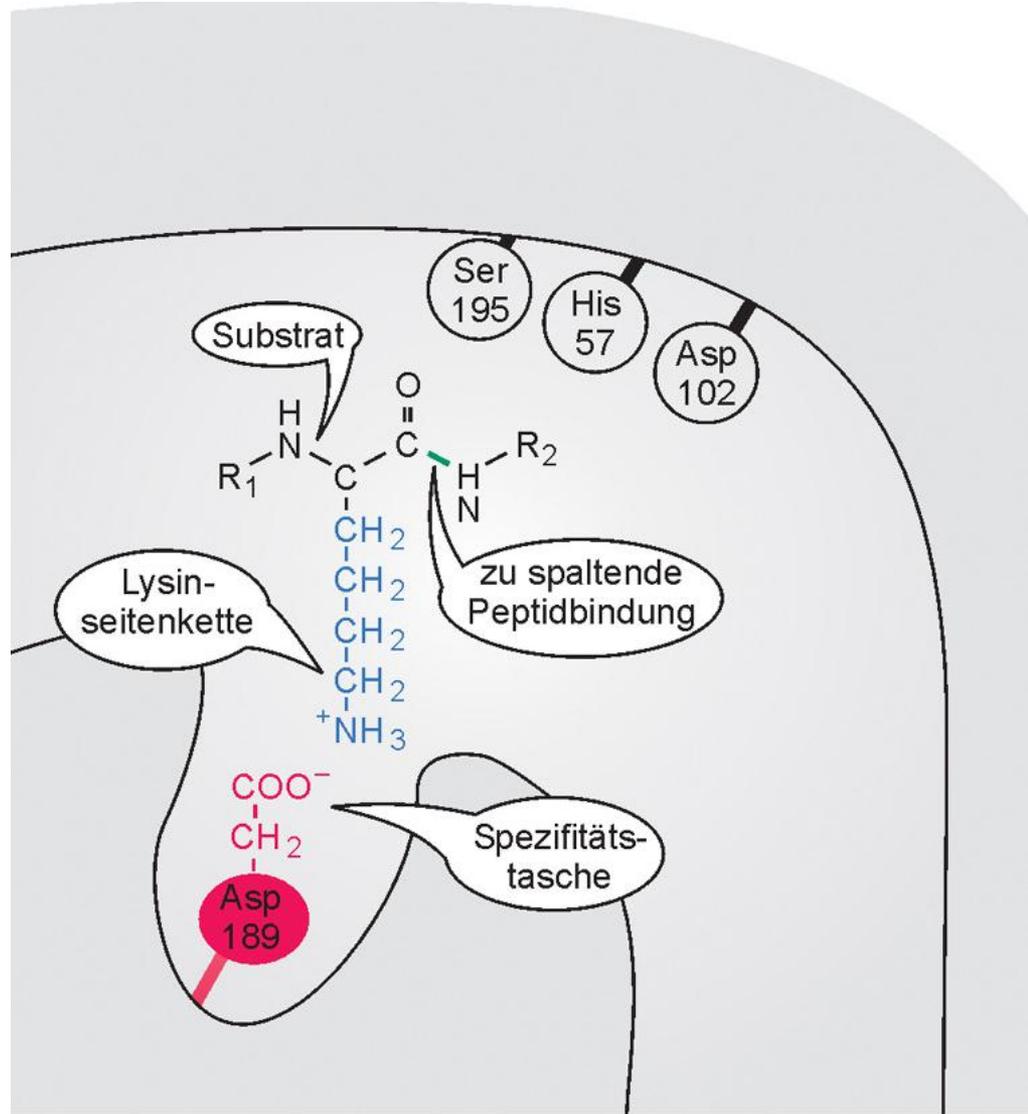
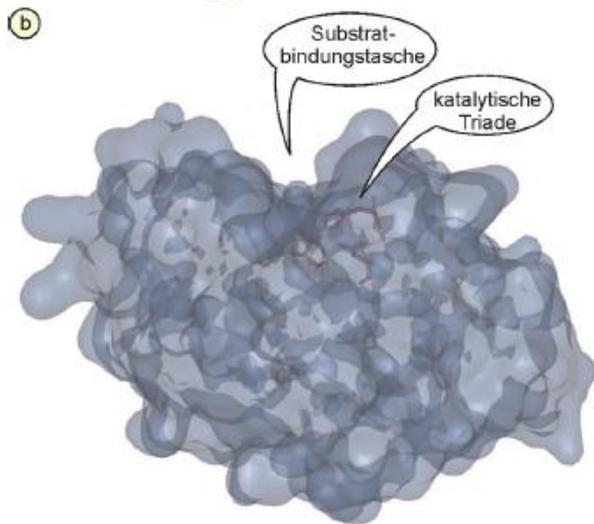
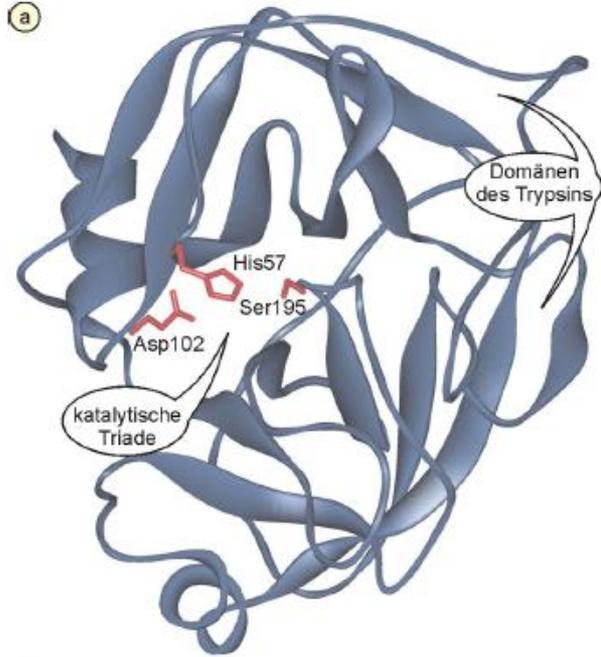
يزال التنافسي بزيادة الركازة اما الآخر فلا.



