

ها

بسمه تعالیٰ



بیو شیمی عمومی

آن زیم ها

ابراهیم قاسمی



□ مطالب

- انجام واکنش و سرعت واکنش بیوژیمیایی!
- کیتیک آنژیمی!
- عوامل موثر بر کیتیک آنژیمی؟
- نامگذاری آنژیم ها



□ چه واکنشهایی انجام پذیرند؟

- برای انجام یک واکنش بایستی تغییرات انرژی آزاد واکنش منفی باشد

$$\Delta H = H_{\text{پایانی}} - H_{\text{آغازی}}$$

$$\Delta S = S_{\text{پایانی}} - S_{\text{آغازی}}$$

$$\Delta G = \Delta H - T \Delta S$$

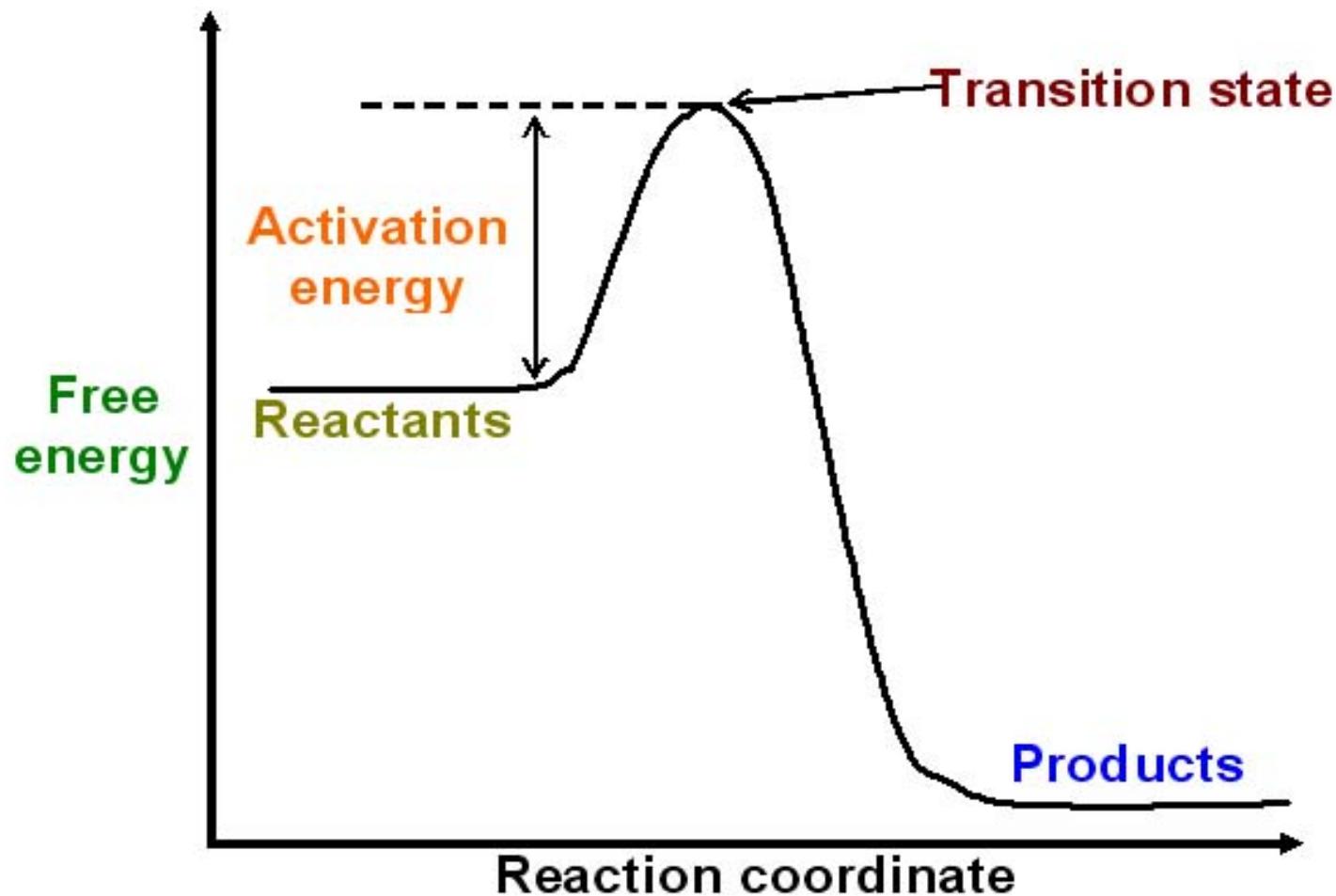


سوال؟ □

■ چرا یک کیسه قند را سال ها بدون تغییر می توان نگه داشت!



