

# فصل اول

## تعریف کلی متابولیسم و واکنش‌های شیمیابی

(بررسی عملکرد آنزیم‌ها و ویژگی‌های کلی آن‌ها)

## فصل اول: تعریف کلی متابولیسم و واکنش‌های شیمیایی

### تعریف کلی متابولیسم و واکنش‌های شیمیایی

متابولیسم به معنای سوختوساز می‌باشد و از دو جزء سوخت (کاتابولیسم) و ساز (آنابولیسم) تشکیل شده است.

واکنش‌های شیمیایی در صورتی سرعت مناسب می‌گیرند که انرژی اولیه کافی برای انجام آن‌ها وجود داشته باشد. این انرژی را انرژی فعال‌سازی گویند. انجام واکنش‌ها در بدن موجود زنده نیز که با عنوان کلی سوختوساز مطرح می‌شوند، همین‌طور است. این واکنش‌ها با حضور آنزیم انجام می‌شوند. آنزیم امکان برخورد مناسب مولکول‌ها را افزایش و انرژی فعال‌سازی واکنش را کاهش می‌دهد. همچنین با این کار سرعت واکنش‌هایی را که در بدن موجود زنده انجام‌شدنی هستند، زیاد می‌کند. بدون آنزیم ممکن است در دمای بدن سوختوساز یاخته‌ها بسیار کند انجام شود و انرژی لازم برای حیات تأمین نشود.

از فصل یک دهم به خاطر داریم که یکی از ویژگی‌های همه جانداران، جذب و استفاده از انرژی است. جانداران انرژی می‌گیرند؛ از آن برای انجام فعالیت‌های زیستی خود استفاده می‌کنند و بخشی از آن را به صورت گرما ازدست می‌دهند؛ مثلاً گنجشک غذا می‌خورد و از انرژی آن برای گرم کردن بدن و نیز برای پرواز و جست‌وجوی غذا استفاده می‌کند.

همه یاخته‌های زنده دارای پمپ سدیم – پتانسیم هستند. از این جهت همواره دارای توانایی تجزیه ATP و تبدیل آن به ADP و  $P_i$  هستند. با فعالیت این پمپ یون‌های سدیم و پتانسیم خلاف شیب غلظت خود از عرض غشای یاخته عبور می‌کنند.

انرژی مواد مغذی، مثل گلوکز، باید ابتدا به انرژی نهفته در ATP تبدیل شود:

$$\text{کربن دی‌اکسید} + \text{آب} + \text{ATP} \rightarrow \text{اکسیژن} + \text{گلوکز} + \text{فسفات}$$

این واکنش که تنفس یاخته‌ای نام دارد، علت نیاز به اکسیژن را توجیه می‌کند. کربن دی‌اکسید نیز به علت آنکه ضمیم ترکیب با آب می‌تواند به کربنیک اسید تبدیل شود، موجب کاهش pH خون و در نتیجه تغییر ساختار پروتئین‌ها می‌شود که می‌تواند در فعالیت آن‌ها اختلال ایجاد کند. از آنجا که بسیاری از فرایندهای یاخته‌ای را پروتئین‌ها انجام می‌دهند؛ از بین رفتان عملکرد آن‌ها اختلال گستردگی را در کار یاخته‌ها و بافت‌ها ایجاد می‌کند. در واقع، افزایش کربن دی‌اکسید، خطرناک تر از کاهش اکسیژن است.

از آنجا که فعالیت‌های یاخته با استفاده از انواع آنزیم‌ها انجام می‌شود، ابتدا نیاز است که با این مولکول‌ها بیشتر آشنا شویم.

### مفهوم آنژیم:

● بیشتر آنژیم‌ها پروتئینی هستند. برخی آنژیم‌ها از جنس رنا هستند، مثل رنای رناتنی. آنژیم‌ها در ساختار خود بخشی به نام جایگاه فعال دارند. جایگاه فعال بخشی اختصاصی در آنژیم است که پیش‌ماده در آن قرار می‌گیرد. همچنین بعضی از مواد سمی در محیط مانند سیانید و آرسنیک می‌توانند با قرار گرفتن در جایگاه فعال آنژیم، مانع فعالیت آن شوند. ترکیباتی که آنژیم روی آن‌ها عمل می‌کند، پیش‌ماده و ترکیباتی که حاصل فعالیت آنژیم هستند، فراورده یا محصول خوانده می‌شوند.

