

آیا جزوه را از سایت ما دانلود کرده اید؟

کتابخانه الکترونیکی PNUEB

پیام نوری ها بستاپید

مزایای عضویت در کتابخانه PNUEB :

دانلود رایگان و نامحدود خلاصه درس و جزوه

دانلود رایگان و نامحدود حل المسائل و راهنمای

دانلود کتابچه نمونه سوالات دروس مختلف پیام نور با جواب

WWW.PNUEB.COM

کتابچه نمونه سوالات چیست:

سایت ما اقتدار دارد برای اولین بار در ایران توانسته است کتابچه نمونه سوالات تمام دروس پیام نور که هر یک حاوی تمامی آزمون های برگزار شده پیام نور (تمامی نیمسالهای موجود **حتی امکان** با جواب) را در یک فایل به نام کتابچه جمع آوری کند و هر ترم نیز آن را آپدیت نماید.

مراحل ساخت یک کتابچه نمونه سوال

(برای آشنایی با رحالت بسیار زیاد تولید آن در هر ترم) :

دسته بندی فایلها - سرچ بر اساس کد درس - چسباندن سوال و جواب - پیدا کردن یک درس در نیمسالهای مختلف و چسباندن به کتابچه همان درس - چسباندن نیمسالهای مختلف یک درس به یکدیگر - وارد کردن اطلاعات تک تک نیمسالها در سایت - آپلود کتابچه و خیلی موارد دیگر.

همچنین با توجه به تغییرات کدهای درسی دانشگاه (ستثنایات زیادی در سافت کتابچه بوجود می آید که کار سافت کتابچه را بسیار پیچیده می کند .



كتابخانه الکترونیکی
PNU_{EB}
WWW.PNU_{EB}.COM

هو الاول

دانشگاه پیام نور

مبانی بیوژنیمی
(رشته زیست شناسی)

مؤلف : دکتر عذرا ربانی چادگانی

تهیه کننده : دکتر مسعود صالح مقدم

طراحی و تنظیم : فریدا باقریه

فهرست مطالب

| |
|----------|
| صفحه ۲ |
| صفحه ۴۹ |
| صفحه ۶۶ |
| صفحه ۸۰ |
| صفحه ۹۴ |
| صفحه ۱۱۷ |
| صفحه ۱۲۵ |
| صفحه ۱۵۳ |
| صفحه ۱۶۶ |
| صفحه ۱۸۲ |
| صفحه ۱۹۹ |
| صفحه ۲۰۸ |
| صفحه ۲۱۹ |
| صفحه ۲۲۷ |
| صفحه ۲۳۸ |

گفتار اول : کلیات
گفتار دوم : کربوهیدرات ها
گفتار سوم : لیپیدها
گفتار چهارم : پروتئین ها
گفتار پنجم : آنزیم ها
گفتار ششم : اسیدهای نوکلئیک
گفتار هفتم : ویتامین ها و کوآنزیم ها
گفتار هشتم : اصول بیو انرژیک
گفتار نهم : متabolیسم کربوهیدرات ها
گفتار دهم : متabolیسم لیپیدها
گفتار یازدهم : زنجیره تنفسی ، چرخه کربوس
گفتاردوازدهم : زنجیره تنفسی ، انتقال الکترون و فسفریلاسیون اکسیداکتو
گفتار سیزدهم : قتوستتر
گفتار چهاردهم : متabolیسم ترکیبات نیتروژن دار
گفتار پانزدهم : بیوستتر اسیدهای نوکلئیک و پروتئین ها

گفتار اول : کلیات

www*PNUEB.COM

هدف آموزشی کلی :

آشنایی با تاریخچه دانش بیوشیمی ، عناصر و ترکیبات اصلی سازنده ماده زنده و برخی پدیده های شیمیایی مهم در واکنش های زیستی .

هدف های آموزشی جزیی :

معنا و مفهوم دانش بیوشیمی ، خلاصه ای از تاریخچه و شکل گیری آن . عناصر اصلی تشکیل دهنده ماده زنده و اهمیت عنصر کربن .

چگونگی تنوع ترکیبات کربن ، دلایل و اهمیت آن در مولکول های آلی مشخصات و ویژگی های انواع ایزومرهای فضایی و انواع پیوندهای شیمیایی .

خواص فیزیکی و شیمیایی مهم آب که سبب اهمیت آن در ماده زنده می شود .

چگونگی تغییرات یون های H و OH که میزان PH محلول ها و خاصیت اسیدی و بازی آن ها را مشخص می سازد .

نقش و اهمیت نمک ها و ماکرو مولکول های زیستی در ساختار و عملکرد ماده زنده .

تاریخچه دانش بیوشیمی:

ستنزر آزمایشگاهی بعضی از ترکیبات زیستی مانند اوره توسط وولر (۱۸۲۸) برخی از دانشمندان را بر آن داشت تا اختصاصات زیستی را با دانش شیمی توجیه و تفسیر کند.

وان لی بیگ با مطالعه شیمی فیزیولوژی ثابت کرد :

گرمای بدن نتیجه سوختن مواد غذایی است و نه نیروی زیستی .

هوب سیلر ، برای نخستین بار **هموگلوبین** ، یعنی ماده سرخ رنگ خون را جدا سازی و شناسایی کرد .

او در سال ۱۸۷۷ ، کلمه بیوشیمی را به عنوان یک دانش مستقل و جدا از دانش فیزیولوژی مطرح و معرفی کرد .

دوران توسعه دانش بیوشیمی :

اواسط صده هجدهم و صده نوزدهم

کشف مخمرها که تخمیر الکلی را انجام می دهند
کشف آنزیم‌ها به عنوان کاتالیست‌های زیستی
کشف آسیدهای آمینه به عنوان واحدهای ساختاری پروتئین‌ها
شناسایی هورمون‌ها، لیپیدها، ویتامین‌ها
متبلور کردن آنزیم‌ها
کشف چرخه اوره
کشف چرخه کربس

کشف ساختار ماده ژنتیکی یاخته توسط واتسون و کریک در سال ۱۹۵۳

عناصر تشکیل دهنده ماده زنده

مقایسه عناصر اصلی موجود در بدن انسان و در پوسته زمین

| عناصر اصلی موجود در پوسته زمین | عنصر اصلی موجود در بدن انسان | |
|--------------------------------|------------------------------|---------|
| ۴۷ | ۶۳ | هیدروژن |
| ۲۸ | ۲۵/۵ | اکسیژن |
| ۷/۹ | ۱۹/۵ | کربن |
| ۴/۵ | ۱/۴ | نیتروژن |
| ۳/۵ | ۰/۳۱ | کلسیم |
| ۲/۵ | ۰/۲۲ | فسفر |
| ۲/۵ | ۰/۱۳ | گوگرد |
| ۲/۲ | ۰/۰۸ | کلر |
| | ۰/۰۶ | پتالسیم |

چهار عنصر فراوان در موجودات زنده :

H هیدروژن

O اکسیژن

C کربن

N نیتروژن

در مجموع ۹۹ درصد کل توده یاخته را تشکیل می دهند .

کربن ۵۰ تا ۶۰ درصد
نیتروژن ۸ تا ۱۰ درصد
اکسیژن ۲۵ تا ۳۰ درصد
هیدروژن ۳ تا ۴ درصد

وزن خشک یاخته های زنده را تشکیل می دهد.

گوگرد S و فسفر P نیز دو عنصر مهم زیستی هستند.

و یون های Na ، K ، Ca ، Mg ، Cl و فرایندهای زیستی موجود و ضروری هستند.

عناصر کمیاب موجود در ماده زنده :

Fe ، Cu ، Zn ، Mn ، Co ، I ، Mo ، V ، Cr ،
Ni ، F ، Se ، Si ، Sn ، B ، As

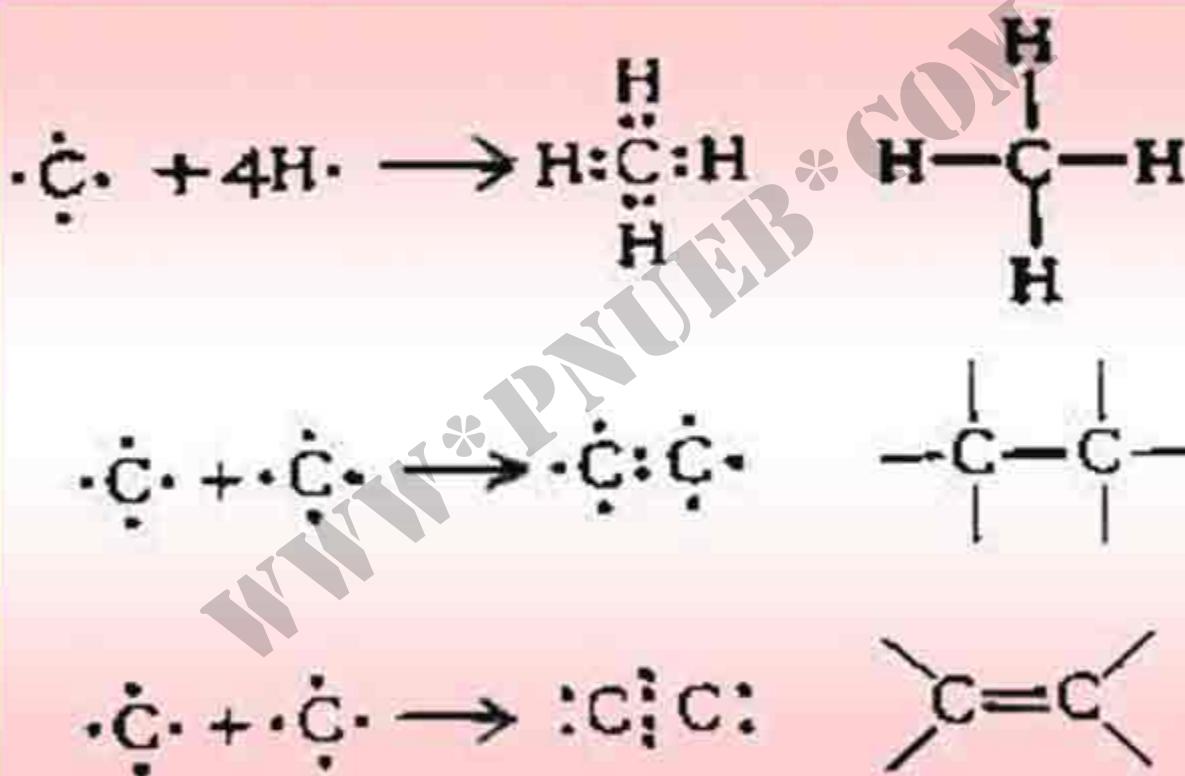
عنصر کربن و اتصالات آن :

شیمی موجودات زنده که بیش از نیمی از وزن خشک بدن آن ها را تشکیل می دهد، حول محور کربن دور می زند.

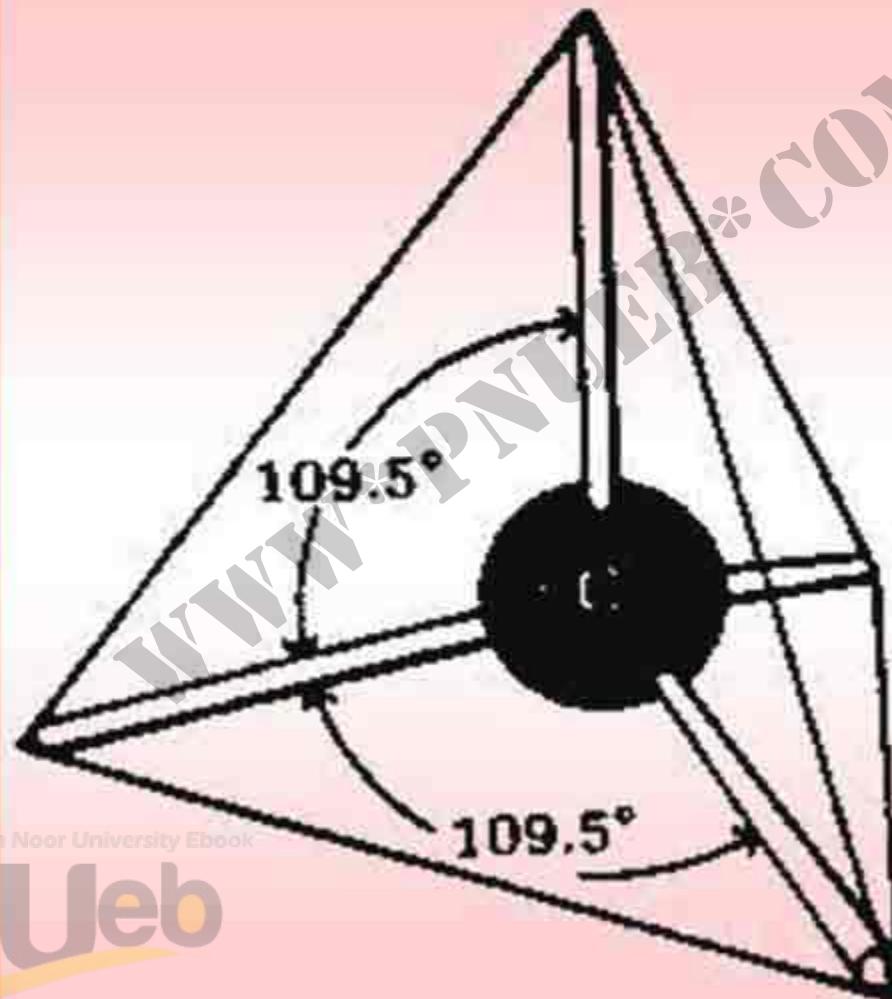
اتم کربن برای پر کردن الکترون های قشر بیرونی خود نیاز به چهار الکترون دارد (آرایش هشت تایی)

ترکیب اتم های کربن با یکدیگر و ایجاد اتصالات کربن - کربن بسیار بانبات بوده و از نظر زیستی حائز اهمیت بسیار است .

هر اتم کربن به تعداد الکترون های جفت نشده خود می تواند اتم کربن به خود متصل کند.



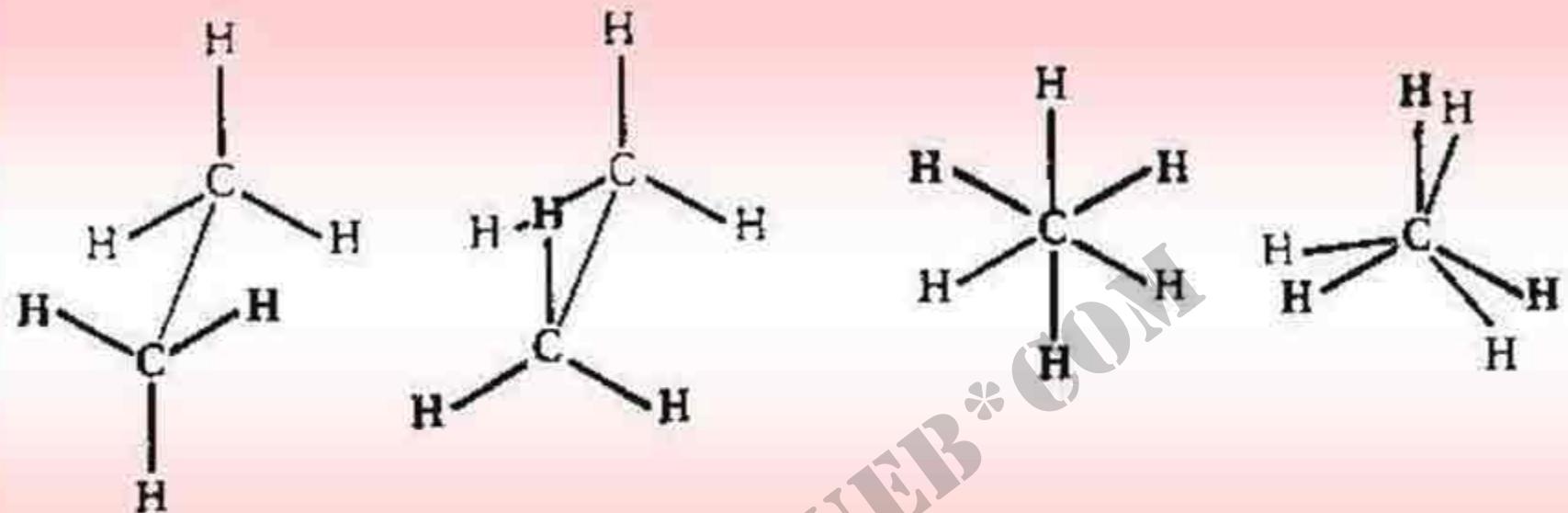
پیوندهای کربن به شکل چهار وجهی با زاویه 109.5° بین اتم کربن واقع شده اند.



چرخش حول پیوند یگانه کربن - کربن به شکل آزاد انجام می شود .

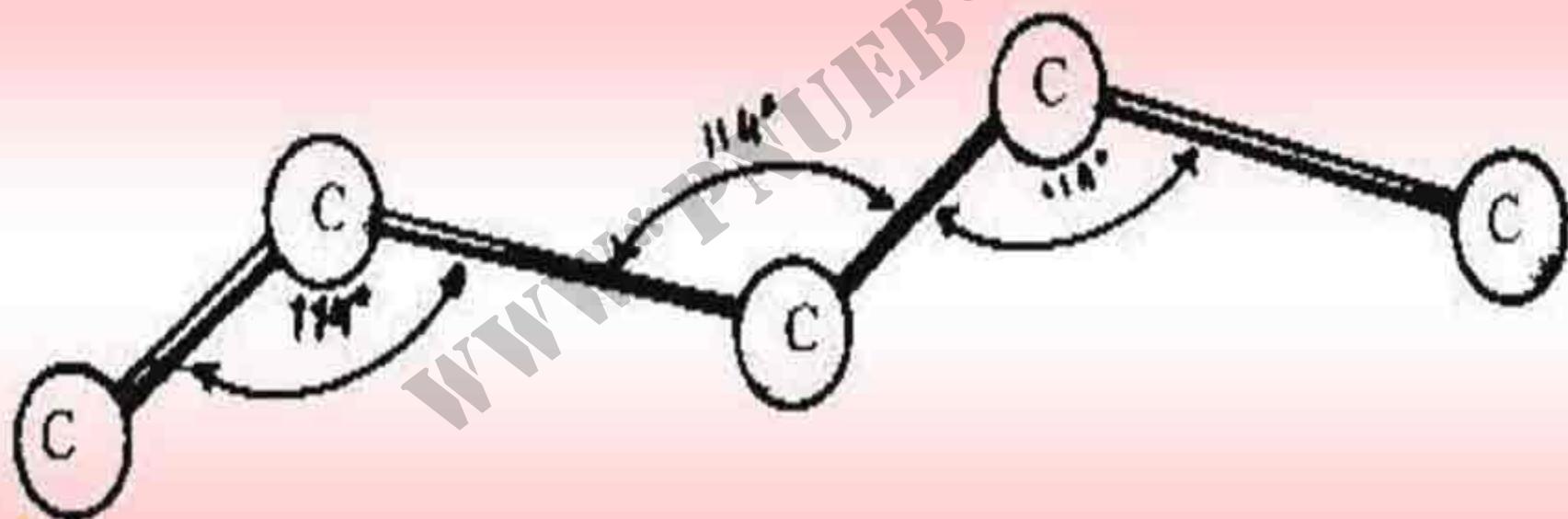
اتصال گروه های باردار بزرگ یا زیاد به کربن بر روی ^{*} چرخش آزاد تأثیر منفی داشته و می توانند مانع چرخش شوند .

چرخش آزاد حول پیوند یگانه مولکول ها باعث ایجاد ساختمان های فضایی مختلف شده و اشکال متنوعی را ایجاد می کند .

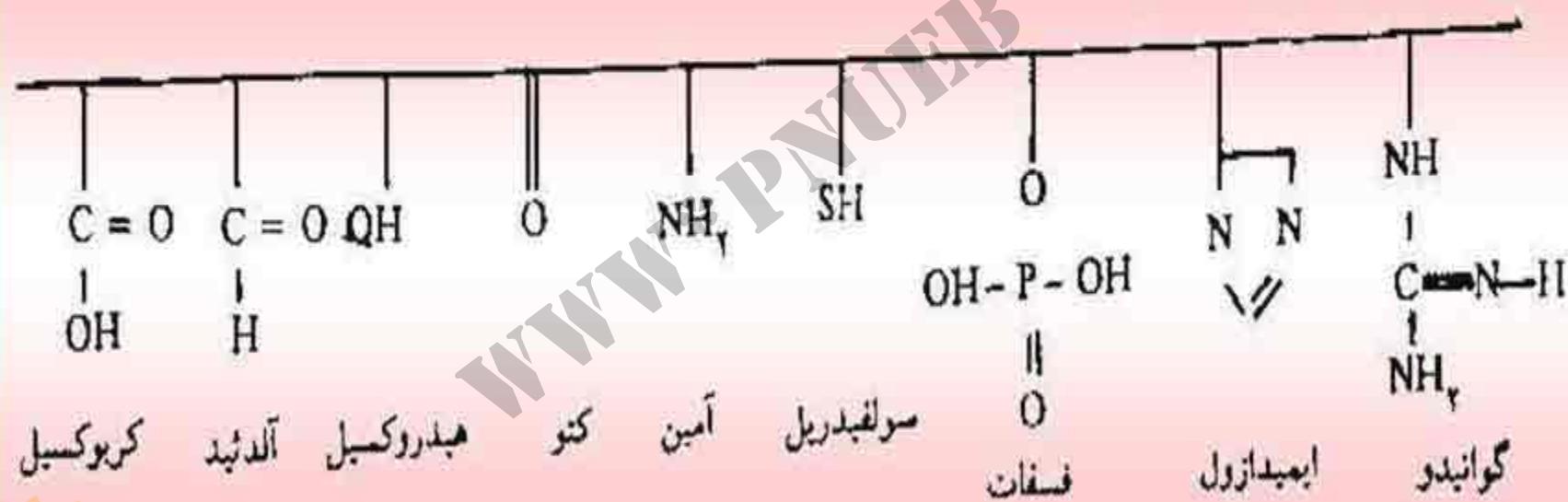


اگر پیوند بین دو اتم کربن دوگانه باشد، این ترکیب به علت خاصیت رزونانس (تشدید) قابلیت چرخش نخواهد داشت.

در مولکول هایی که از بیش از دو اتم کربن ساخته شده اند، زنجیره هیدروکربنی شکل خط راست ندارد.



برخی از گروه های فعال در ساختار مولکول های زیستی



ایزومرهای فضایی

دو ترکیب که فرمول بسته پکسان و فرمول گسترده متفاوت داشته باشند، ایزومر خوانده می شوند.

ایزومر های نوری
ایزومر های هندسی

انواع ایزومری فضایی:

ایزومرهای نوری

اتم کربن که چهار اتم یا ترکیب مختلف نامشابه به آن متصل باشند، کربن نامتقارن یا کلیرال خوانده می شود.

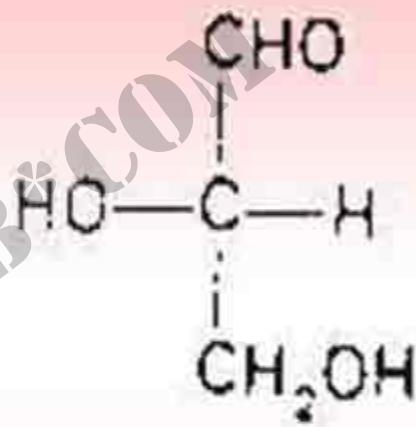
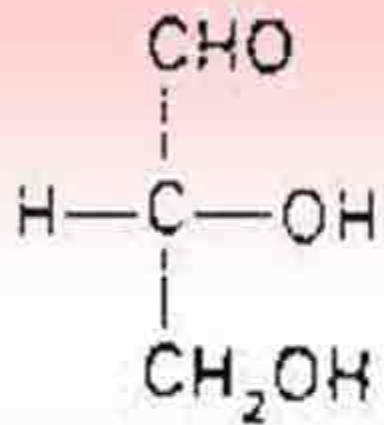
اتم کربن نامتقارن می تواند دو شکل ایزومری به نام انانتیومر داشته باشد که آرایش فضایی متفاوت دارند.

انانتیومرها تصاویر آینه‌ای یکدیگرند.

خواص فیزیکی مانند نقطه ذوب یکسان دارند.

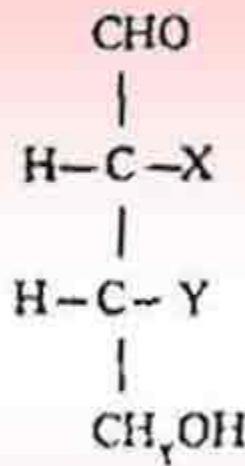
دو انانتیومر، ترکیبات شیمیایی مشابه دارند.

یکی از راه‌های تشخیص انانتیومرها، استفاده از خصوصیت و توانایی آن‌ها در چرخش نور پلاریزه (نور قطبیده) است.

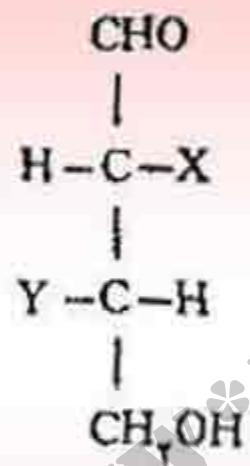


D - گلیسرالدئید

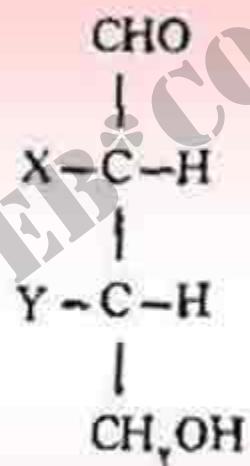
L - گلیسرالدئید



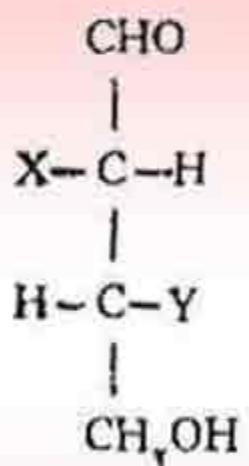
D(2R,3R)



D-Allo(2R,3S)



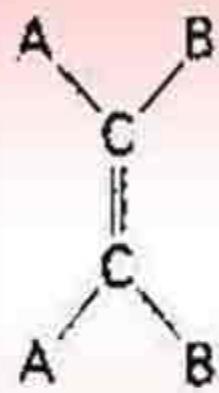
L(2S,3S)



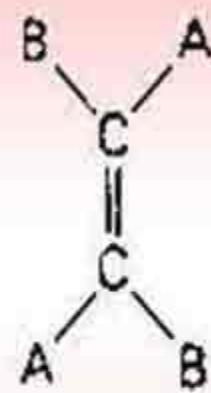
L-Allo(2S,3R)

ایزومرهای هندسی :

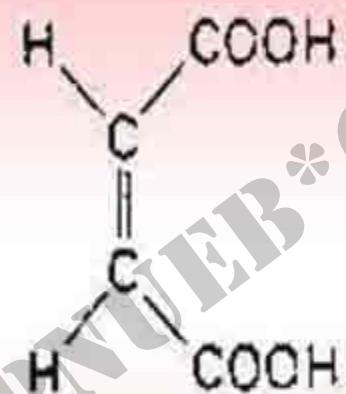
ایزومرهای سیس و ترانس



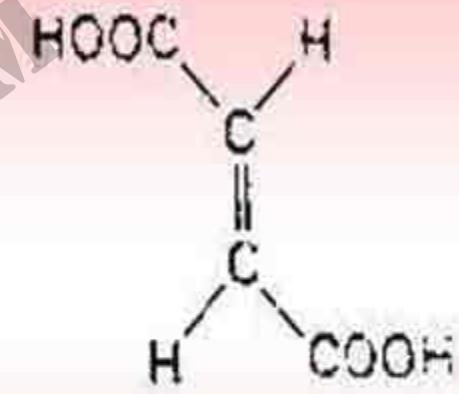
سیس



ترانس



امید مالئیک (سیس)



امید فورماریک (ترانس)

پیوندهای شیمیایی

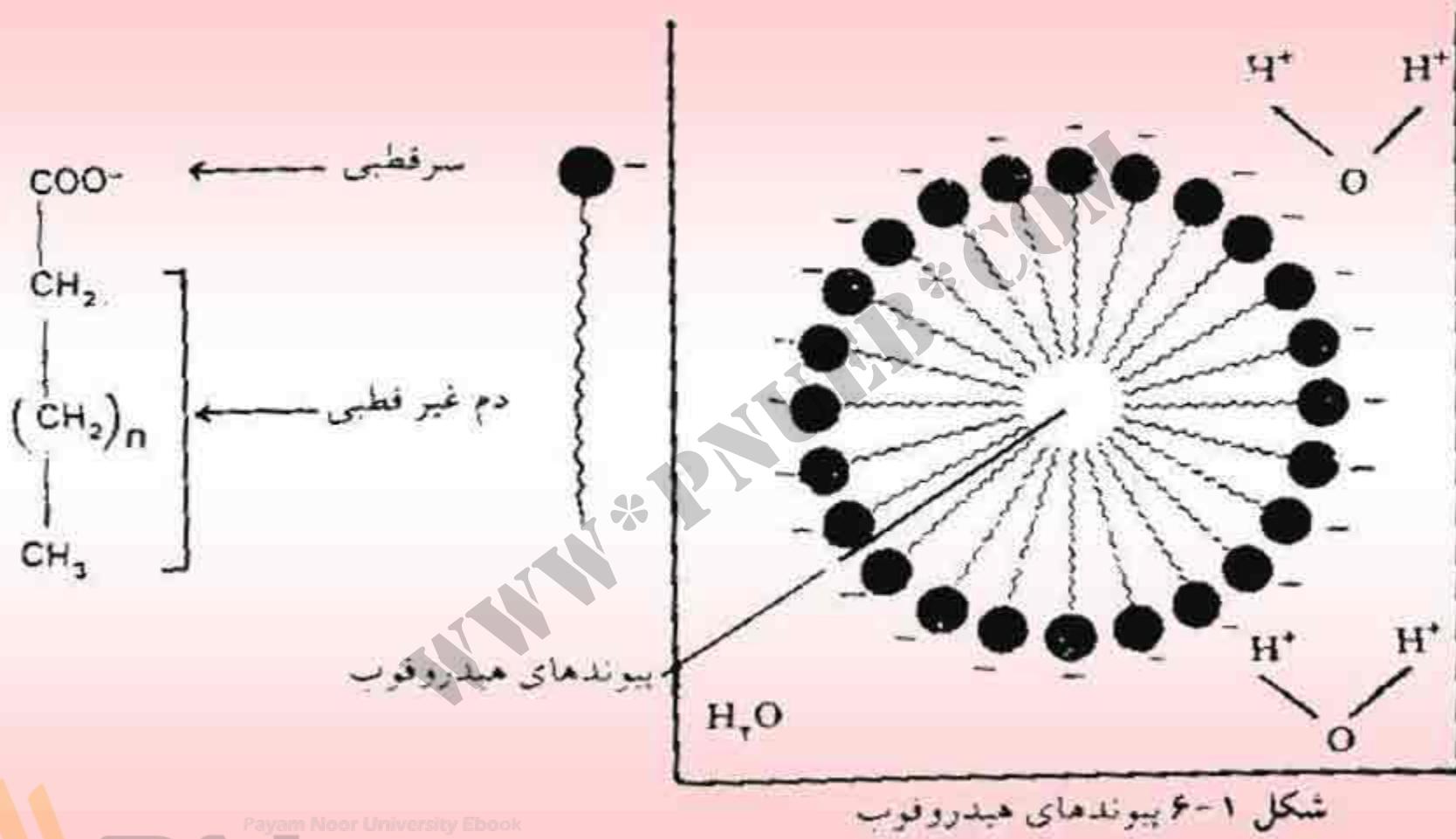
علاوه بر پیوندهای کووالان که اتصالات اصلی در مولکول های بیوشیمیایی محسوب می شوند ، پیوندهای ضعیف تری نیز وجود دارند که ساختار و ساختمان فضایی مولکول های زیستی و فعالیت آن ها را تحت تأثیر قرار می دهد .

پیوند و اندروالس

پیوند یونی*

پیوند هیدرولزني

پیوند هیدروفوب

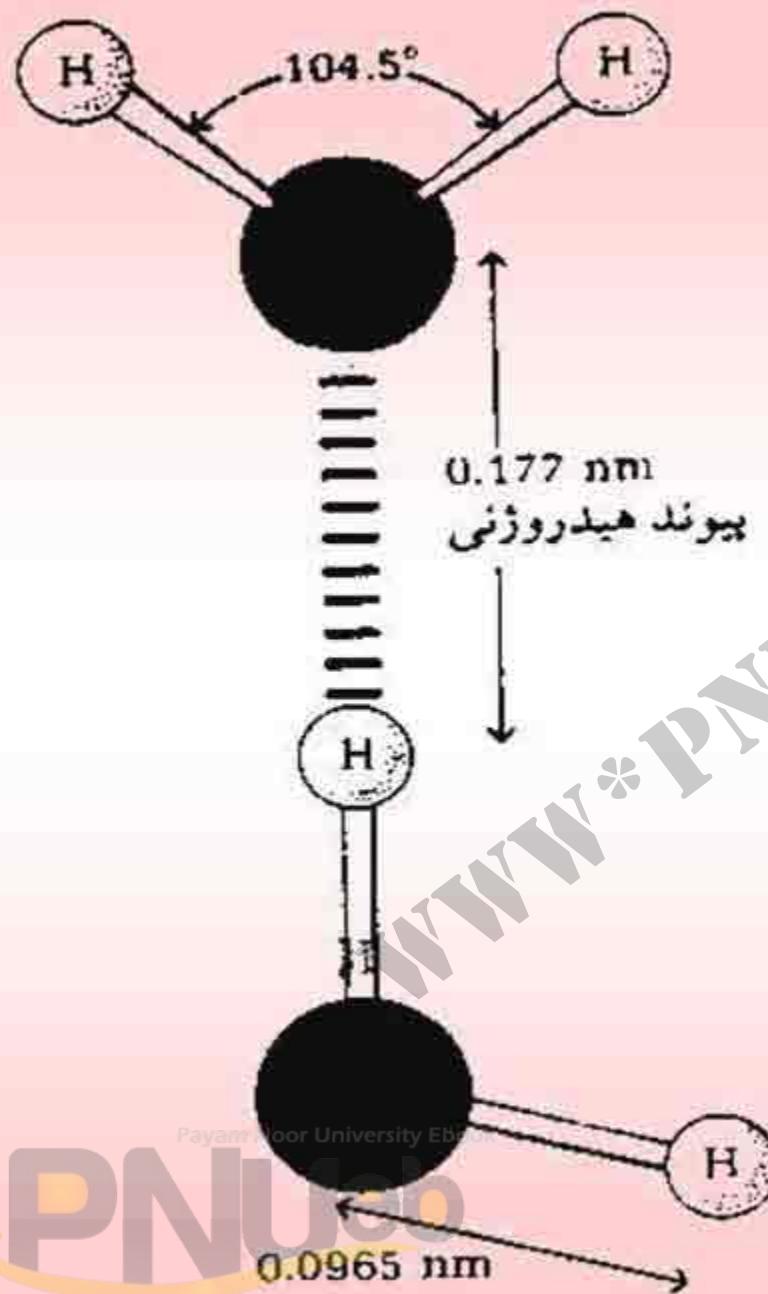


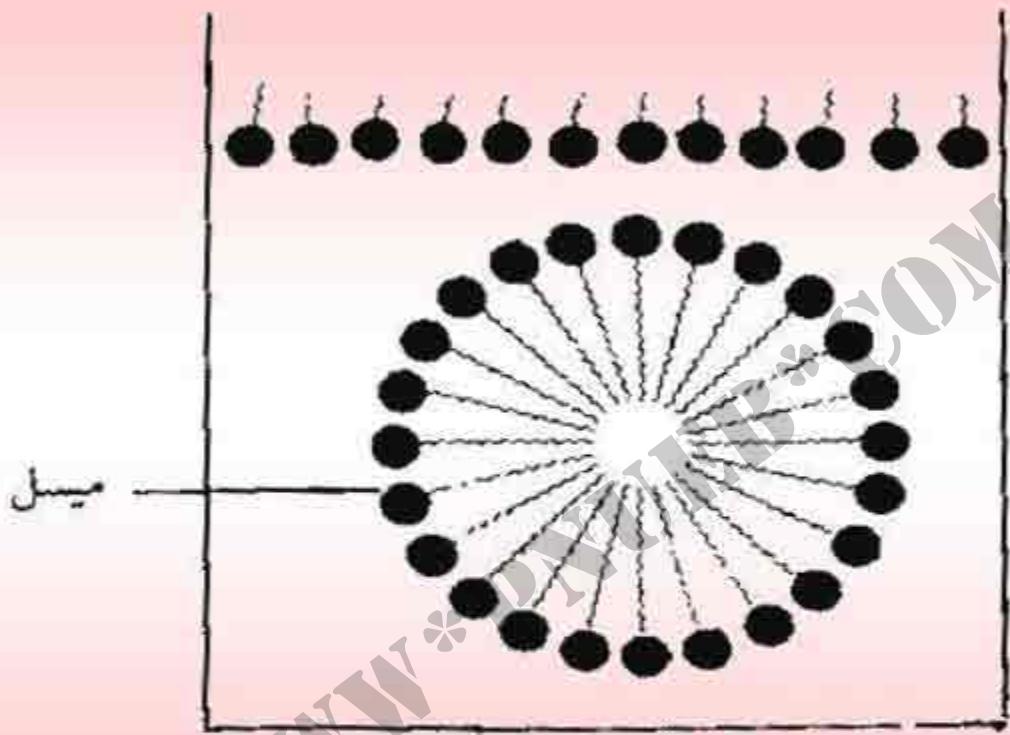
ترکیبات مهم تشکیل دهنده ماده زنده :
آب ، نمک ها ، ماکرومولکول های زیستی

آب و خواص آن :

بیش از ۷۰ درصد وزن بدن را آب تشکیل می دهد .

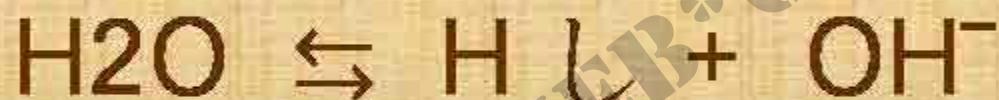
پیوند هیدروژنی بین مولکول های آب





ایجاد میسل در آب

يونيزاسيون آب



ثابت تعادل

$$K_{eq} = \frac{[H_3O^+][OH^-]}{[H_2O]}$$

$$1/8 \times 10^{-12} = \frac{[H^+][OH^-]}{55/5}$$

$$[\text{H}^+] [\text{OH}^-] = 1/01 \times 10^{-14}$$

$$[\text{H}^+] = [\text{OH}^-] = 10^{-7}$$

خاصیت اسیدی و بازی

$$PH = \log \frac{1}{[H]} = -\log [H]$$

$$PH = \log \frac{1}{10^{-7}} = 7$$

$$POH = -\log \frac{1}{10^{-7}} = 7$$

$$PH + POH = 14$$

مثال ۱ - PH محلول ۱۰ M اسید کلریدریک را حساب کنید.

$$PH = -\log[H^+]$$

$$PH = -\log [10^{-2}] = 2$$

مثال ۲ - اگر در محلولی غاظت یون هیدروژن

۳ مولار باشد ، PH محلول چقدر است ؟

$$PH = -\log [H^+]$$

$$PH = -\log [3 \times 10^{-7}] = 6/5$$

مثال ۳ - : غلظت یون هیدروژن خون
چقدر است؟

$$PH = - \log [H_3]$$

$$7/4 = - \log [H_3]$$

$$[H_3] = 10^{-7/4}$$

گفتار دوم: کربو هیدرات ها

www*PNUEB*COM

هدف آموزشی کلی :

آشنایی با مشخصات ساختاری و عملکرد انواع مختلف کربوهیدرات ها

هدف های آموزشی جزئی :

مشخصات کلی کربوهیدرات ها و تقسیم بندی آن ها
تعریف منو ساکاریدها و نامگذاری آن ها
ساختار ایزومری در قندها و ویژگی قندهای اپی مر
ساختار حلقوی در قندها ، پیرانوزها و فرانوزها
الگیوساکاریدها ، انواع دی ساکاریدها
پلی ساکاریدها ، هموپلی ساکاریدها ، هتروپلی ساکاریدها
گلیکو لیپیدها ، گلیکو پروتئین ها ، موکوپلی ساکاریدها

مشخصات کلی قندها

کربوهیدرات ها فراوانترین مولکول های زیستی هستند.

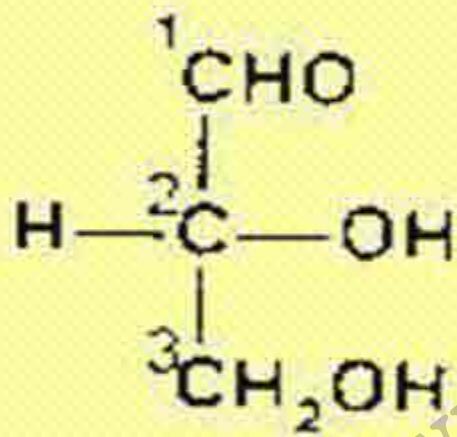
ساختمان کربوهیدرات ها از سه عنصر اصلی C، H و O تشکیل شده است.