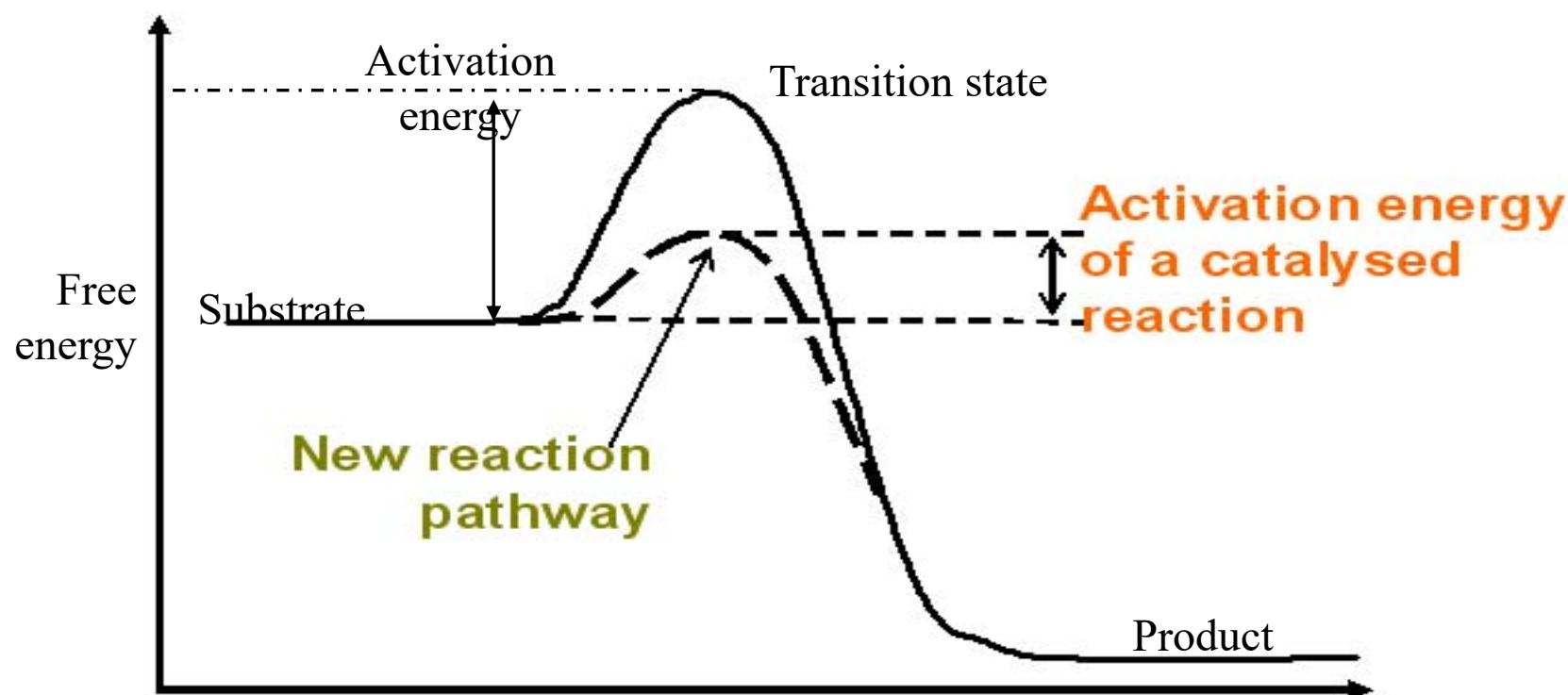
مسیر واکنش





آنزیم ها

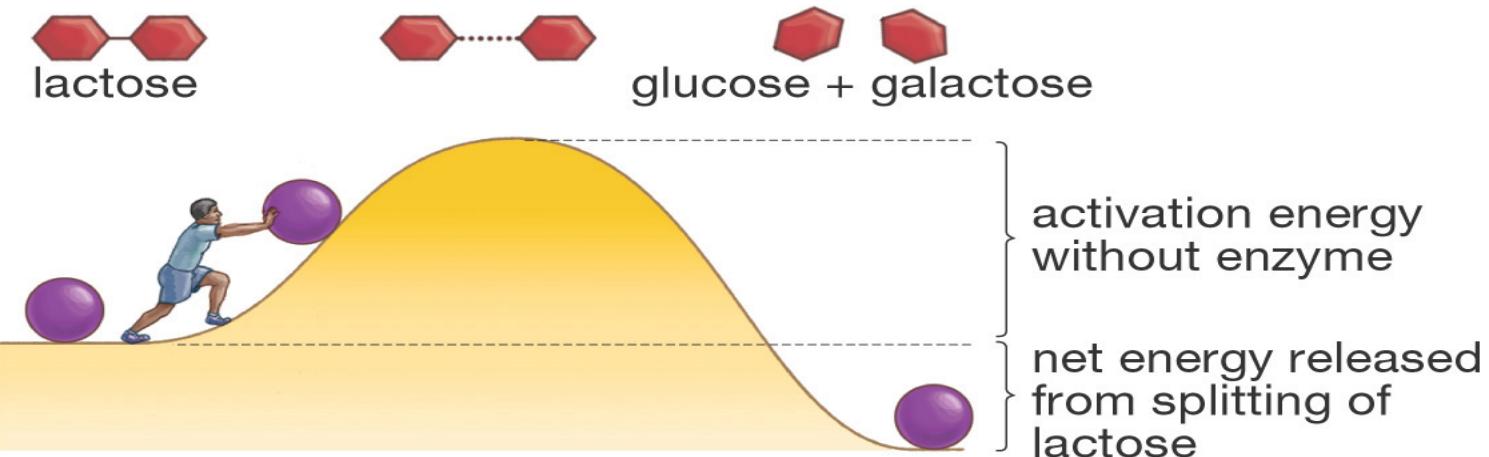
- اثری بر جهت واکنش ندارند و تنها سرعت رسانیدن به تعادل را افزایش می دهند