● بعضی آنژیم‌ها برای فعالیت به یون‌های فلزی مانند آهن، مس و یا مواد آلی مثل ویتامین‌ها نیاز دارند. به مواد آلی که به آنژیم کمک می‌کنند، کوآنژیم می‌گویند.

### دام آموزشی

● یون‌های فلزی کوآنژیم نیستند.

### دام آموزشی

● همه آنژیم‌ها پروتئینی نیستند، در نتیجه سطوح ساختاری پروتئین‌ها، لزوماً در همه آنژیم‌ها مشاهده نمی‌شود.

### دام آموزشی

● جایگاه اتصال کوآنژیم، همان جایگاه فعال نیست!! ولی مواد سمی می‌توانند به جایگاه فعال متصل شوند.

● در واکنش‌های سوخت‌وسازی دو نوع فعالیت برای آنژیم‌ها قابل تصور است:

### مفهوم ۱- تجزیه:

● در این واکنش‌ها، با اتصال یک واکنش‌دهنده به آنژیم، در نهایت دو یا چند فراورده تولید می‌شود.

● **مثال ۱:** تجزیه پلی‌ساقاریدها به واحدهای کوچک‌تر؛ مانند تجزیه نشاسته توسط آمیلازهای بzac و لوزالمده به مالتوز یا مولکول‌های درشت‌تر.

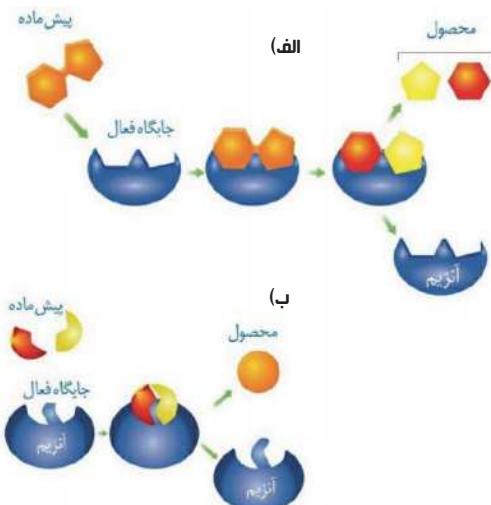
● **مثال ۲:** تجزیه بروتئین‌ها به مولکول‌های کوچک‌تر توسط پیسین معده که خود از تجزیه و فعال‌سازی پیسینوژن ترشحی از یاخته‌های اصلی به دست آمده است.

● **مثال ۳:** تجزیه تری‌گلیسریدها و لیپیدهای دیگر توسط لیپاز لوزالمده و دیگر آنژیم‌های تجزیه‌کننده لیپیدها در دوازده.

● **مثال ۴:** تمام آنژیم‌های هیدرولیزکننده مثل EcoR1 و آنژیم‌های درون کیسه‌چه‌های نوتروفیل‌ها و درشت‌خوارها.

### مفهوم ۲- ترکیب:

● در این واکنش‌ها، با اتصال دو یا چند واکنش‌دهنده به آنژیم، در نهایت یک فراورده تولید می‌شود.



طرز عمل آنزیم در واکنش‌های سوخت‌وسازی (الف) تجزیه (ب) ترکیب

## نکات شکل

- هر آنزیم همان‌طور که مثال زده شد، روی یک یا چند پیش‌ماده خاص موثر است فلذاً گفته می‌شود که آنزیم‌ها عملکرد اختصاصی دارند.
- شكل آنزیم در جایگاه فعال با شکل پیش‌ماده یا بخشی از آن مکمل است.

## دام آموزشی

- شكل آنزیم با شکل پیش‌ماده مشابه نیست! بلکه مکمل‌اند. مثل رابطه گیرنده و هورمون، یا پادتن آنتیژن.

برخی آنزیم‌ها بیش از یک واکنش را سرعت می‌بخشند.