فرمول کلی یک هیدرات کربن $\leftarrow \text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_n$

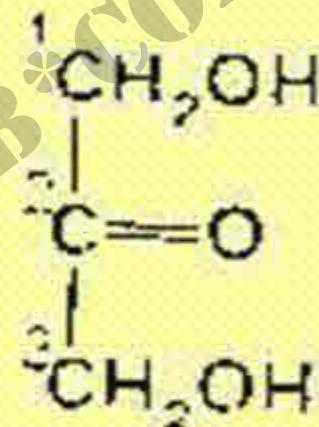
منوساکاریدها یا تک قندی ها :

با گروه فعال کتون کتوز
با گروه فعال الدئید الدوز

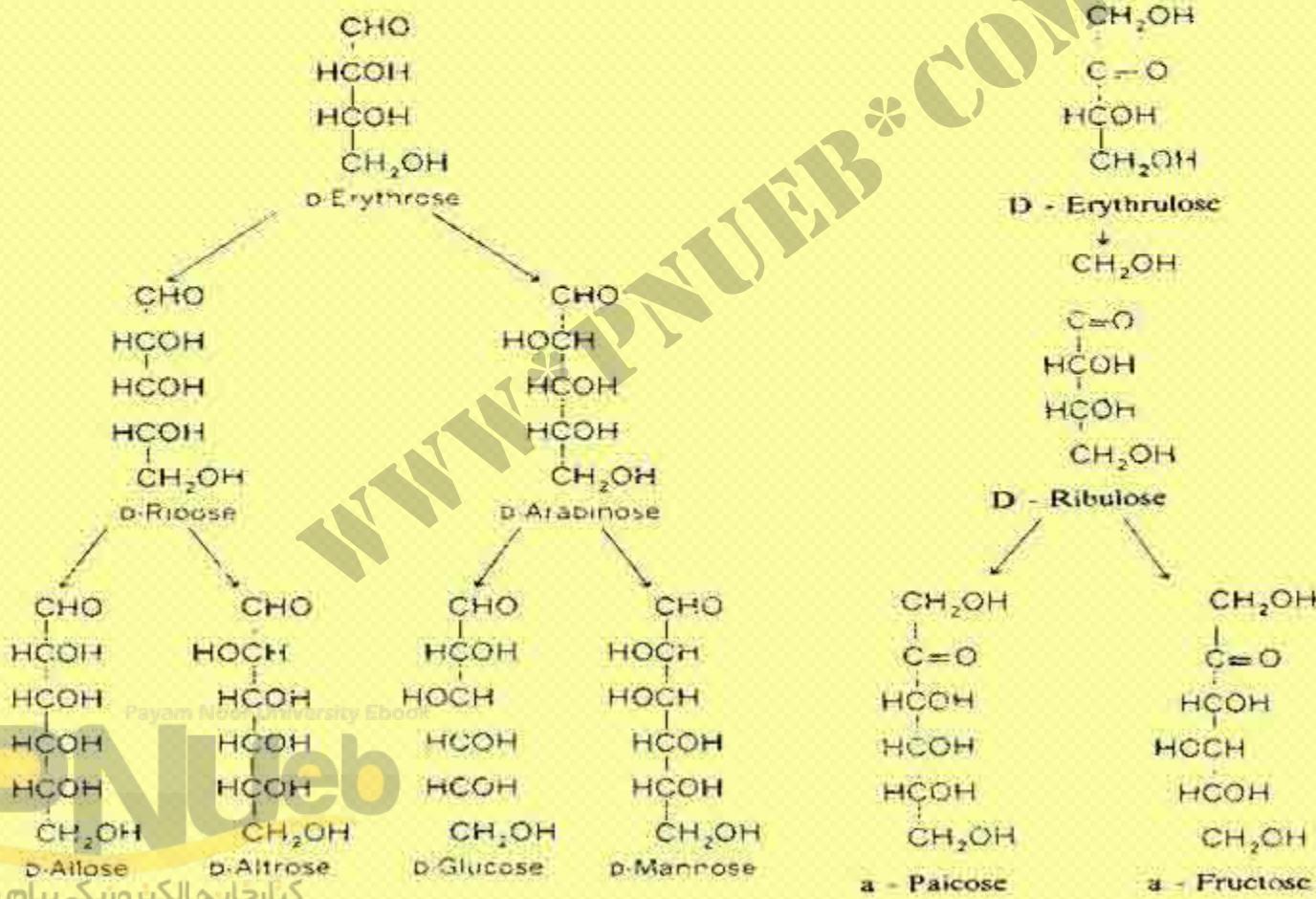
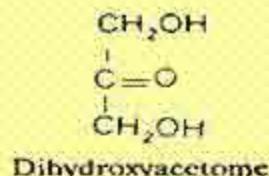
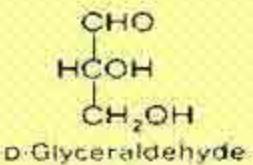
نامگذاری بر اساس تعداد اتم های کربن تریوز ، تتروز ، پنتوز ، هگزوز



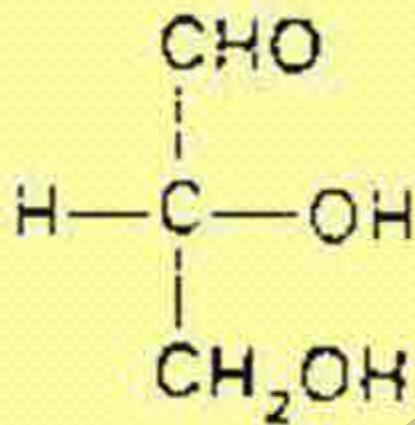
D - گلیسرالدئید



دی هیدروکسی استرون



ایزومری D و L

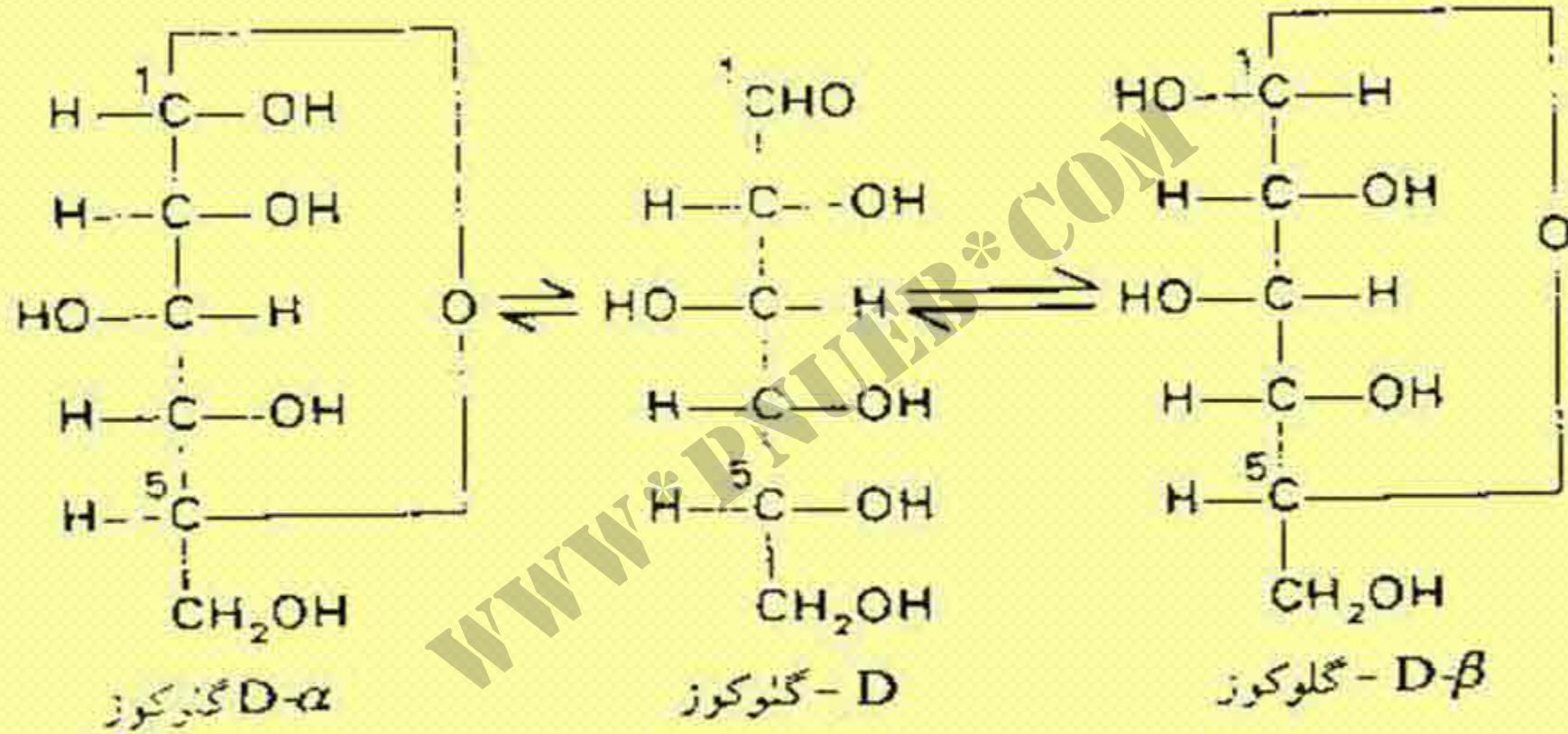


D - گلیسر الدیہد



L - گلیسر الدیہد

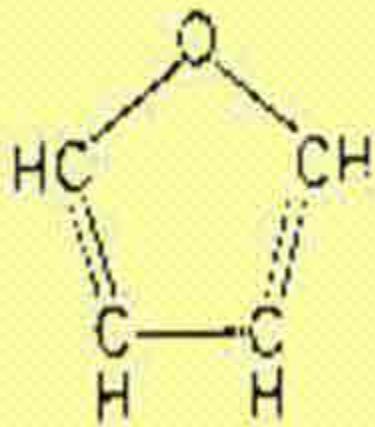
ساختار حلقوی قندها



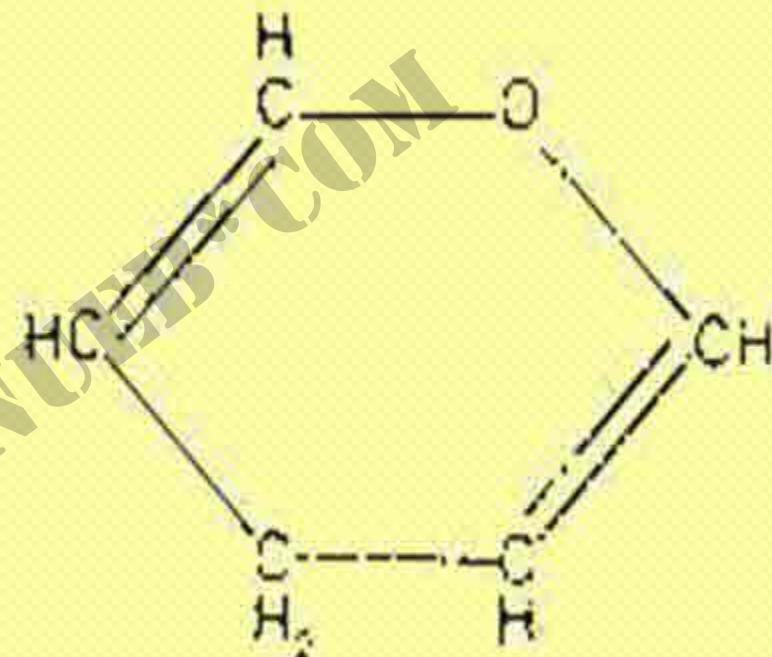
Payam Noor University Ebook

فرمول حلقوی D - گلزکوز با ایندیکاتورهای α و β

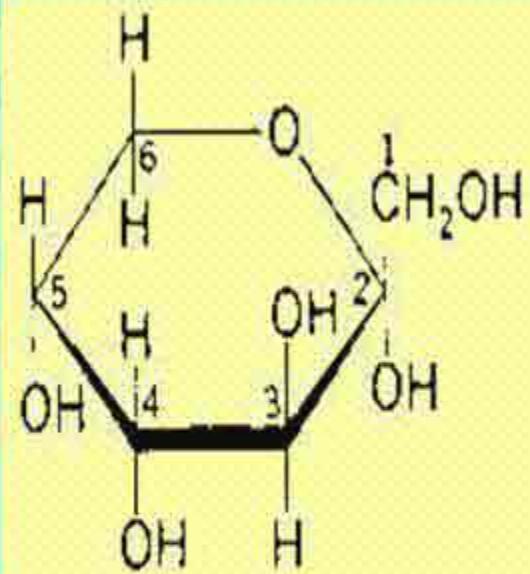
ساختار فورانوز و پیرانوز



فوران



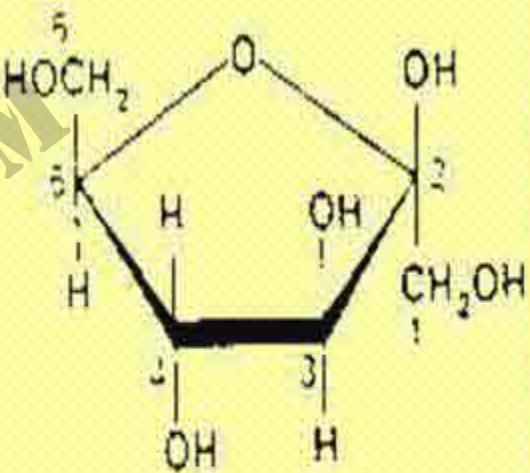
پیران



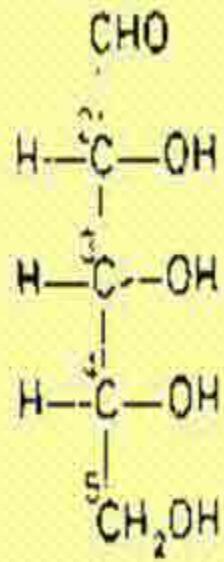
فرودکنورانوز - D- α



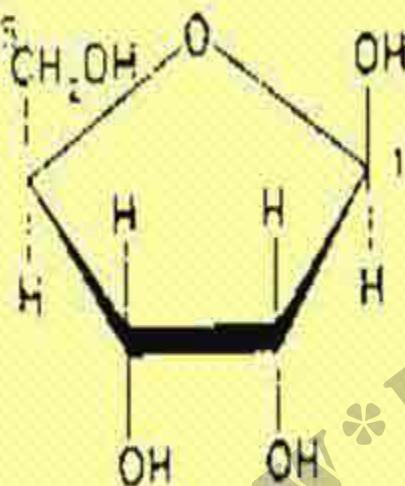
فرودکنورانوز - D- β



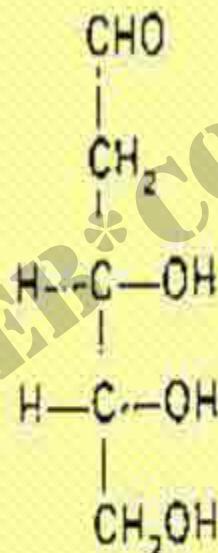
فرودکنورانوز - D- β



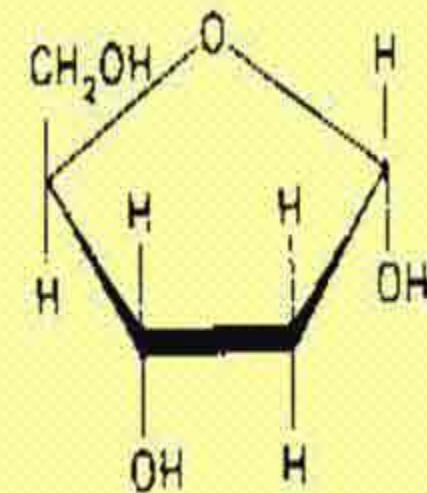
ریبوز - D



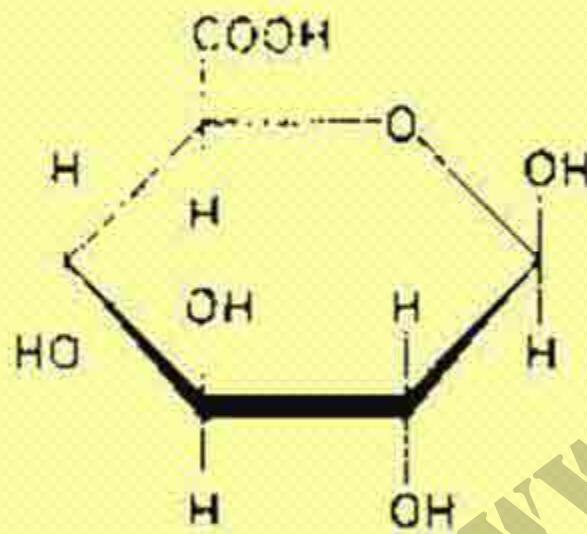
ریبوفرانوز - D = β



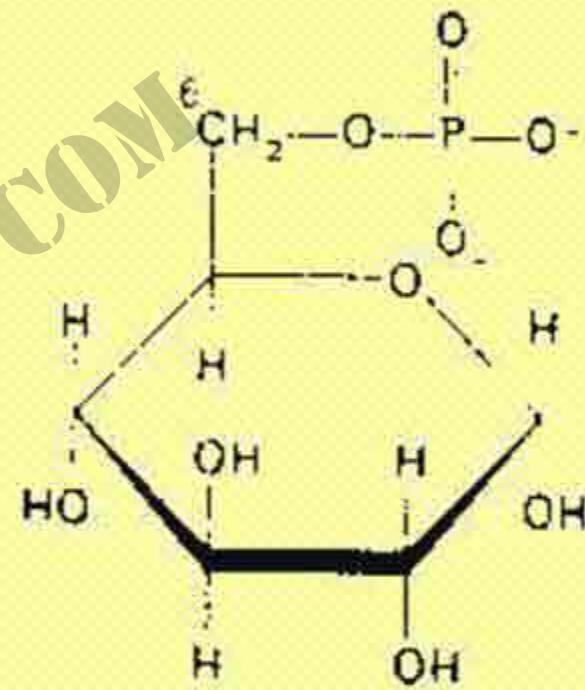
۲- دنوكسی ریبوز



۲- دنوكسی ریبوز

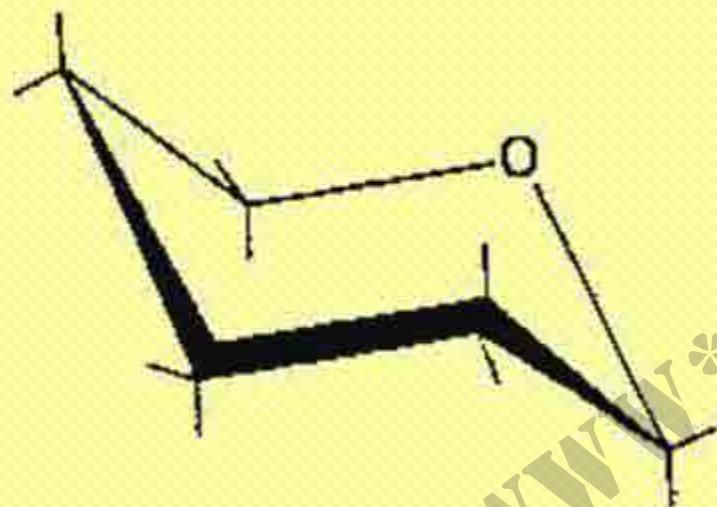


D-گلوكورونيك اسید



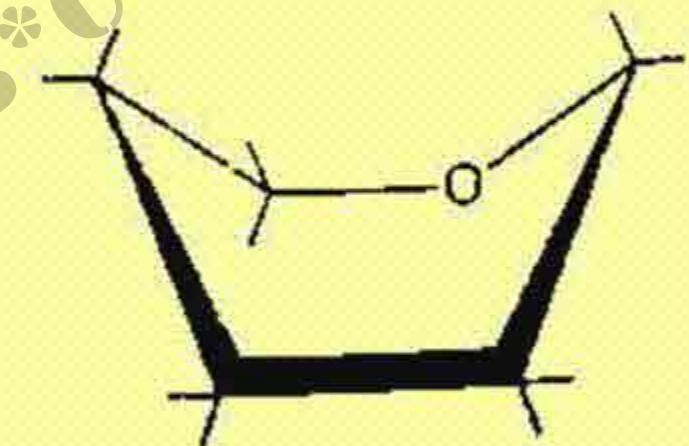
D-گلوكوز - ۶-فسفات (α آنومر)

ساختمان فضایی مونوساکاریدها



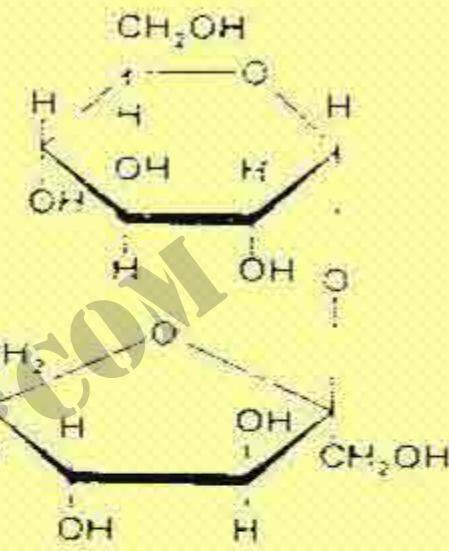
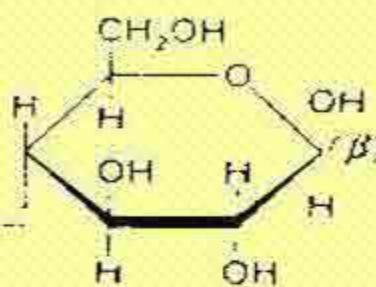
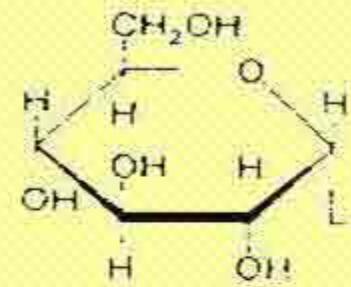
مدل حندلی

Payam Noor University Ebook



مدل فاین

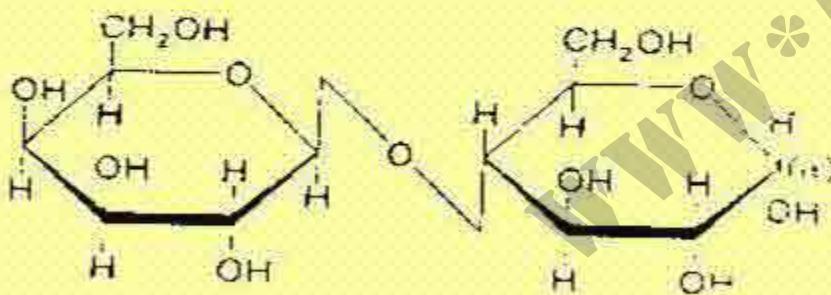
البيجو ساكاريدها



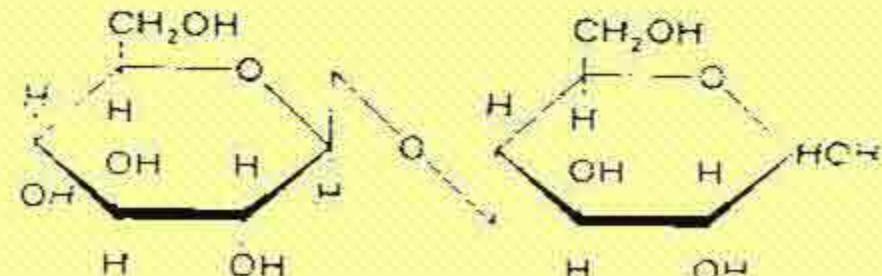
ـ دـ β (٢ـ١) ـ جـلـوكـوـپـيـرـانـوز ـ دـ α

سوـكـرـوز

ـ دـ β (٢ـ١) ـ فـروـكـتوـقـوـرـانـوز ـ دـ α



ـ دـ α (٢ـ١) ـ جـلـوكـوـپـيـرـانـوز ـ دـ β



ـ دـ α (٢ـ١) ـ جـلـوكـوـپـيـرـانـوز ـ دـ β

شیرینی قندها

درصد شیرینی

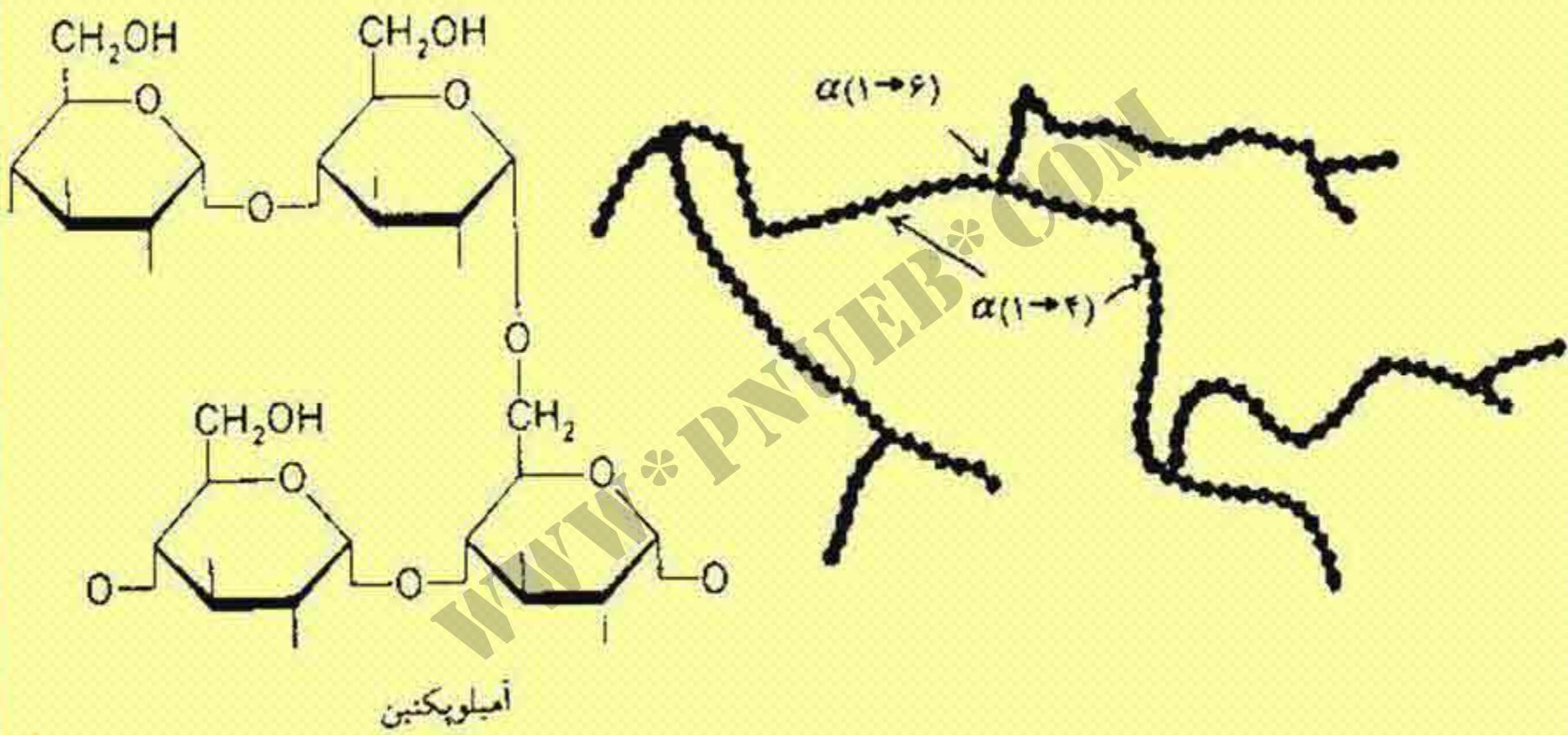
۱۷۳
۱۰۰
۷۴
۶۲
۶۲
۱۶

قند

فروکتوز
سوکروز
گلوكز
گالاكتوز
مالتوز
لاكتوز

پلی ساکاریدها :

هموپلی ساکاریدها ، هتروپلی ساکاریدها ، موکوپلی ساکاریدها





فرمول خطی سلولز و ایجاد پیوند هیدروژنی بین رشته های آن

خودآزمایی

- کربوهیدارت ها را تعریف کنید.
- اپی مر قند گالاکتوز چه نوع قندی است؟
- ساختمان آمیلوز را به دقت شرح (هید و آن را با گلیکوژن مقایسه کنید).
- موکوبی ساکاریدها را تعریف کنید.

گفتار سوم : لبیدها

۹۹

هدف آموزشی کلی :

آشنایی با ویژگی های ساختاری و عملکردی لیپیدها و اجزای متشكله آن ها

هدف های آموزشی جزیی:

مشخصات کلی لیپیدها و تقسیم بندی آن ها

ویژگی ساختاری مهم اسیدهای چرب و نقش آن ها در لیپیدها

مشخصات ساختاری و عملکردی تری اسید گلیسرول ها و دسته بندی آن ها

مشخصات ساختاری و عملکردی فسفو لیپیدها

مشخصات ساختاری و عملکردی اسفگنولیپیدها

ساختار های مختلف لیپیدهای قطبی در آب و علت تشکیل آن ها

مشخصات کلی :

لپیدها مولکول های زیستی هستند که با خاصیت غیر محلول بودن در آب و محلول بودن در حلال های آلی مانند بنزن ، کلروفرم و دی اتيل اتر مشخص می شوند .

اسیدهای چرب اشبع
اسیدهای چرب غیر اشبع

| تعداد اتم های کربن | ساختار شیمیایی | اسید چرب |
|--------------------|--|-------------------------------------|
| 14 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$ | اسید هیستیک اسید چرب اشباع شده |
| 16 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{14}\text{COOH}$ | اسید پالمتیک |
| 18 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{18}\text{COOH}$ | اسید استاریک اسید چرب اشباع نشده |
| 16 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{5}\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{7}\text{COOH}$ | اسید پالمیتوئیک |
| 18 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{7}\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{7}\text{COOH}$ | اسید اوئیک |
| 18 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{4}\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{7}\text{COOH}$ | اسید لینوئیک |
| 18 | $\text{H}_3\text{CCH}_2(\text{CH}=\text{CHCH}_2)_2\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{7}\text{COOH}$ | اسید لینوئیک |
| 20 | $\text{H}_3\text{C}(\text{CH}_2)_{4}\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_3\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_{7}\text{COOH}$ | اسید آرشیدوئیک |



الاندیک اسید

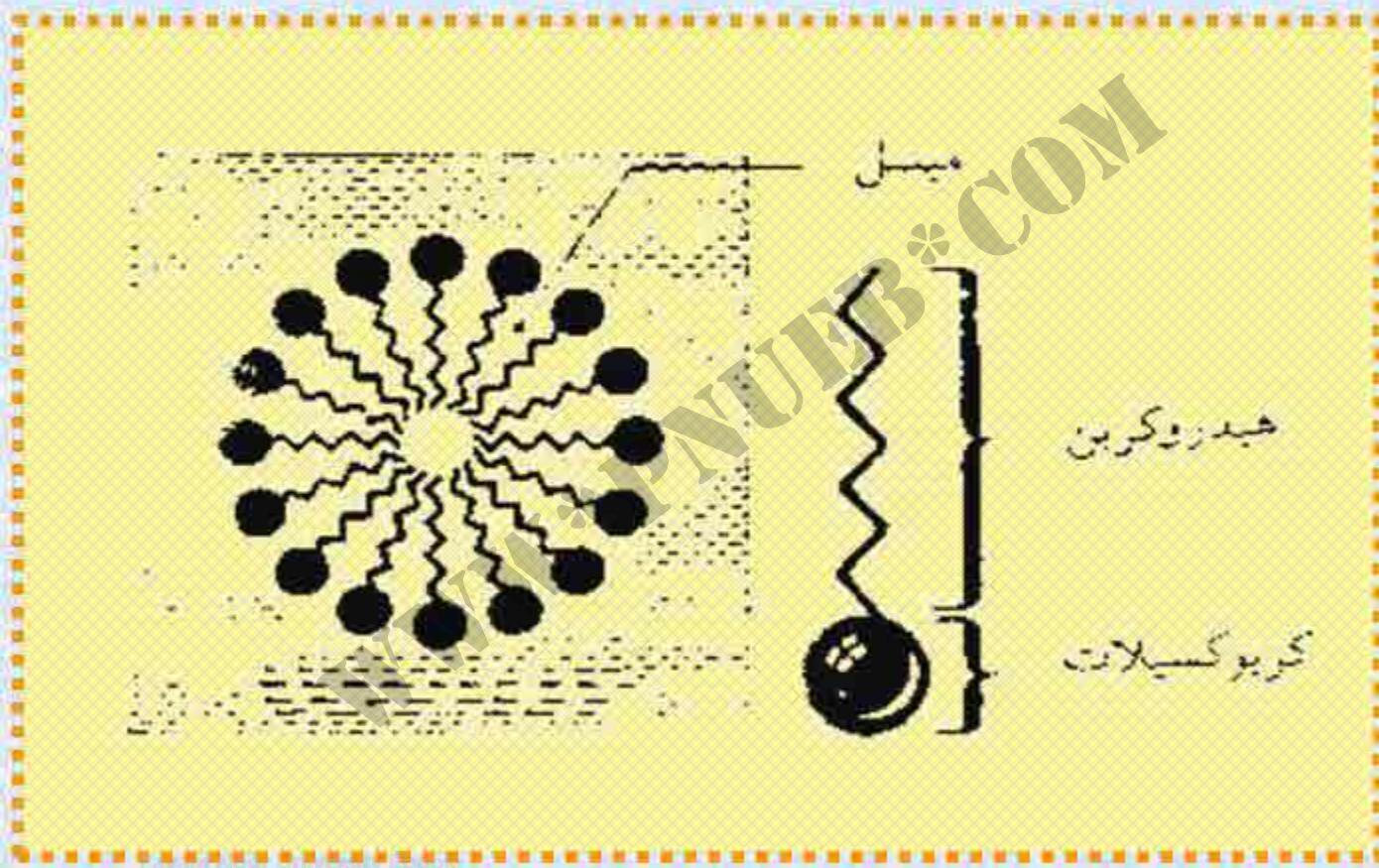
ایزومری ترانس

کوتاه نویسی

18 C Δ 9 , 12 , 15

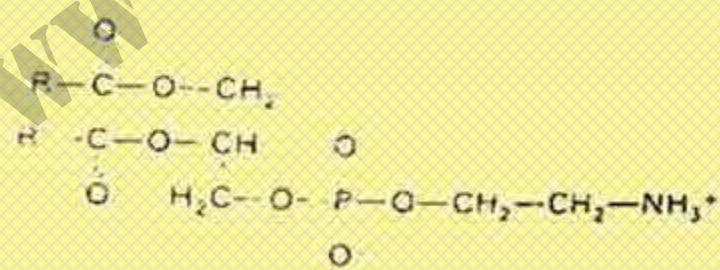
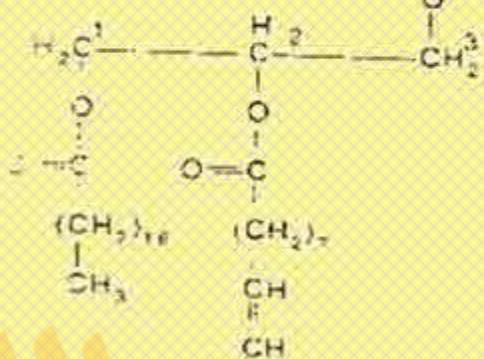
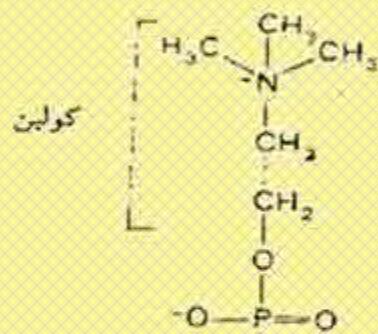
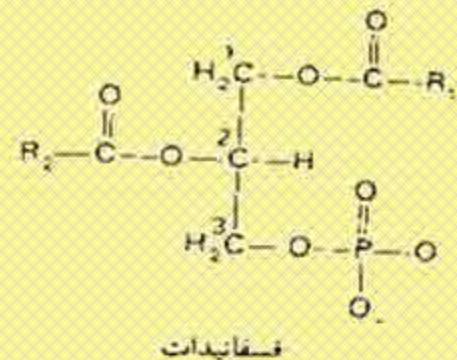
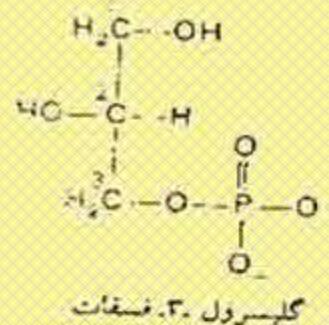
18 C Δ 。

حلالیت و صابونی شدن



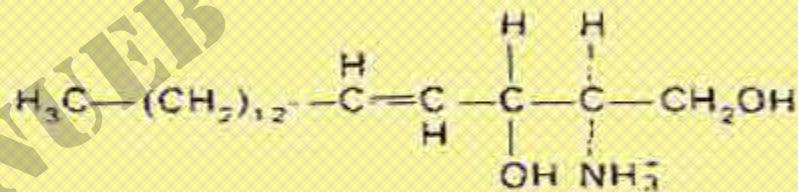
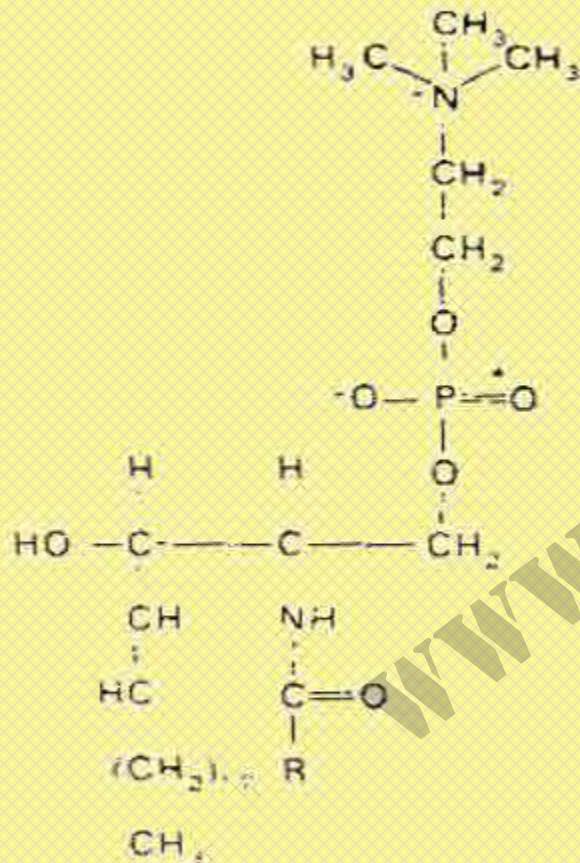
تری استثارین
تری پالمتین
تری اوللین

تری اسیل گلیسرول ها :



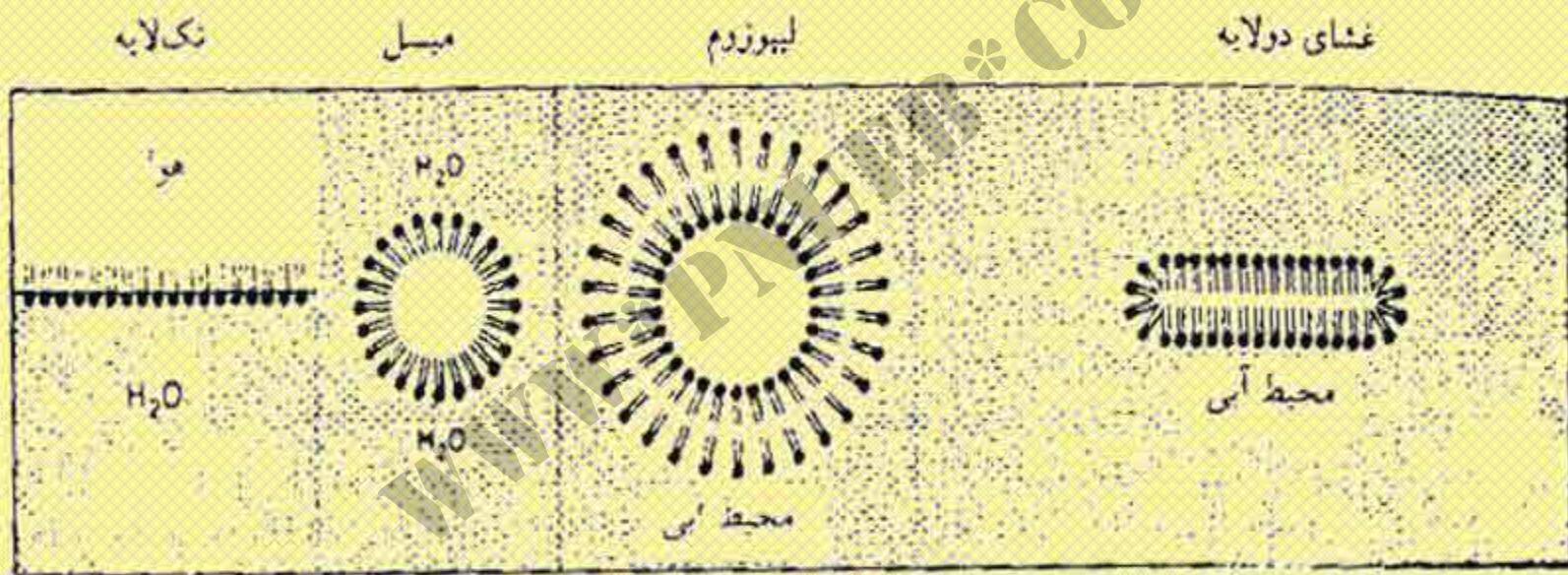
فسفو لبیدها

اسفگنولیپیدها



اسفگروزن

رفتار لیپیدهای قطبی در آب



خود آزمایی

- وجود پیوند دوگانه در ساختار اسیدهای چرب چه تأثیری بر ساختار آن ها دارد ؟
- اسفگنولیپید چه نوع ترکیبی است ؟ ساختار آن را مشخص کنید .
- ساختار دو اسید چرب لینولئیک و استئاریک را بنویسید .
- اسفگنوزین چیست ؟

گفتار چهارم : پروتئین ها

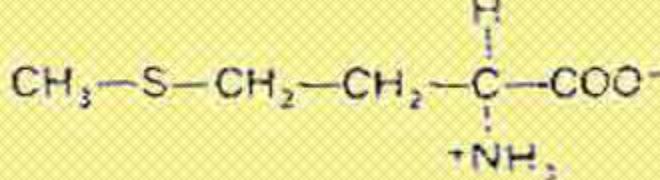
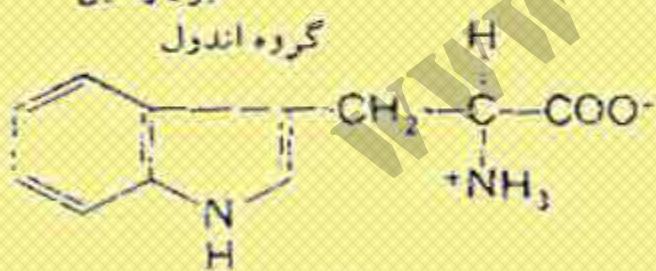
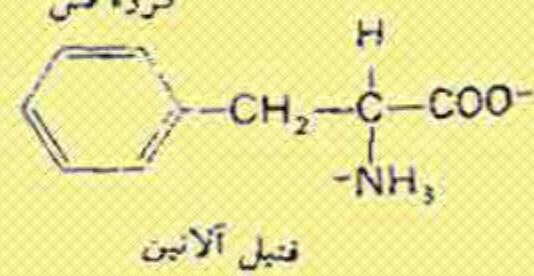
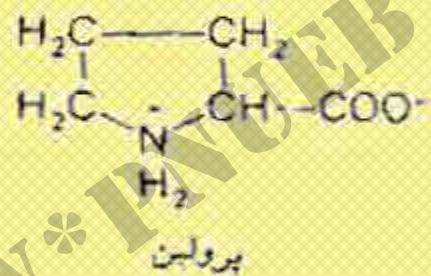
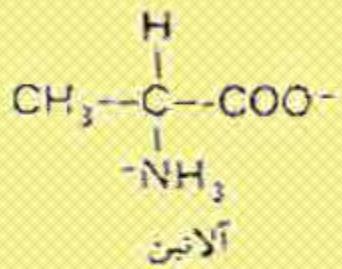
هدف آموزشی کلی :

آشنایی با ویژگی های ساختمانی و عملکردی پروتئین ها و واحدهای سازنده آن ها و نقش این مولکول های زیستی در فرایندهای زیستی