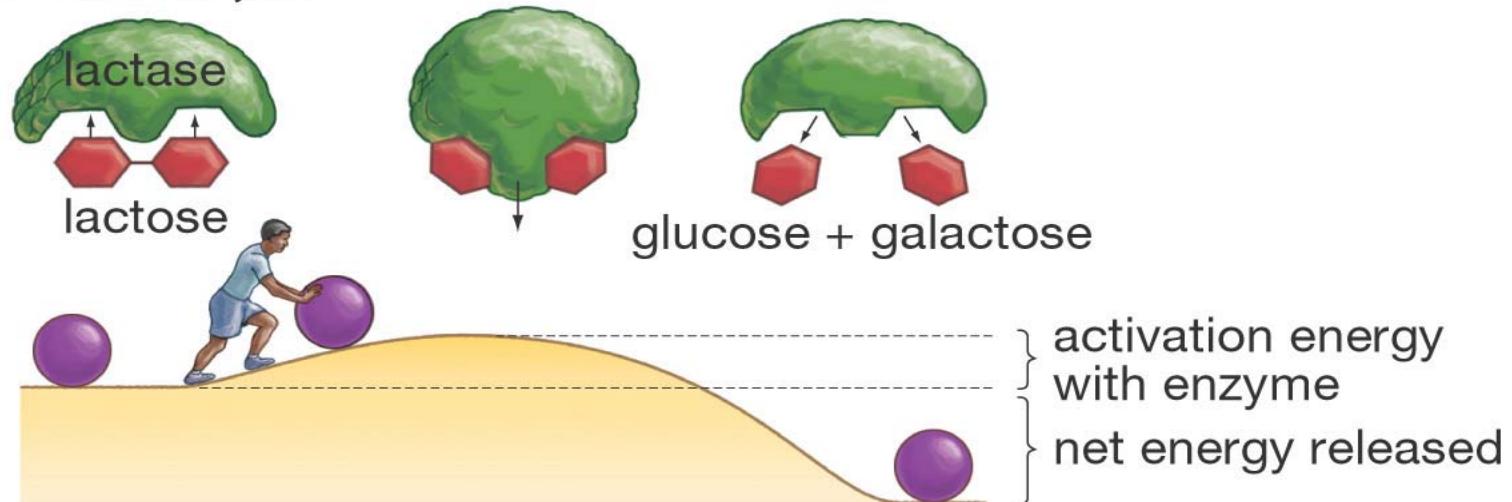


آنزیم ها

(a) Without enzyme



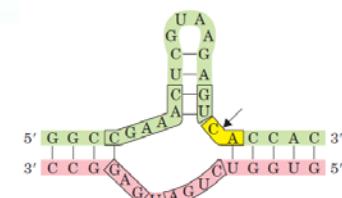
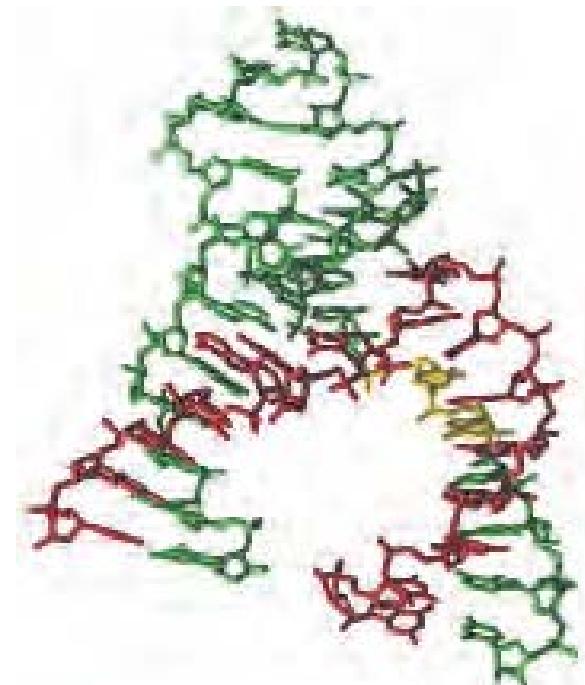
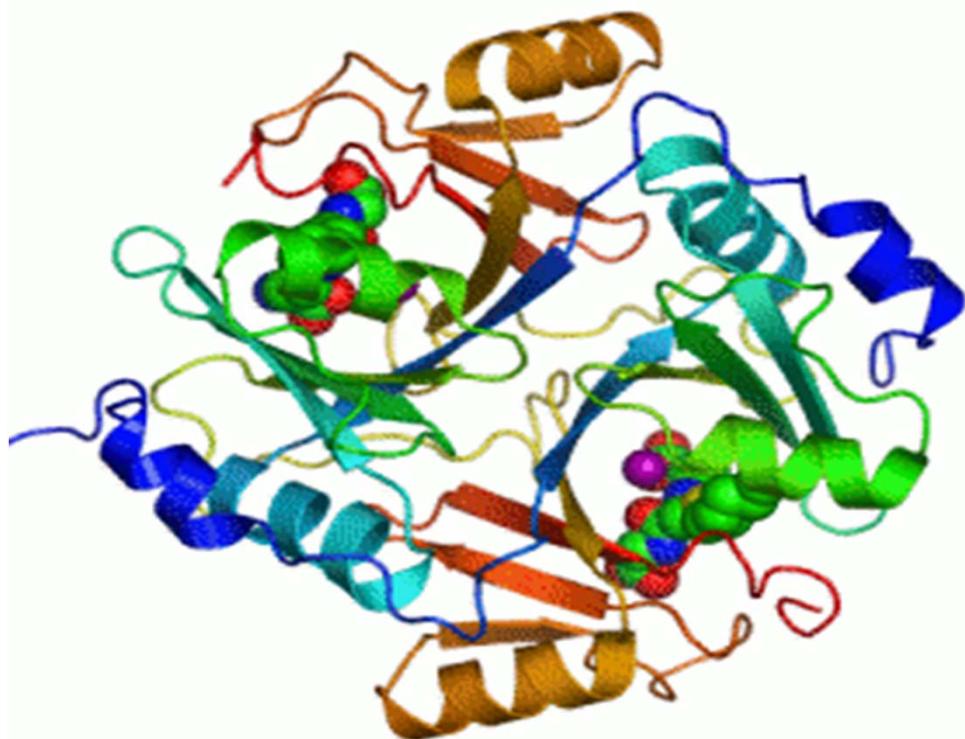
(b) With enzyme





آنزیم ها

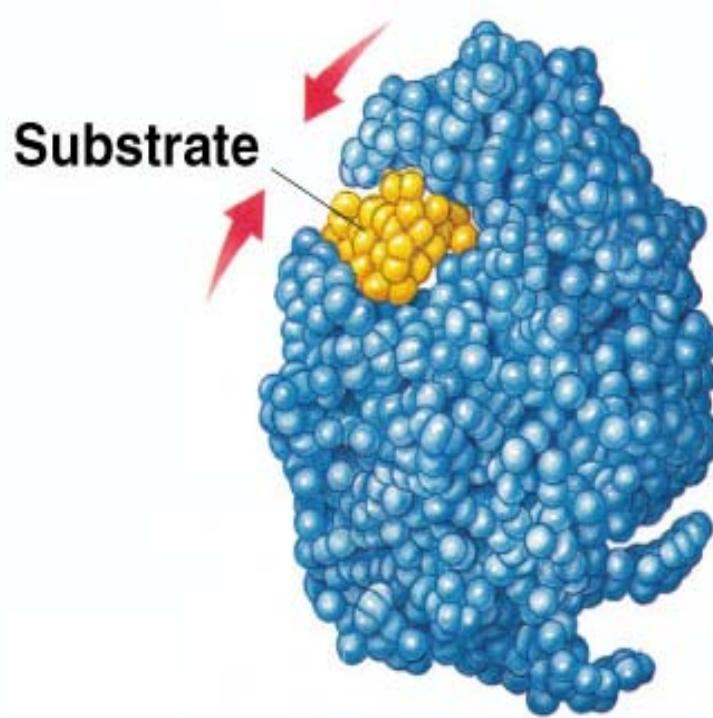
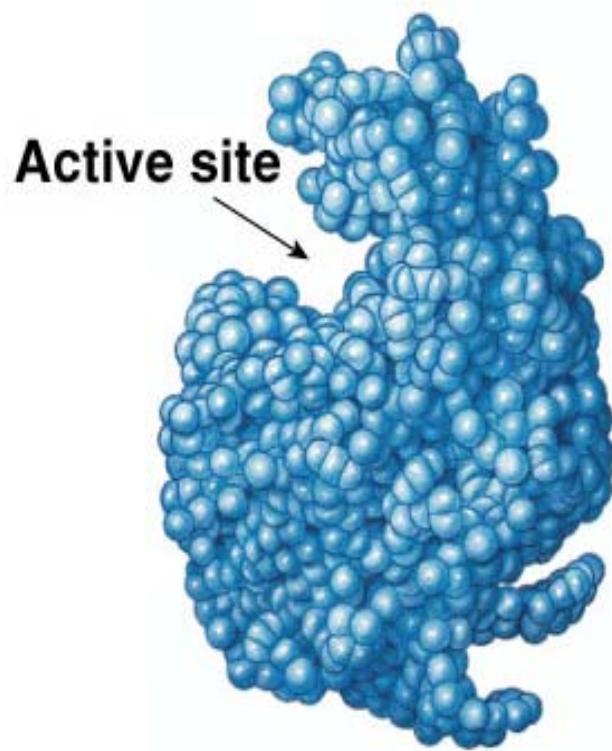
◀ اکثر آنزیم ها از جنس پروتئین (برخی RNA)





آنزیم ها □

- اختصاصی برای سوبسترا (جایگاه فعال)