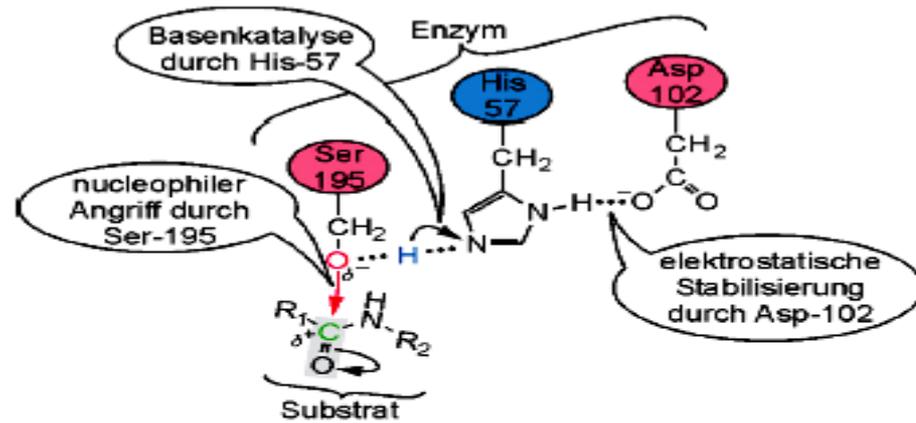
# منبهات الإنزيمات



# آلية عمل الإنزيم

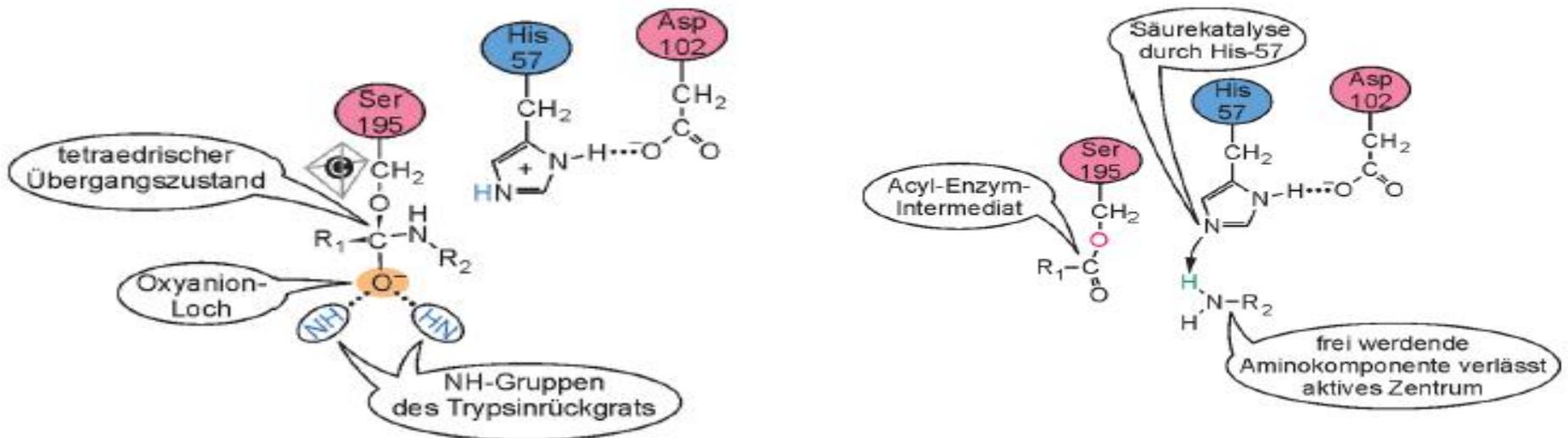


# آلية عمل الإنزيم

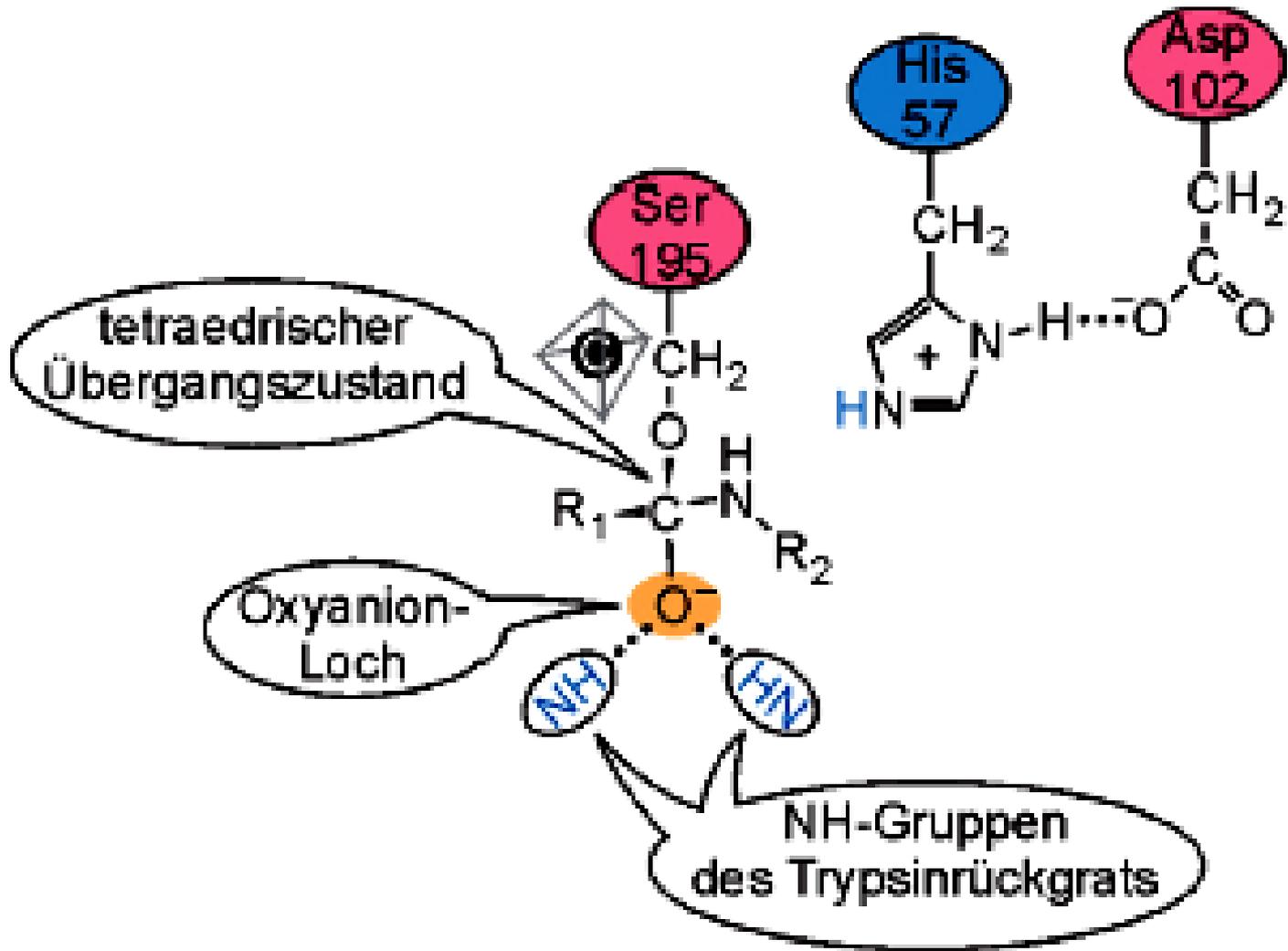