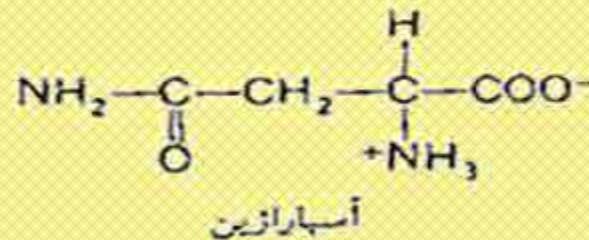
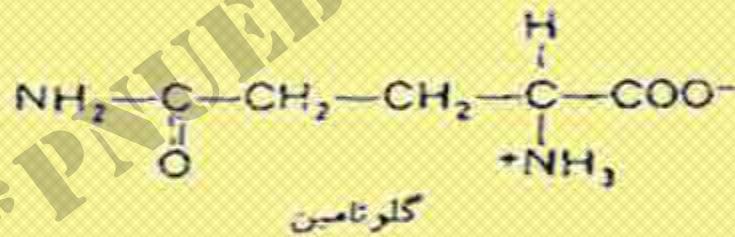
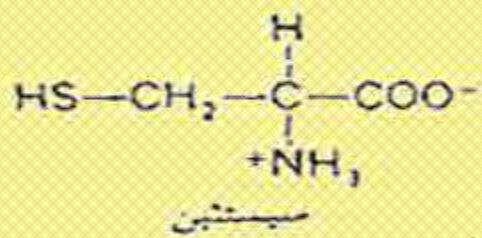
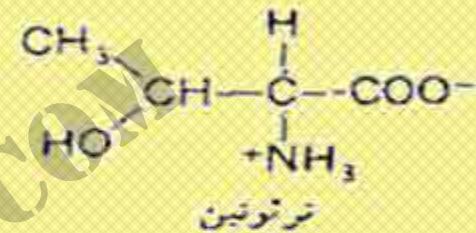
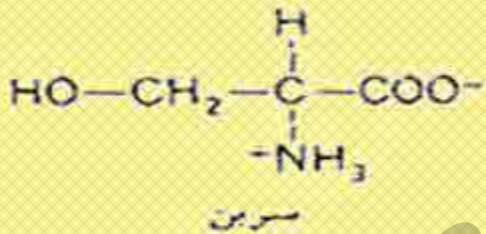
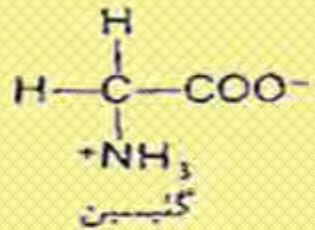
هدف های آموزشی جزیی :

ساختار کلی آمینو اسیدها و نقش آن ها در ترکیب پروتئین ها
اسیدهای آمینه استاندارد * طبقه بندی اسیدهای آمینه بر حسب زنجیره کناری آن ها
خاصیت آمفوتری اسیدهای آمینه و نیتراسیون آن ها
تعریف پپتیدها و چگونگی شکل گیری آن ها
مشخصات عمومی پروتئین ها و نقش آن ها در بدن موجودات زنده
مشخصات انواع پروتئین ها (ساده ، مرکب ، رشته ای ، کروی)
سطوح ساختاری اول تا چهارم پروتئین

اسیدهای آمینه با گروه R غیر قطبی

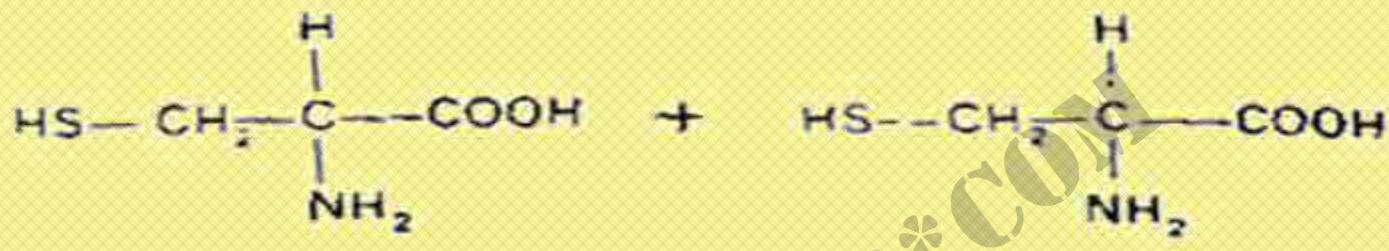


اسیدهای آمینه با گروه R قطبی ولی بدون بار



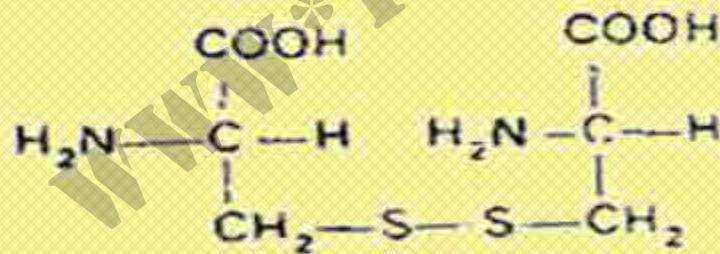
Payam Noor University Kishan

PNUeb



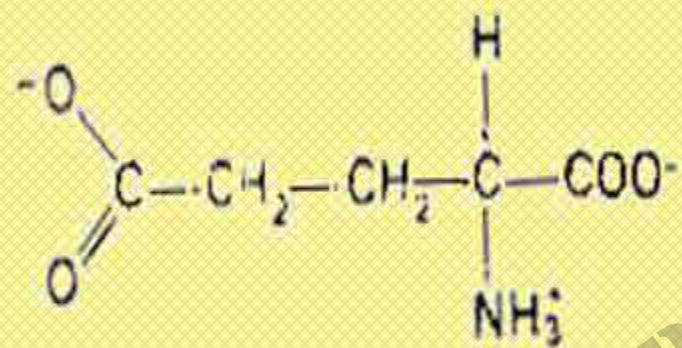
سيستين

سيستين

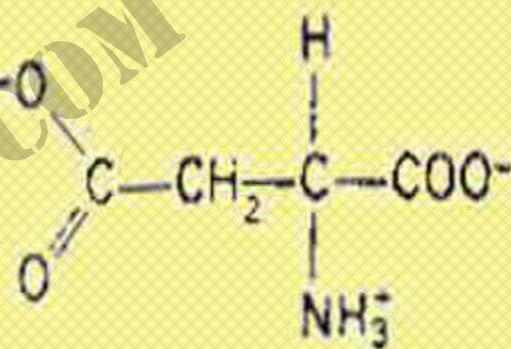


سيستين

اسیدهای آمینه با گروه R قطبی و بار منفی

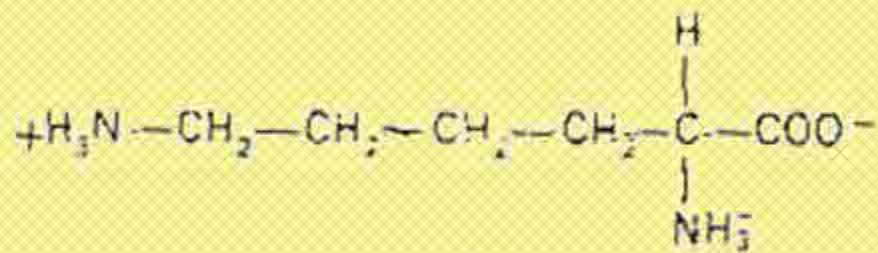


گلریزان



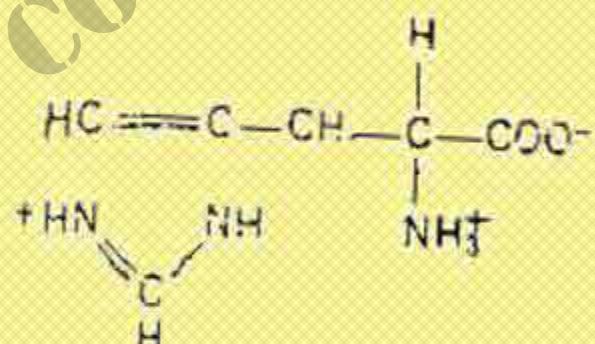
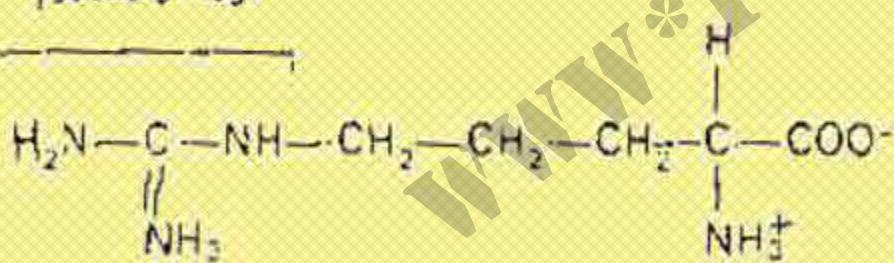
آسپارگن

اسیدهای آمینه با گروه R قطبی دارای بار مثبت



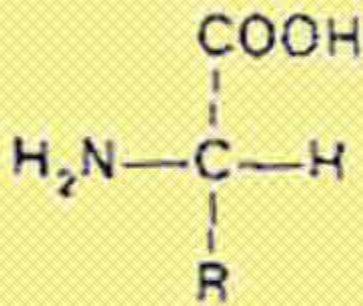
لیزین

گروه گوانیدینیوم

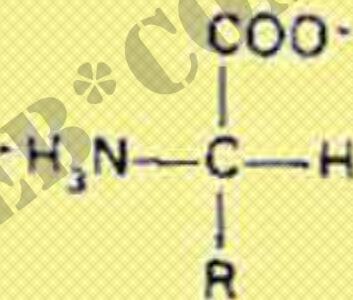


هستیدین

تیتراسیون اسیدهای آمینه

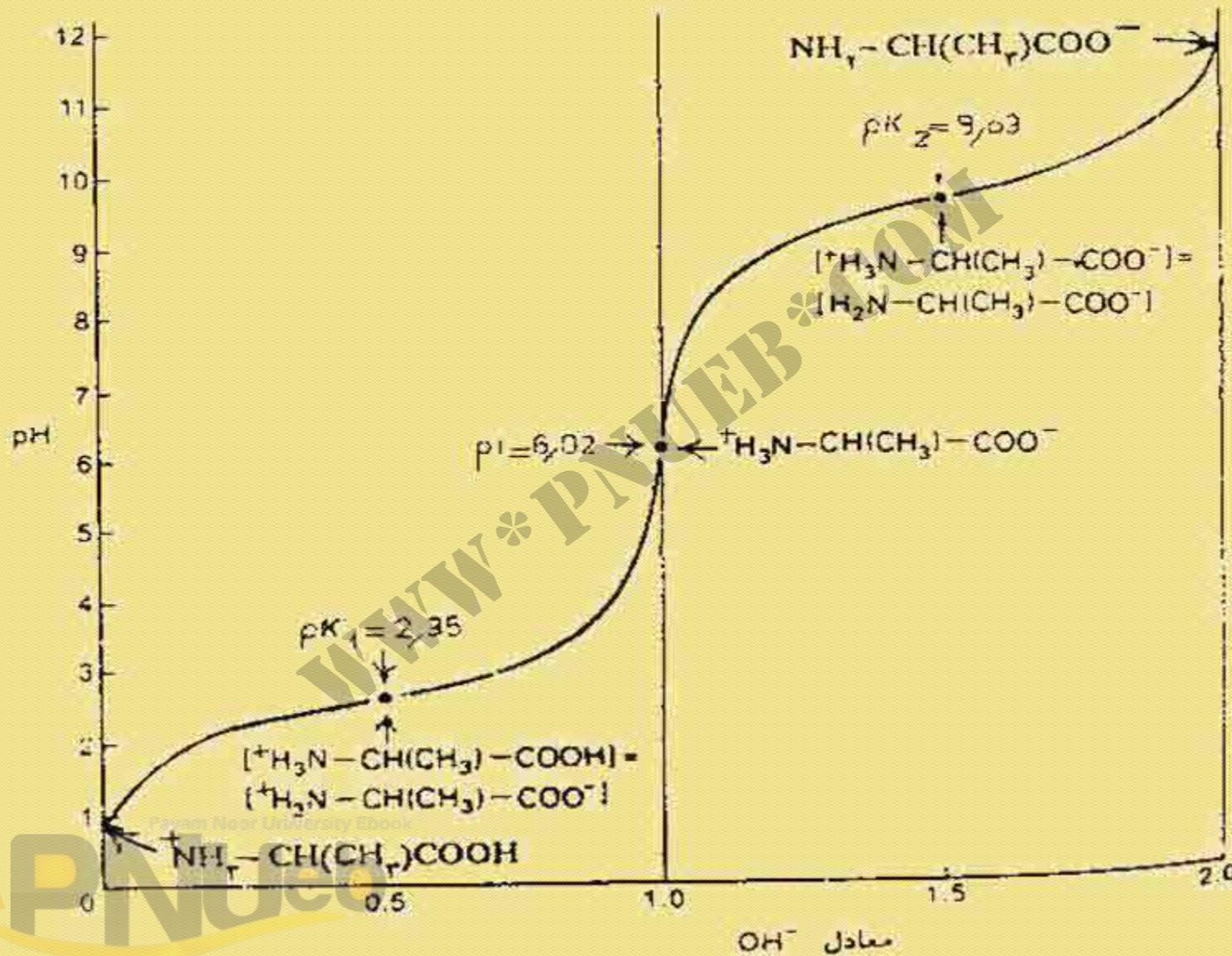


اسید آمینه



اسید آمینه در حالت آمفونری

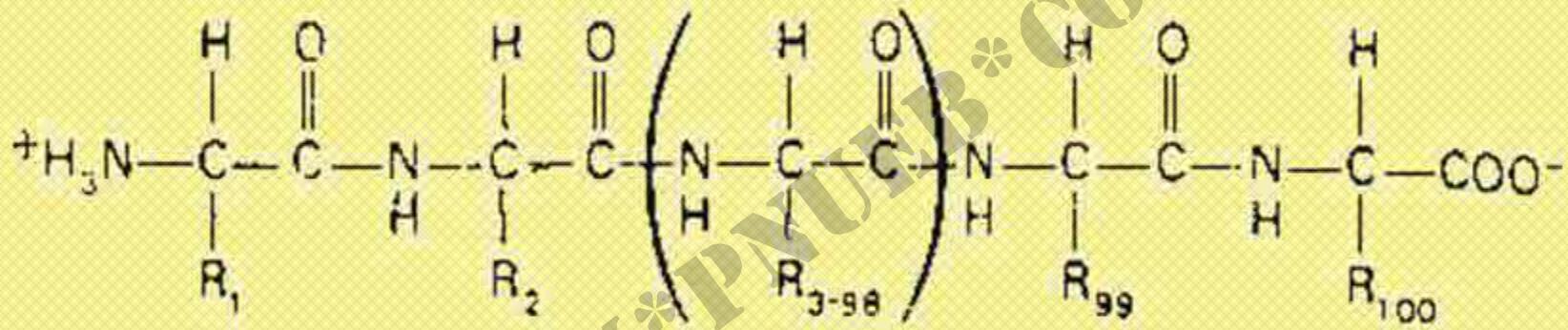
منحنی تیتراسیون L آلانین



نقطه ايزو الکترونیک

$$PI = \frac{PK1 + PK2}{2}$$

پیتیدها



انتهای امینو

انتهای کربوکسیل

ساختار پروتئین ها

ساختار اول : پروتئین ها پلی مرهای خطی و غیر منشعب اند .

ساختار دوم : مارپیچ آلفا ، صفحات بتا

ساختار سوم : عامل ایجادی Pro ، عامل استحکام Cys

ساختار چهارم : پروتئین های چند رشته ای

خود آزمایی

- اسیدهای آمینه Arg ، Ser ، Met ، Phe جز کدام یک از گروه های طبقه بندی هستند ؟
- تفاوت عمدی بین مارپیچ آلفا و صفات بتارا بنویسید .
- پیشیدی با ترکیب اسید آمینه زیر ، در دست است :
$$\text{H}_2\text{n} - \text{Gly} - \text{Ala} - \text{Lys} - \text{Met} - \text{Thr} - \text{Leu} - \text{Glu} - \text{Pro} - \text{COOH}$$
- الف) گروه R هر یک را مشخص کنید و فرمول آن هارا بنویسید .
- ب) بار پیشید را در $\text{PH} = 3$ مشخص کنید .

کتاب منجم : آنریم ها

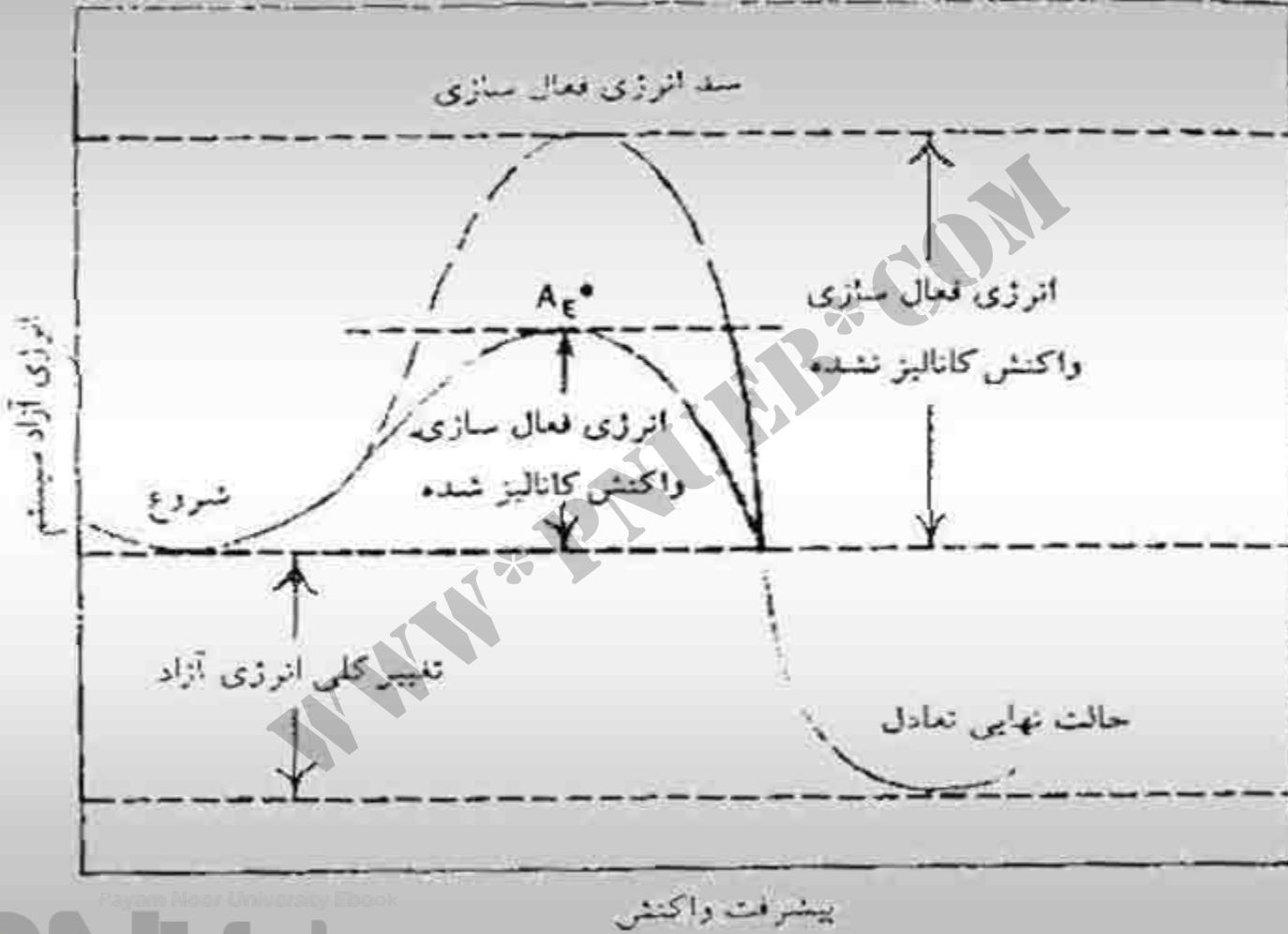
www*PNUEB*COM

هدف آموزشی کلی:

آنالیز با اهمیت و مکانیسم عمل آنزیم ها در سرعت بخشیدن به واکنش
های زیستی

هدف های آموزشی جزیی :

تعریف انزیم ها ، نقش و اهمیت آن ها
چگونگی و مکانیسم عمل انزیم ها
طبقه بندی انزیم ها
نقش انزیم ها در فعالیت های کتابخانه
عوامل مؤثر بر فعالیت انزیم
نامه مکالنهای و مترجمه پژوهشی
تنوع مهار کشیده های آنیمی و عمل ملزماندگی آن ها
مشخصات انزیم های الومتریک و ایزووریم ها



طبقه بندی آنژیم ها

۱- اکسرو روکنارها : مثل دهیدروزنان

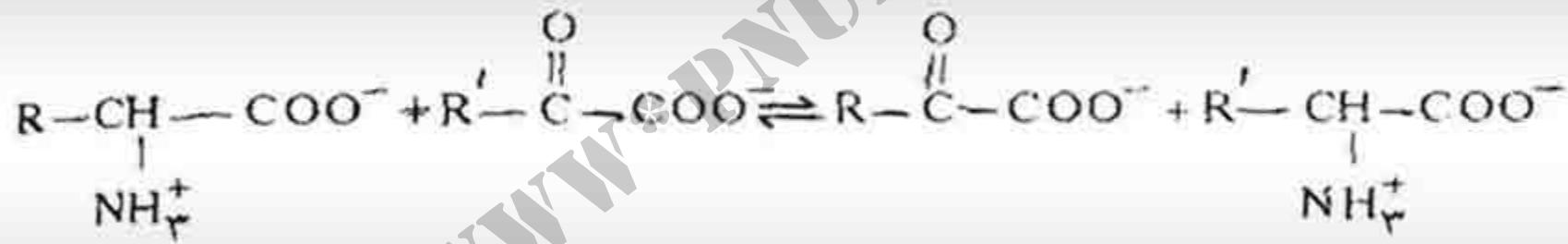
سوکسینات دهیدروکنار



سوکسینات

فو مارات

۲ - ترانسفر ازها : مانند آمینو ترانسفر از



۳ - هیدرولازها : مانند پیتیدازها



۴- لیاز ها : مانند دکربوکسیلاز ها



۵- ایزومرازها : مانند راسه ماز



۶- لیگارها : مانند آنفل کو آنزیم A سنتاز



واکنش آنزیمی



مدل قفل و کلید

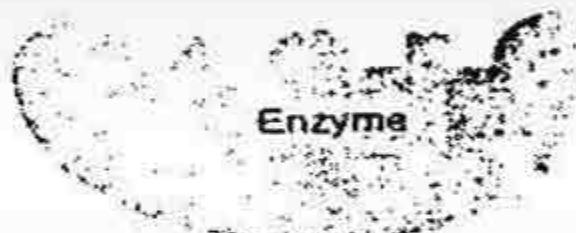


سوپسترا

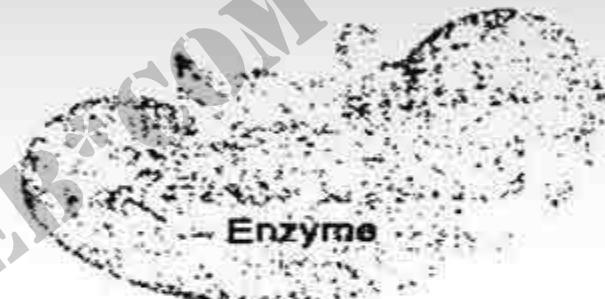
مدل القابی



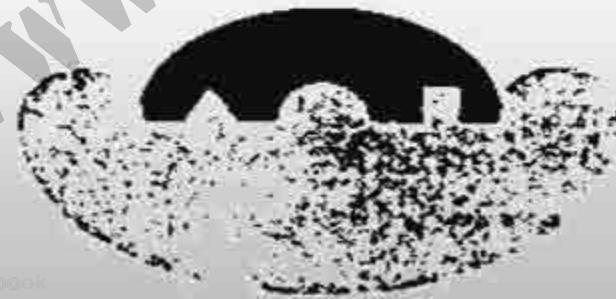
سوپسترا



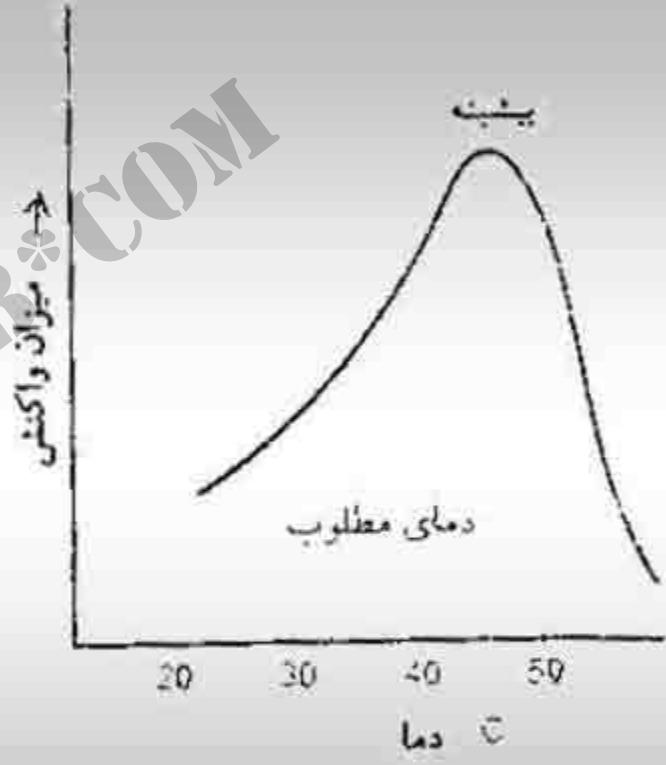
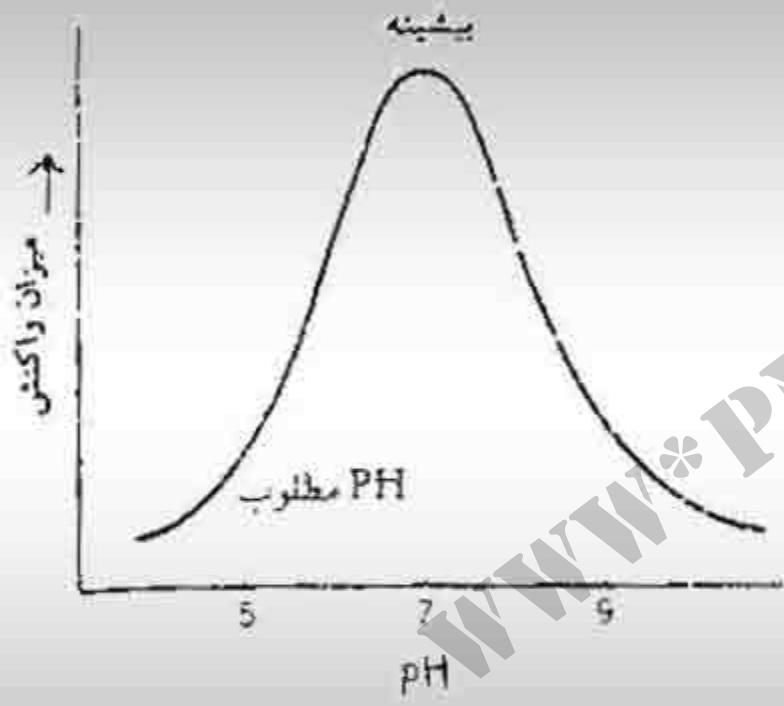
آنریم



آنریم

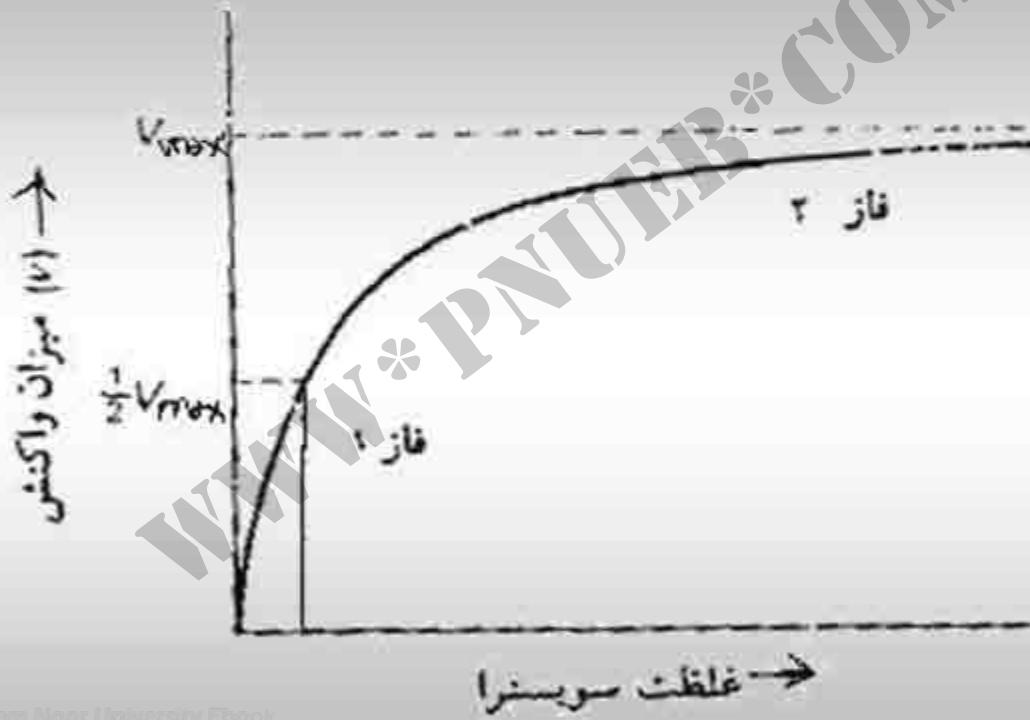


کمپلکس آنریم - سوپسترا



اثر دما و pH بر روی فعالیت آنزیمی

اثر غلظت سوبسترا بر میزان واکنش آنزیمی با فرض این که غلظت آنزیم ثابت است.



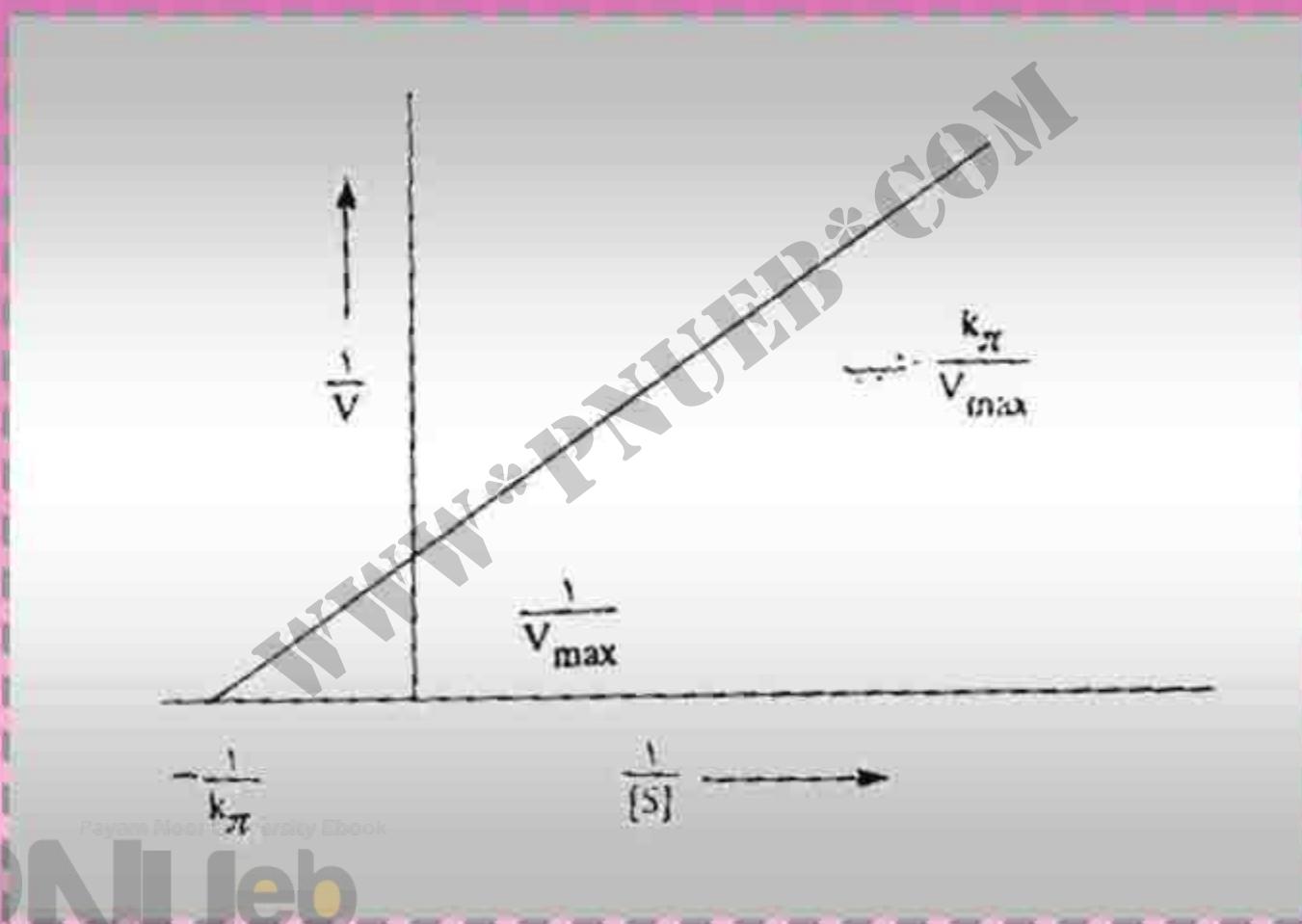
معادله میکائیلیس - منن

$$V = \frac{V_{max} [s]}{K_M + [s]}$$

معادله لین ویور - برک

$$\frac{1}{V} = \frac{KM}{V_{max}} \times \frac{1}{[S]} + \frac{1}{V_{max}}$$
$$y = ax + b$$

منحنی لین ویور - برک

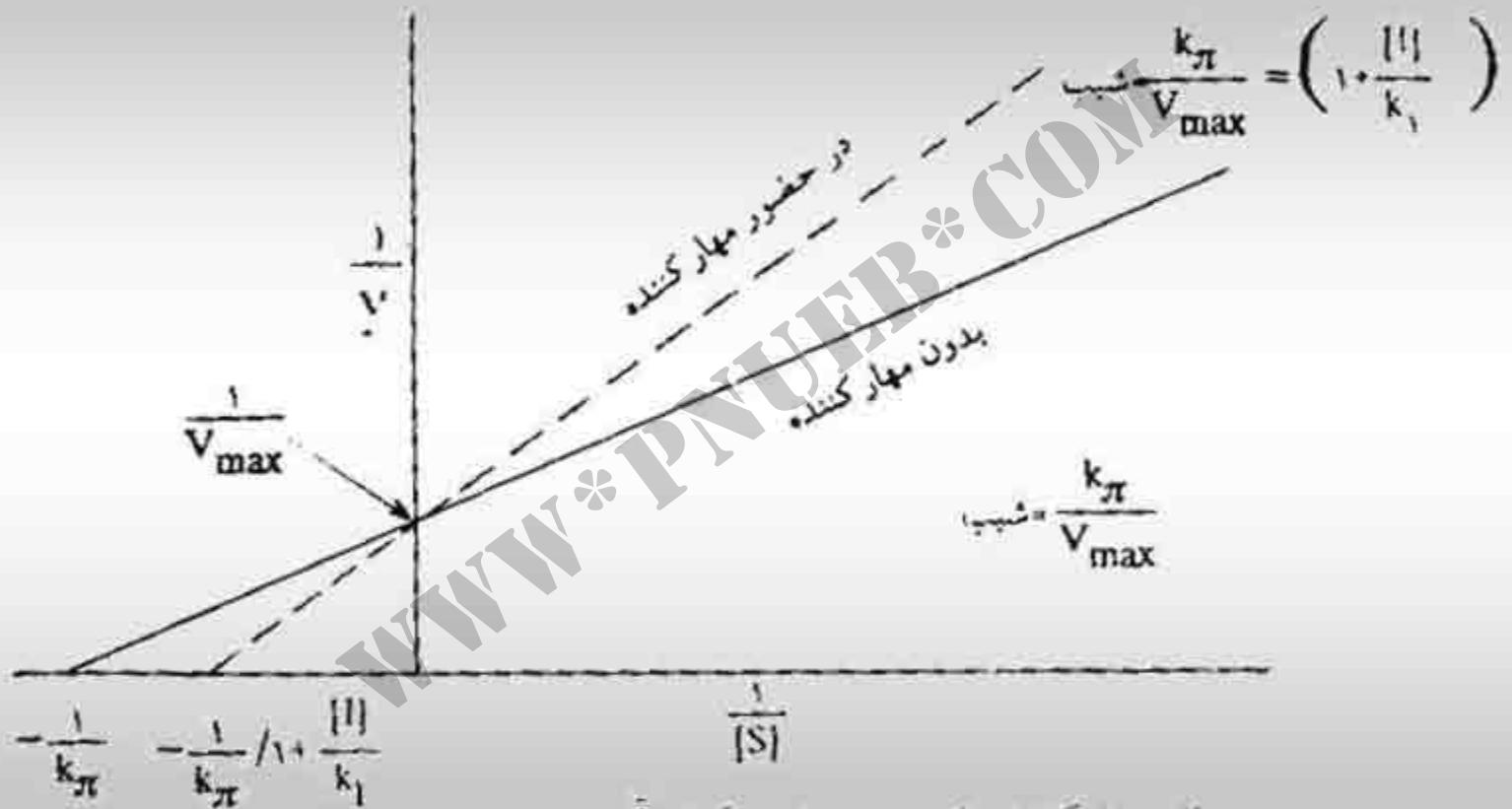


Payam Noor University Ebook

مهر کنندہ رقبہ

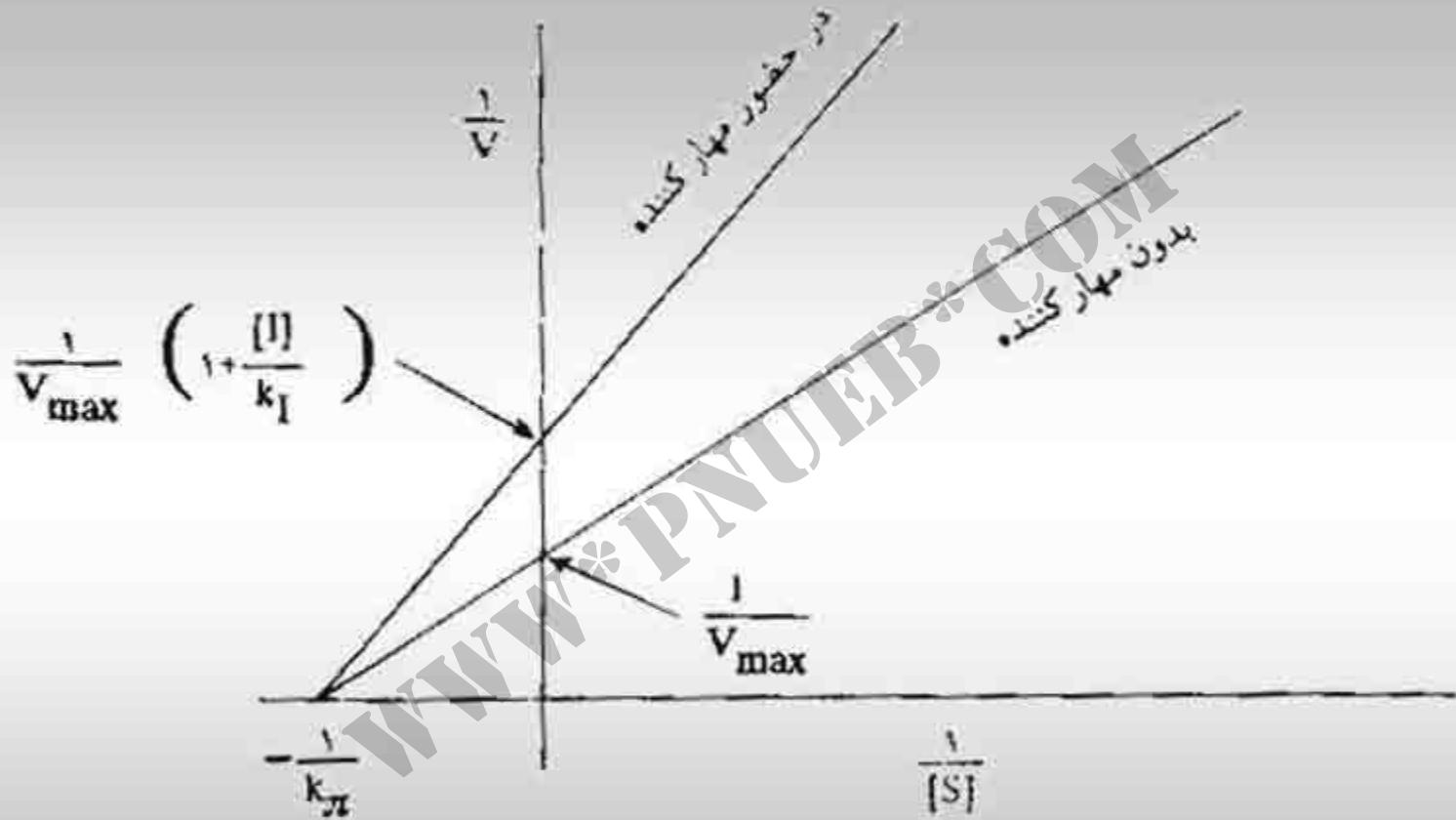
$$E + I \leftrightarrow EI$$

www*PNUEB*COM



مهار کننده غیر رقابتی





اگر مهار کنند غیر رفتہی بر رفتی واکنش آتی سی

مهار کننده نارقابی

منحصر با مجموعه آنریم - سویسترا این رکیب می شود . این مهار کننده ها در واکنش های نور سویسترا ای وارد می شوند .