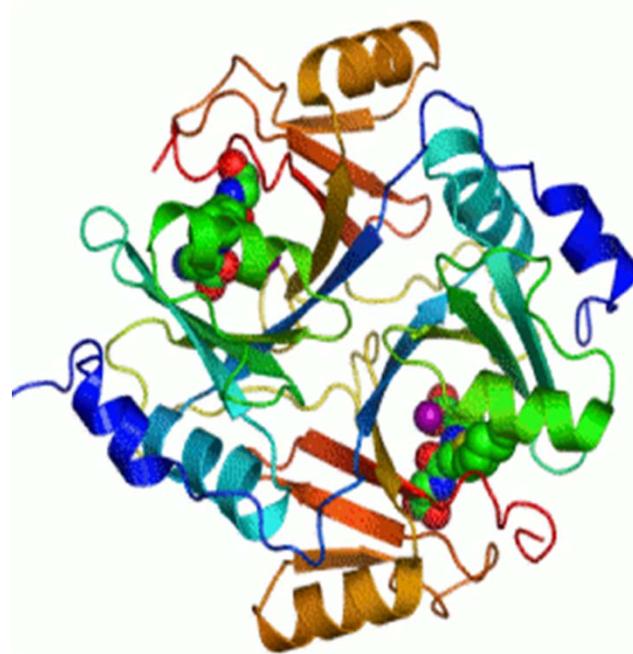
□ کینتیک آنژیمی

■ مطالعه سرعت واکنش آنژیمی و عوامل موثر بر آن

$$\text{Average Rate} = \frac{\Delta [A]}{\Delta t}$$



عوامل موثر بر سرعت واکنش آنزیمی



◀ غلظت آنزیم

◀ غلظت سوبسٹرا

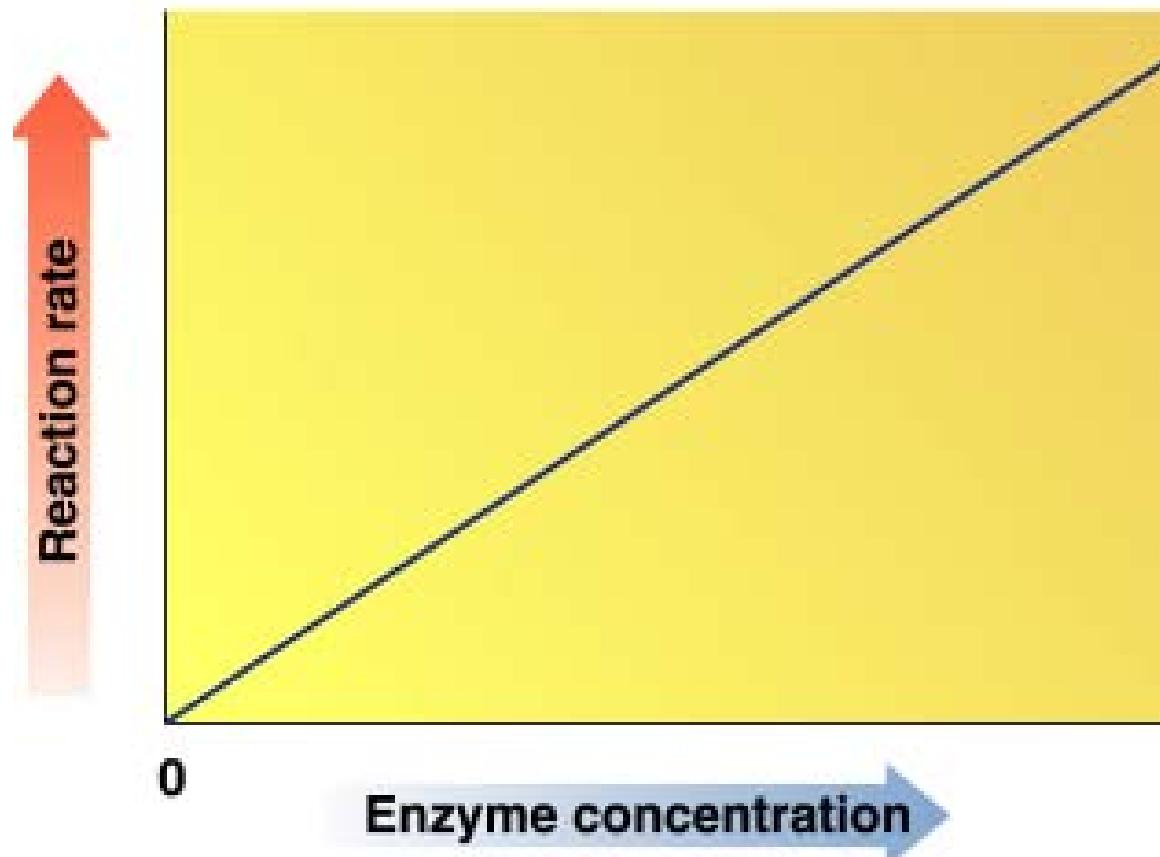
◀ شرایط محیطی

- دما
- pH
- غلظت یونی یا نمک
- فعال کننده و مهارکننده ها
- کوفاکتورها



□ مقدار یا غلظت آنزیم

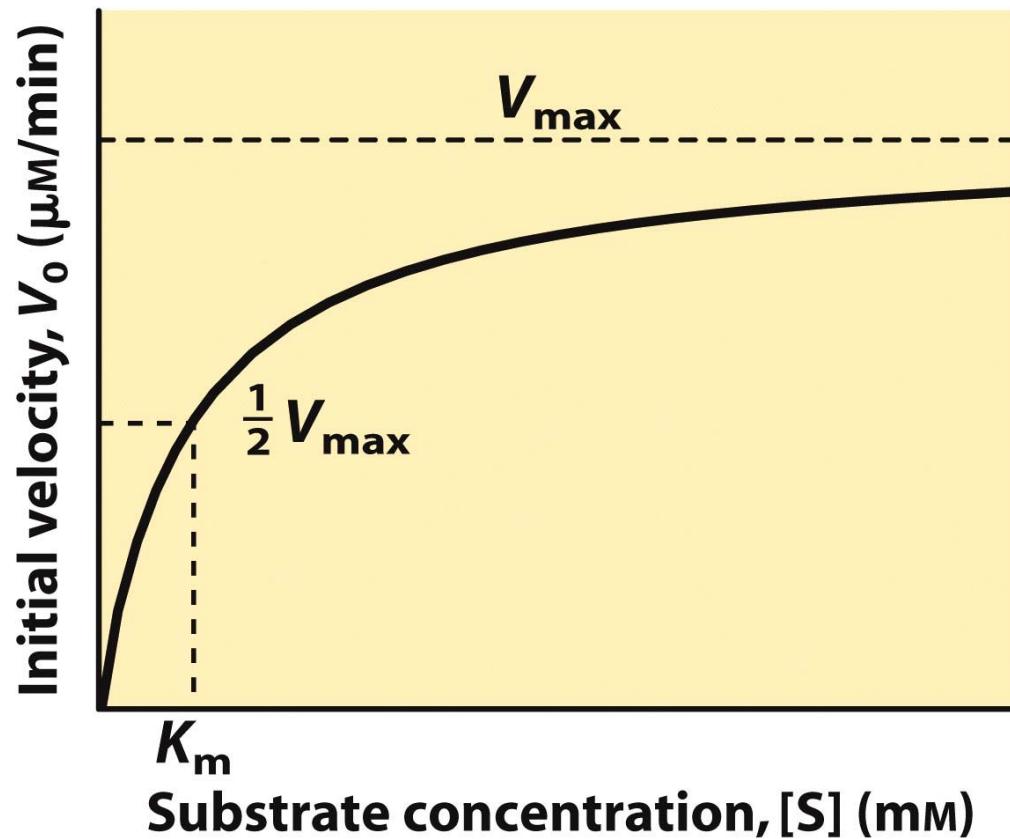
- یک واحد آنزیمی (U) برابر با مقدار آنزیمی که سبب تبدیل $1 \mu\text{mol}$ سوبسترا به محصول در مدت زمان واحد (۱ دقیقه) می شود