Aus Müller-Esterl, Biochemie, © 2004 Elsevier GmbH

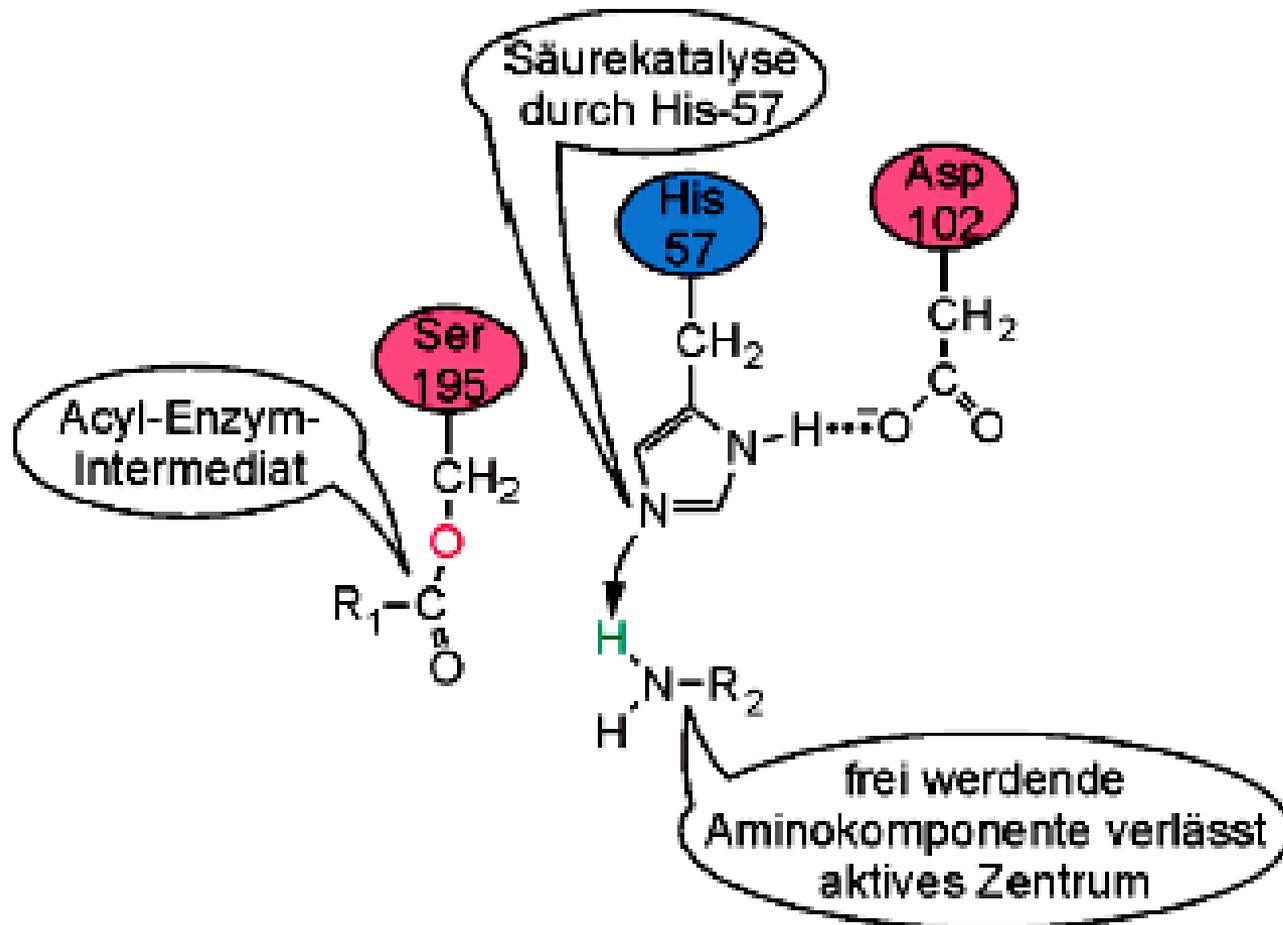
**Abb. 12.13** Aktives Zentrum von Trypsin. Ser 195 startet einen nucleophilen Angriff auf die Peptidbindung und transferiert dabei sein Proton auf das benachbarte His 57. Die positive Überschussladung im Imidazolring von His 57 wird wiederum durch die negativ geladene Seitenkette von Asp 102 kompensiert.