آنریم های الوسترنک و ایزورژیم ها

www*PNUEB*com

خود از مایی

- انزیم های لیگاز چه نوع و اکنش هایی را کاتالیز می کنند ؟
- ایروزیم چیست ؟
- مدل الفای در اصل انزیم به چه سه مرحله ارا توضیح دهد
- انزیم ها چه نوع ترکیبی هستند ؟

گفتار ششم: اسیدهای نوکلئیک

هدف آموزشی کلی

آشنایی با ویژگی های ساختاری و عملکردی اسیدهای نوکلئیک و اهمیت آن ها از نظر ماده ژنتیکی یاخته

هدف های آموزشی جزیی

تعریف اسیدهای نوکلئیک و انواع آن ها
مشخصات ساختاری بازهای آلی نیتروژن دار و قندهای پنج کربنه
روش های کوتاه نویسی مولکول اسیدهای نوکلئیک
ساختار اول ، دوم و سوم اسیدهای نوکلئیک
ساختار های مختلف DNA ، RNA
ساختار انواع نوکلئوپروتئین ها

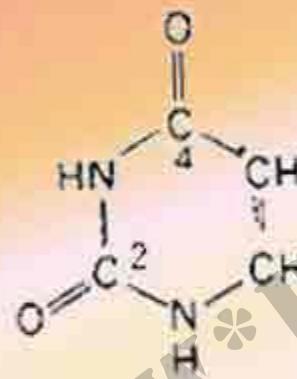
اجزای ترکیب شیمیایی اسیدهای نوکلئیک

فسفات + باز + قند → فسفات + نوکلئوزید → نوکلئوتید → اسید نوکلئیک

بازهای پیریمیدین



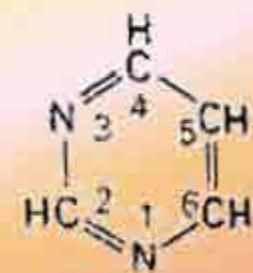
سیتوزین



اورامیل

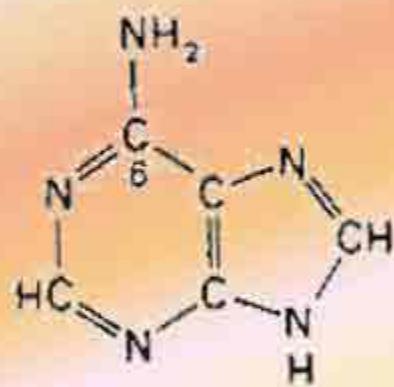


نیمیل

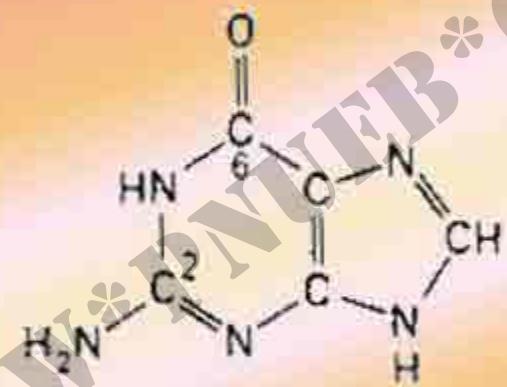


هریمیدین

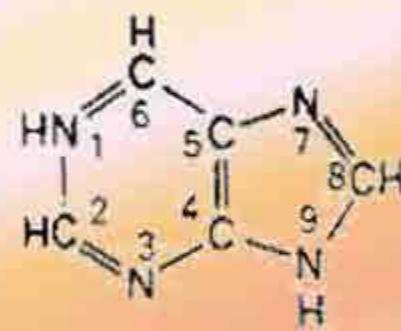
بازهای پورین



ادنین



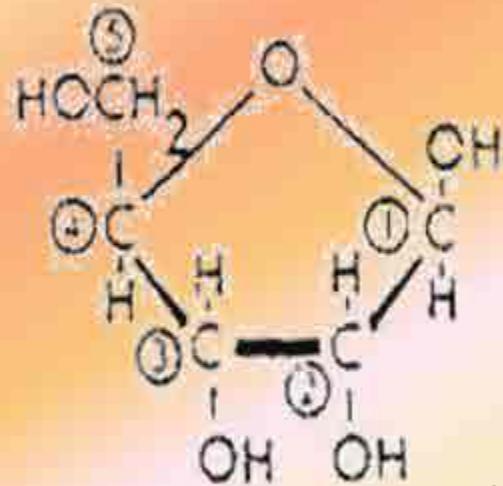
گوانین



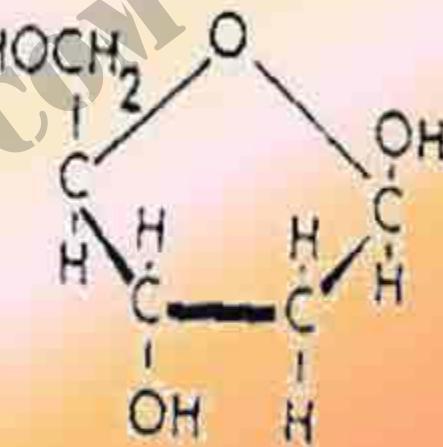
سیتوزین

توتومر بازهای سیتوزین و اوراسیل

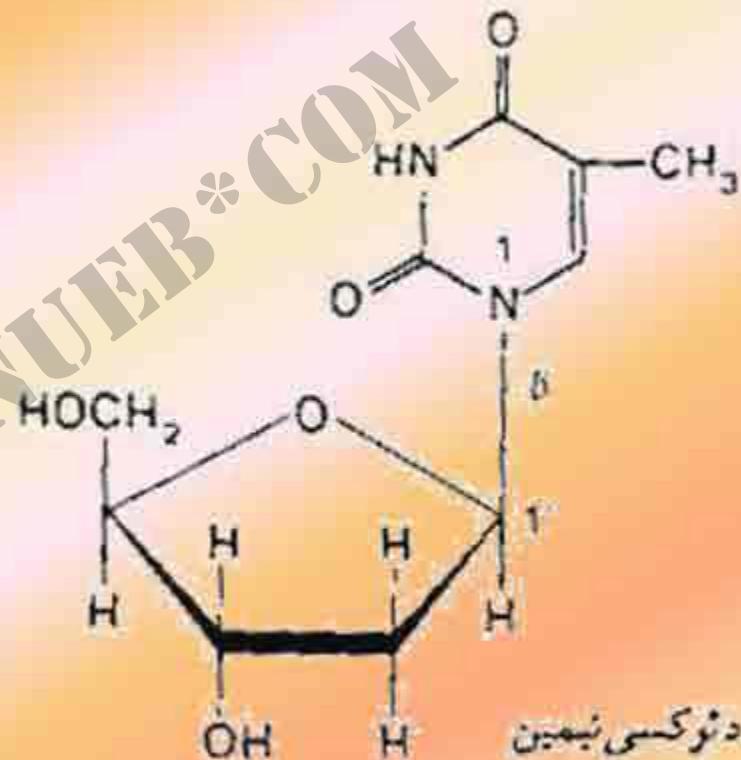
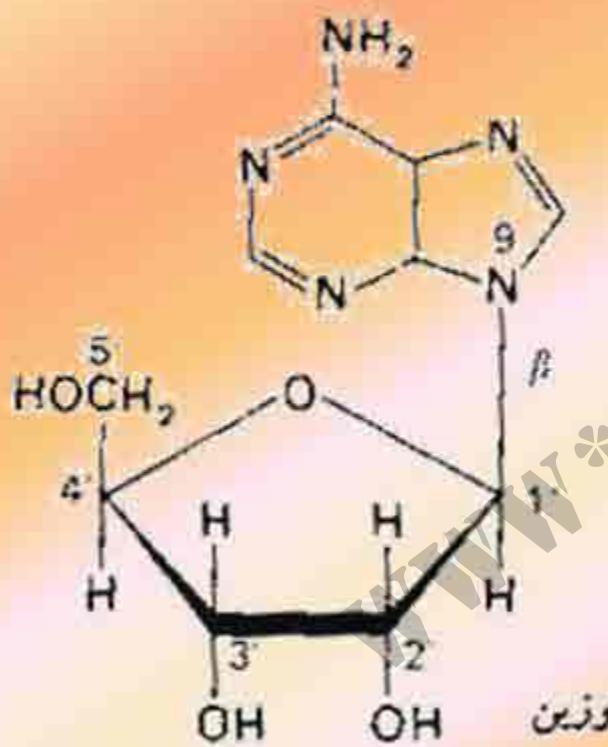




پا - D - ریبوفرانوز

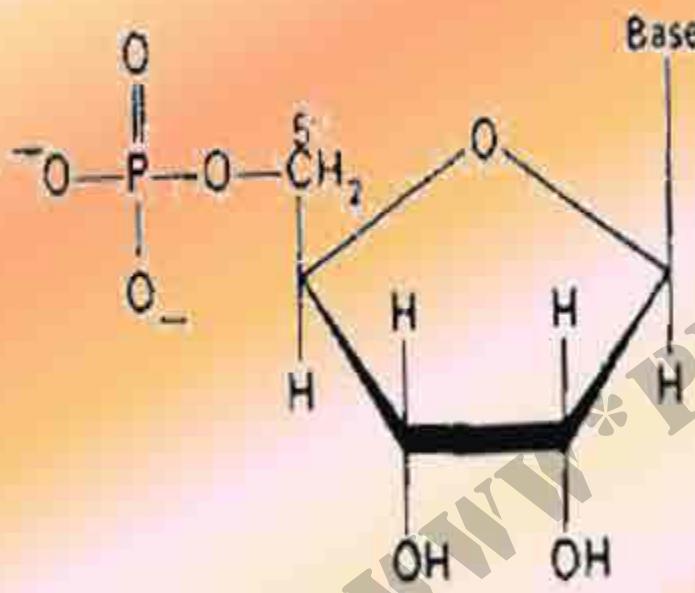


پا - L - دنوكس ریبوفرانوز

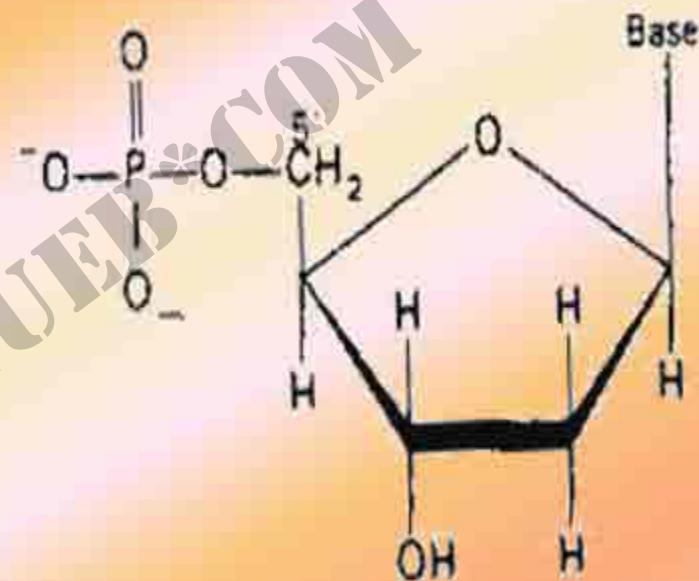


نوکلئوزیدهای اصلی

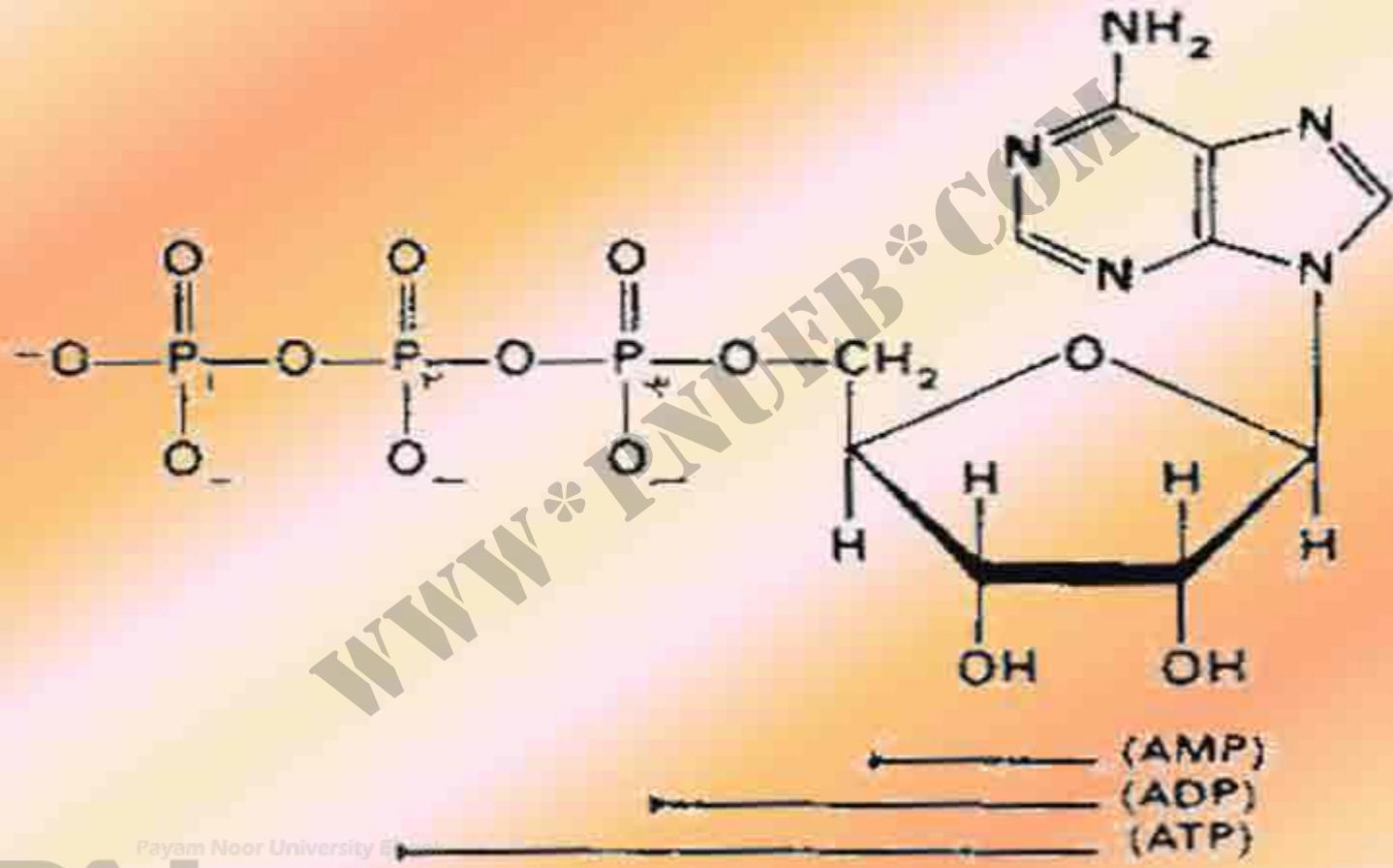
| نوکلئوزید | باز |
|-----------|---------|
| آدنوزین | آدنین |
| گوانوزین | گوانین |
| سیتیدین | سیتوزین |
| اوریدین | اوراسیل |
| تیمیدین | تیمین |

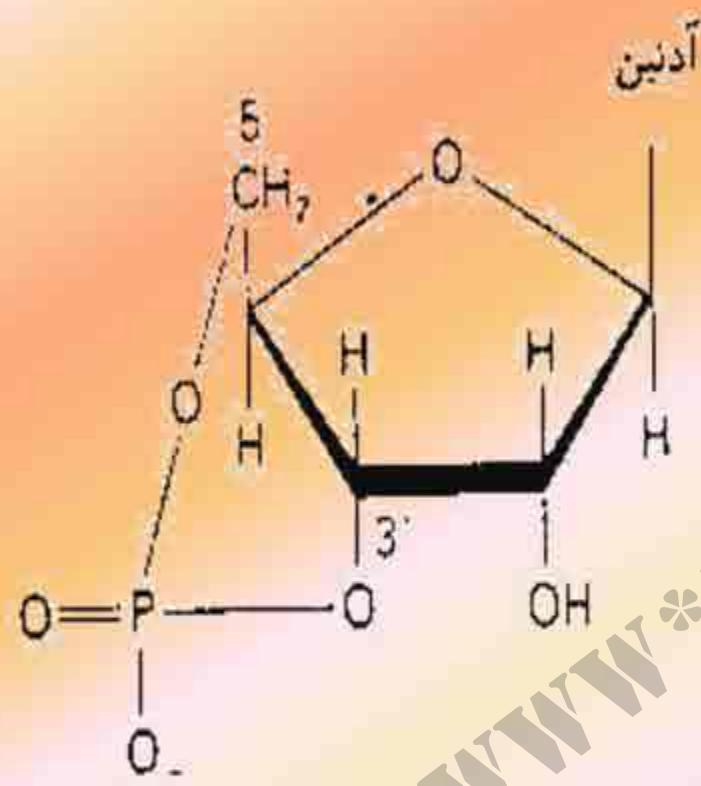


ريبونوكليوريد - ٥' - فسفات

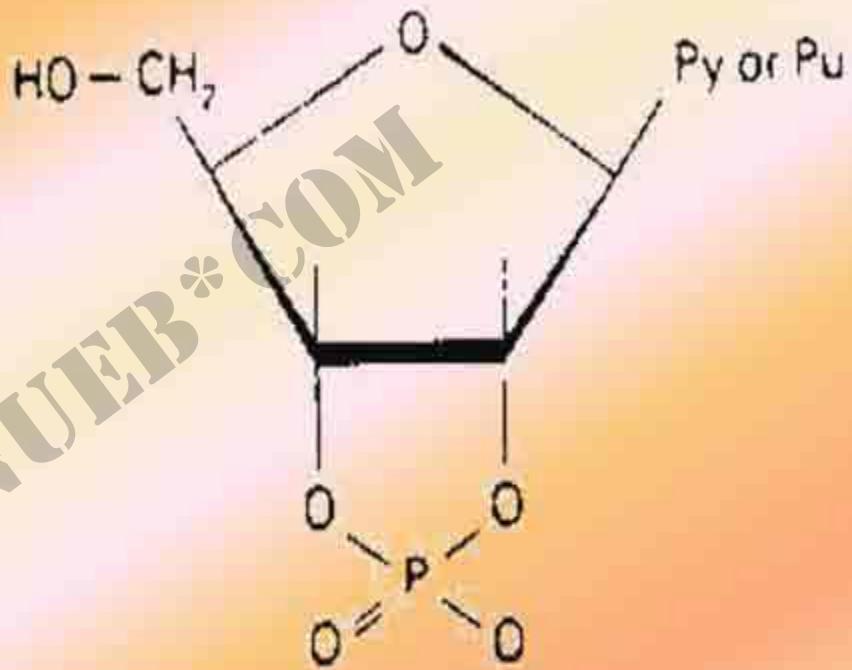


دُوكس مونو نوكليوريد - ٥' - فسفات



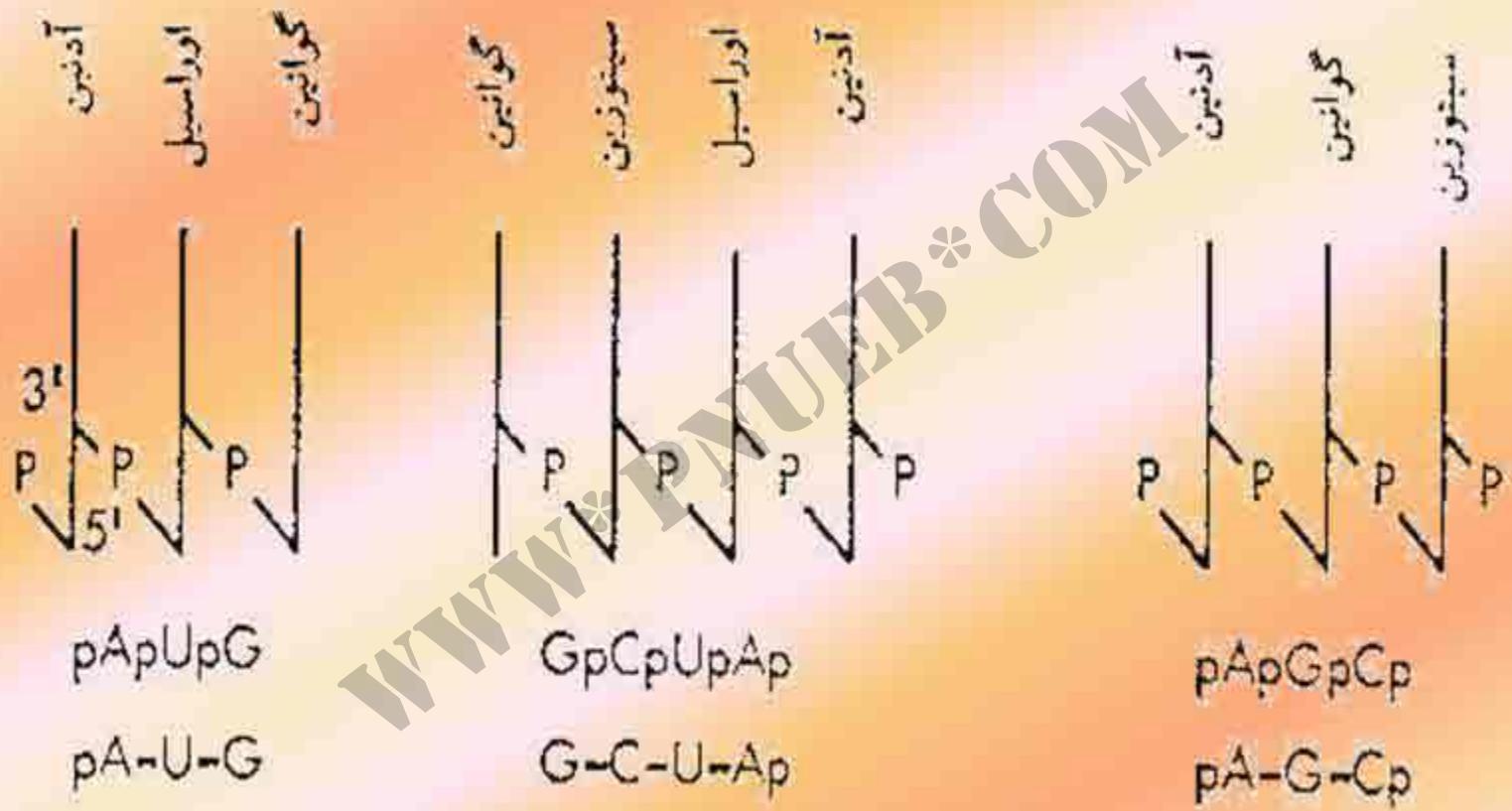


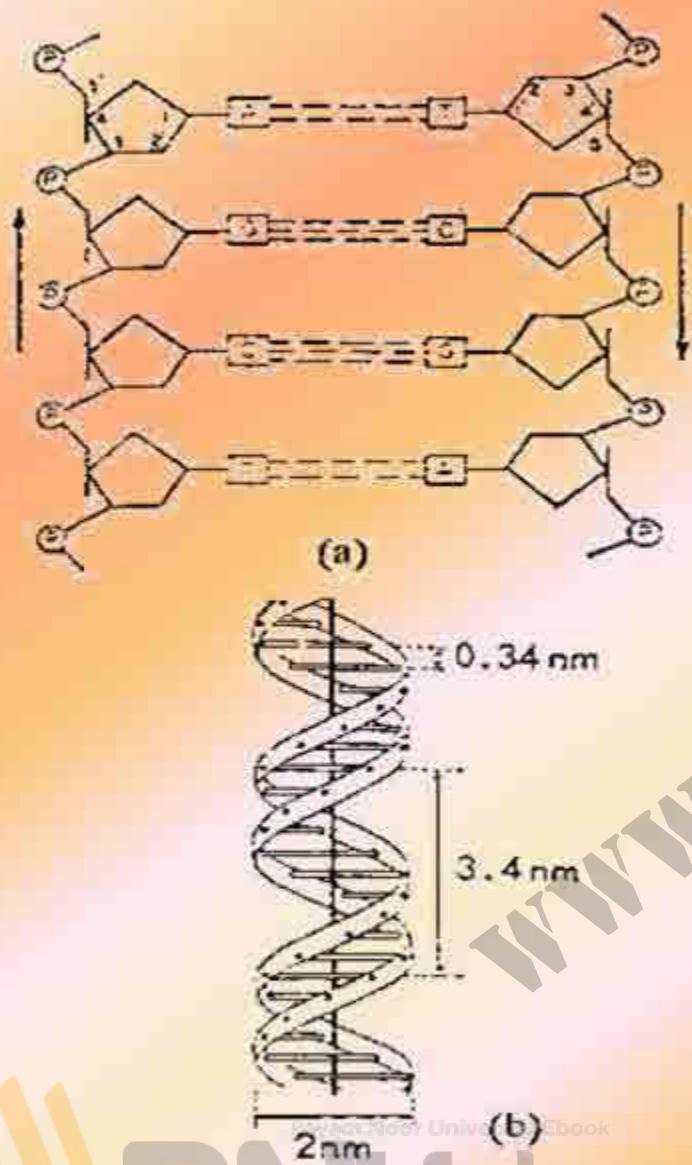
آدنوزین - ۳'-۵'-مونوفسفات (AMP)



نوكليزيد - ۲' - ۳' - سبكلبك مونوفسفات

ترکیبات حلقوی نوكليزیدها

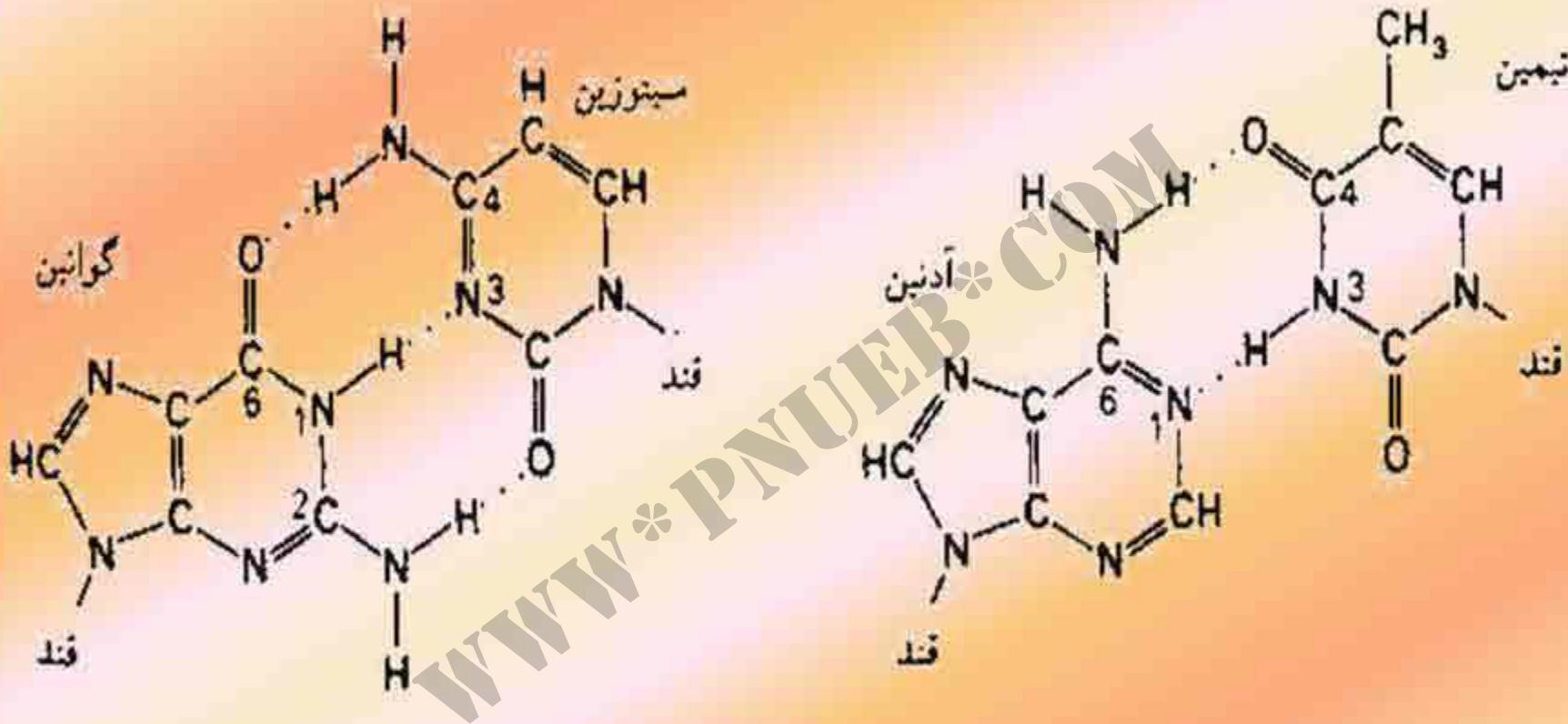




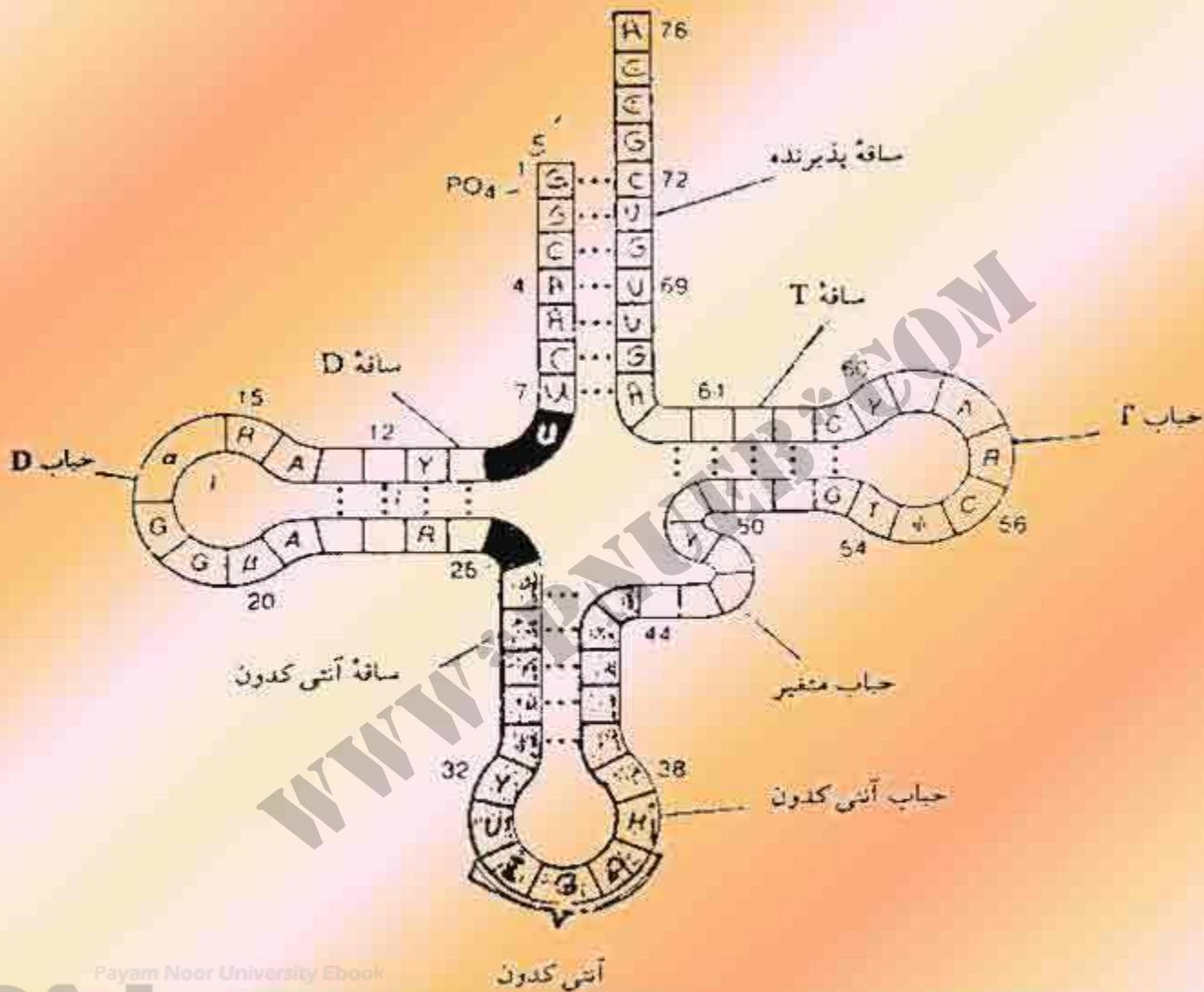
طرز تشکیل دو رشته DNA

مساریچ دو رشته‌ای مدل واتسون - کریک (a)

و اشکال مختلف مدل آنها (d , c , b)



نحوه ابعاد پوند هیدروژنی میان بازهای G-C , A-T



خود آزمایی

ساختار C - T - A را در فرمول گسترده مشخص کنید .
برای ساختار دوم tRNA چه مدلی پیشنهاد می کنید .
چرا در ساختار DNA ، اتصالات G - A و C - T دیده نمی شود ؟
پنج خصوصیت مهم ساختار دوم DNA را بنویسید .
کروماتین را تعریف کنید .

گفتار هفتم * ویتامین ها و کو آنزیم ها

www*PNUEB*COM

هدف آموزشی کلی

آنالیز با ویژگی های ساختاری و عملکردی ویتامین ها و کوآنزیم ها و
اهمیت آن ها در رشد و نمو و واکنش های زیستی

هدف های آموزشی جزیی

تعریف ویتامین ها و تقسیم بندی آن ها

مشخصات ویتامین B1

ساختار ، نوع کوآنزیمی و فعالیت ویتامین B2

مشخصات ویتامین نیکوتین آمید

انواع مختلف ویتامین های B6 و شکل کوآنزیمی آن ها

شکل کوآنزیمی و نوع فعالیت بیوتین

ساختار اسید فولیک و شکل کوآنزیمی آن

ساختار ویتامین B12 ، شکل کوآنزیمی و عمل آن

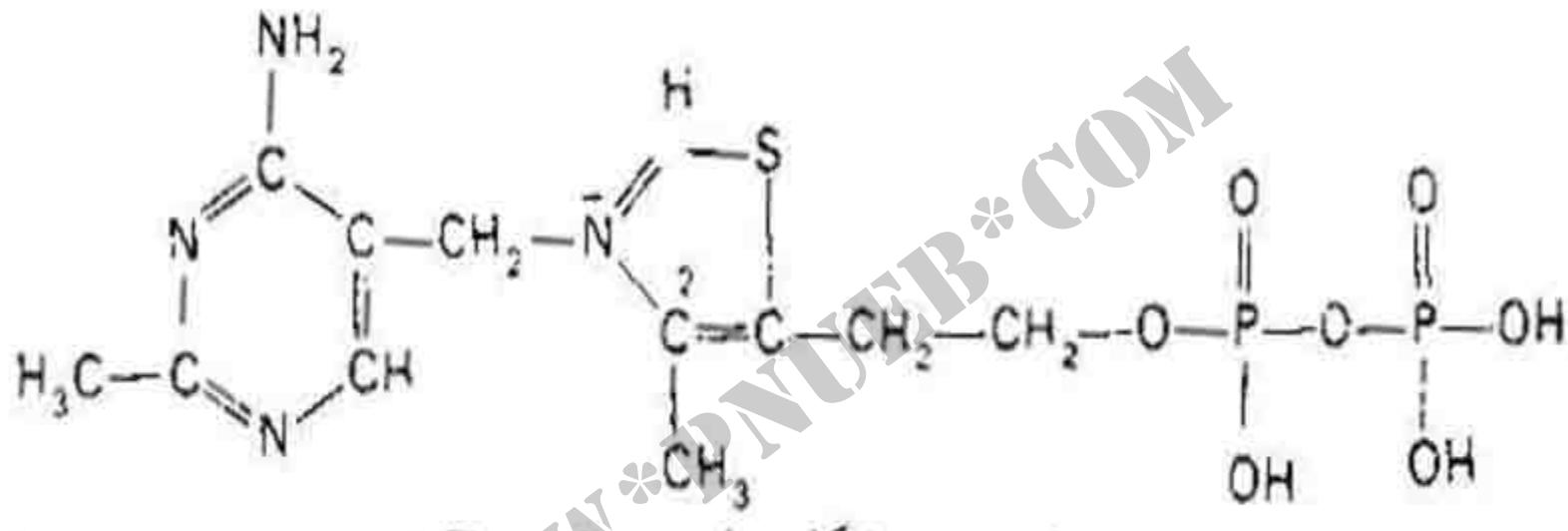
ساختار اسید لیپوئیک و شکل کوآنزیمی آن

ساختار و کاربرد ویتامین های محلول در چربی

محلول در آب : ویتامین های گروه B

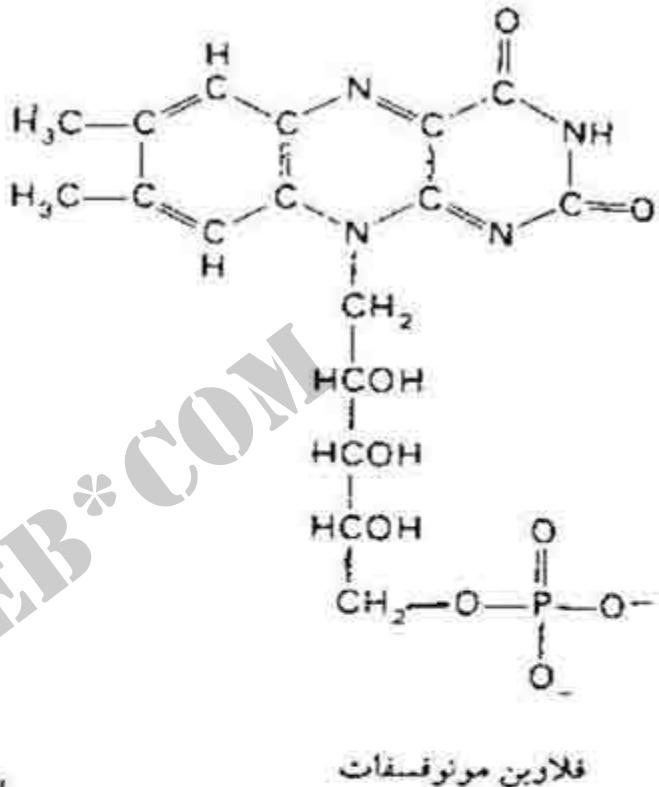
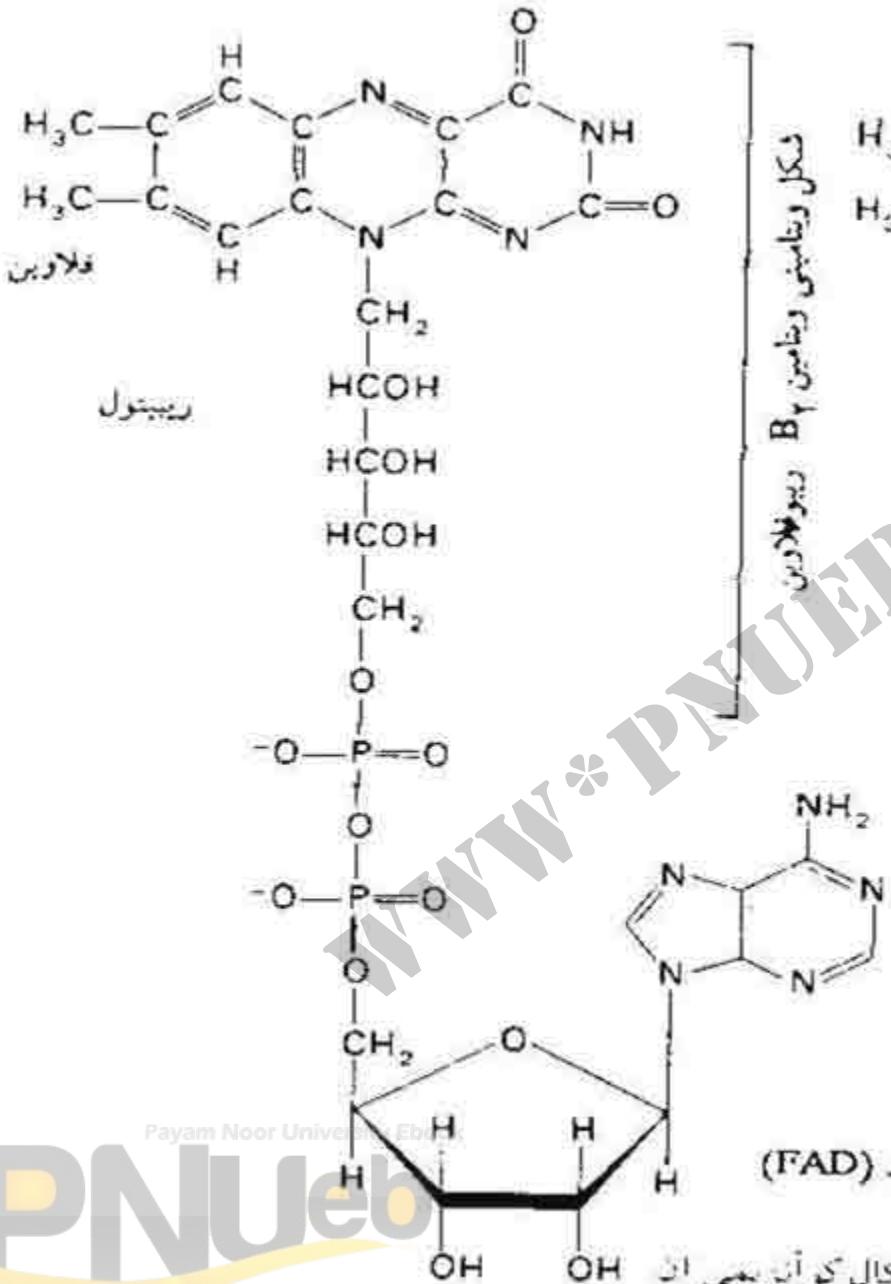
محلول در چربی : K ، E ، D ، A

طبقه بندی ویتامین ها



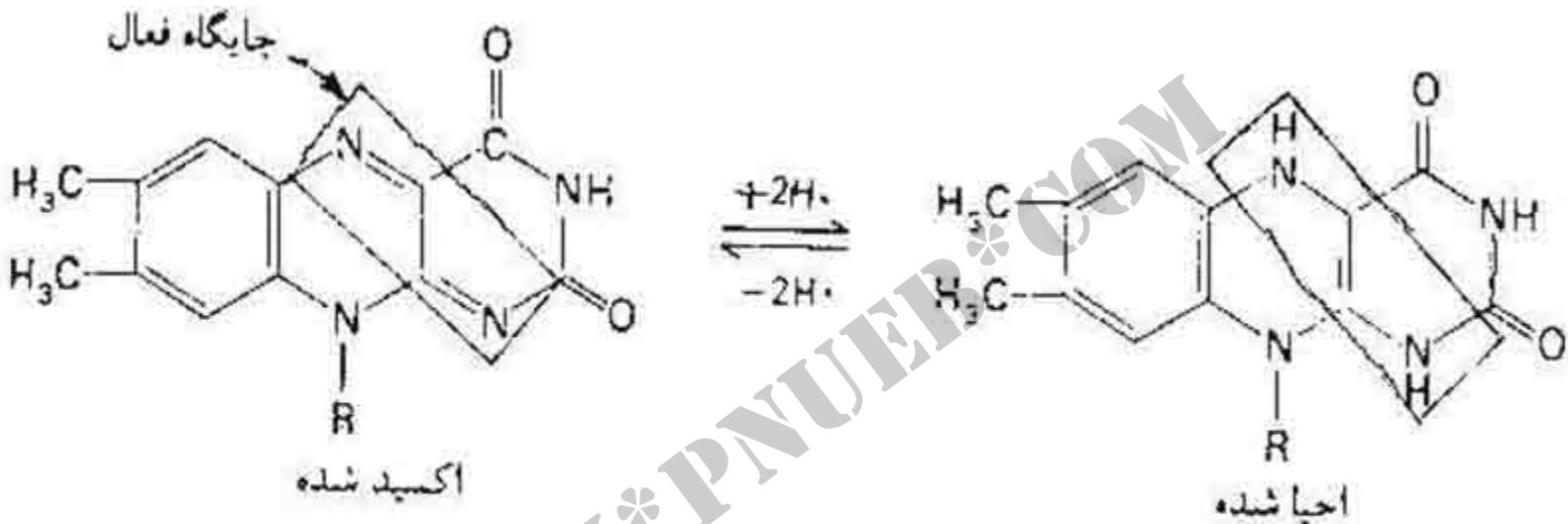
شكل دیتامینی ویتامین B_1 (تیامین)