□ تشریح رابطه سرعت واکنش آنزیمی با غلظت سوبسٹرا

■ معادله میکائیلیس-منتون



$$V_0 = \frac{V_{\max} [S]}{K_m + [S]}$$

Figure 6-11
Lehninger Principles of Biochemistry, Fifth Edition
© 2008 W.H. Freeman and Company



□ غلظت سوبسترا، K_m و اشباع شدن آنژیم

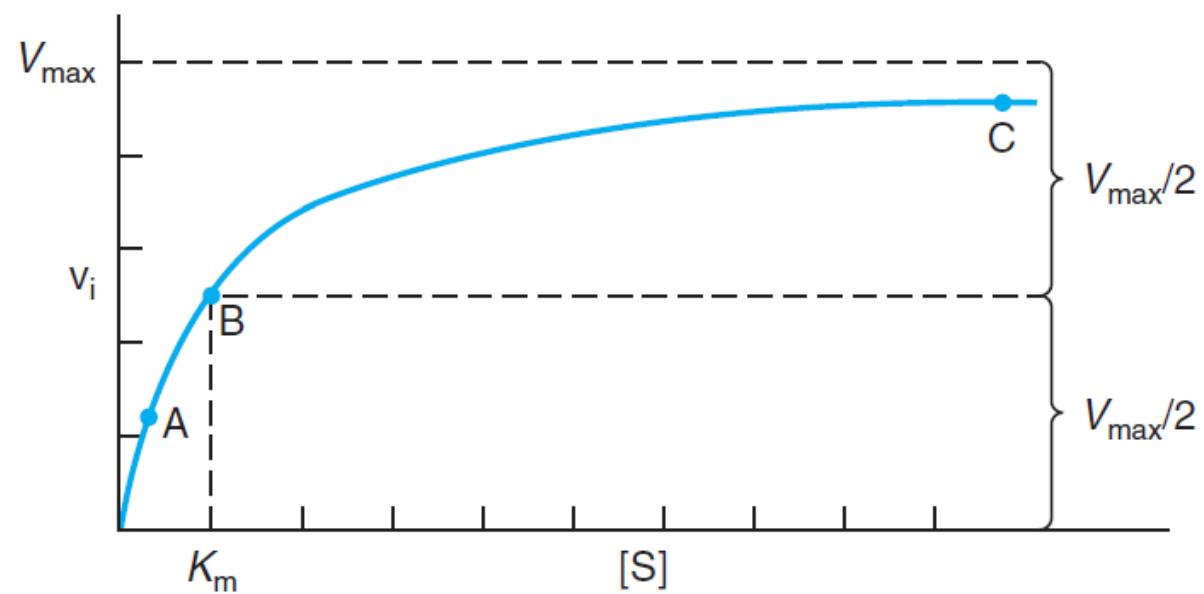
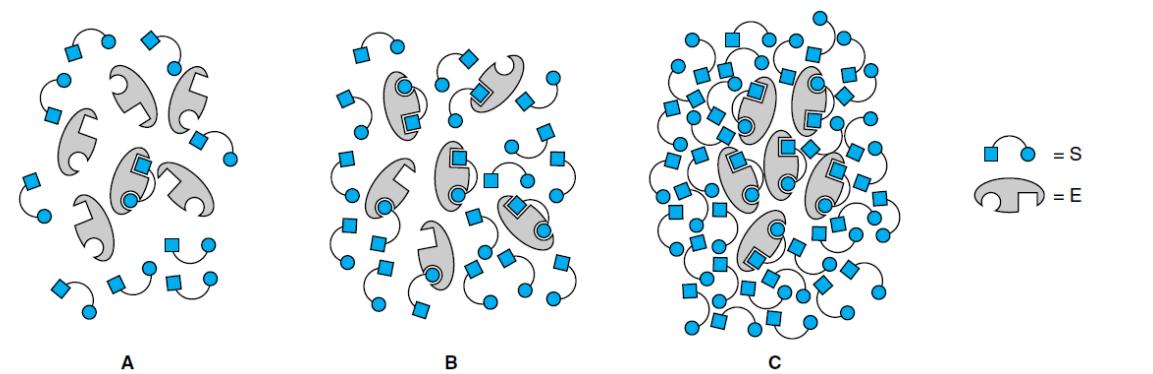




TABLE 6–6 K_m for Some Enzymes and Substrates

Enzyme	Substrate	K_m (mM)
Hexokinase (brain)	ATP	0.4
	D-Glucose	0.05
	D-Fructose	1.5
Carbonic anhydrase	HCO_3^-	26
Chymotrypsin	Glycyltyrosinylglycine	108
	N-Benzoyltyrosinamide	2.5
β -Galactosidase	D-Lactose	4.0
Threonine dehydratase	L-Threonine	5.0



تمرين □

■ اگر غلظت سوبسترا در یک واکنش آنژیمی 2 Km باشد سرعت اولیه؟

$$\frac{1}{4} V_{max} \leftarrow$$

$$\frac{1}{2} V_{max} \leftarrow$$

$$V_{max} \leftarrow$$

$$\frac{2}{3} V_{max} \leftarrow$$

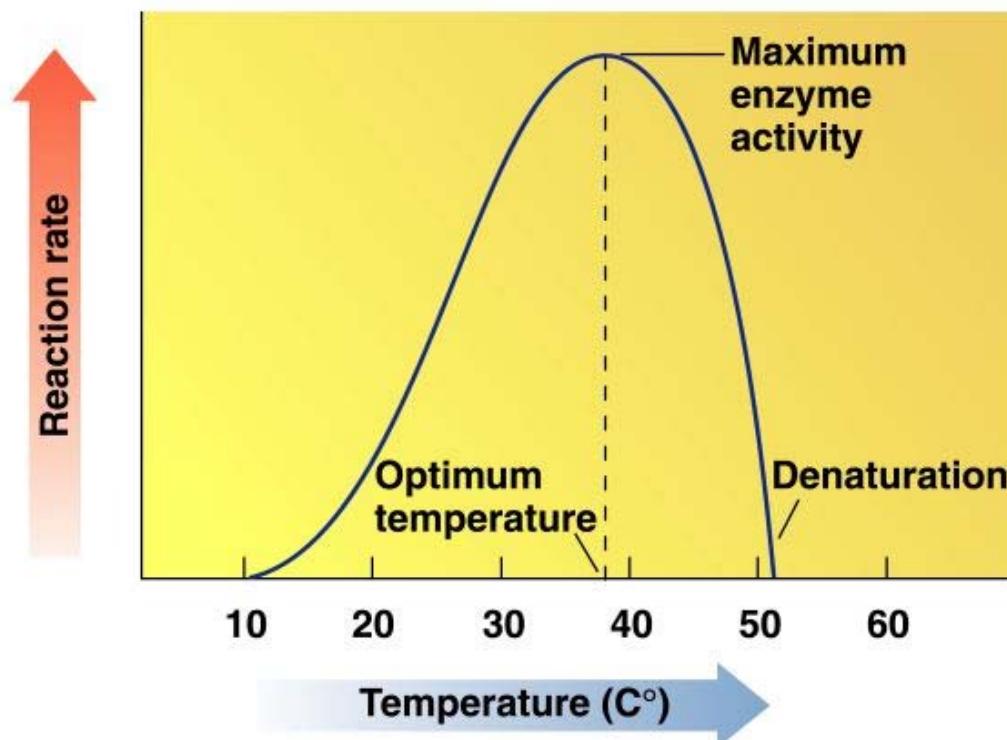


- Estimate the Vmax and Km of the enzyme-catalyzed reaction for which the following data were obtained