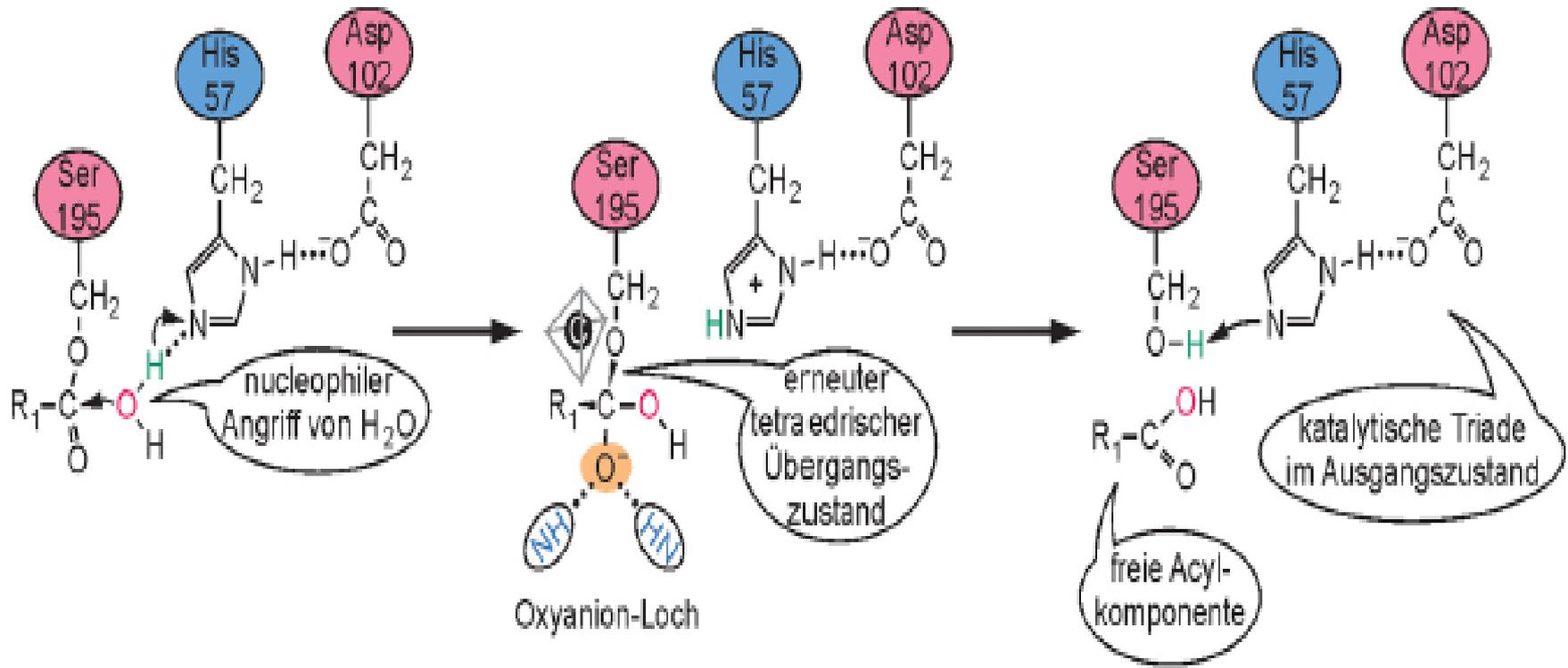
# آلية عمل الإنزيم



# آلية عمل الإنزيم



# آلية عمل الإنزيم



# الوظائف الحيوية للإنزيمات

□ أحداث الحركة عن طريق حلمة الـ ATP بالميوزين