تیامین پروفسفات - شکل کوآنزیمی



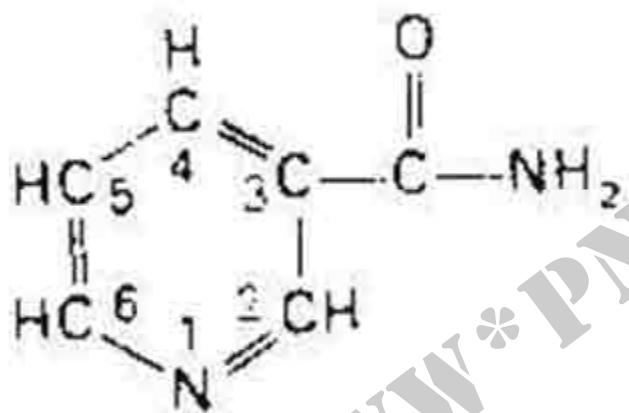
ساختار ریبو فلامین و اشکال کو آنزیمی از
 کتابخانه الکترونیک پام نور



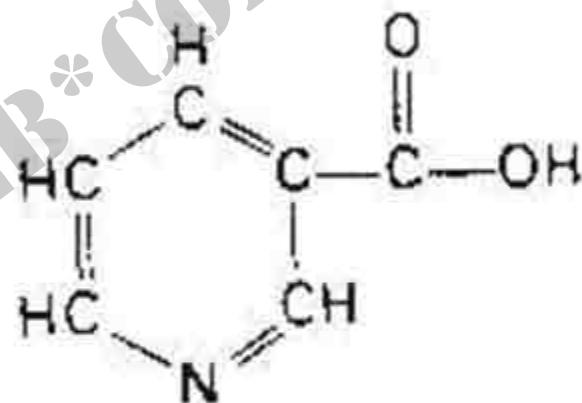


شكل اکسید و احباش FMN را با FAD می دهد)

ساختار ویتامینی نیکوتین آمید

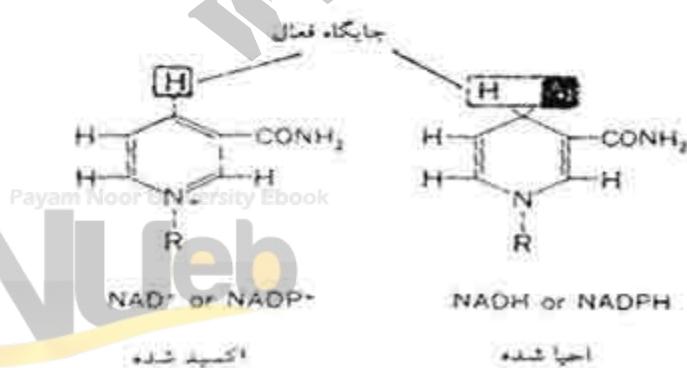
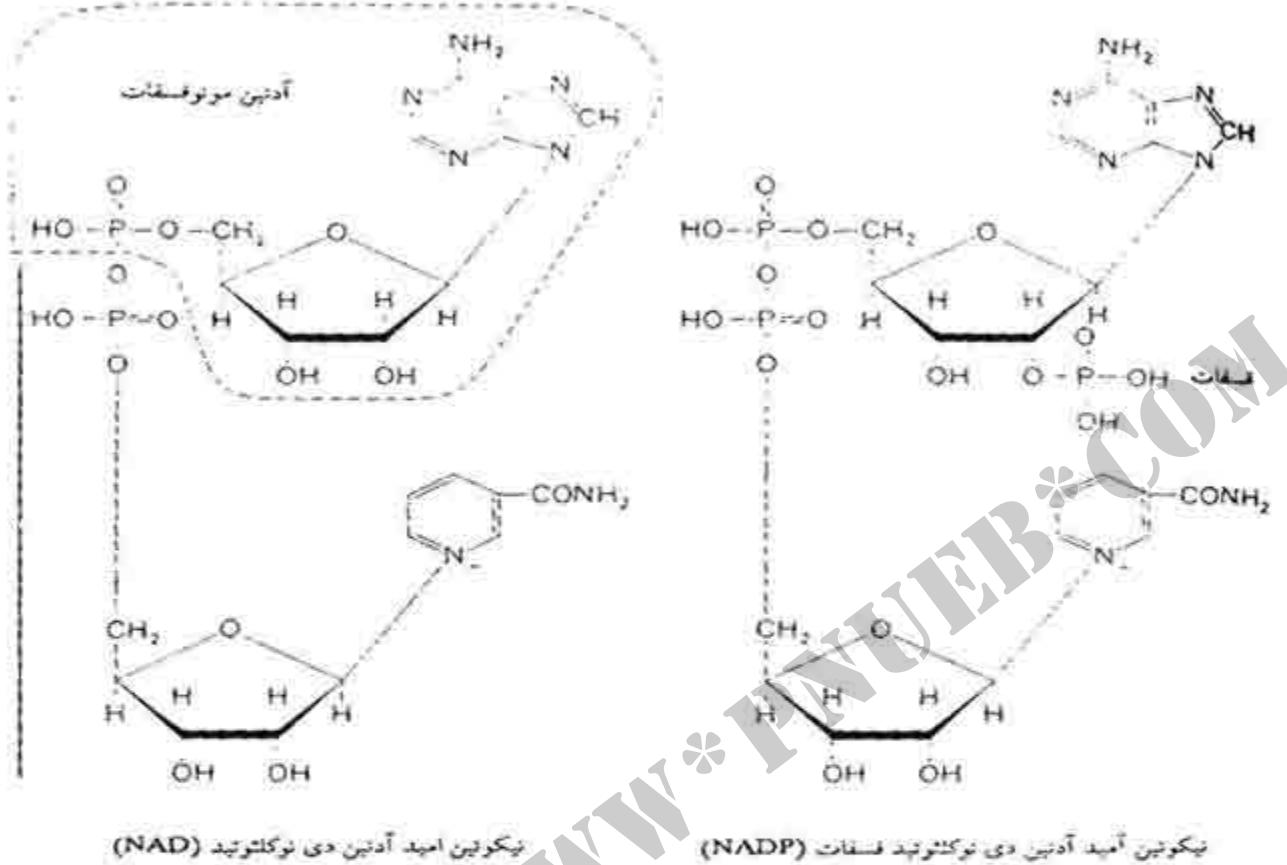


نیکوتین امید

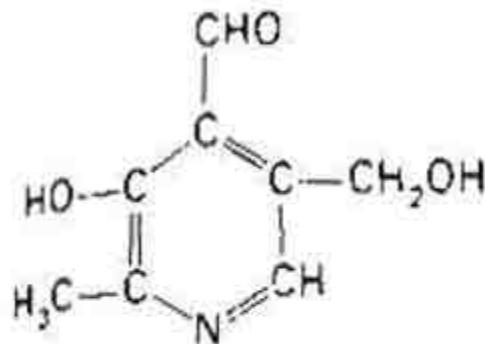


اسید نیکونیک

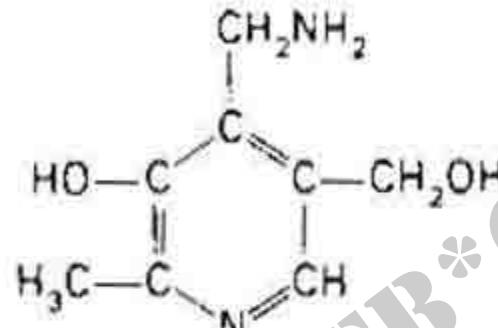
اشکال کوآنزیمی و دو حالت اکسید و احیای نیکوتین آمید



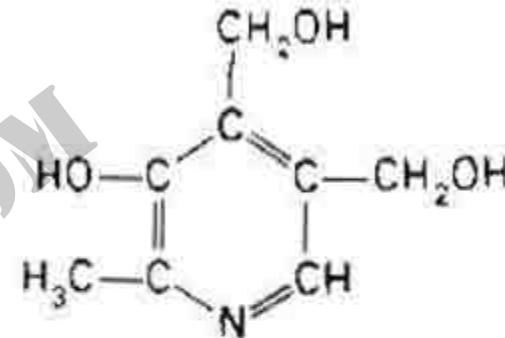
B6 اشکال ویتامینی و کواآنزیمه ویتامین



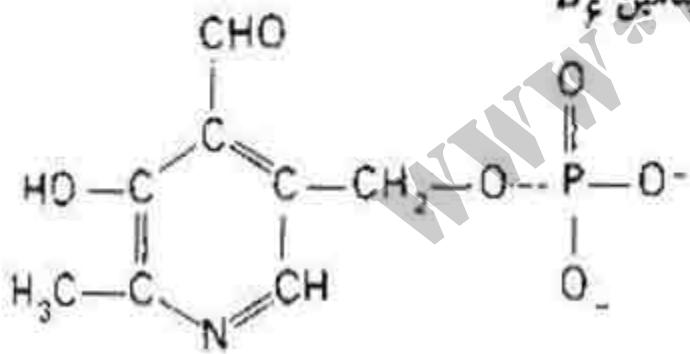
پریل ۲۰۲۱



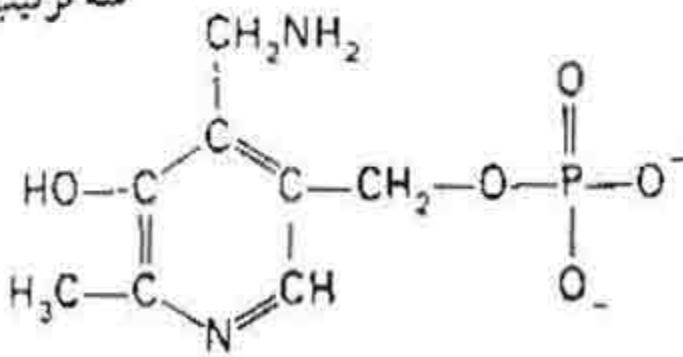
پریڈر گامین



پیر بد و گین

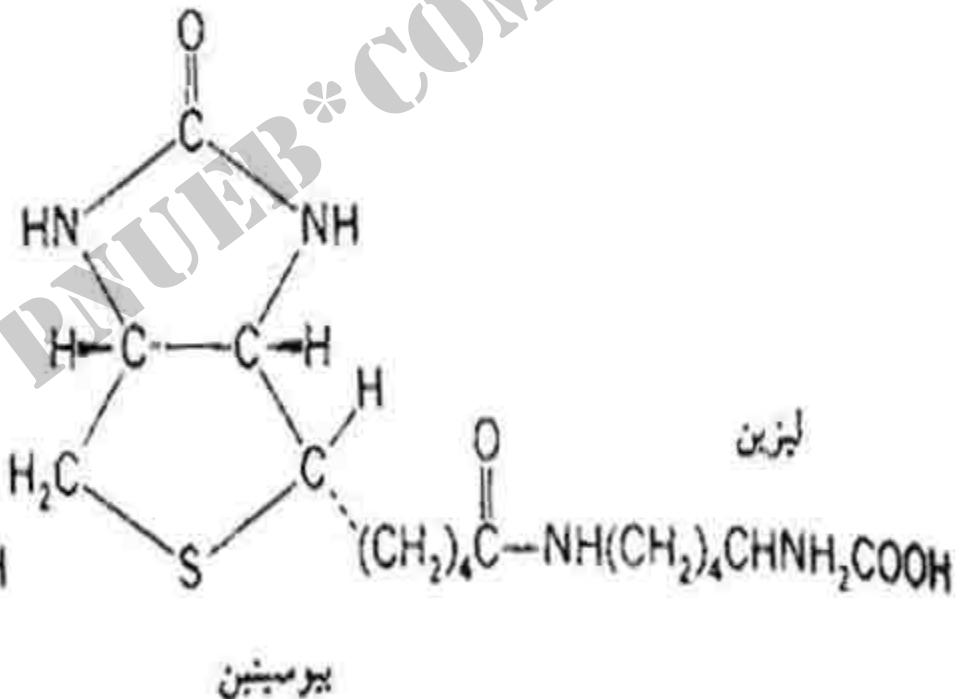
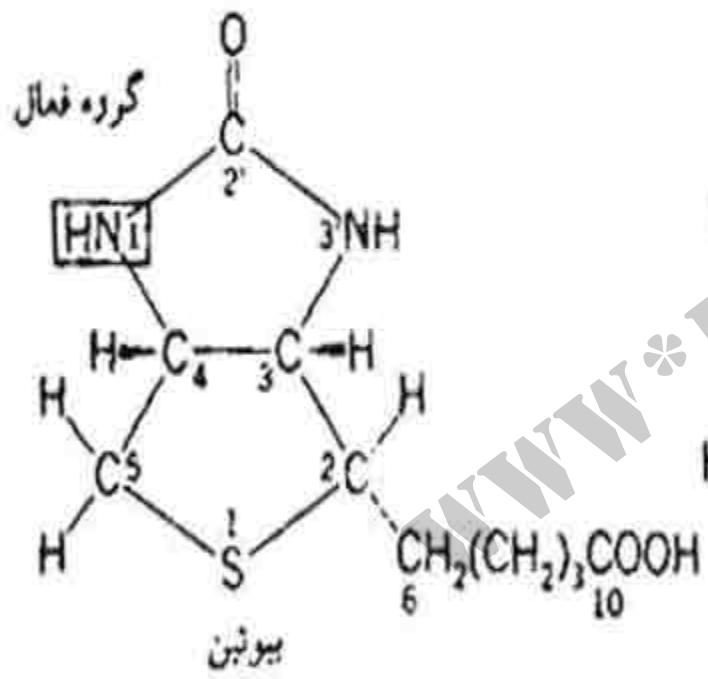


مسه نرکیب اصلی ویتامین E

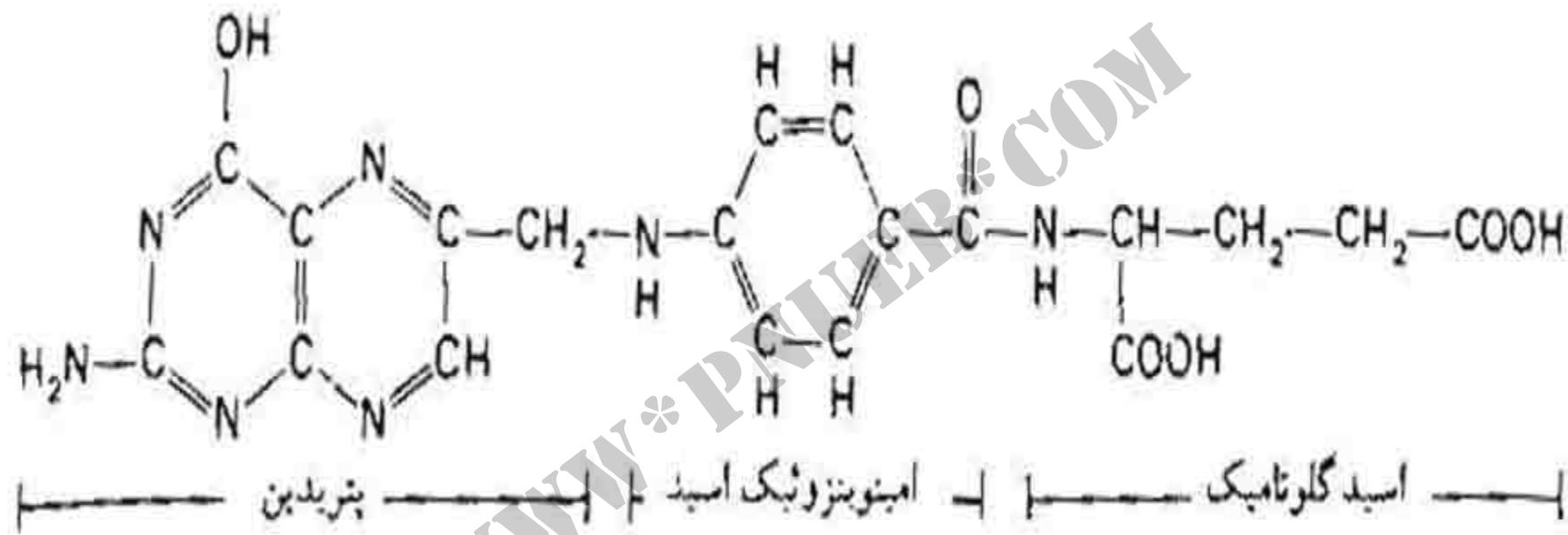


ہر بدو کسامین ففات

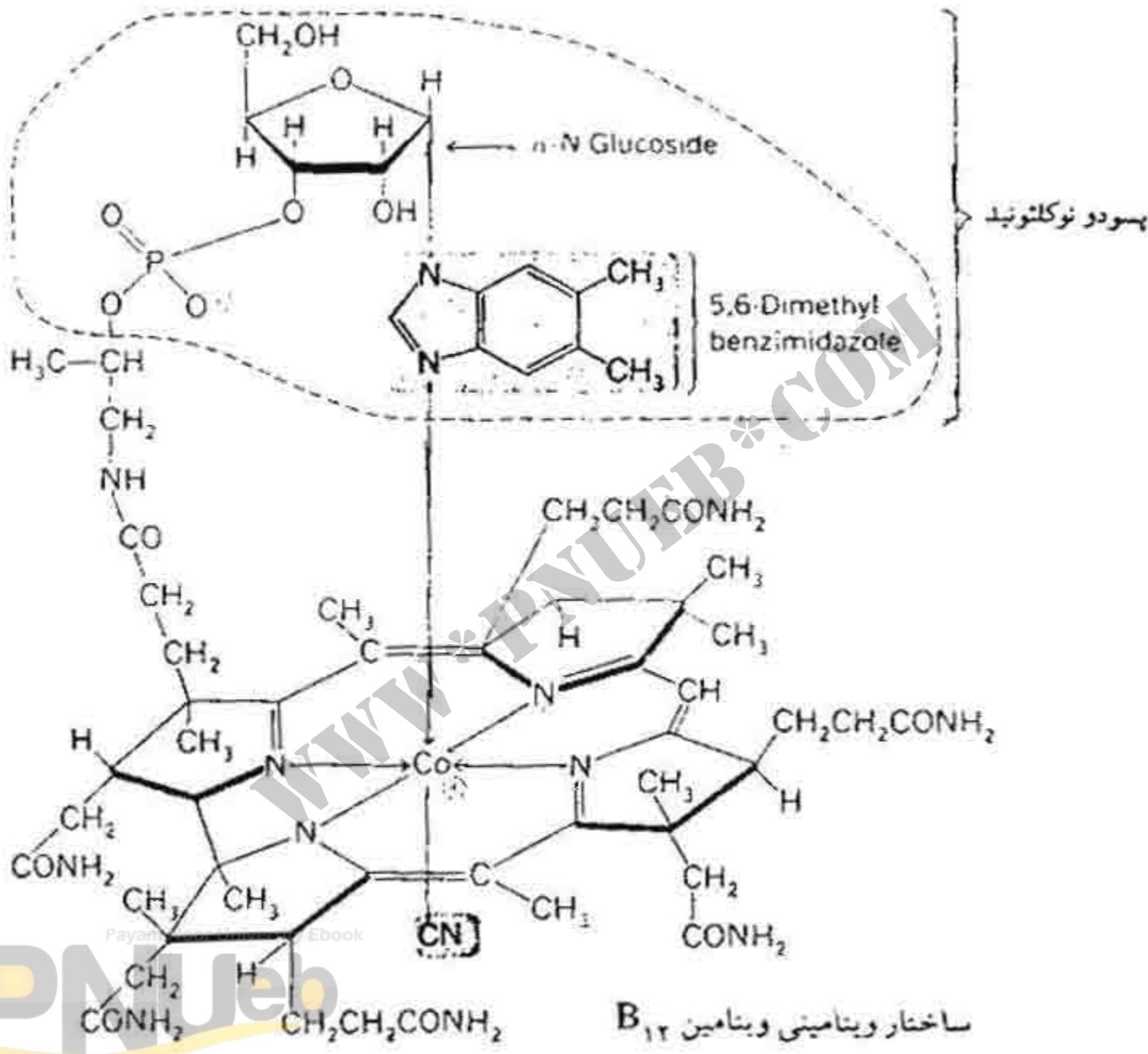
شكل ویتامینی و کوآنزیمی بیوتین



ساختار ویتامینی اسید فولیک



ساختار ویتامینی اسید فولیک



ساختار و بتامیتی و بتامین B₁₂

ویتامین A

از ترکیبات ایزوپرنی به نام کاروتینوئید به دست می‌آید.
رتینول که کمبود آن در بینایی چشم اثر می‌گذارد و در موقع حاد
موجباً کوری می‌شود.

در فرایند بینایی، رتینال با اپسین ترکیب شده و رودوپسین را می‌سازد
که به این طریق چرخه بینایی را تشکیل می‌دهد.

ویتامین D

ساختار استروئیدی دارد. فقدان آن موجب رشد غیر طبیعی استخوان ها و ایجاد بیماری راشیزیسم در کودکان می شود. کمبود این ویتامین موجب اختلال در متابولیسم کلسیم و فسفر در بدن می شود و در پی آن میزان تشکیل استخوان کاهش می یابد.

E ویتامین

نخستین بار از دانه گندم جدا شد و نوکوفرول نام گرفت . کمبود آن عوارض متعددی دارد که از جمله آن ها اثر در فعالیت جنسی و کم خونی است . این ویتامین اثر ضد اکسید کنندگی دارد و از اکسید شدن خود بخودی اسیدهای چرب اشباع نشده در مجاورت اکسیژن جلوگیری می کند .

ویتامین K

نقش بیوشیمیایی این ویتامین در مکانیسم لخته شدن خون است به طوری که در تشکیل پروتئومبین در خون لازم است . این پروتئین پیش ساز ترومبین است که فیبرینوژن خون را به رشته های فیبرین تبدیل می کند . فیبرین پروتئینی است که خون را به حالت لخته در می آورد .

خود آزمایی

شکل کوآنزیمی ویتامین B1 را بنویسید.

ترانس آمینازها معمولاً با کدام یک از کوآنزیم ها فعالیت دارند؟

کوآنزیم ریوفلاوین چه نام دارد و نقش آن چیست؟

شکل فعال ویتامین B12 را از نظر کوآنزیمی بنویسید.

ویتامین های D و K در بدن چه نقشی دارند؟

گفتار هشتم: اصول بیو انرژیک

هدف آموزشی کلی

آشنایی با منبع انرژی مورد استفاده در انجام فرایندهای
متاپولیسمی یاخته

هدف های آموزشی جزیی

بیو انرژیک را تعریف کنید.

اشکال مختلف انرژی

مفهوم تغییر در انرژی آزاد ، واکنش های انرژی زا و انرژی خواه
چگونگی شکسته شدن ATP به ADP وAMP و میزان
انرژی حاصل سایر ترکیبات پرانرژی و مشخصات آن ها

انرژی آزاد

انرژی درونی که در ساختار مولکولی ترکیبات وجود دارد.

$$A \leftrightarrow B$$

$$GB > GA$$

$$GB < GA$$

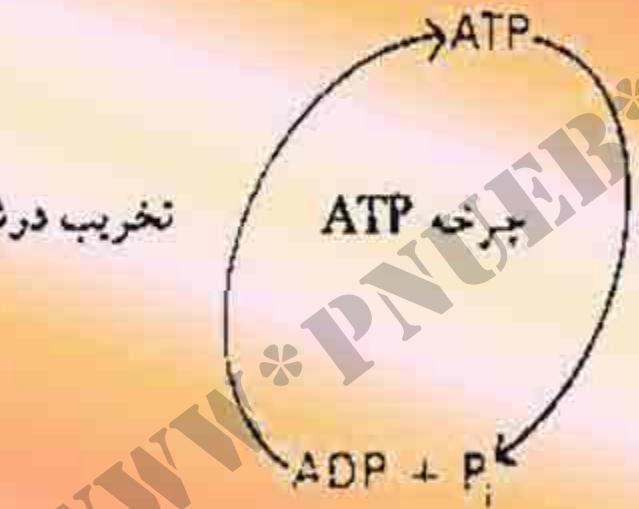
و اکنش انرژی خواه

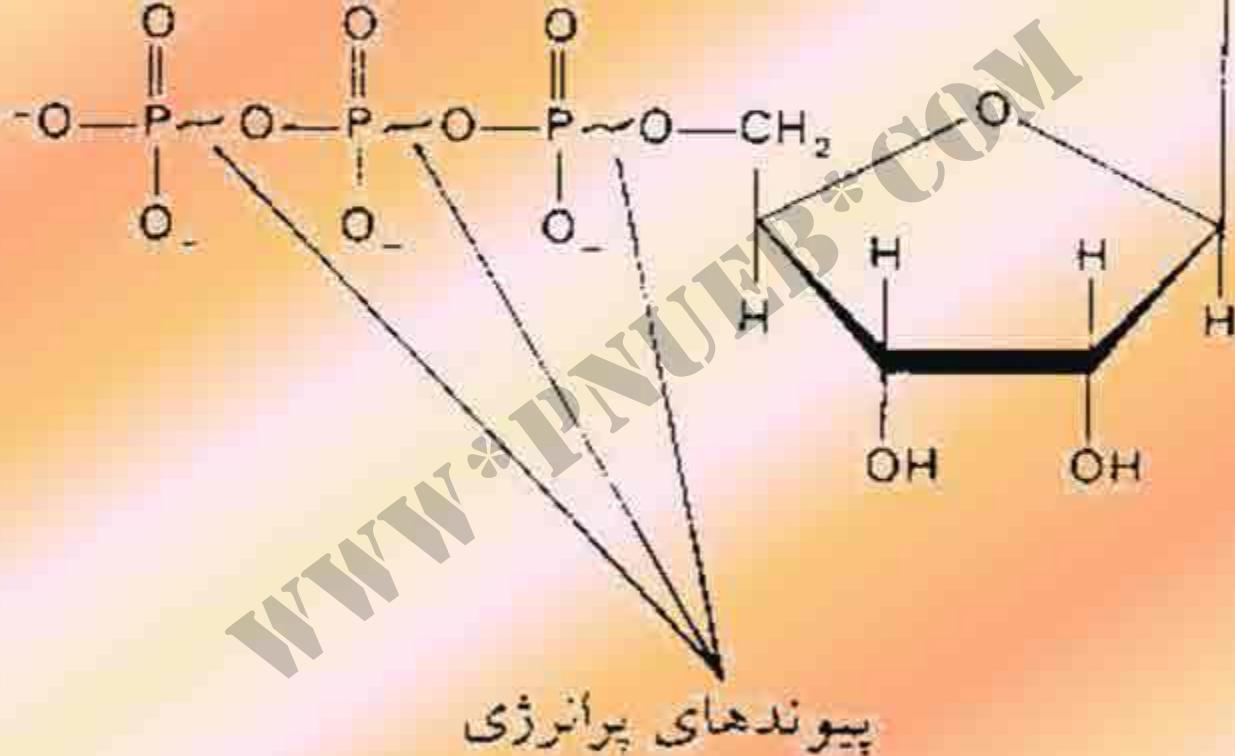
و اکنش انرژی زا

اصول بیوانرژیک

نخریب درشت مولکولهای زیستی

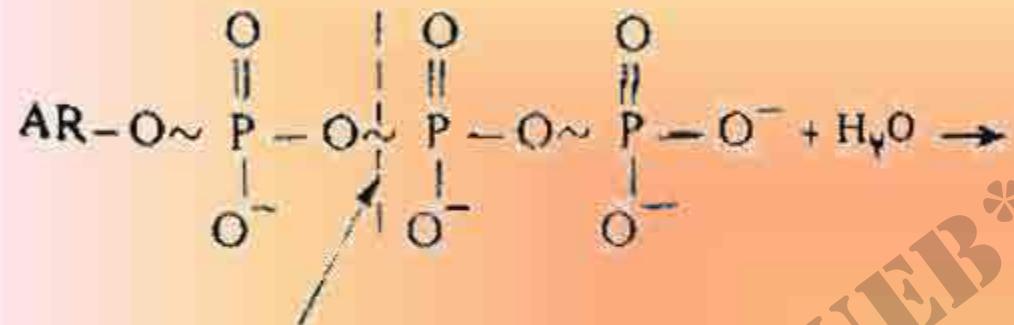
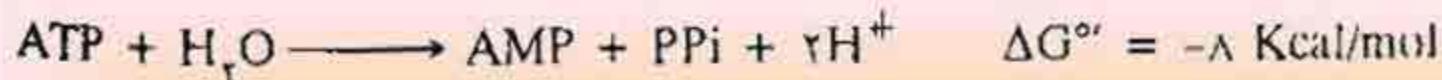
بیوسنتز درشت مولکولهای زیستی



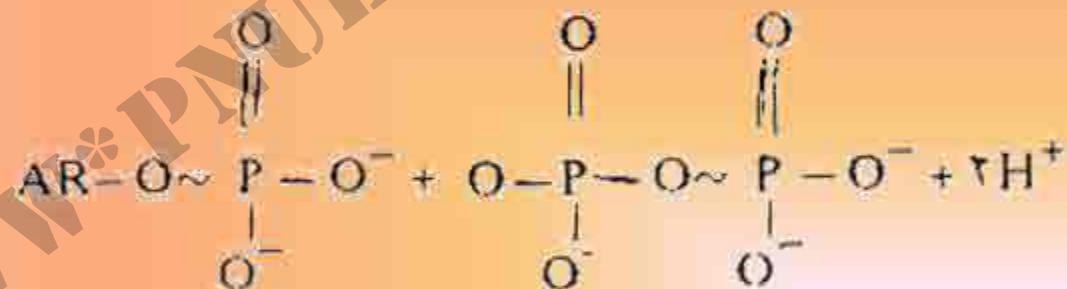


پیوندهای پرانرژی

A



محل شکستن



ادنوزین مونوفسفات

پیروفسفات

خود آزمایی

بیوانرژیک را تعریف کنید.

چرا ATP منبع انرژی محسوب می شود ؟

چرا انرژی حاصل از شکسته شدن AMP کمتر از ATP است ؟

از ترکیبات پرانرژی دو مثال ذکر کنید .

گفتار نهم : متابولیسم کربوهیدرات ها

www.PNUEB.com

هدف آموزشی کلی

آشنایی با خصوصیات کلی متابولیسم و همچنین متابولیسم کربوهیدرات‌ها طی فرایندهای گلیکولیز و پنتو زفسفات و گلیکونئوزنر

هدف های آموزشی جزیی

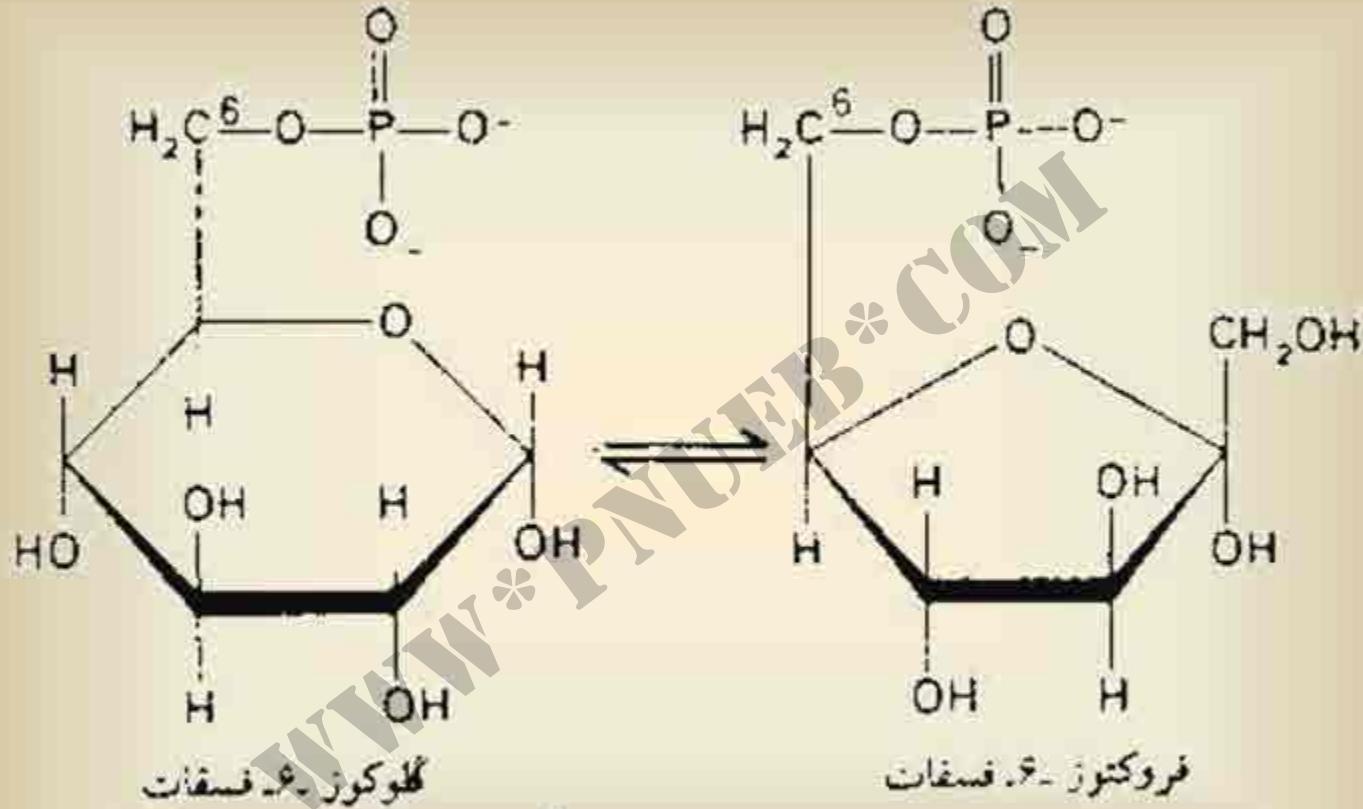
تعریف متابولیسم و مراحل کاتابولیسم و آنابولیسم
چگونگی و مراحل تخریب گوکز به پیرووات
چگونگی تخریب پیرووات به لاکتات
میزان انرژی تولید شده و مصرف شده در راه گلیکولیز
مسیر راه پنتوز فسفات و چگونگی آن
اصول کلی بیوسنتز کربوهیدرات‌ها و راه‌های مختلف آن
چگونگی بیوسنتز قندها از راه گلیکونثوزن

گلیکولیز

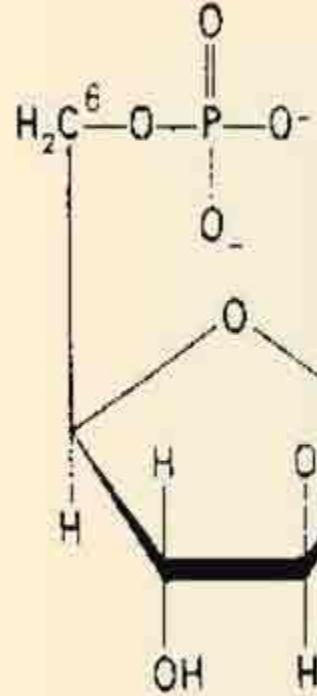
راه «امبدان - میرهوف» پا اکسیداسیون بی هوازی گلوکز