[S] (M)	V_0 ($\mu\text{M}/\text{min}$)
2.5×10^{-6}	28
4.0×10^{-6}	40
1×10^{-5}	70
2×10^{-5}	95
4×10^{-5}	112
1×10^{-4}	128
2×10^{-3}	139
1×10^{-2}	140



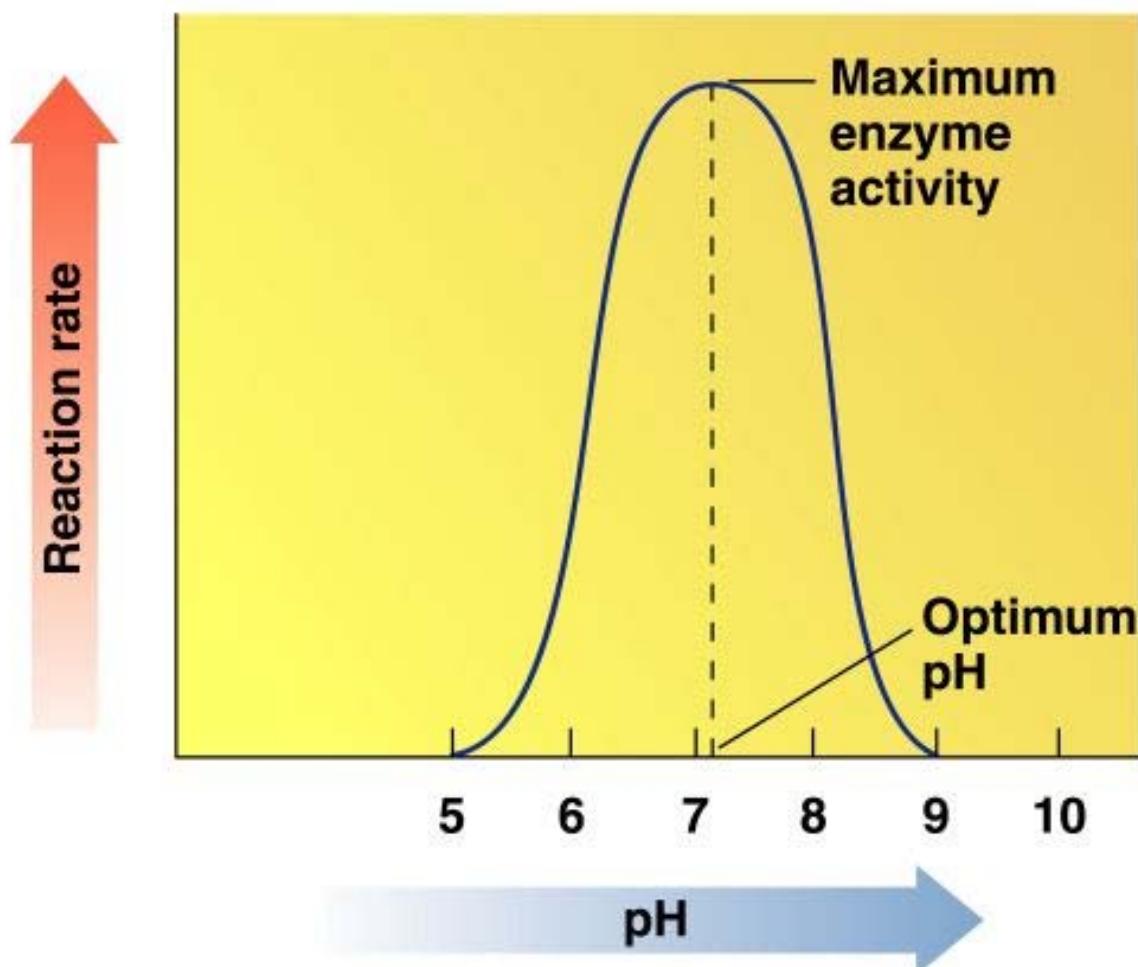
■ اکثر آنزیم ها در دمای ۳۷ درجه بیشترین فعالیت را دارند



Timberlake, General, Organic, and Biological Chemistry. Copyright © Pearson Education Inc., publishing as Benjamin Cummings