**مثال ۱:** آنزیم دنابسپاراز هم فعالیت بسپارازی دارد و هم نوکلئازی.

**مثال ۲:** آنزیم روپیسکو هم فعالیت اکسیژنазی دارد و هم کربوکسیلازی.

آن‌زیم‌ها در همه واکنش‌های شیمیایی بدن جانداران که شرکت می‌کنند؛ سرعت واکنش را زیاد می‌کنند، اما در پایان واکنش‌ها دست نخورده باقی می‌مانند تا بدن بتواند بارها از آن‌ها

استفاده کند. به همین دلیل یاخته‌ها به مقدار کم به آنژیم‌ها نیاز دارند. البته به مرور مقداری از آن‌ها از بین می‌روند و یاخته مجبور به تولید آنژیم‌های جدید می‌شود.

### دام آموزشی

آنژیم‌ها در همه واکنش‌های بدن شرکت نمی‌کنند!! مثلاً تجزیه کربنیک اسید به بی‌کربنات و بون هیدروژن !! یا تشکیل پیوندهای هیدروژنی !! این دو واکنش به صورت خودبه‌خودی هستند!! بعضی از ترکیبات نیز ناپایدار هستند و خودبه‌خود تجزیه می‌شوند. (نظیر فروکتوز فسفات، ترکیب حاصل از ادغام ریبولوزیس فسفات با  $\text{CO}_2$  در چرخه کالوین و یا ترکیب حاصل از ادغام ریبولوزیس فسفات با  $\text{O}_2$  در تنفس نوری)

### عوامل مؤثر بر فعالیت آنژیم‌ها:

#### pH - ۱

pH بیشتر مایعات بدن بین ۶ و ۸ است؛ مثلاً pH خون حدود ۷/۴ است. البته pH بعضی بخش‌ها خارج از این محدوده هستند. یکی از این موارد، pH ترشحات معده است که حدود ۲ می‌باشد. هر آنژیم در یک pH ویژه بهترین فعالیت را دارد که به آن pH بینه می‌گویند. مثلاً pH بینه آنژیم‌ها در حدود ۲ است در حالی که pH بینه آنژیم‌های لوزالمعده حدود ۸ است. تغییر pH محیط با تأثیر بر پیوندهای شیمیایی مولکول پروتئین می‌تواند باعث تغییر شکل آنژیم شود و در نتیجه امکان اتصال آن به پیش‌ماده از بین برود، در نتیجه میزان فعالیت آن تغییر می‌کند.

#### pH - ۲ - دما

آنژیم‌های بدن انسان در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد بهترین فعالیت را دارند. این آنژیم‌ها در دمای بالاتر ممکن است شکل غیرطبیعی یا برگشت‌ناپذیر بیندا کنند و غیرفعال شوند. آنژیم‌هایی که در دمای پایین غیرفعال می‌شوند با برگشت دما به حالت طبیعی، می‌توانند به حالت فعال برگردند. در مردان، آنژیم‌های درون کیسه‌بیضه در دمای ۳۴ درجه سانتی‌گراد بهترین فعالیت را دارند.

#### ترکیبی (فصل ۷ دوازدهم):

بакتری‌های گرمادوست در چشم‌های آب گرم دارای آمیلازهایی هستند که پایداری بیشتری در مقابل گرما دارند. همچنین از آمیلازها در تولیدات صنعتی استفاده می‌شوند که نیاز به دمای بالا دارند.

### دام آموزشی

فرق تغییر دمای را درنظر داشته باشید؛ اگر دما پایین آید، امکان برگشت فعالیت طبیعی به طور حتم هست ولی اگر دما بالا رفته باشد آنگاه برگشت به حالت اولیه قطعی نیست!!

**دام آموزشی**

● یکی از نشانه‌های بیماری‌های میکروبی، تب است. فعالیت میکروب‌ها در دماه‌های بالا کاهش می‌باید، با ورود میکروب به بدن، بعضی از ترشحات آن‌ها از طریق خون به بخشی از زیرنهرنج (هیپوتالاموس) می‌رسد و دمای بدن را بالا می‌برد. اما تب بالا خطرناک است، چراکه پروتئین‌های بدن نیز فعالیت‌شان مختلف می‌شود.

**مفهومی ۳ - غلظت آنزیم**

● مقدار بسیار کمی از آنزیم کافی است تا مقدار زیادی از پیش‌ماده را در واحد زمان به فراورده تبدیل کند. اگر مقدار آنزیم زیادتر شود، تولید فراورده در واحد زمان افزایش می‌باید.