www*PNUebook*com

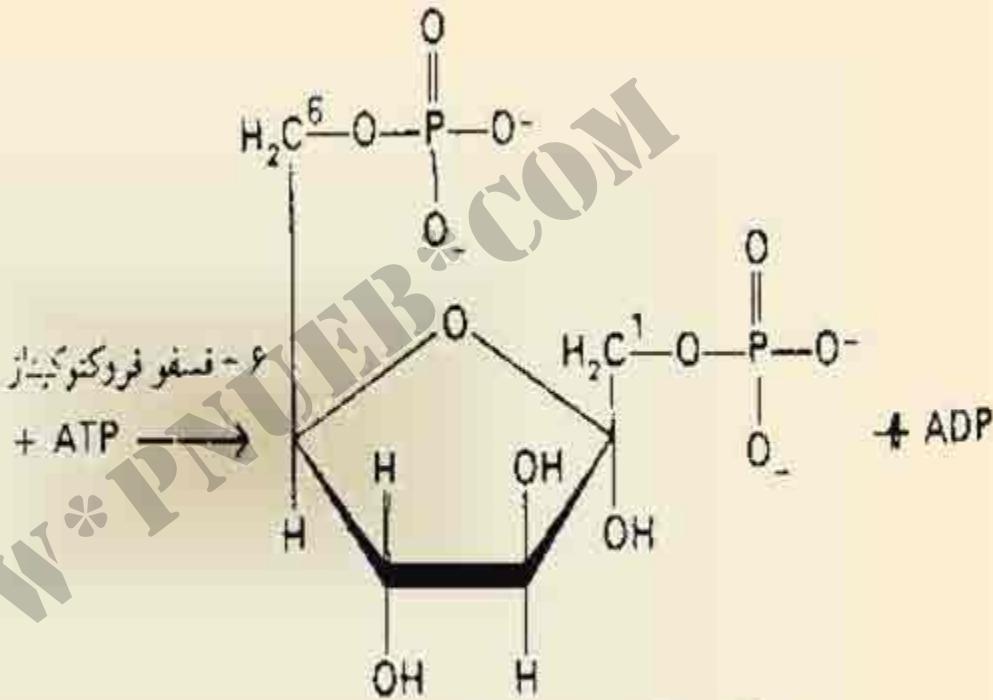




$$\Delta G^\circ = +0.4 \text{ kcal/mol}$$



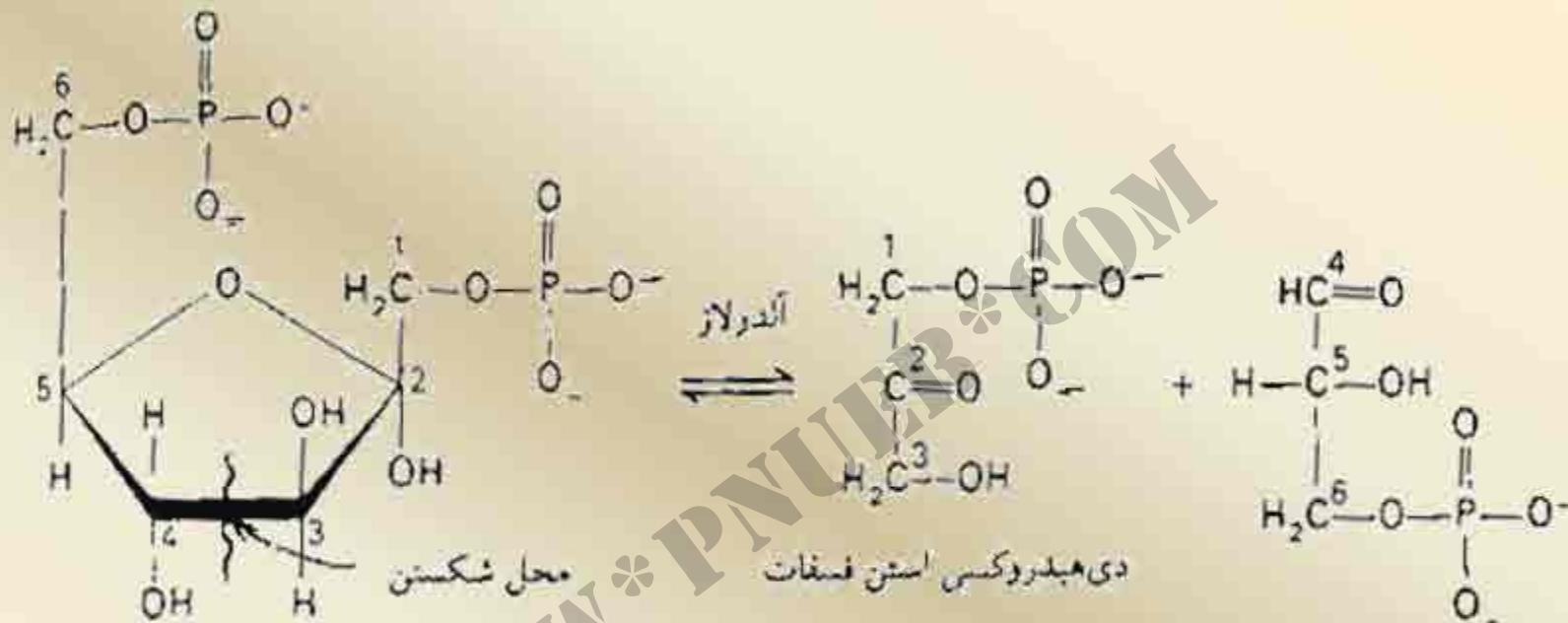
فروکنوز - ۶ - فسفات



فروکنوز - ۱ - ۶ - دی فسفات

$$\Delta G^\circ = -\frac{7}{4} \text{ Kcal/mol}$$

Payam Noor University Ebook

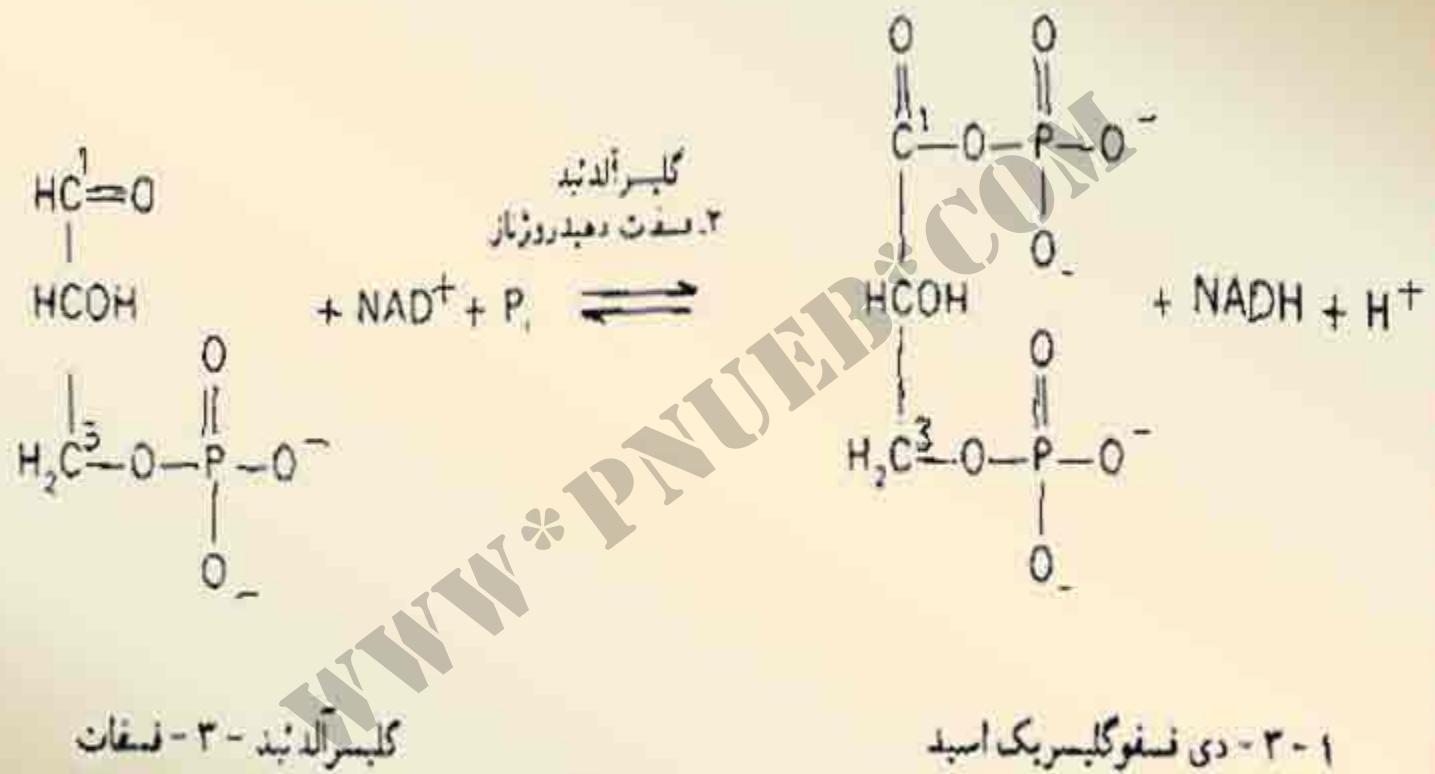


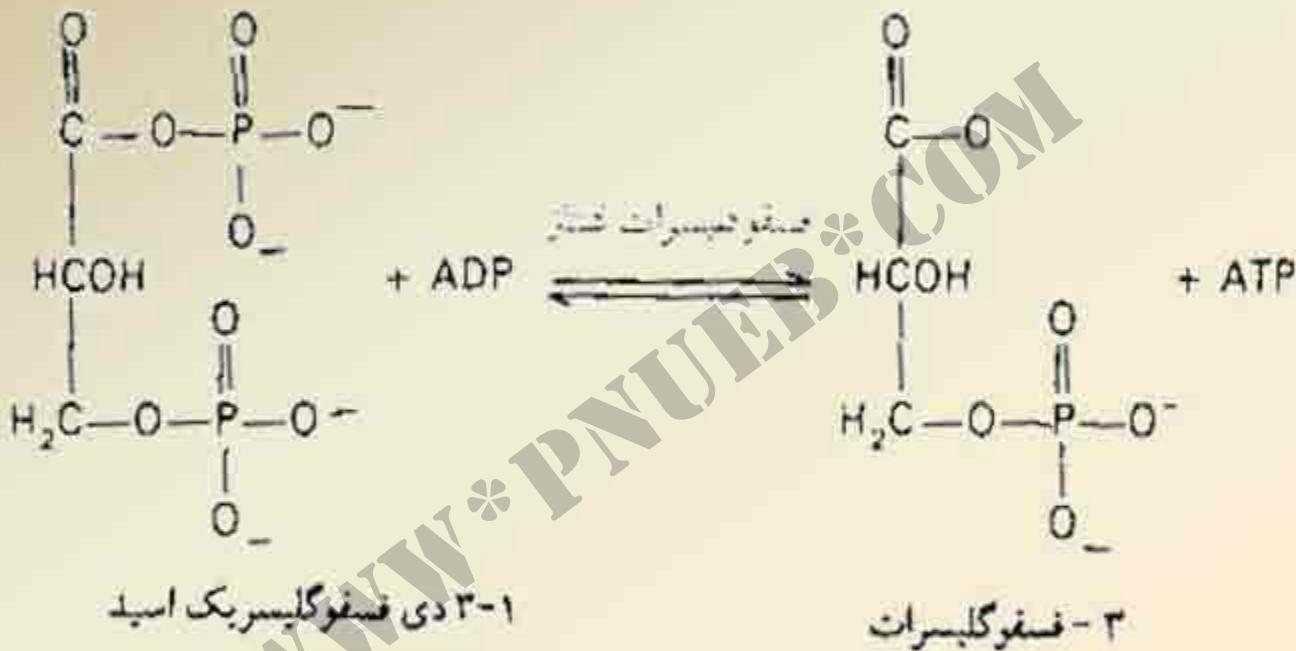
فروکتوز - ۱ - ۶ - دی فسفات

$$\Delta G^\circ = -45.7 \text{ kcal/mol}$$

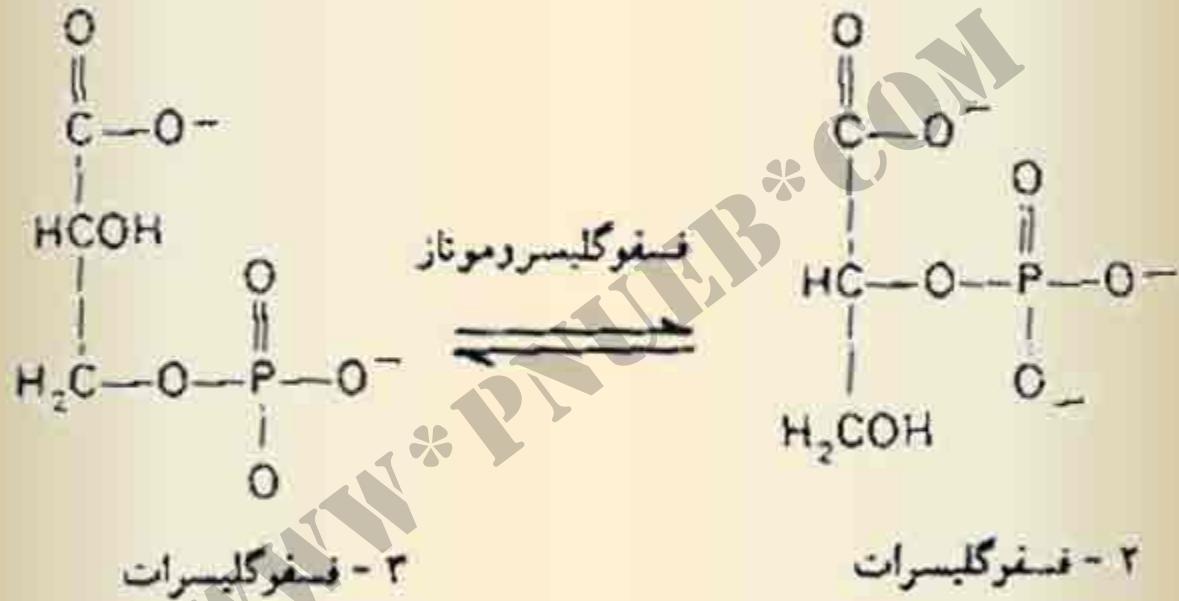
تریبوز فسفات ایزو مراز

گلبسر الدئید - ۳ - فسفات \rightleftharpoons دی هیدروکسی استون فسفات

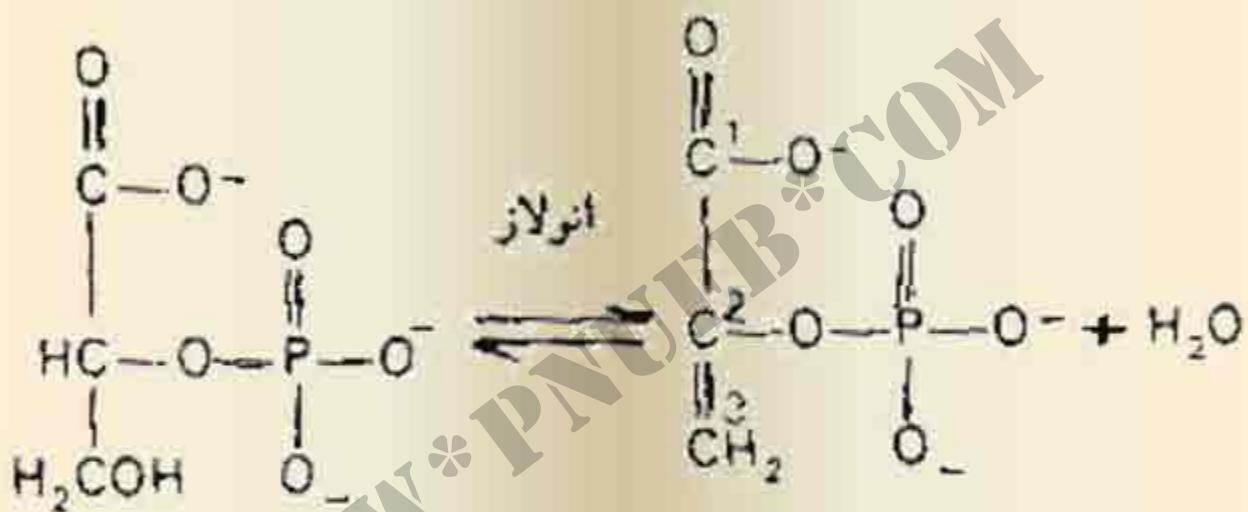




$$\Delta G^\circ = -45 \text{ Kcal/mol}$$



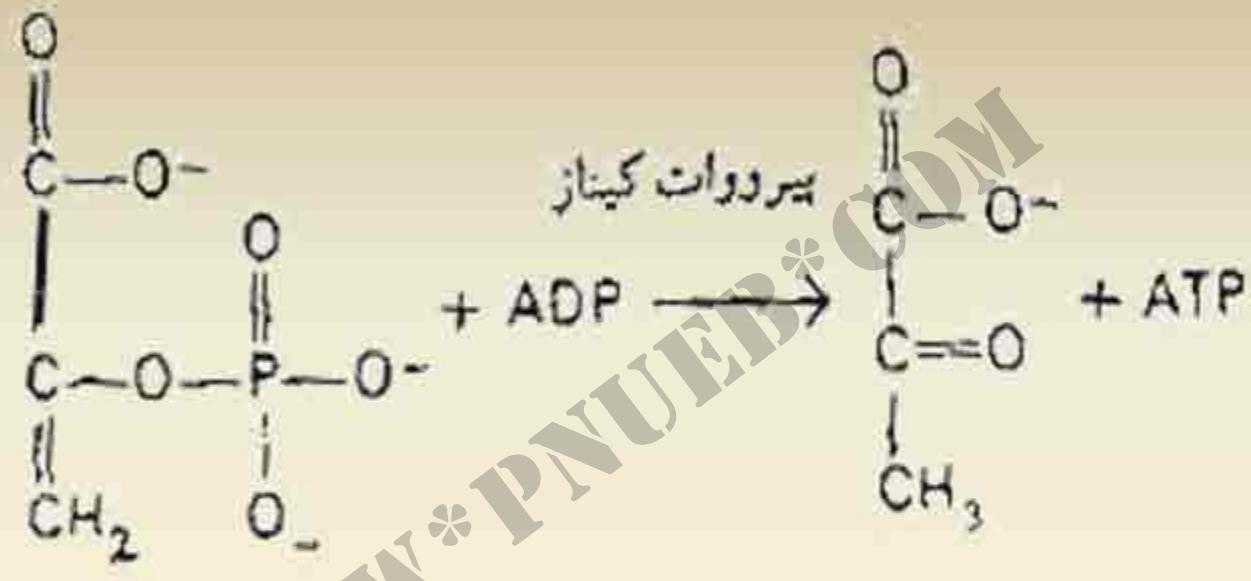
$$\Delta G^\circ = -1/4 \text{ Kcal/mol}$$



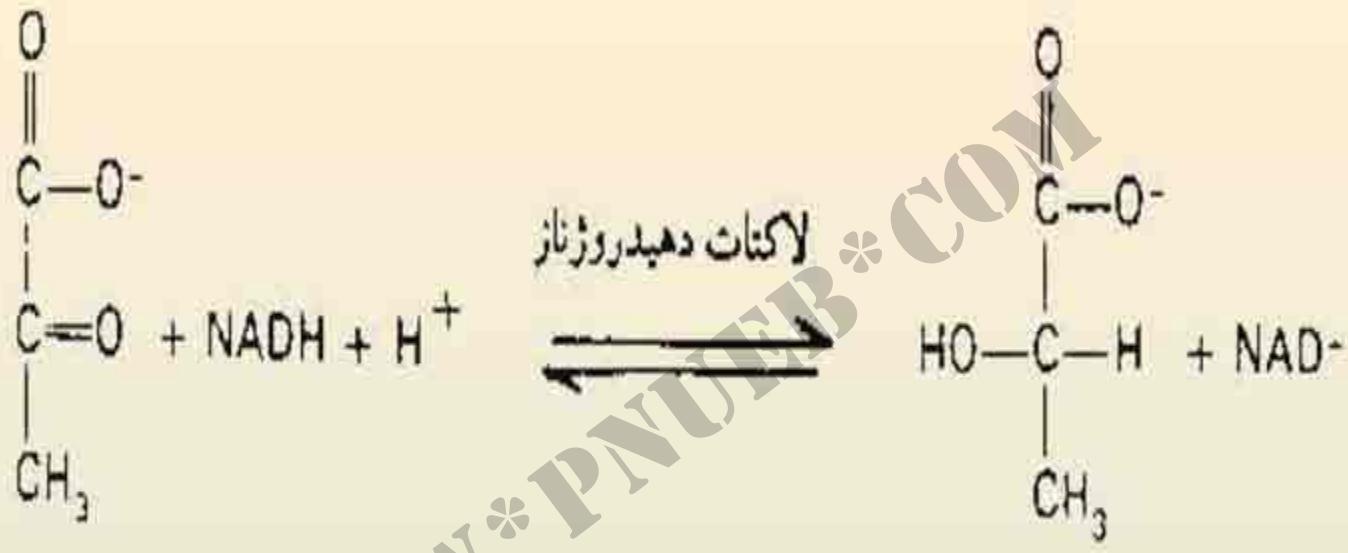
۲- فسفوگلیسرات

فسفوانول پرورات

$$\Delta G^\circ = + 14 \text{ Kcal/mol}$$



$$\Delta G^\circ = -7/5 \text{ Kcal/mol}$$



پرروان

لاکنات

$$\Delta G^\circ = -6 \text{ Kcal/mol}$$



تخریب سایر قندها

تخمير الكلي



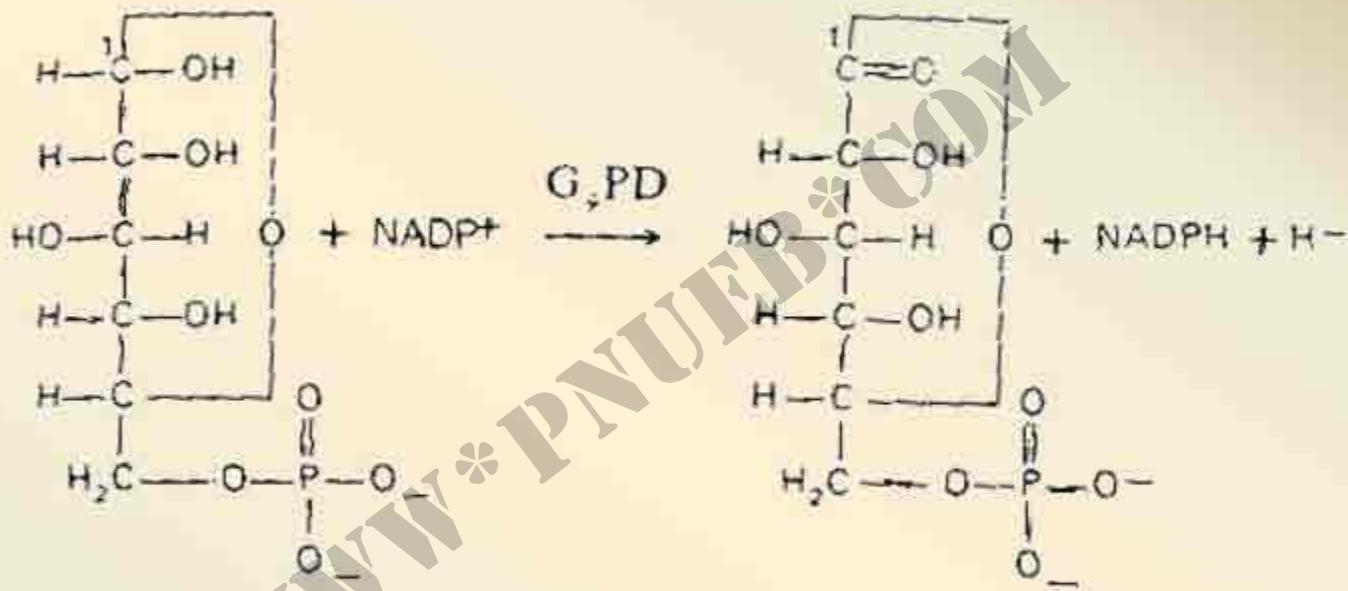
مجموع دو واکنش را می‌توان به صورت زیر خلاصه کرد:



در تخمير الكلي نيز تعداد ATP توليد شده مانند راه گلیکولیز است.



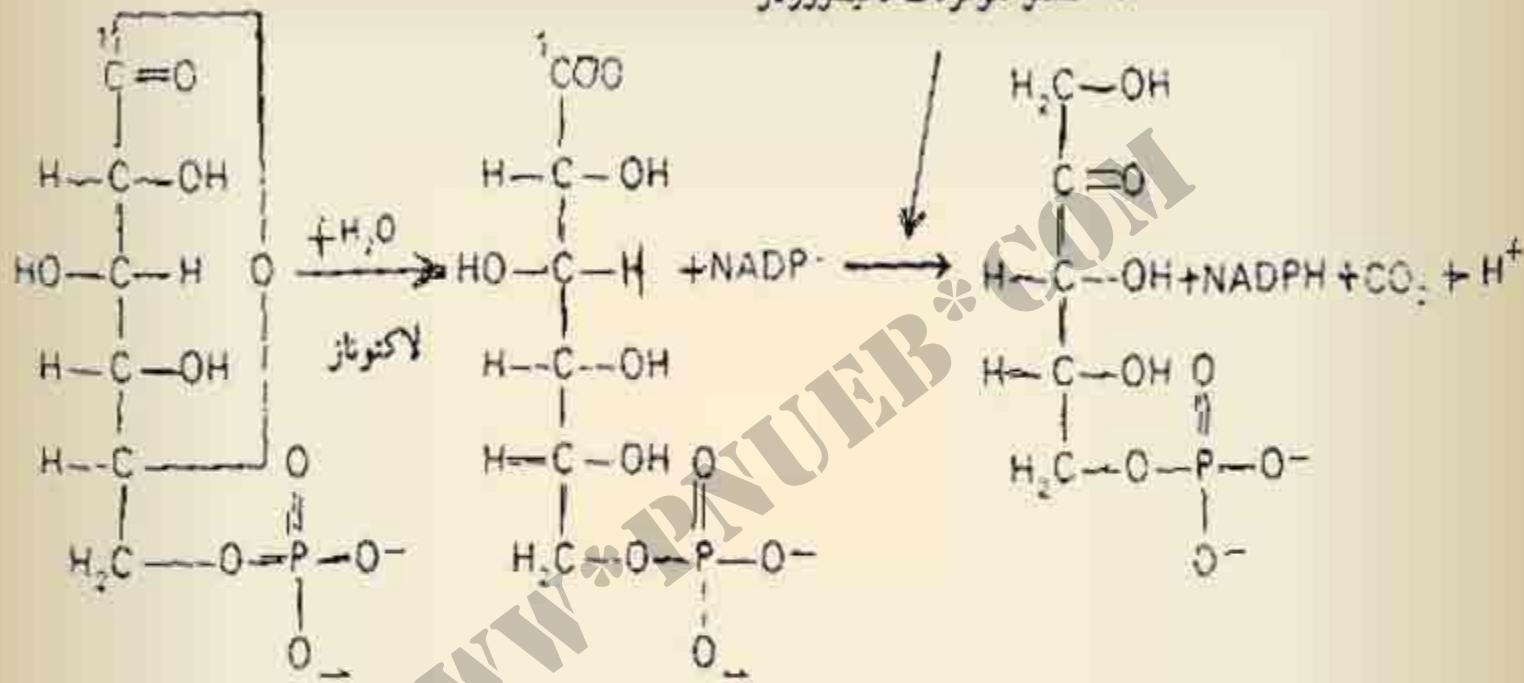
راه پنتوز فسفات



گلوكوز - ۶ - فسفات

فسفو گلوكونو - γ - لاكتون

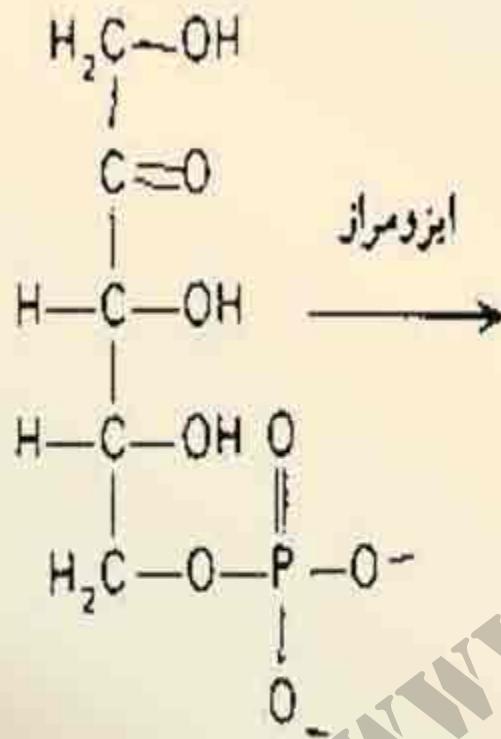
۶- فسفر گلوکریت دهیدروز ناز



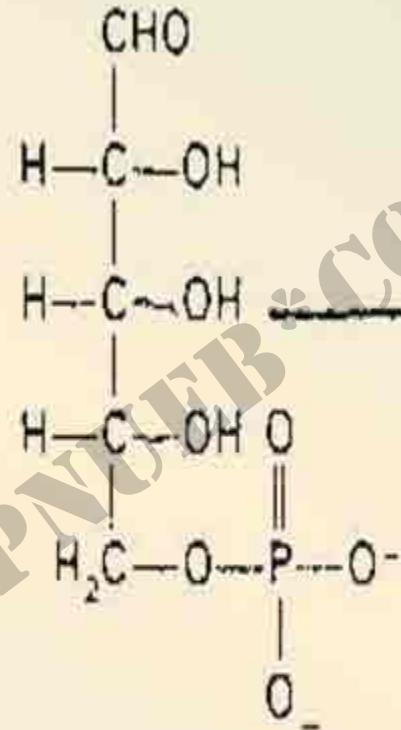
۶- فسفر گلوکریت - ۷- لاکتون

۶- فسفر گلوکریت

D- ریبوуз - ۵- فسفات



ریبو لور - ۵ - فسفات



ریبو ز - ۵ - فسفات

نولید فندهای سه، چهار،
پنج، شش و هفت کربنه

خود آزمایی

متاپولیسم و اسطه‌ای ، کاتاپولیسم و آنابولیسم را تعریف کنید .
آنزیم آدولاز چه واکنشی را کاتالیز می‌کند ؟
کدام یک از واکنش‌های راه گلیکولیز با مصرف ATP همراه است ؟
راه پنتووز فسفات چه اهمیتی دارد و شامل چه واکنش‌هایی است ؟
تبديل پیرووات به فسفوانول پیرووات طی راه گیلکونئوژن نز چگونه انجام
می‌شود ؟

گفتار دهم : متابولیسم لیپیدها

هدف آموزشی کلی

آشنایی با مراحل تخریب و بیوسنتر اسیدهای چرب و لیپیدها

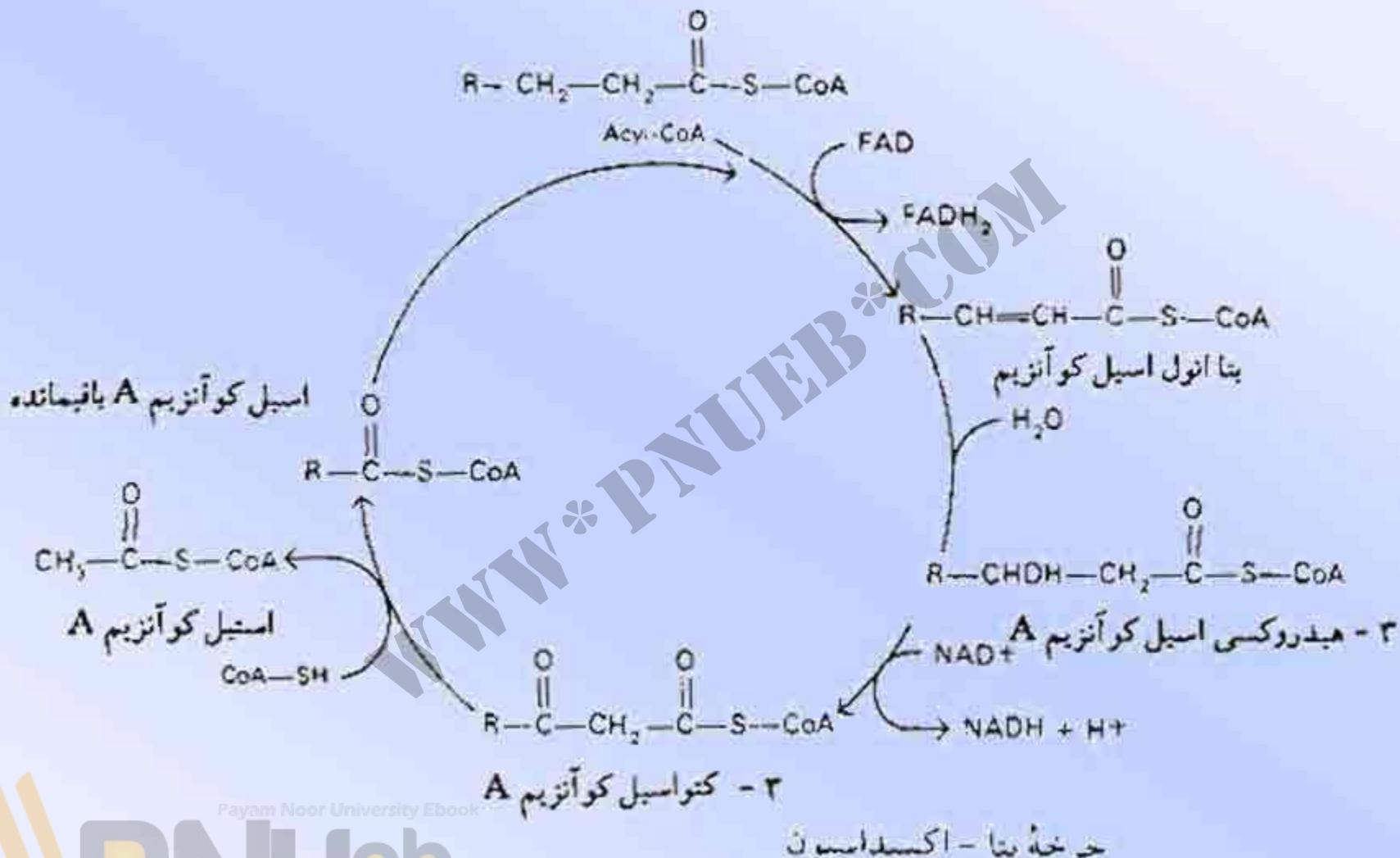
هدف های آموزشی جزیی

اهمیت نری آسیل گلیسرول ها و اجزای آن ها
چگونگی تخریب اسیدهای چرب به وسیله چرخه بتا - اکسیداسیون
محصولات نهایی ناشی از تخریب یک اسید چرب
بیوسنتر اسیدهای چرب و مراحل آن
نقش و عملکرد مجموعه آنزیمی درگیر در بیوسنتر اسیدهای چرب

تخریب اسیدها

اکسایش اسیدهای چرب در حقیقت آغازی برای وارد شدن آن ها در چرخه کربس و زنجیره تنفسی است.

چرخه بتا - اکسیداسیون

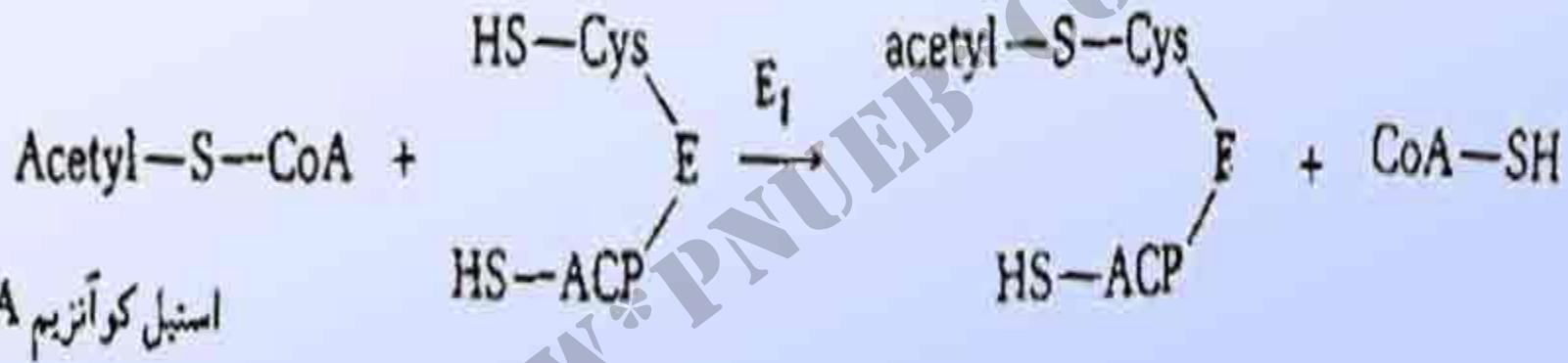


بیو سنتز لیپیدها

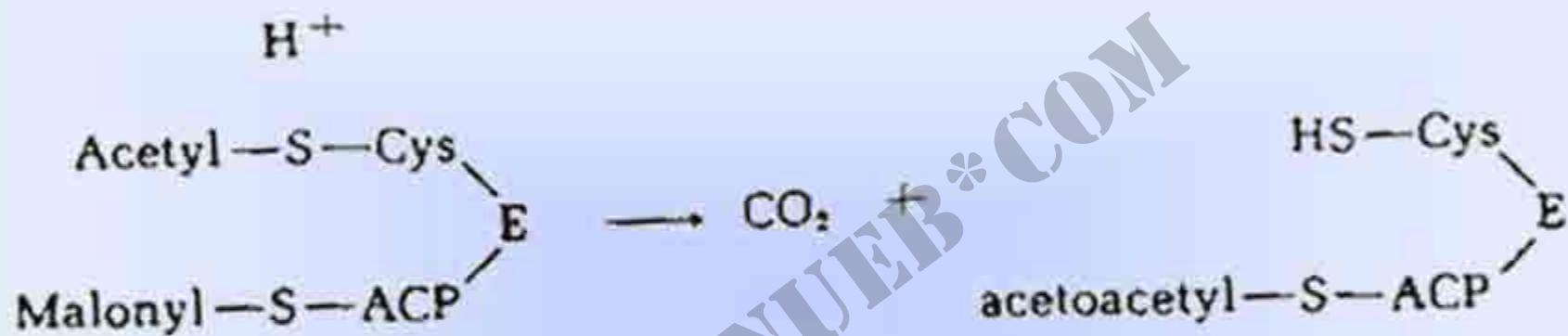
بیو سنتز تری آسیل گلیسرول ها از نظر ذخیره چربی یکی از مهمترین مباحث بیوشیمی است و راه های متابولیسمی را تشکیل می دهد.

مجموعه آنزیمی سنتز کننده اسید چرب

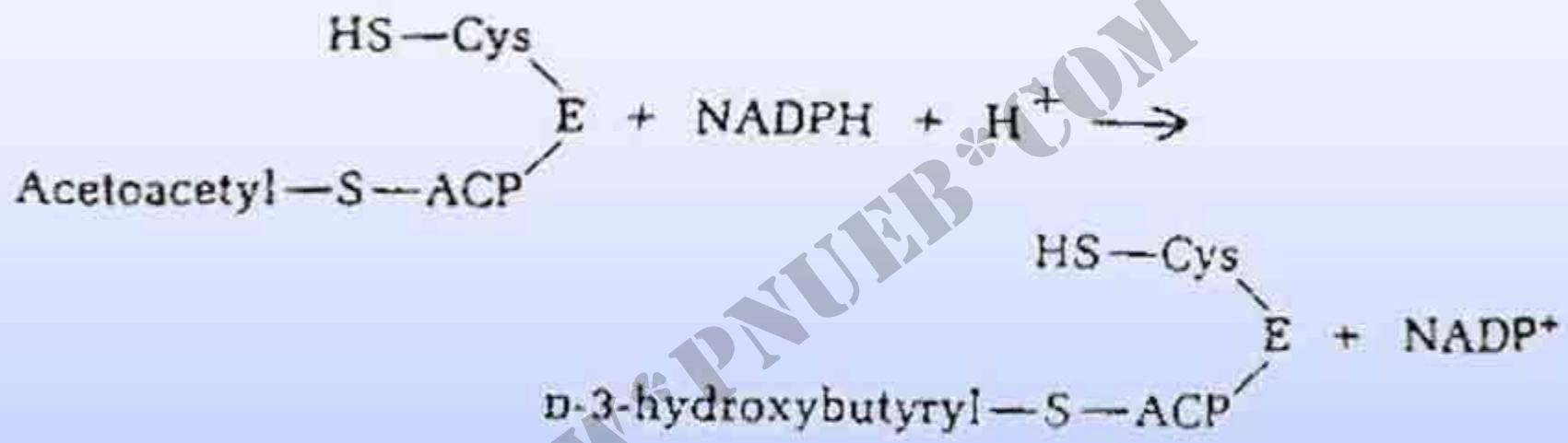




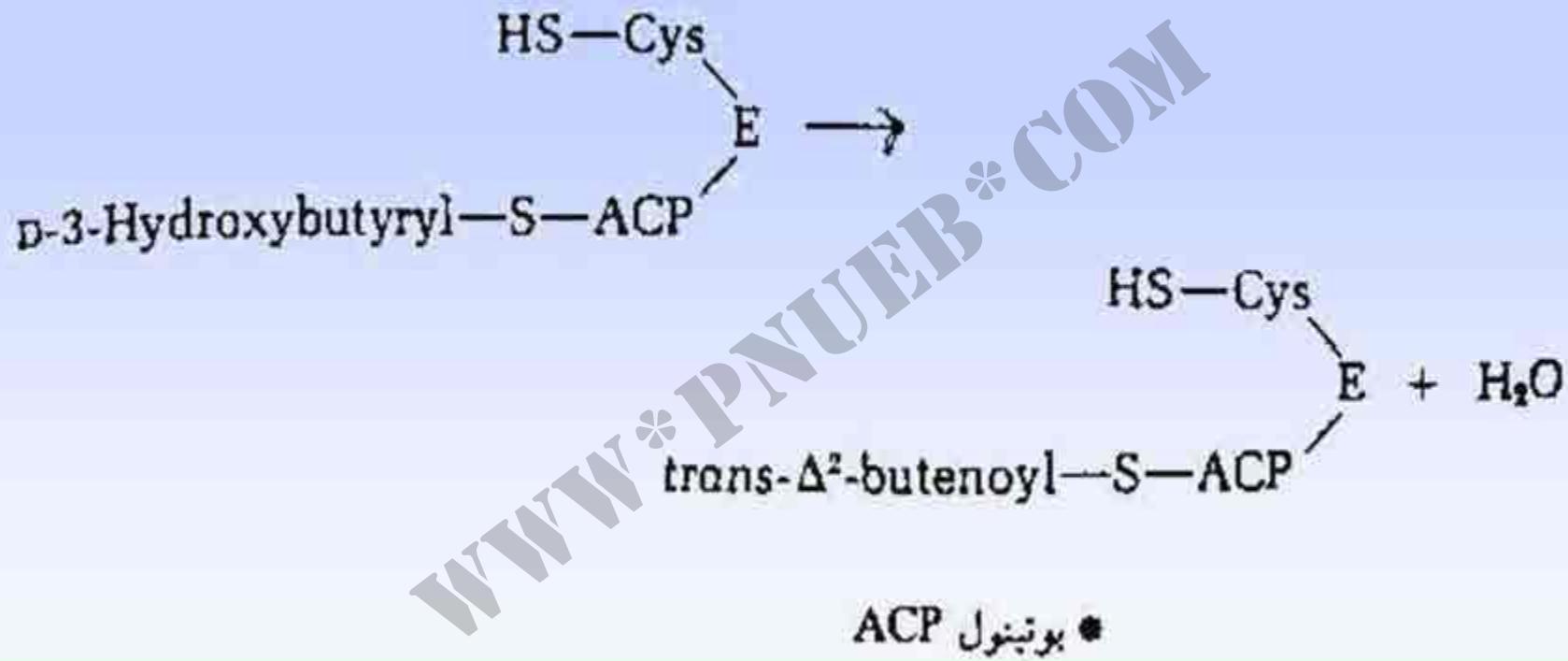


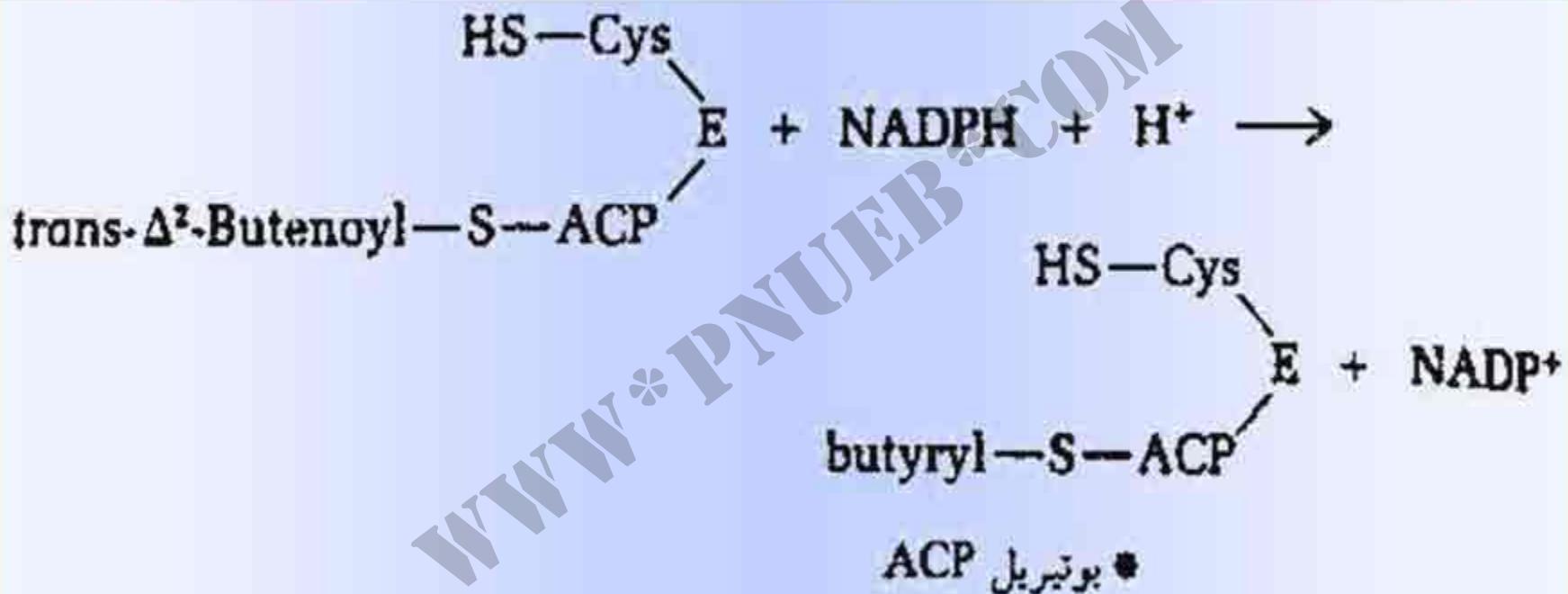


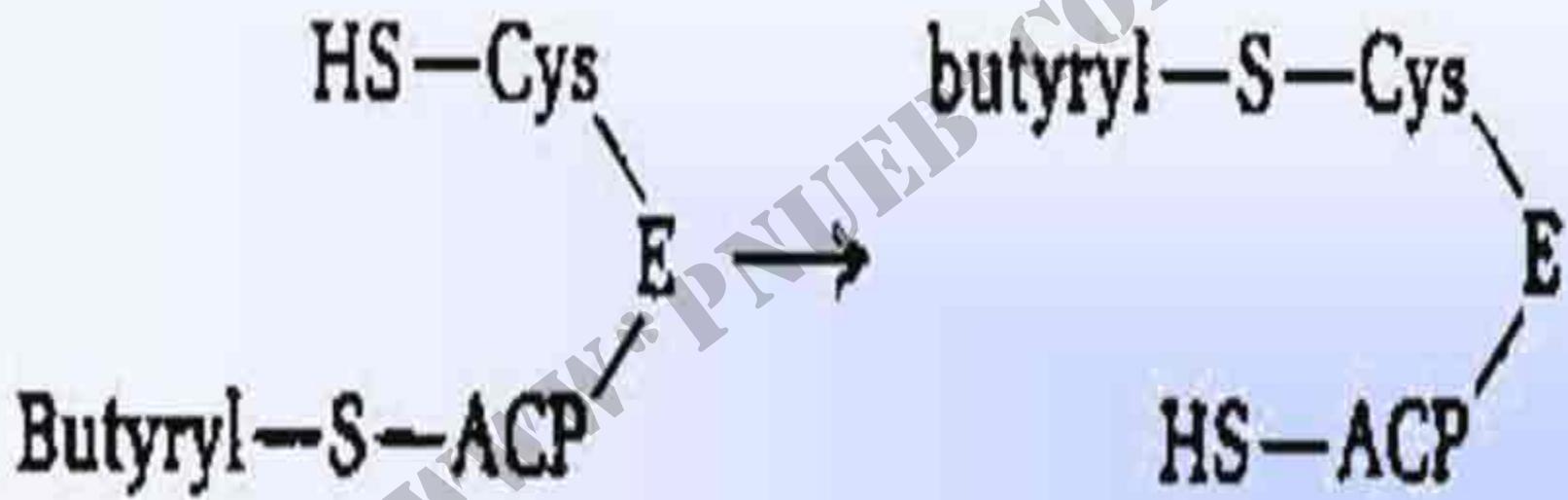
۲. کنرآسبل ACP-S-

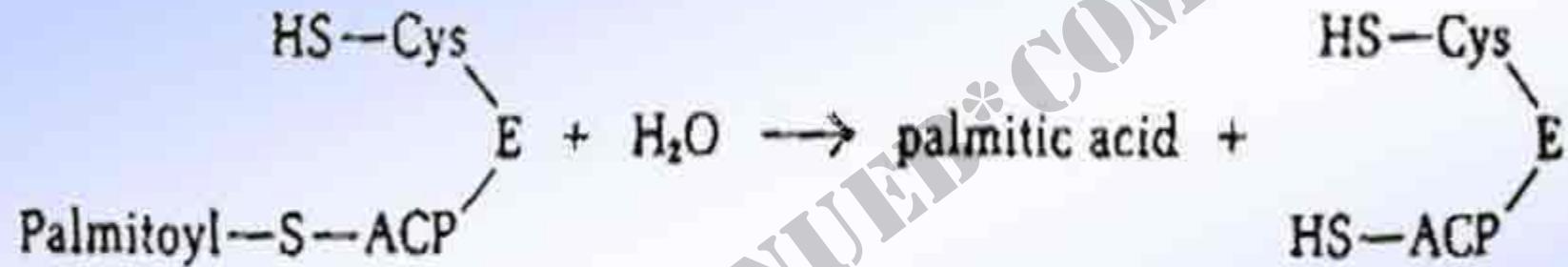


* ۳-هیدروکسی بوتيريل ACP



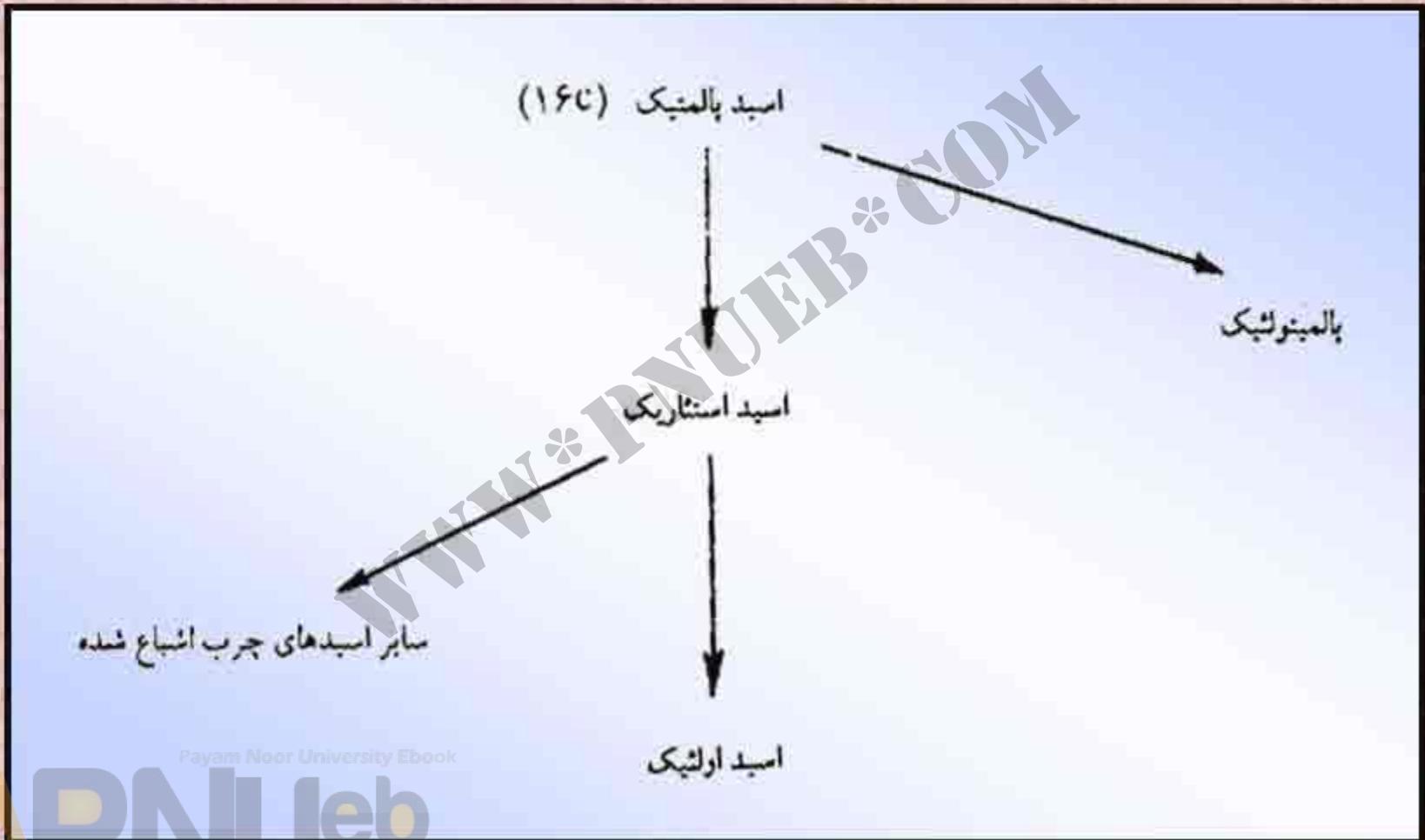






اسید بالمیک

سنتر اسیدهای چرب از اسید پالمیریک در یاخته های جانوری



خود آزمایی

کدام یک از ترکیبات لیپیدی منبع سرشاری از انرژی هستند ؟
طی چرخه بنا - اکسیداسیون سرانجام چه ترکیبی حاصل می شود ؟
ACP چیست و چه نقشی در یاخته دارد ؟
چگونگی سنتز یک اسید چرب را شرح دهید .
ترکیبات پرانرژی حاصل از تخریب یک اسید چرب را بنویسید .