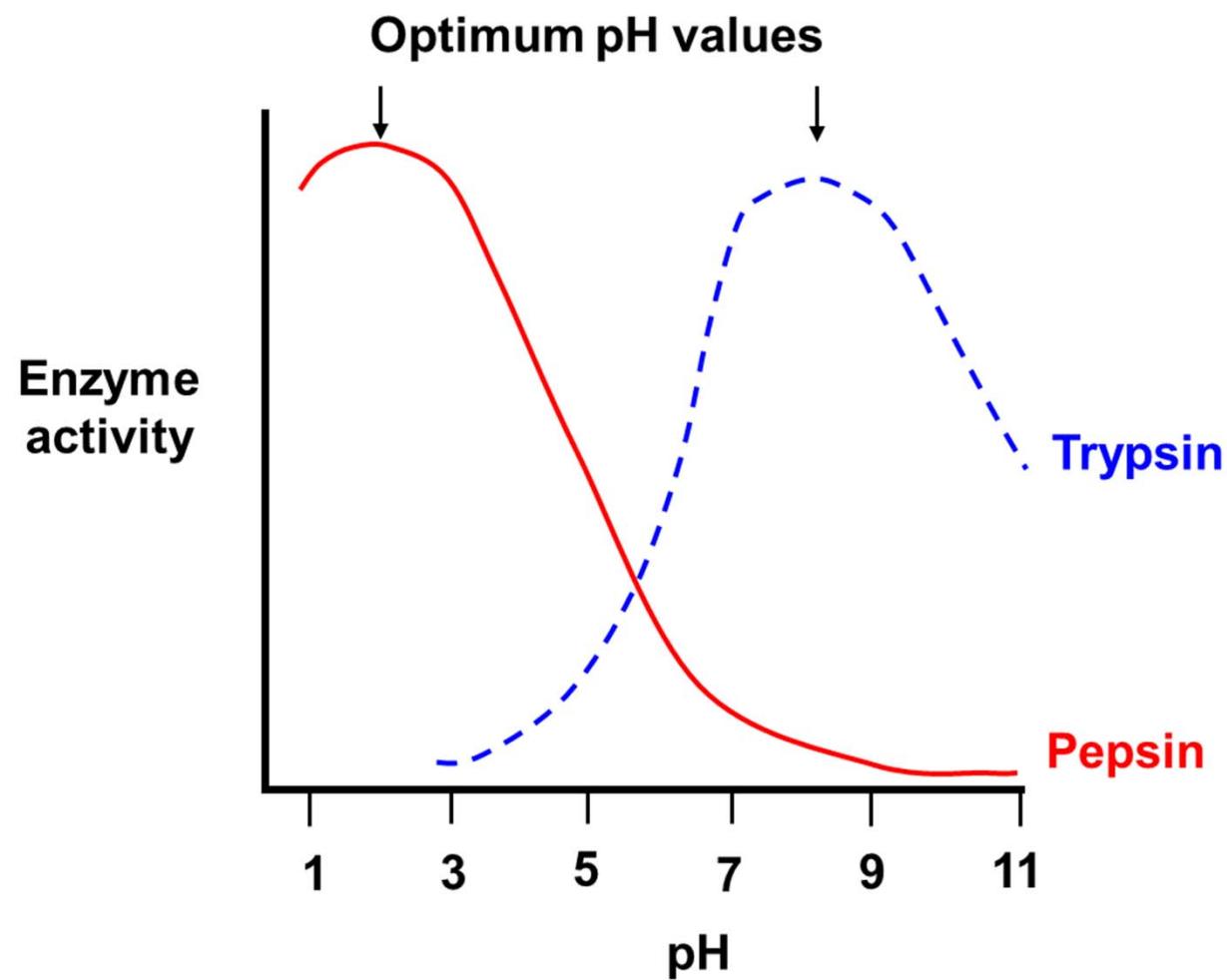
□ اکثر آنزیم های درون سولی pH بهینه ۷



Timberlake, General, Organic, and Biological Chemistry. Copyright © Pearson Education Inc., publishing as Benjamin Cummings.



□ برخی آنزیم ها pH بهینه اسیدی یا بازی

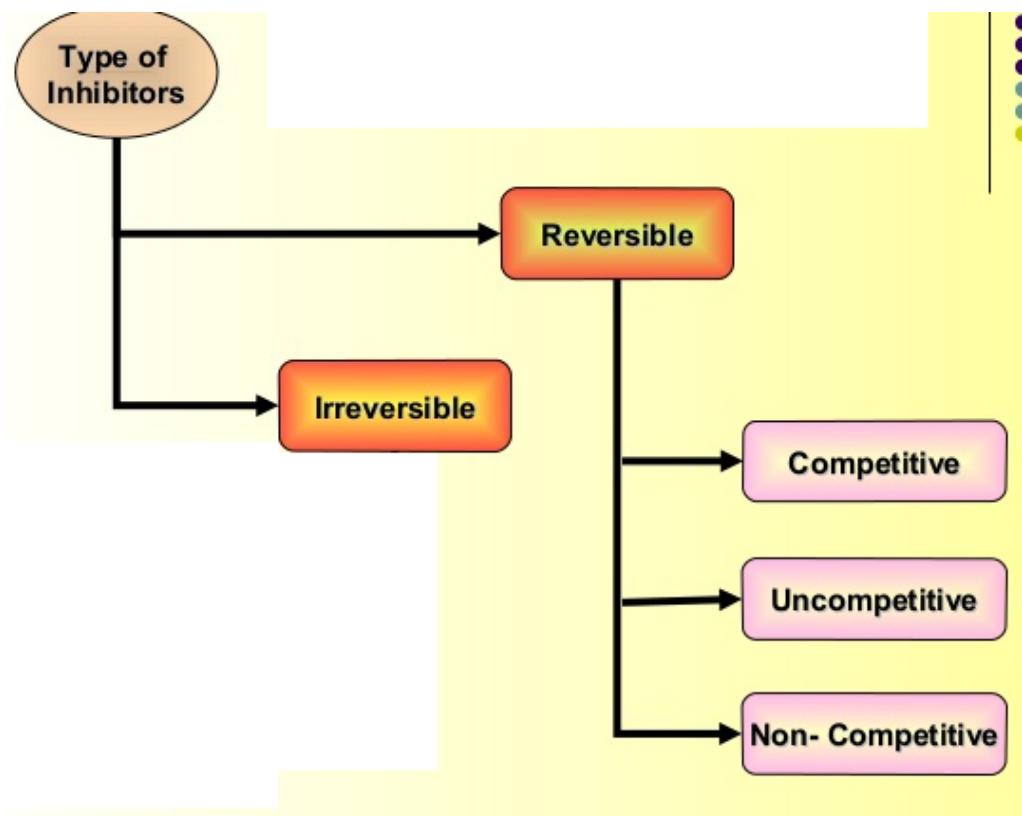




□ مهارکننده یا بازدارنده های آنزیمی

■ مهارکننده ها

◀ مواد شیمیایی که باعث تداخل در کاتالیز آنزیمی و باعث آهسته یا توقف واکنش





متوتر و کسات و دی هیدروفولات

Clinically useful Competitive Inhibition

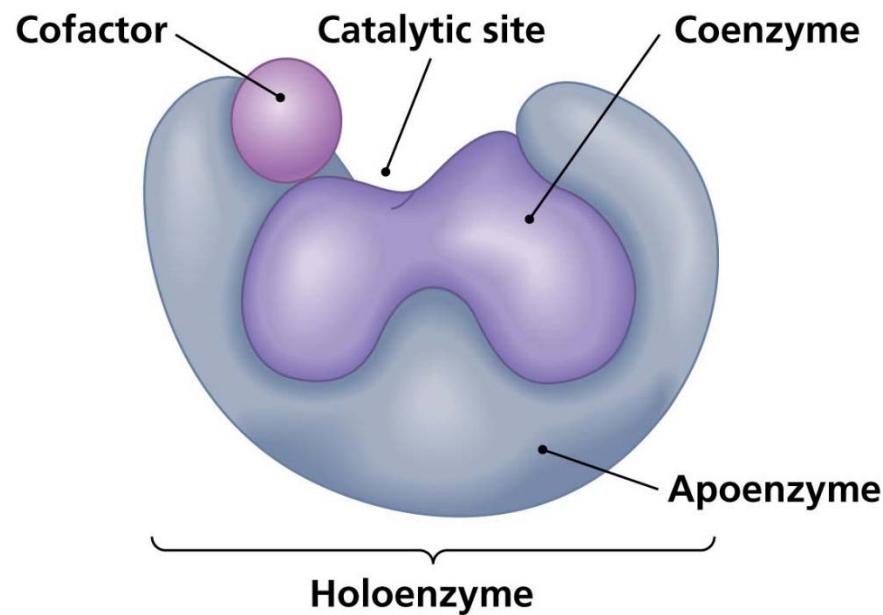


Drugs	Target Enzyme	Therapeutic Use
STATINS - Atorvastatin , simvastatin	HMG CoA reductase	Decrease plasma Cholesterol level - Antihyperlipidemic agents
Allopurinol	Xanthine oxidase	Gout
Methotrexate	Dihydrofolate reductase	Cancer
Captopril & Enalapril	Angiotensin converting enzyme	High blood pressure
Dicoumarol	Vit.K-epoxide-reductase	Anti-coagulant