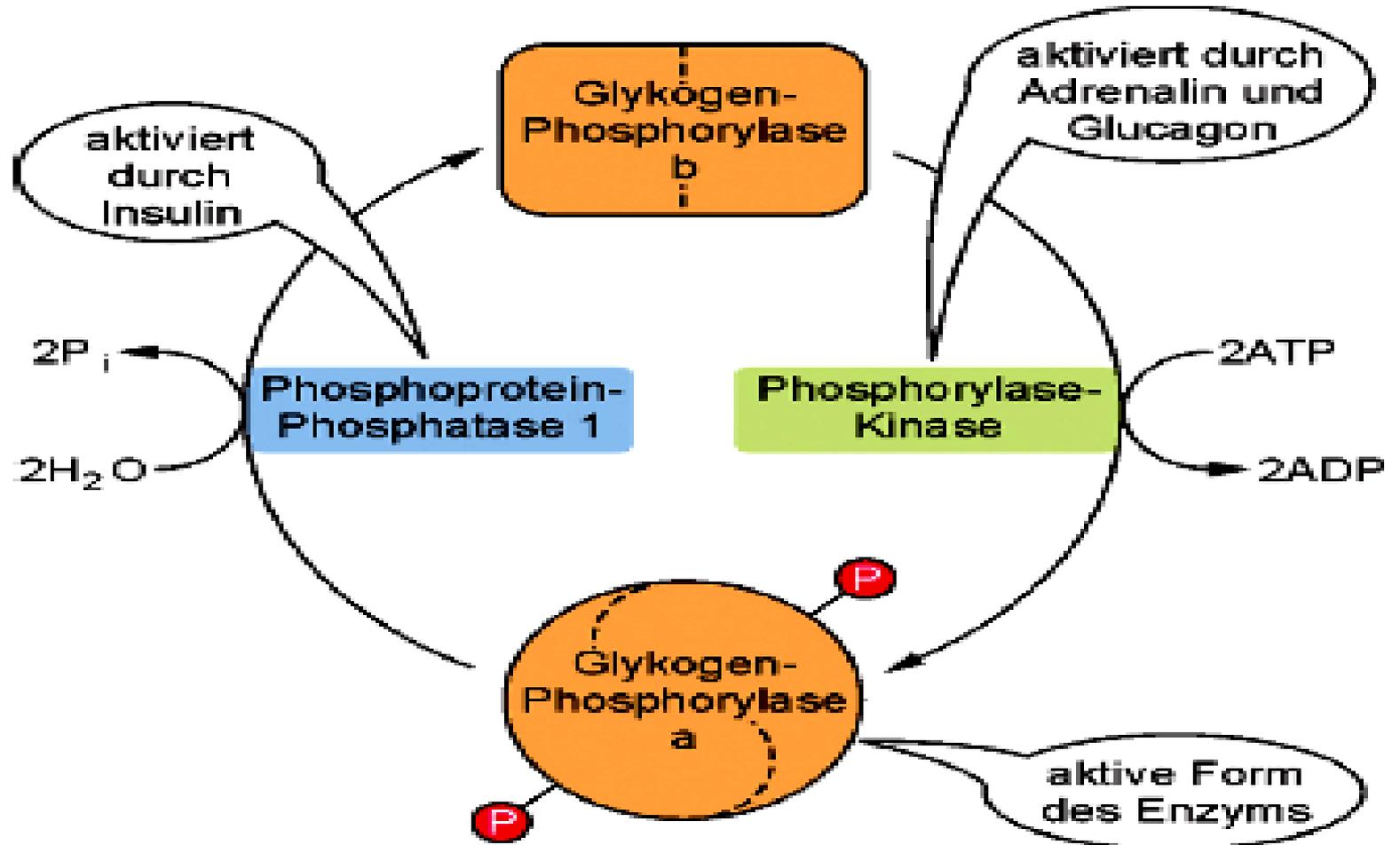
□ نظم الهضم

□ طرق الإستقلابية

□ تحرر الفيروسات

□ مضخات شوارد

□ عملية نقل الإشارة وتنظيم الخلية



# الوظائف الحيوية للإنزيمات