گفتار یازدهم: زنجیره تنفسی ، چرخه کربس

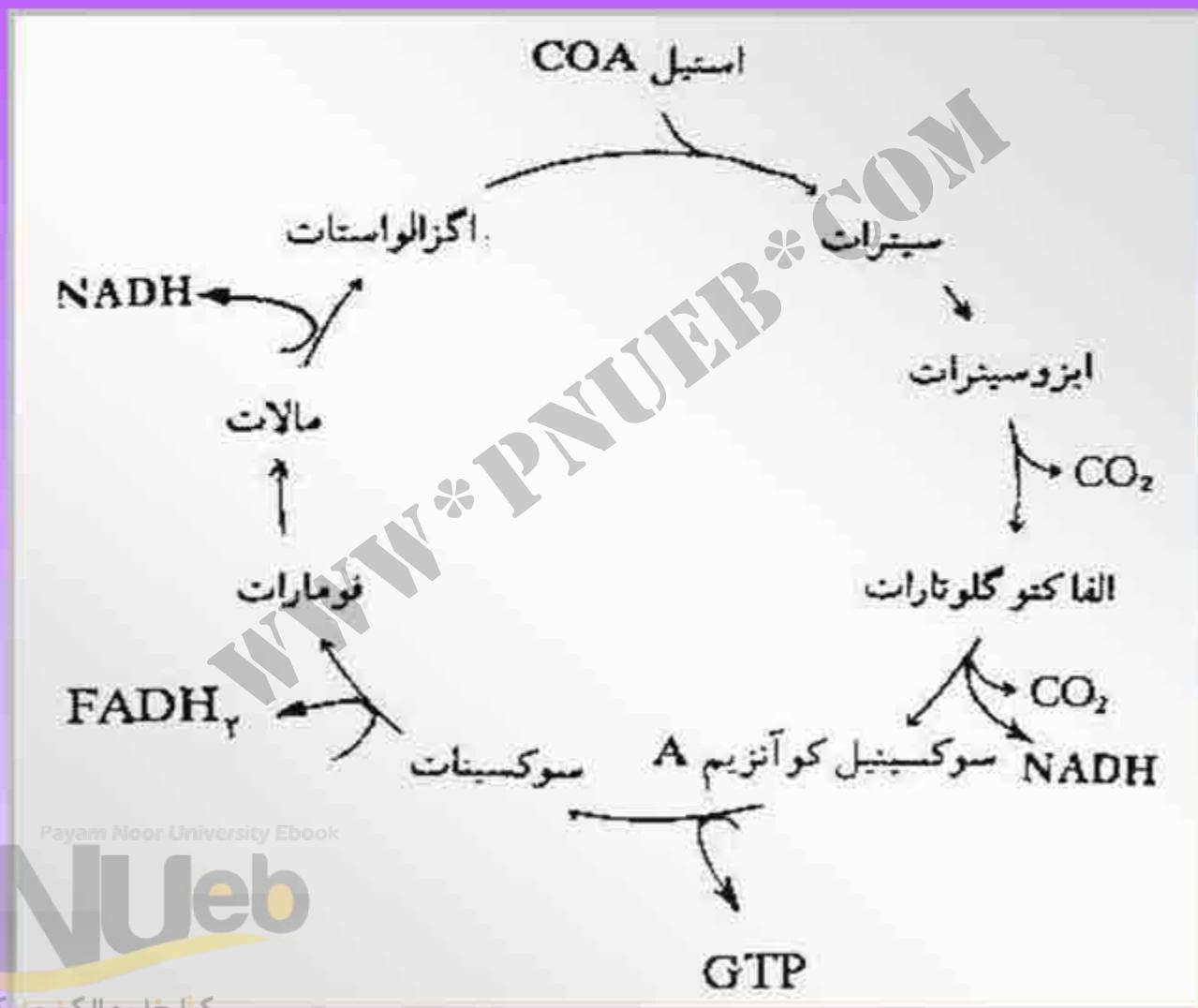
هدف آموزشی کلی

آشنایی با ادمه تخریب گلوکز طی چرخه کربس و گلی اکسیلات

هدف های آموزشی جزیی

تعریف تنفس و فرمول کلی اکسیش هوازی گلوکز
چگونگی تبدیل پیرووات به استیل کوآنزیم A
تغییرات استیل کوآنزیم A در چرخه کربس
جمع بندی واکنش های چرخه کربس
چرخه گلی اکسیلات و تفأوت آن با چرخه کربس

چرخه تری کربوکسیلیک اسید (چرخه کربس)



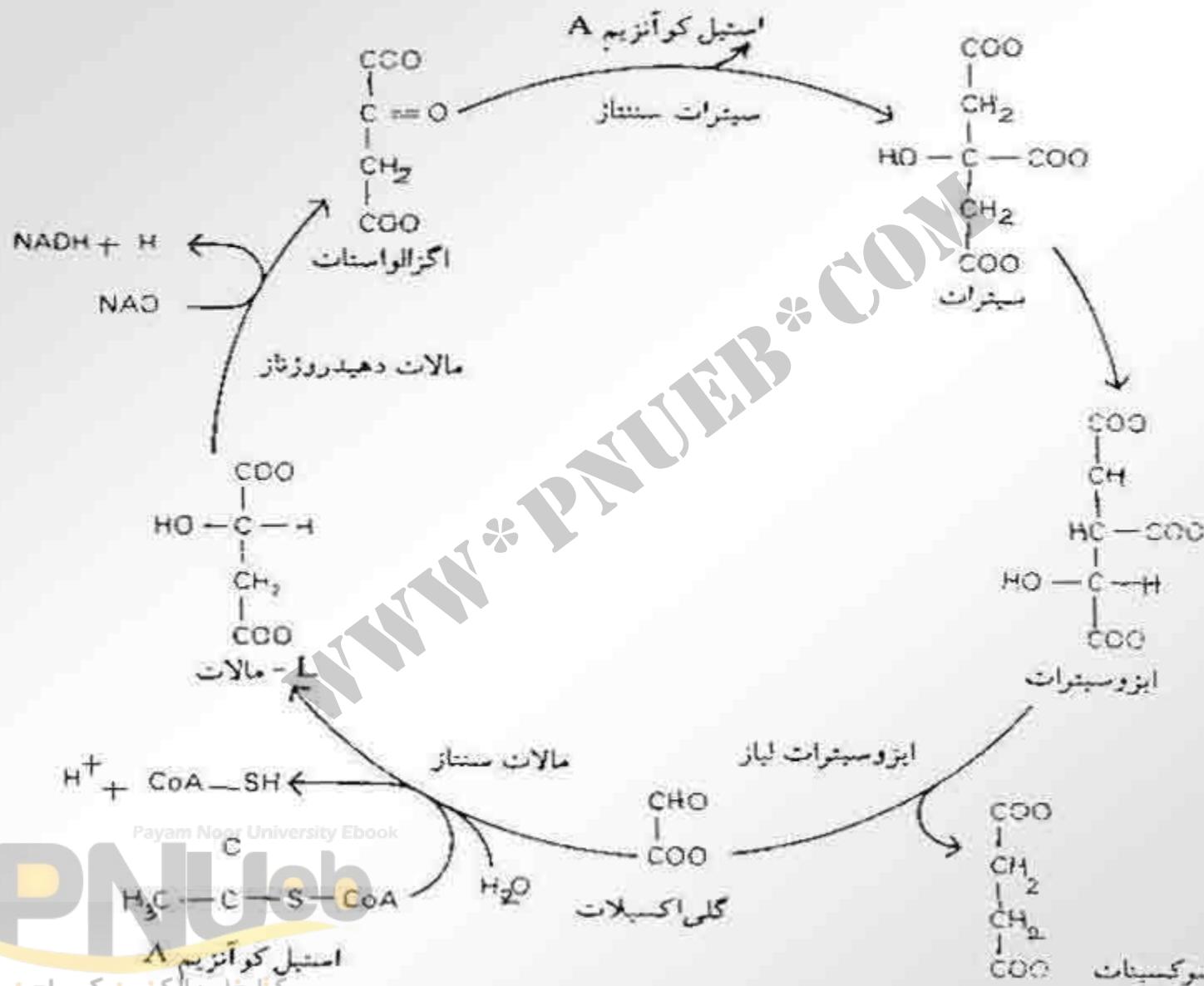
جمع بندی واکنش های چرخه TCA



چرخه گلی اکسیلات

برخلاف جانوران ، اکثر گیاهان و موجودات ذره بینی از اسیدهای چرب یا استئک به صورت استیل کوآنزیم A به عنوان منبع کربن استفاده می کنند .

چرخه گلی اکسیلات



خلاصه واکنش های چرخه گلی اکسیلات



خود آزمایی

تبدیل پیرووات به استیل کوآنزیم A طی چه روندی انجام می شود ؟
کدام یک از راه های چرخه کربس با تولید NADH همراه است ؟
تفاوت موجود بین چرخه TCA و چرخه گلی اکسیلات چیست ؟
فرمول کلی تخریب گلوکز در شرایط هوایی را بنویسید .

کفتار دوازدهم : زنجیره تنفسی انتقال الکترون و فسفریلاسیون اکسیداتیو

هدف آموزشی کلی

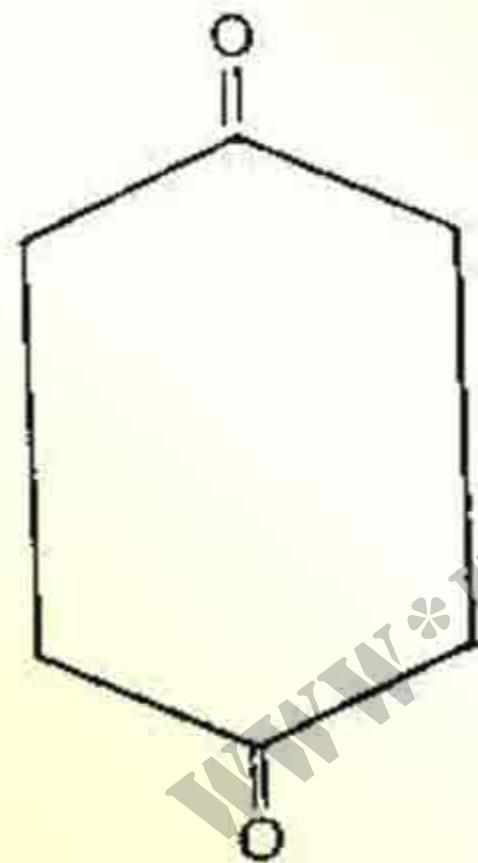
آشنایی با نحوه انتقال الکترون ها و سنتز ATP در ادامه فرایند
زنجیره تنفسی

هدف های آموزشی جزیی

آشنایی با واکنش های اکسید و احیا
تعریف واکنش ردوکس
روش های مختلف انتقال الکترون در سیستم انتقال الکترون
نرکیبات اصلی انتقال دهنده الکترون
بیلان انرژی حاصل از تخریب کامل کربوهیدرات ها و لیپیدها

سيستم انتقال الكترون





اکسیت



احیا

ترکیبات انتقال دهنده الکترون

مجموعه آنزیمی I: نیاز به NADH یا NAD دارد.

مجموعه آنزیمی II: به نام سوکسینات - Q- ردوکتاز معروف است.

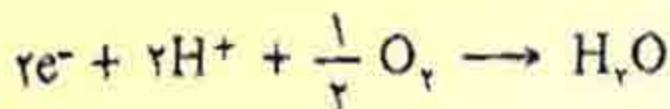
مجموعه آنزیمی III: QH₂ - سیتوکروم - C - ردوکتاز نام دارد.

مجموعه آنزیمی IV: سیتوکروم - C - اکسیداز نام دارد.

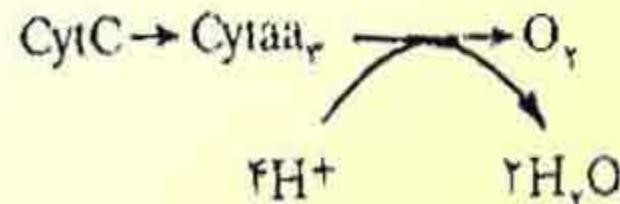
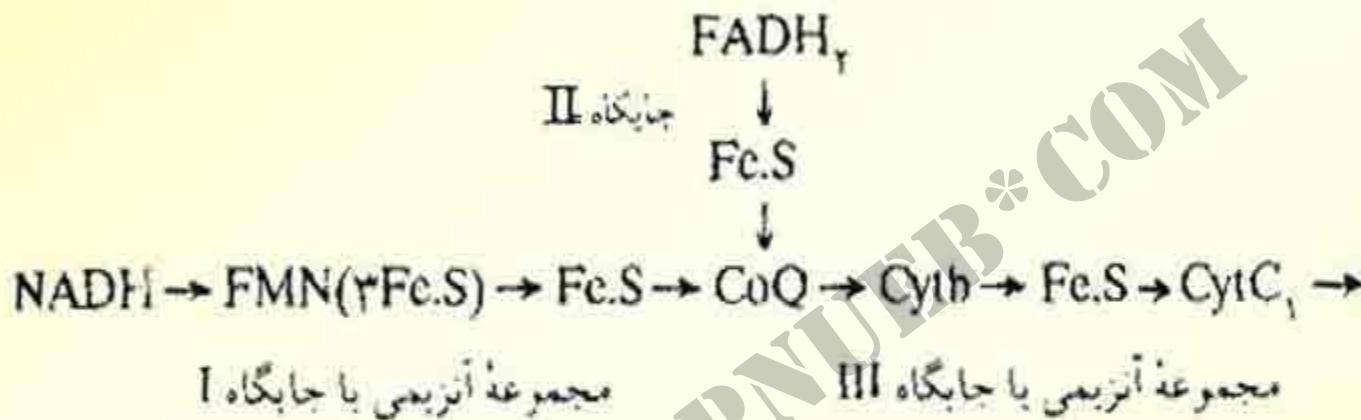
انتقال الکترون ها

از طریق مجموعه آنزیمی I عمل می کند . NADH

از طریق مجموعه آنزیمی II عمل می کند . FADH₂

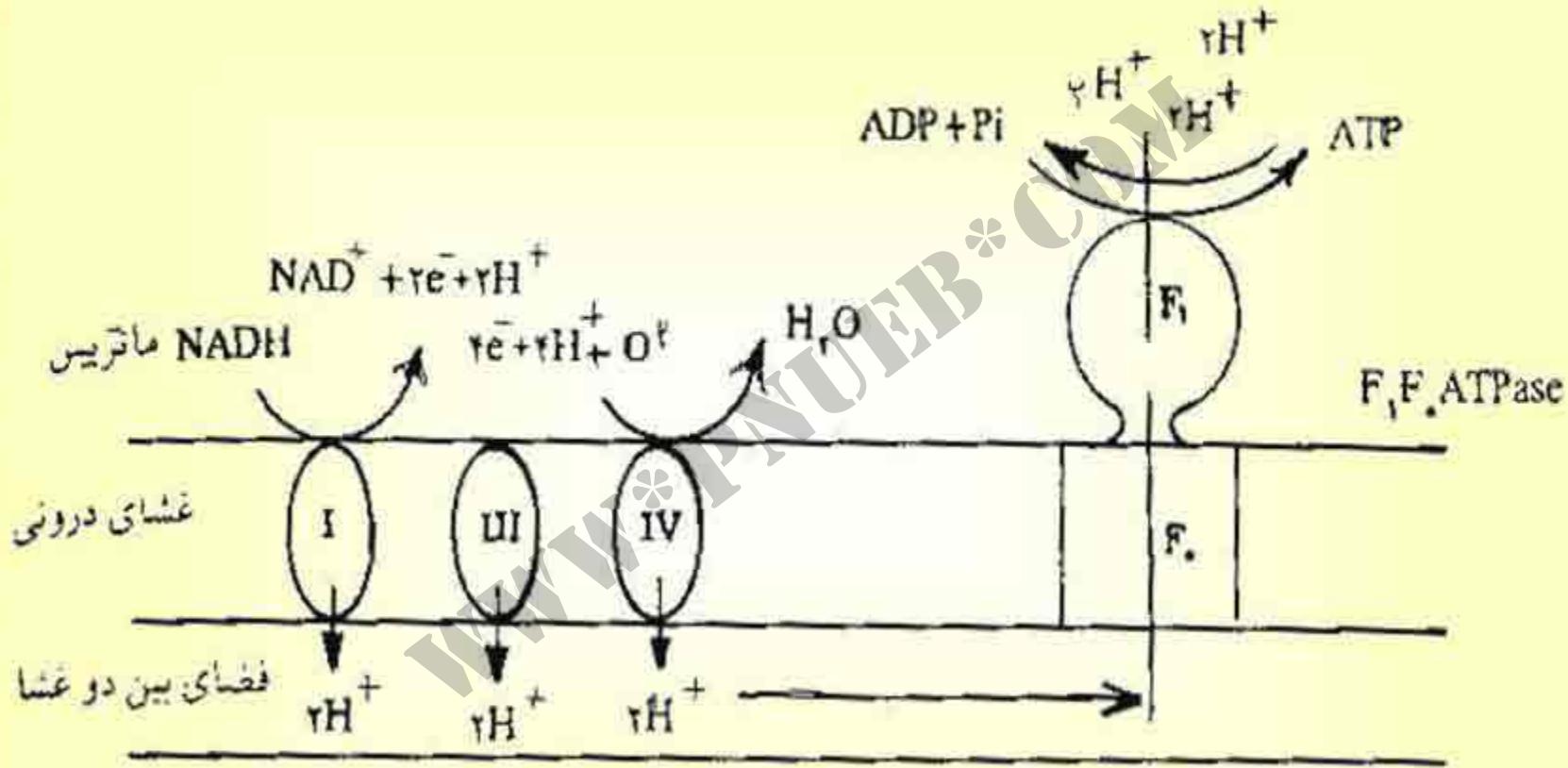


زنجیره انتقال الکترون را می توان به طور خلاصه به صورت زیر نوشت:



مجموعه آنزیمی با جانبگاه IV

مکانیسم عمل



غشای بیرونی

Payam Noor University Ebook

PNUeb

کتابخانه الکترونیک پیام نور

بیلان انرژی

مقایسه انرژی حاصل از متابولیسم کربوهیدرات ها با لیپیدها

خود آزمایی

واکنش های ردoxس را تعریف کنید.

FADH₂ چگونه در سیستم انتقال الکترون وارد می شود ؟

ATP به ازای هر مولکول گلوکز در چرخه TCA، چند مولکول حاصل می شود ؟

کفتار سیزدهم : فتوستتر

www*PNUEB*com

هدف آموزشی کلی

آشنایی با فرایند فتوسنتر در گیاهان سبز و جابک های سبز - آبی

www*PNUEB*COM

هدف های آموزشی جزیی

تعریف فتوسنتز

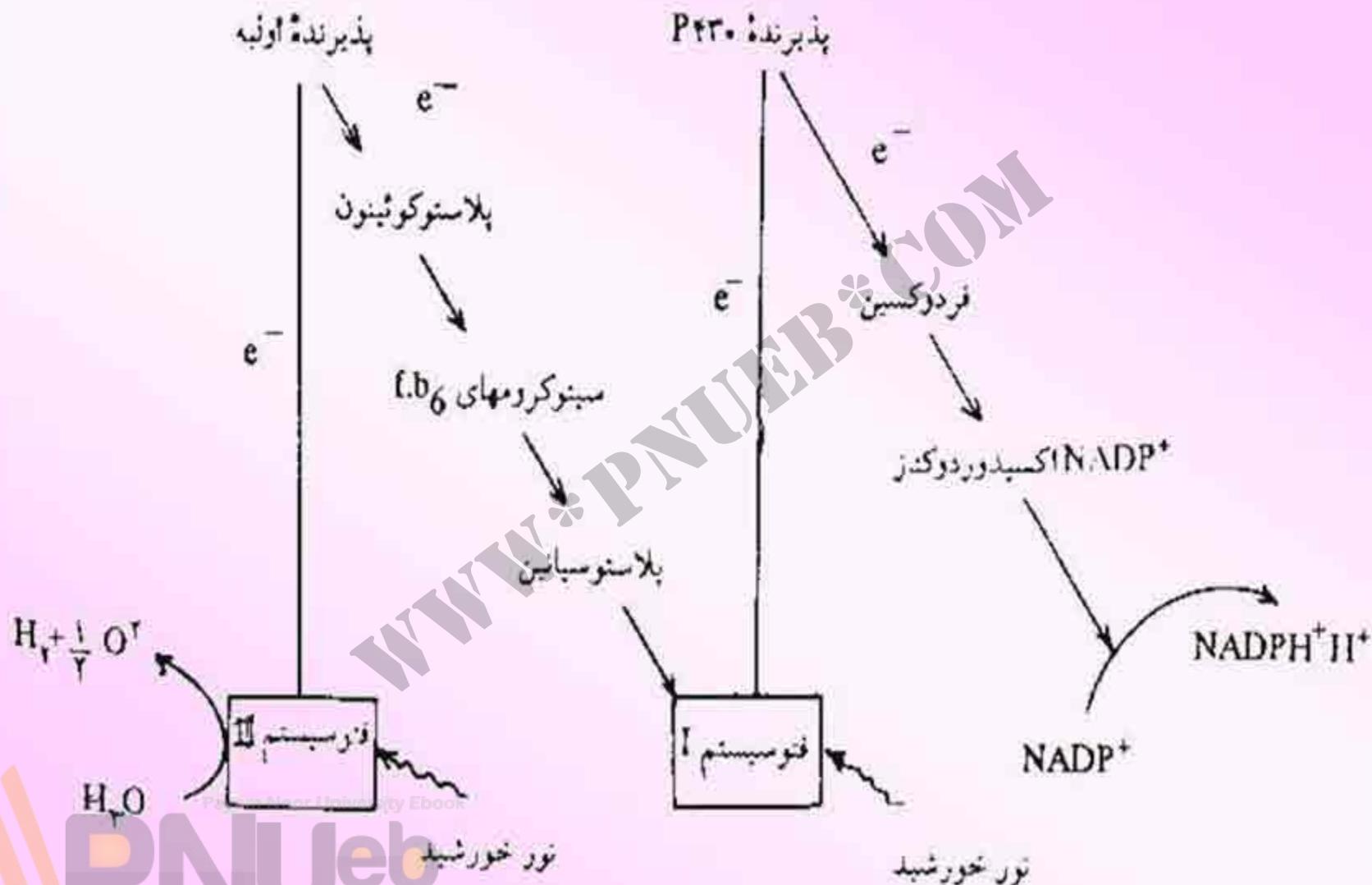
چگونگی فتوسنتز در گیاهان سبز و باکتری های فتوسنتز کننده
مشخصات رنگدانه های گیرنده نور
چگونگی عمل دو فتوسیستم I و II در واکنش های فتوسنتز
ثبت CO₂ در مرحله واکنش های بی نیاز از نور از طریق
چرخه کلوین

فاز اول (واکنش های نیازمند به نور)

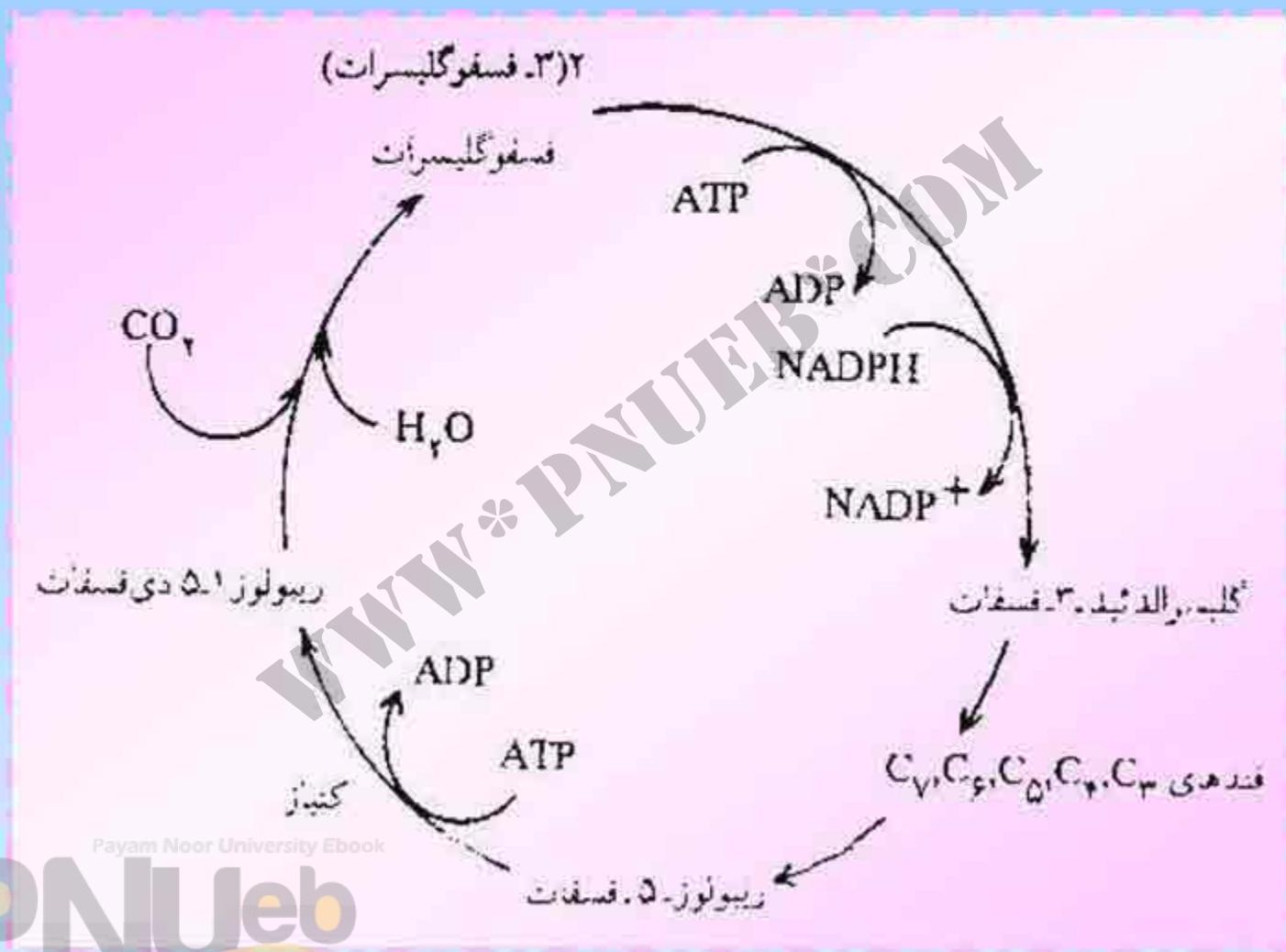
قتوسیستم I و قتوسیستم II

رنگدانه های گیرنده نور سبزینه یا کلروفیل

مکانیسم واکنش های نیازمند به نور



چرخه کلوفین



خود آزمایی

نقش فتوسیستم I را در فتوسنتر توضیح دهد.

پدیده فتوفسفوریلاسیون را شرح دهد.

تزرکیبات فاز اولیه در کدام مرحله از چرخه کلوین مصرف می شوند؟

تشییت CO₂ در چه مرحله‌ای و چگونه صورت می گیرد؟

میزان مصرف انرژی برای تولید یک مولکول گلوکز را محاسبه کنید.

گفتار چهاردهم : متابولیسم ترکیبات نیتروژن دار

هدف آموزشی کلی

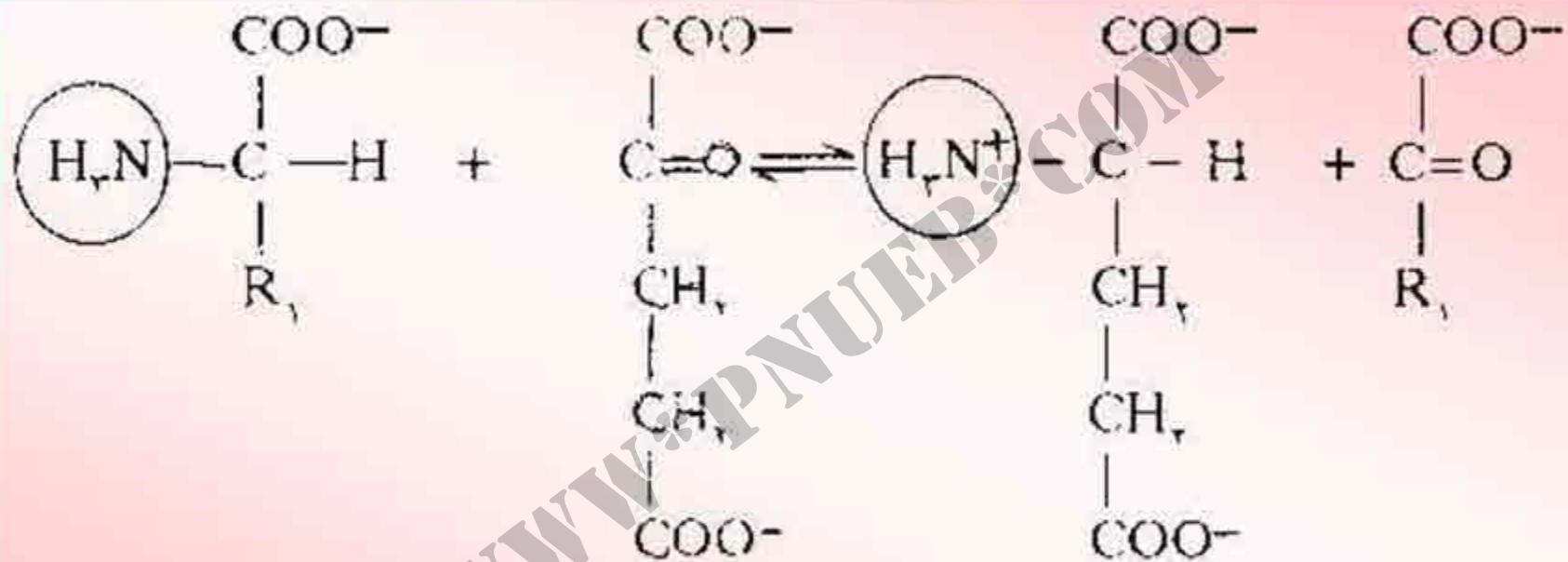
آشنایی با چگونگی تخریب و بیوسنتر اسیدهای آمینه و نوکلئوتیدها

هدف های آموزشی جزیی

چگونگی برداشت گروه آمین از مولکول اسید آمینه و تولید آمونیاک
اشکال مختلف ترشح و دفع نیتروژن
چرخه اوره

چگونگی تخریب بازهای پورین و پیریعمدین
چگونگی بیوسنتر نوکلئوتیدها

برداشت گروه آمین



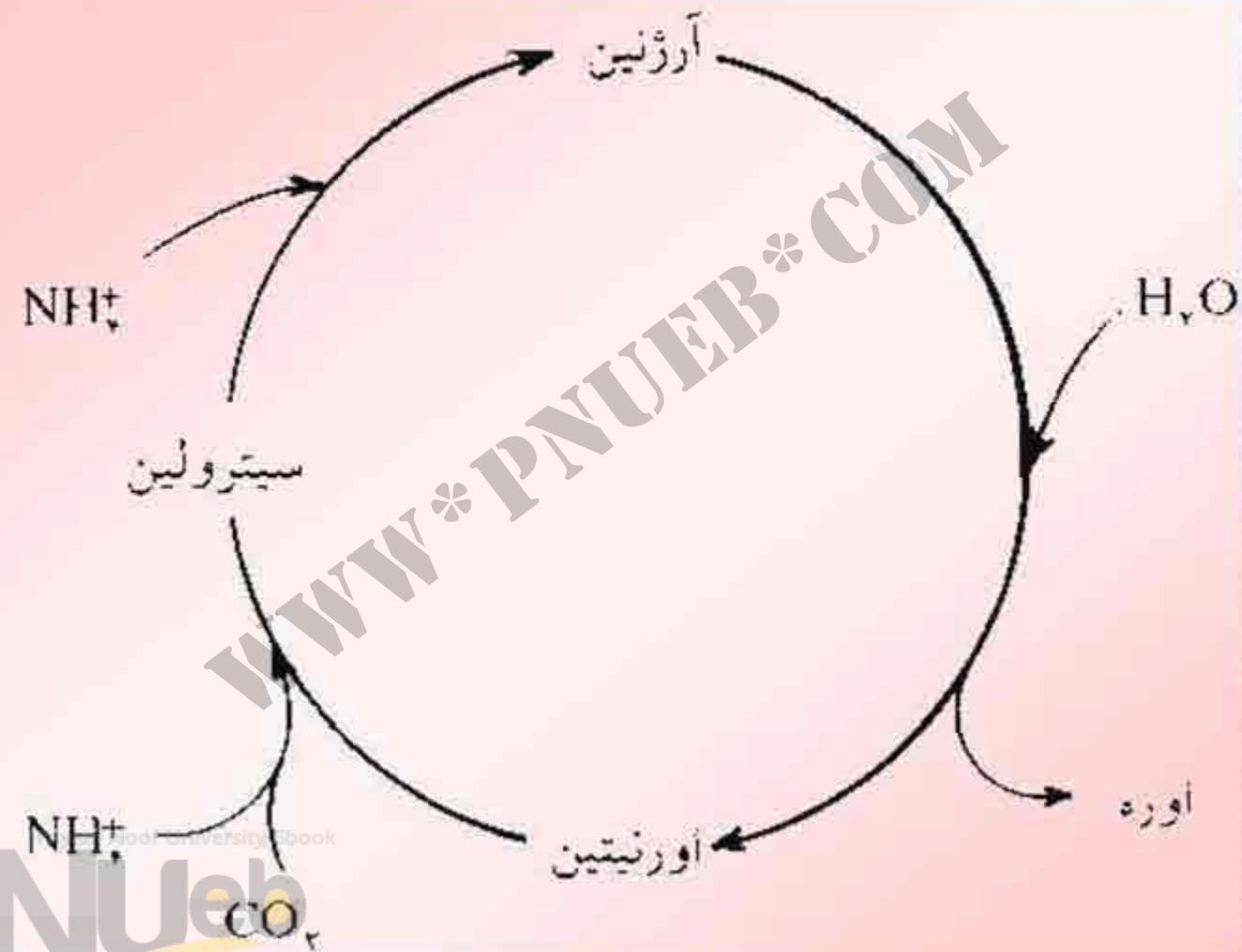
اسید امینه

الفاکتر گلوتارات

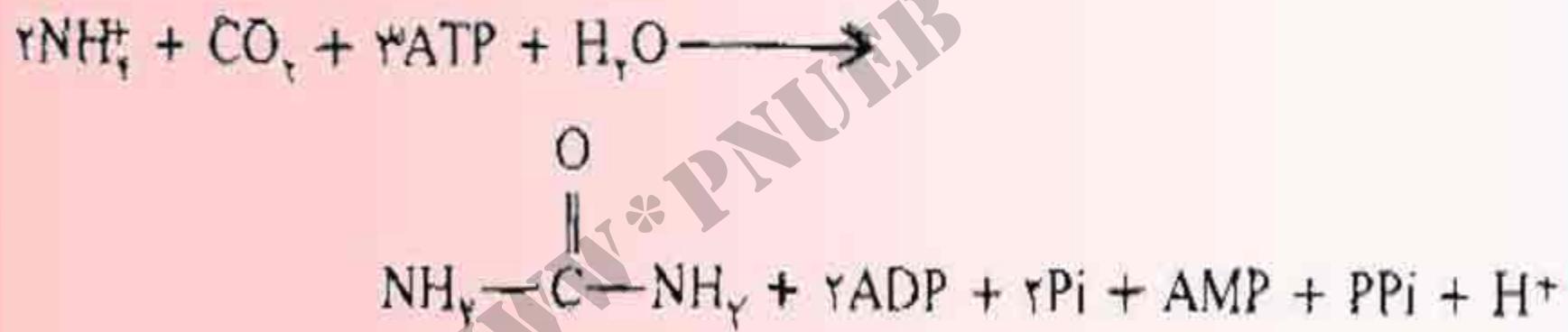
گلوتامات

alfa - کتو اسید

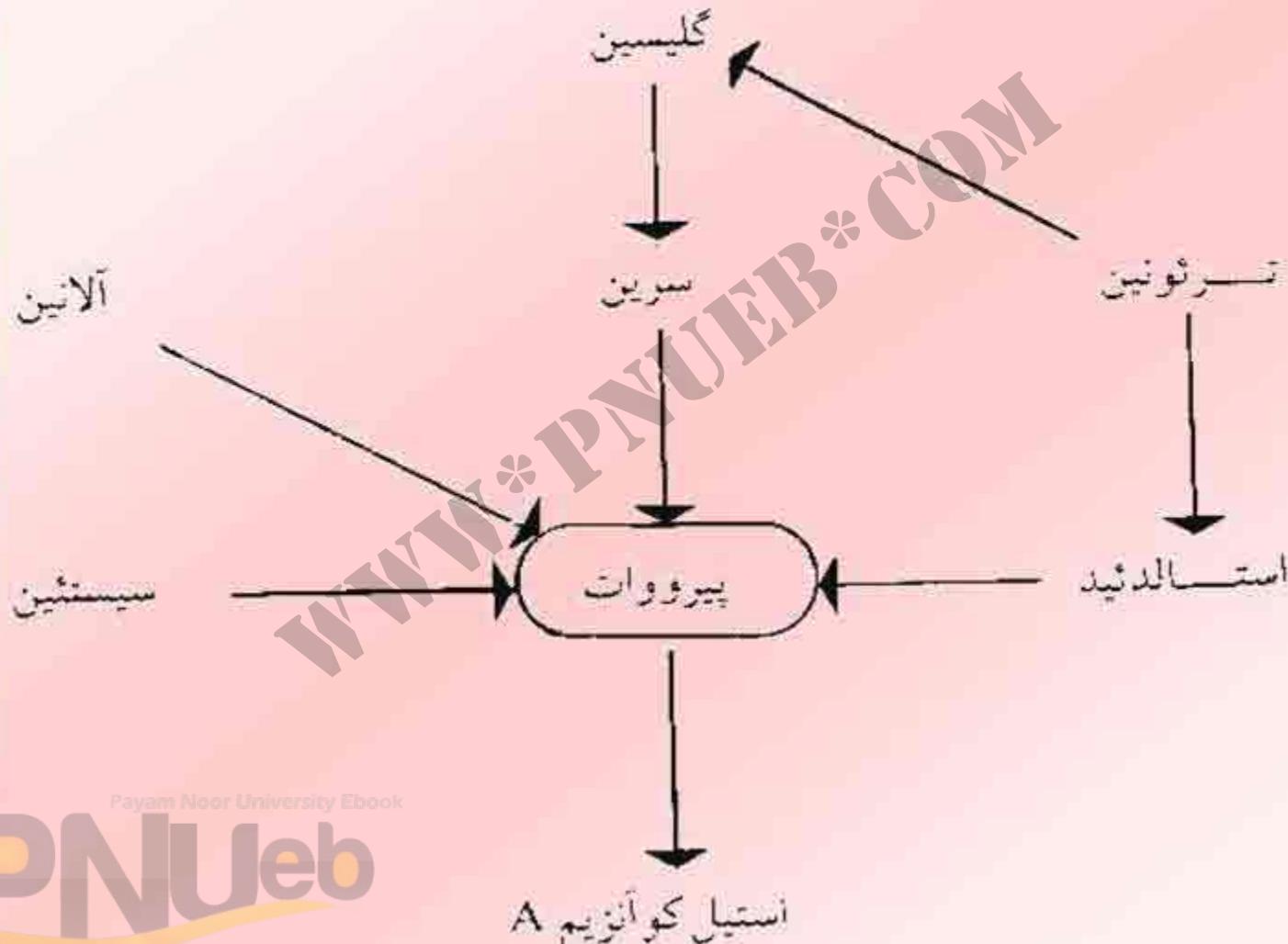
چرخہ اورہ



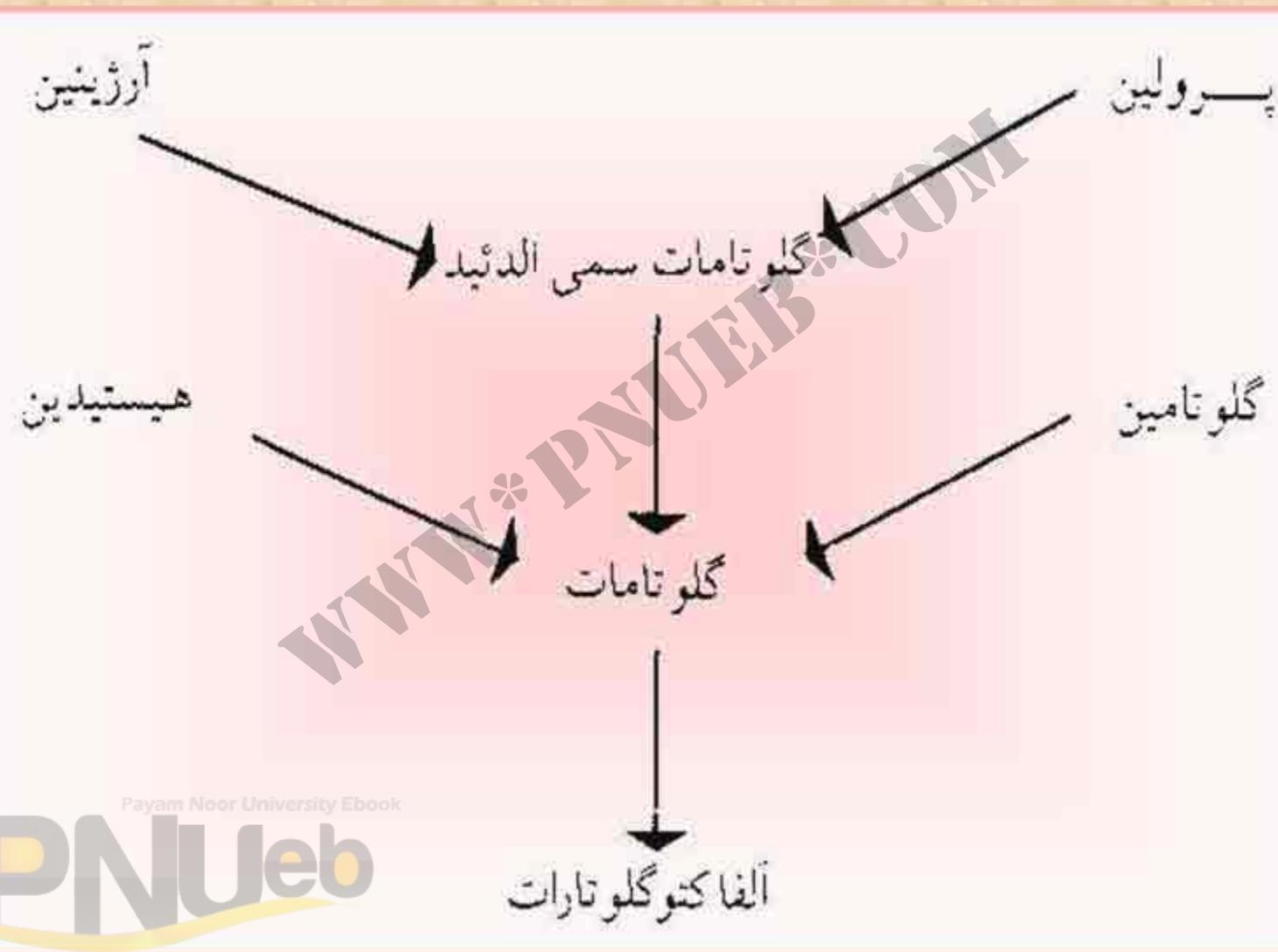
واکنش های چرخه اوره به صورت زیر خلاصه
 می شود :