آنزیم ها

■ بسیاری از آنزیم ها علاوه بر بخش پروتئین حاوی بخش غیرپروتئینی



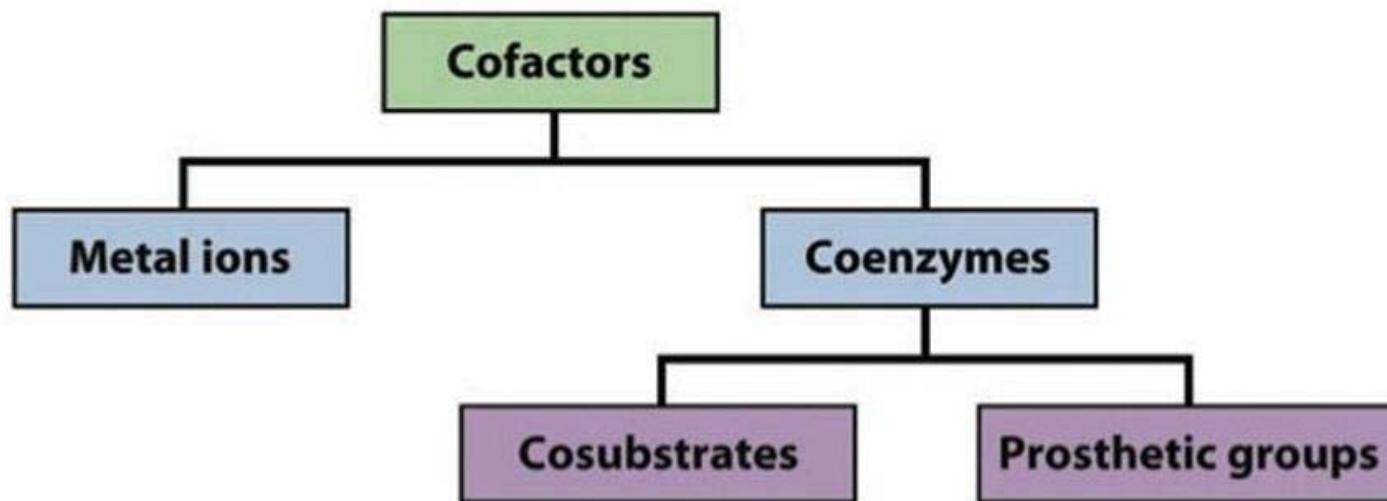
Protein	+	Non protein	=	Holoenzyme
Apoenzyme	+	Cofactor	=	Holoenzyme

Copyright © 2006 Pearson Education, Inc., publishing as Benjamin Cummings.



کوفاکتورها (کمک آنزیم ها) □

Figure 3.3 Enzyme cofactor classification



© 2008 John Wiley & Sons, Inc. All rights reserved.



□ یونهای فلزی بعنوان کوفاکتورها

Metal Ions and Some
Enzymes That Require Them

Metal Ion	Enzyme
Fe^{2+} or Fe^{3+}	Cytochrome oxidase Catalase Peroxidase
Cu^{2+}	Cytochrome oxidase
Zn^{2+}	DNA polymerase Carbonic anhydrase Alcohol dehydrogenase
Mg^{2+}	Hexokinase Glucose-6-phosphatase
Mn^{2+}	Arginase
K^+	Pyruvate kinase (also requires Mg^{2+})
Ni^{2+}	Urease
Mo	Nitrate reductase
Se	Glutathione peroxidase



کوآنزیم ها (انتقال گروه های شیمیایی) □

Related vitamin	Coenzyme	Chemical reaction
Niacin	NAD ⁺ , NADP ⁺	Oxidation-reduction
Riboflavin (B ₂)	FAD	Oxidation-reduction
Thiamine (B ₁)	Thiamine pyrophosphate	Decarboxylation and two carbon transfer
Pantothenate	Coenzyme A	Acyl group transfer
Folate	Tetrahydrofolate	Transfer of one-carbon groups
Biotin	Biotin	Carboxylation
Pyridoxal (B ₆)	Pyridoxal phosphate	Transamination

آنژیم ها



۴) اسید آراشیدونیک

۳) اسید آلفا لینولنیک

$\Delta_{6,9,12,15}$
۲۰ : ۴

۲) اسید گاما لینولنیک

DHA

-۶۸

ساختمان نوع دوم پروتئین به کدام یک اطلاق می‌گردد؟

- ۱) پیچ خودگی منظم نواحی مختلفی از زنجیره پلی پپتیدی
- ۲) ساختار سه بعدی تمامی اسیدهای آمینه در زنجیره پلی پپتیدی
- ۳) پروتئینی که از بیش از یک زنجیره پلی پپتیدی ساخته شده است.
- ۴) توالی خطی اسیدهای آمینه که با پیوند پپتیدی به هم متصل شده‌اند.

-۶۹

ترکیبی با فرمول روبرو چه نام دارد؟

$\Delta_{6,9,12,15}$
۲۰ : ۴

کیناز چه نوع آنزیمی است؟

۴) اسید آلفا لینولنیک

۳) اسید گاما لینولنیک

-۷۰

۱) گروه‌های فسفات را از سوبسترا جدا می‌نماید.

۲) با حذف یک ملکول آب، پیوند دو گانه ایجاد می‌نماید.

۳) با مصرف ATP یک گروه فسفات به سوبسترا اضافه می‌کند.

۴) از H^+ و NADH استفاده می‌کند تا وضعیت اکسیداسیون سوبسترا را تغییر دهد.

...

-۷۵ - فرم زوئیتریون در کدام یک از ترکیبات زیر وجود دارد؟

۴) گلیسرول

۳) آلانین

۲) اسید لینولئیک

۱) گلوکز

-۱۱۶

سرعت واکنش کدام یک از آنزیم‌های زیر بیشتر است؟

$KM_4 = 7$ (۴)

$KM_3 = 4/3$ (۳)

$KM_2 = 3/4$ (۲)

$KM_1 = 2/3$ (۱)



□ نامگذاری آنزیم ها

■ عمومی

◀ آنزیم های هیدرولیز کننده (هضم):

- نام سوبسترا+آر (لیپاز، سوکراز، لاکتاز)

- sucrase breaks down sucrose
- protease breaks down protein
- lipase breaks down lipid

◀ آنزیم های درگیر در متابولیسم

- نام سوبسترا+عمل آنزیم+آر (پیروات دهیدروژناز، DNA پلیمراز)
- DNA polymerase builds DNA
- Pyruvate dehydrogenase oxidase pyruvate



□ نامگذاری بین المللی (عدد گروه آنژیمی) (EC)

◀ هر آنژیم از ۴ عدد

◀ عدد اول مربوط به نوع واکنش : ۶ طبقه اصلی آنژیمی

طبقه	کاتالیز واکنش
اکسیدوردوکتازها	اکسیداسیون و احیا
ترانسفرازها	انتقال گروه از یک سوبسترا به دیگری
هیدرولازها	تجزیه یک مولکول با حضور آب
لیازها	واکنش حذفی یا افزایشی (اضافه کردن یا برداشتن یک گروه برداشت و یا تشکیل پیوند دوگانه)
ایزومرازها	نوآرایی درون مولکولی
لیگازها	ترکیب دو مولکول با مصرف ATP