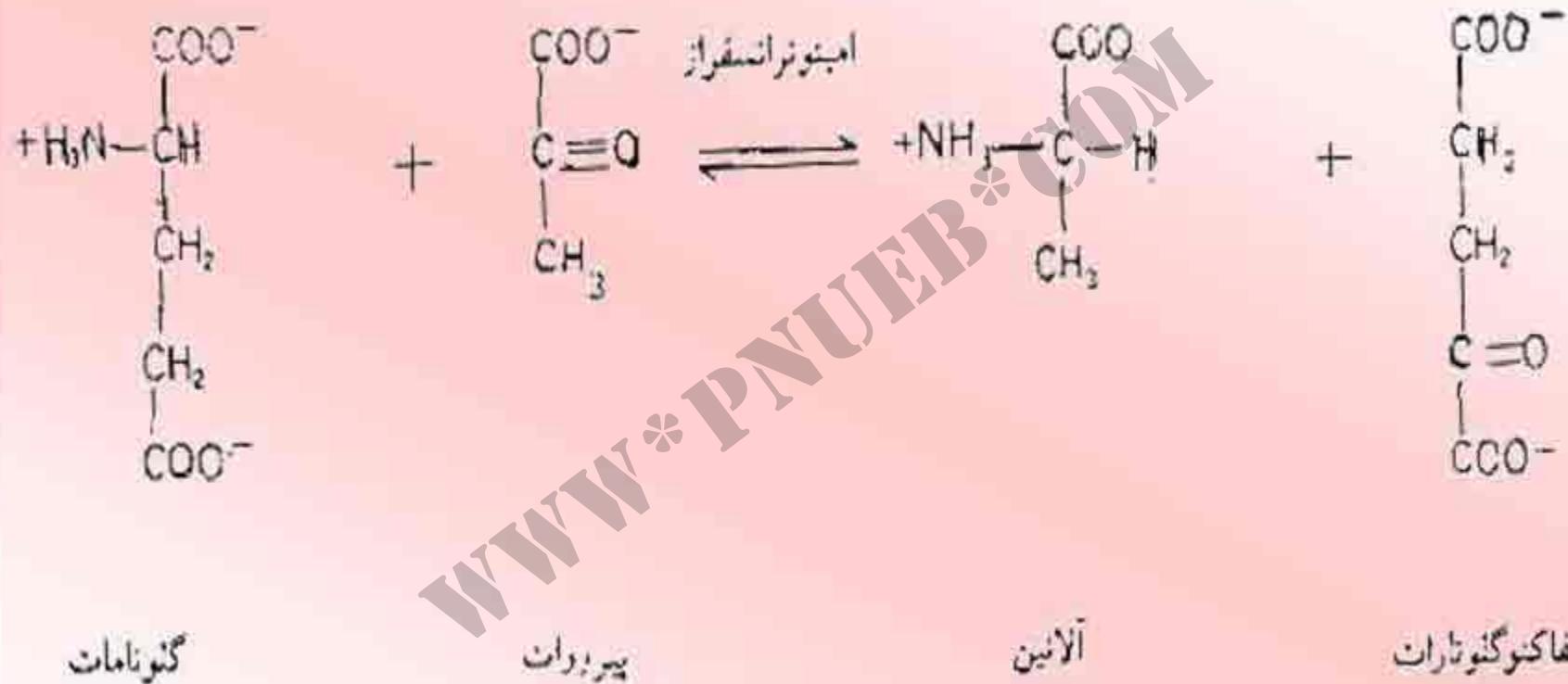
طرح کلی تخریب اسیدهای آمینه زیر



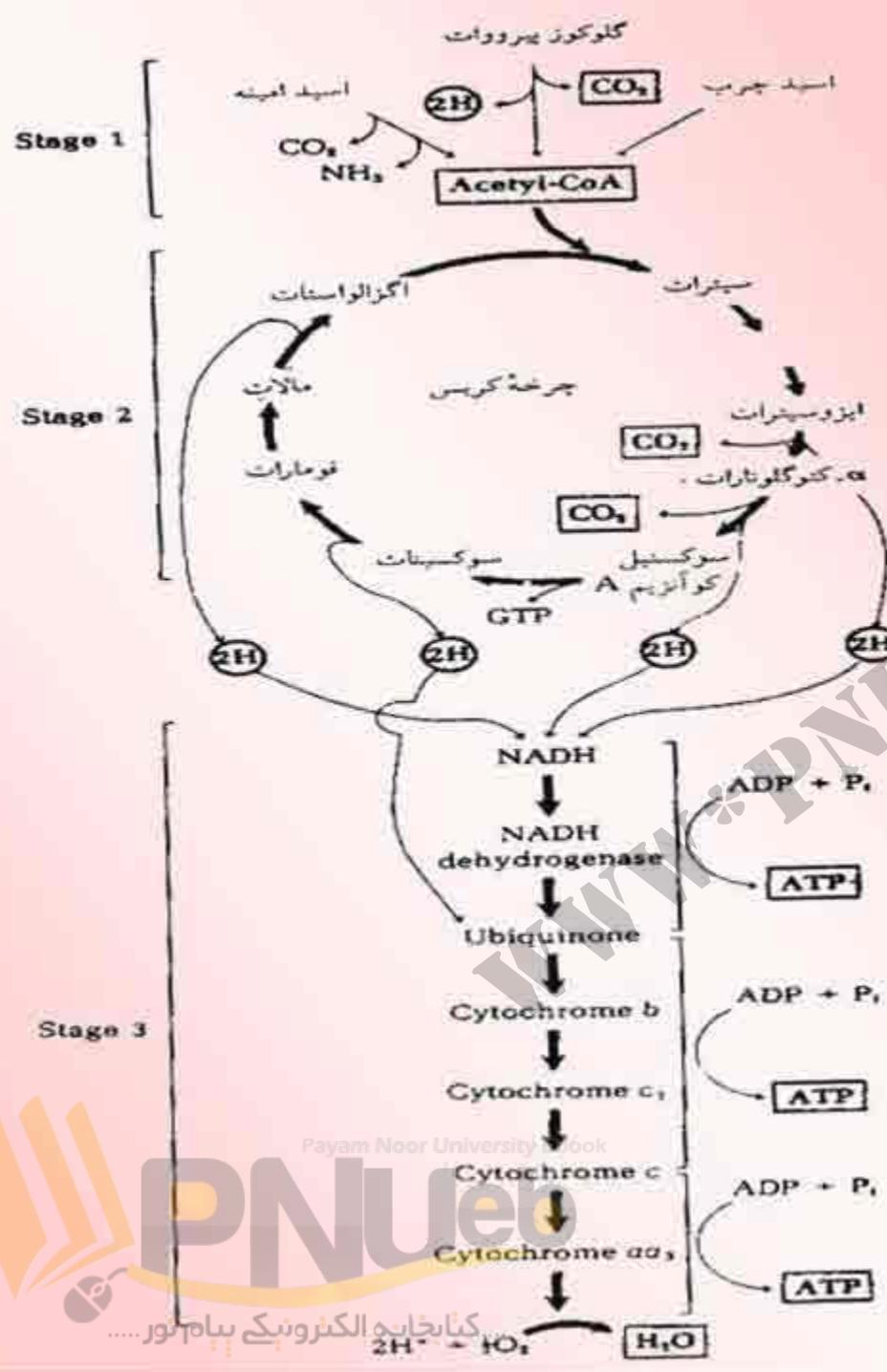
طرح کلی تخریب اسیدهای آمینه زیر



بیوستر اسیدهای آمینه



طرح کلی تخریب درشت مولکول های زیستی



خود آزمایی

چگونگی تخریب گروه‌آمین اسیدهای آمینه را بنویسید.

آمنیای سمی طی چه روندی از بدن دفع می‌گردد؟

سه ترکیب اصلی که در چرخه اوره شرکت می‌کنند را نام ببرید.

آسپارازین و تیروزین چگونه در بدن سنتز می‌شوند؟

تخریب باز پیریمیدین را شرح دهید.

گفتار پانزدهم : بیوسنتر اسیدهای نوکلئیک و پروتئین ها

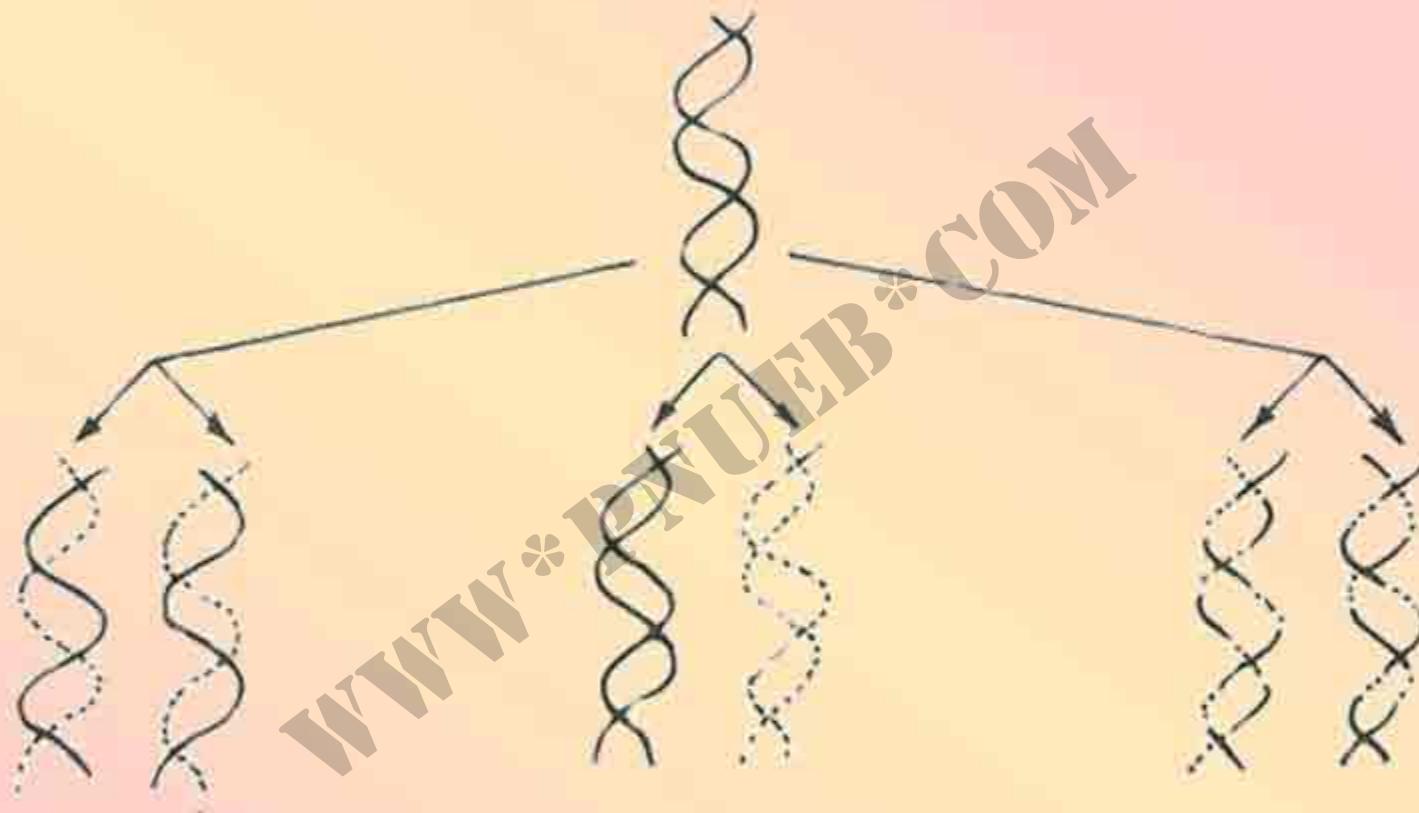
هدف آموزشی کلی

آشنایی با سه فرایند متابولیسمی همانند سازی ، نسخه برداری و ترجمه

هدف های آموزشی جزیی

طرح کلی فرضیه اصلی متابولیسم اسیدهای نوکلئیک و پروتئین ها
آنژیم های درگیر در فرایند همانند سازی
چگونگی همانند سازی DNA
بیوسنتر RNA یا نسخه برداری
مشخصات ترکیبات شرکت کننده در بیوسنتر پروتئین

مدل های پیشنهادی برای همانندسازی DNA



مدل نسبیه حفاظتی
University Ebook

مدل حفاظتی

مدل پراکنده

آنژیم های لازم در همانند سازی

پلی مراز

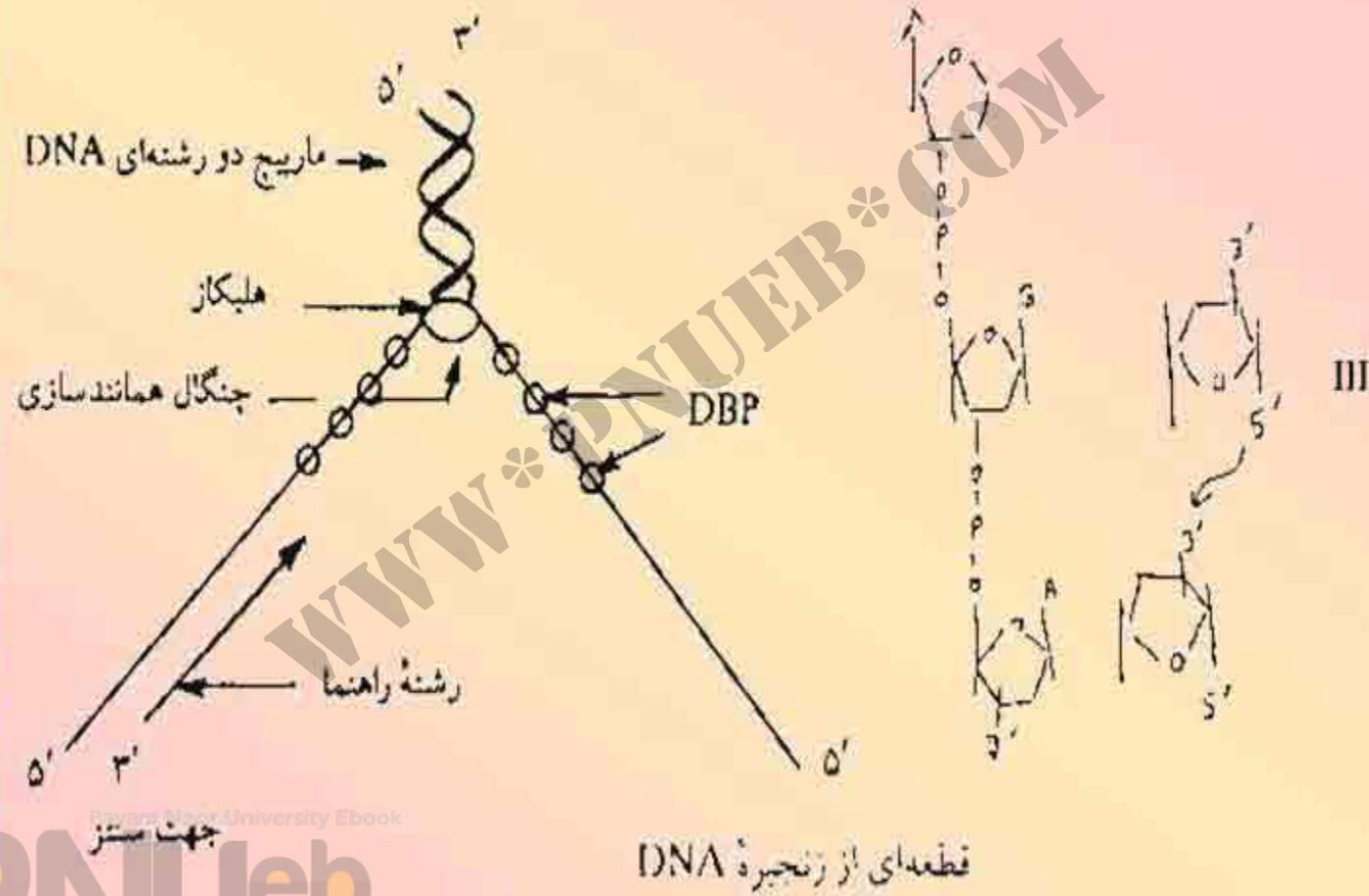
هیکاز

لیگاز

پریماز

پروتئین های DBP

قطعه ای از زنجیره DNA

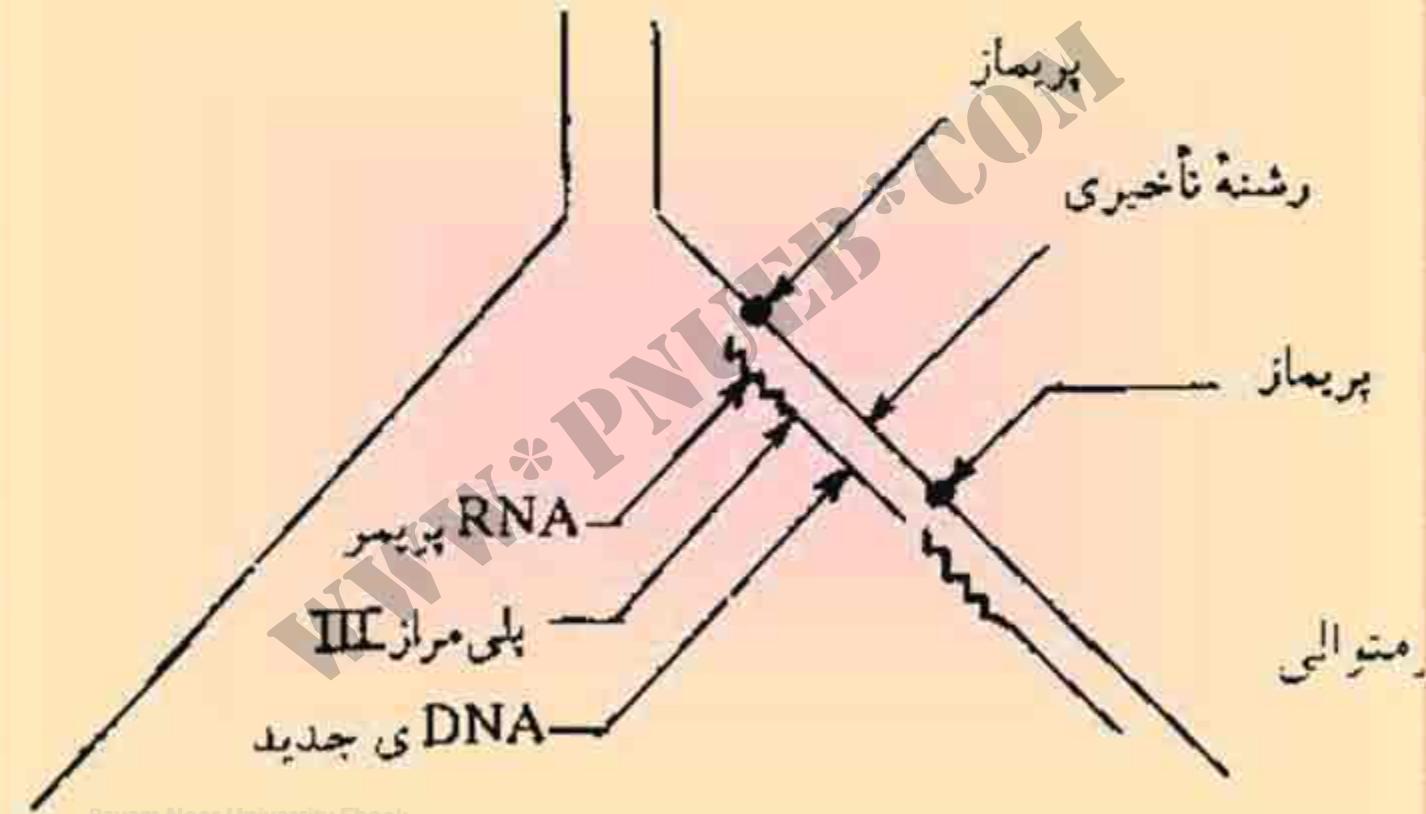


جهت مسترز

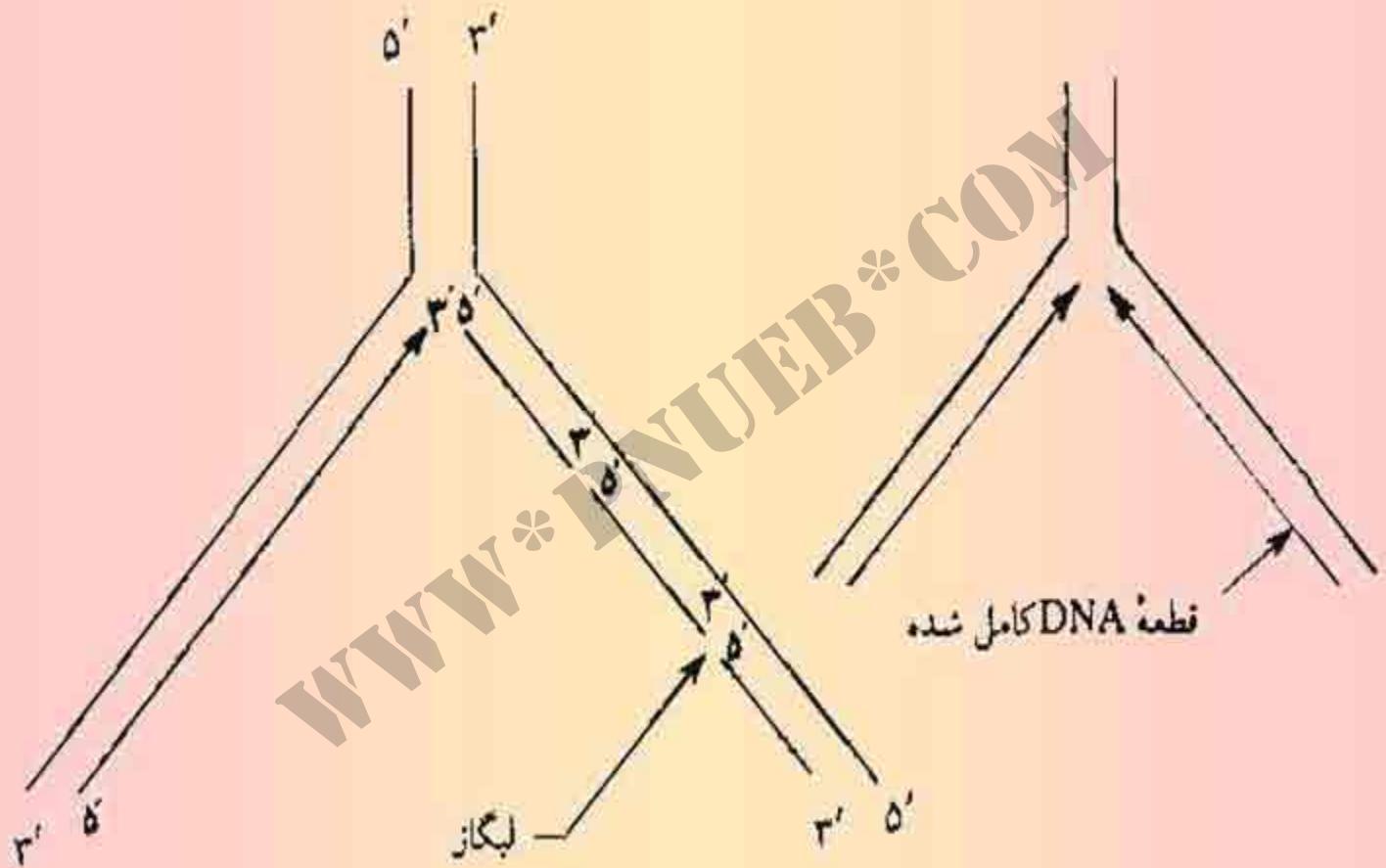
PNUeb

کتابخانه الکترونیک سام نور.....

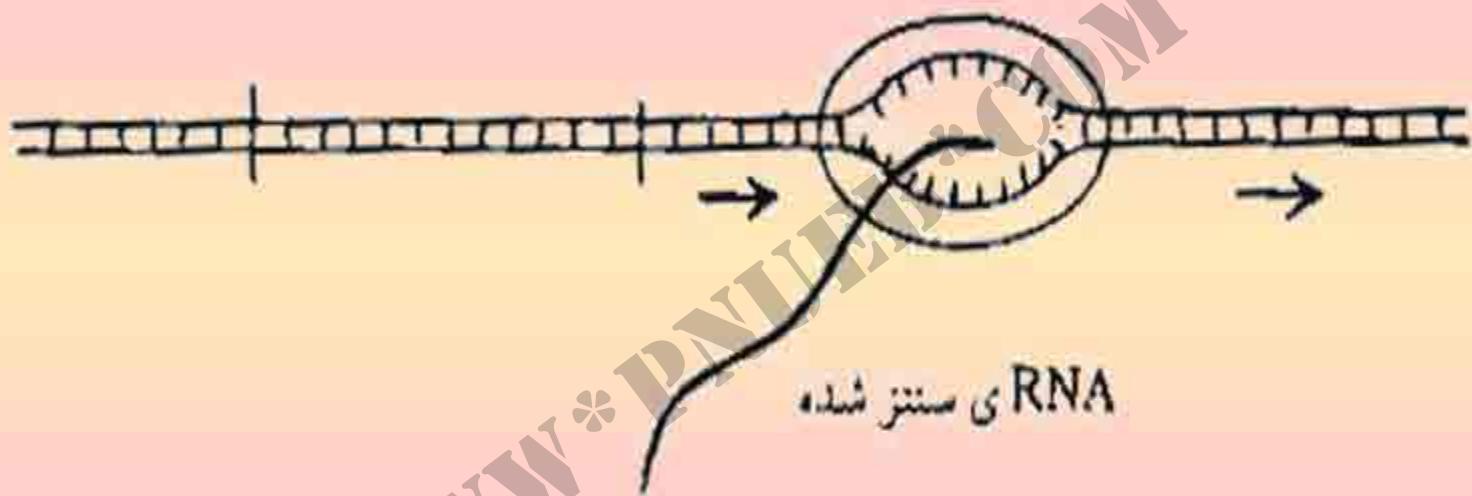
همانند سازی غیر متوالی



Payam Noor University Ebook



Payam Noor University Ebook





ترجمه يا بيوستر پروتين

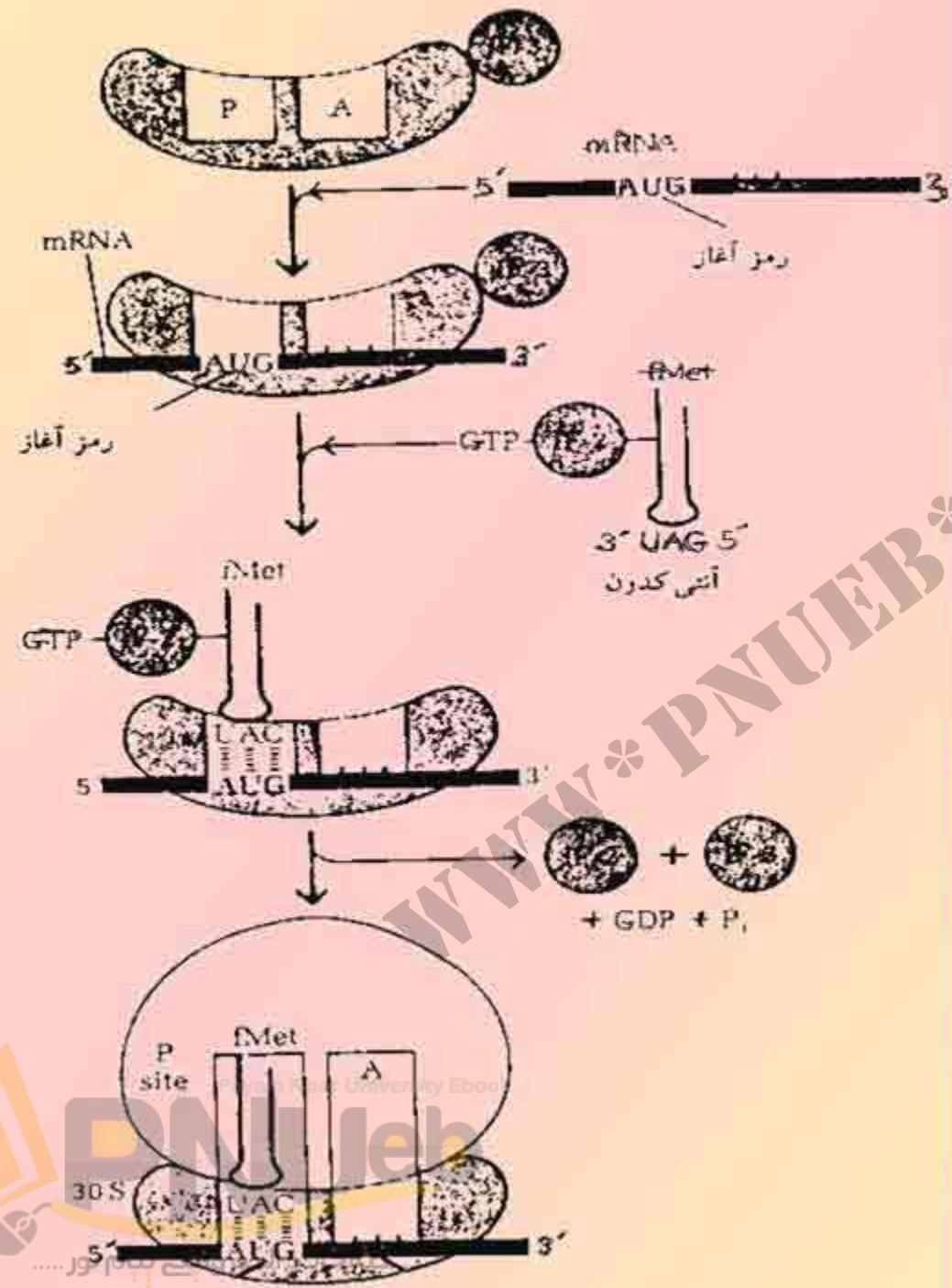
rRNA ، tRNA ، mRNA

مراحل سنتز پروتئین

آغاز سنتز

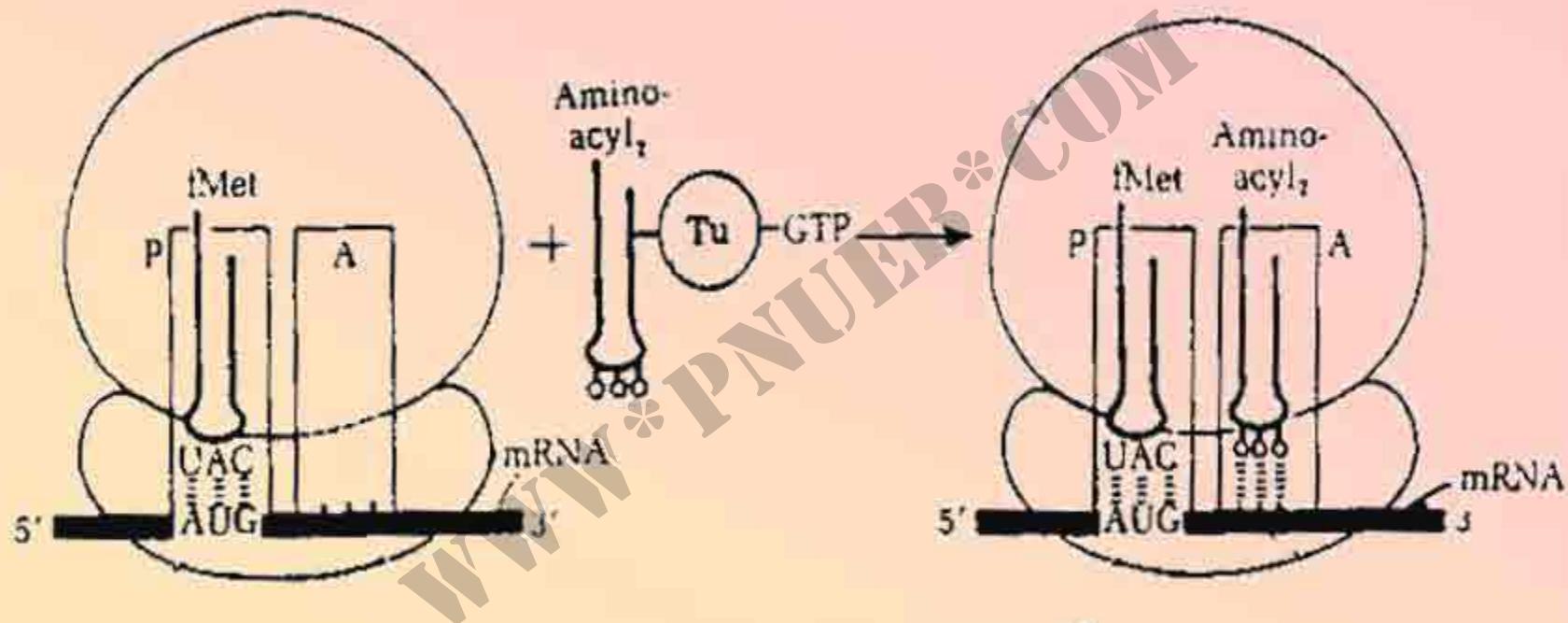
طويل شدن زنجيره

پایان سنتز



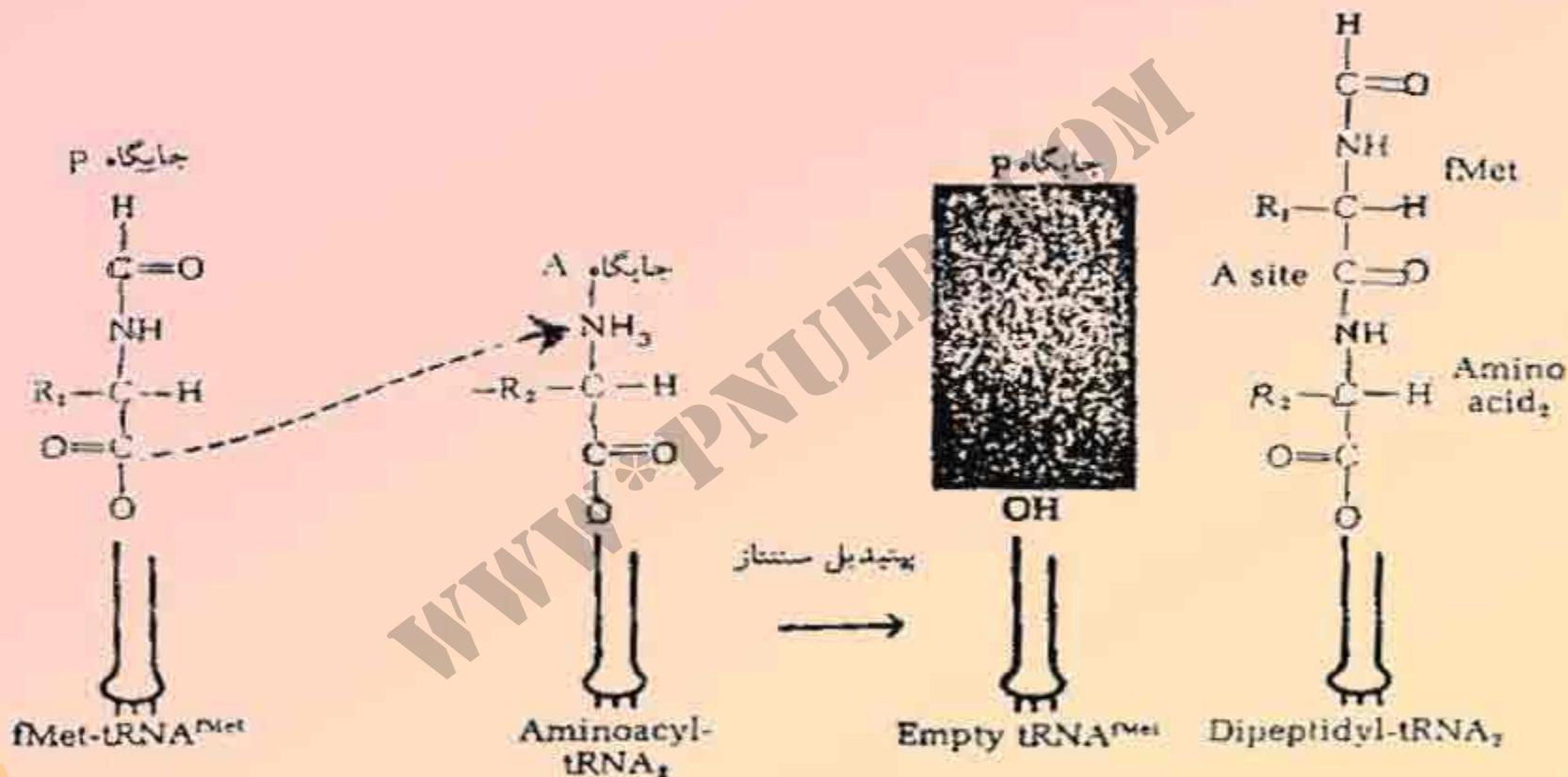
مراحل آغاز سنتز پروتئین

مرحله استقرار دومین اسید آمینه در جایگاه A



مرحله استقرار دومین اسید آمینه در جایگاه A

تشکیل پیوند پپتیدی



تشکیل پیوند پستناز

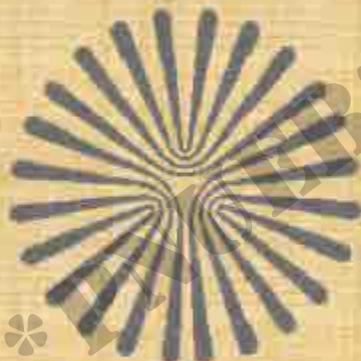
خود آزمایی

نقش DNA پلیمراز I و II را در همانند سازی بنویسید.
آغاز سنتز RNA طی چه مکانیسمی انجام می شود؟
اتصال اسید آمینه به مولکول tRNA چگونه صورت می گیرد؟
اضافه شدن دو نوکلئوتید A و T به یکدیگر توسط آنزیم پلیمراز III را
با یک فرمول ساده نشان دهید.
مرحله آغاز سنتز پروتئین را توضیح دهید.

با آرزوی موفقیت برای شما دانشجویان عزیز

www.PNUeb*

تهیه شده در مرداد ماه ۸۵



دانشگاه پیام نور مرکز مشهد