**مفهومی ۴ - غلظت پیش‌ماده**

● افزایش غلظت پیش‌ماده در محیطی که آنزیم وجود دارد نیز می‌تواند تا حدی باعث افزایش سرعت شود؛ ولی این افزایش تا زمانی ادامه می‌باید که تمامی جایگاه‌های فعال آنزیم‌ها با پیش‌ماده اشغال شوند. در این حالت سرعت انجام واکنش ثابت می‌شود.

**گزاره‌ها «صحیح و غلط»**

- !- در سطوح ساختاری دوم و سوم آنزیم‌ها، همواره پیوند هیدروژنی برقرار می‌شود.
- ۲- افزایش غلظت آنزیم و پیش‌ماده، همواره باعث افزایش سرعت واکنش‌های شبیهایی می‌شود.
- ۳- هنگام ساخت اوره در کبد همانند رونویسی از دنا مولکول معدنی مصرف می‌شود.
- ۴- همه آنزیم‌های بدن انسان در دمای پایین تر از ۳۷، به طور برگشت‌پذیر غیرفعال می‌شوند.
- ۵- آنزیم دنابسپار از همانند رنابسپار از، سرعت بیش از یک نوع واکنش را افزایش می‌دهد.

**پاسخ گزاره‌ها «صحیح و غلط»:**

- ۱- نادرست - بیش تر آنزیم‌ها، پروتئینی و دارای سطوح ساختاری پروتئین ما هستند.
- ۲- نادرست - افزایش غلظت پیش‌ماده تا حدی باعث افزایش سرعت واکنش شبیهایی می‌شود.
- ۳- درست - هنگام ساخت اوره، مولکول‌های آمونیاک و کربن دی‌اکسید در کبد مصرف می‌شود. هنگام رونویسی از دنا مولکول آب ضمن هیدرولیز ATP مصرف می‌شود.
- ۴- نادرست - آنزیم‌های فعال در کیسهٔ بیضه، در دمای ۳۴ درجه، بیشترین فعالیت خود را دارند.
- ۵- درست - دنا بسپار از دارای فعالیت بسپارازی و نوکلئازی است. رنا بسپار از دارای فعالیت بسپارازی و شکست پیوند هیدروژنی است.

# فصل دوم

## میتوکندری و کلروپلاست

(بررسی ساختار دو اندامک، انواع رنگیزه‌ها و ساختار فتوسیستم‌ها)

## فصل دوم: میتوکندری و کلروپلاست

### مقایسهٔ میتوکندری و کلروپلاست

#### مفهومی شباهت‌ها:

۱- تعداد غشا: ۲ عدد

● میتوکندری: دارای یک غشای بیرونی صاف و یک غشای درونی چین‌خورده می‌باشد.

● کلروپلاست: همانند میتوکندری، دارای یک غشای بیرونی و یک غشای درونی می‌باشد که از هم فاصله دارند.

۲-DNA:

● هر دو دارای یک DNA حلقوی مستقل از هسته بوده که بسته به نیاز و با حضور آنزیمه‌ها از آن RNA ساخته می‌شود. این DNA در بخش داخلی میتوکندری و بستر کلروپلاست قرار دارد.

۳-رناتن:

● هر دو دارای رناتن‌هایی می‌باشند که می‌توانند بعضی پروتئین‌های موردنیاز اندامک را بسازند. بعضی پروتئین‌های موردنیاز این دو اندامک نیز توسط رناتن‌های سیتوپلاسمی و از روی ژن‌های هسته‌ای ساخته می‌شود.

۴- تقسیم مستقل:

● میتوکندری: بعضی موقع که یاخته انرژی بسیار زیادی نیاز دارد، میتوکندری‌ها به صورت مستقیم تقسیم شده تا انرژی را تأمین کنند.

● کلروپلاست: با افزایش نور، تعداد کلروپلاست‌ها به صورت مستقل افزایش یاخته و گیاه ظاهر سبزتری پیدا می‌کند.

۵- استفاده از حامل‌های الکترون:

● میتوکندری: حامل‌های الکترونی NADH و FADH<sub>2</sub> را تولید و مصرف می‌کند.

● کلروپلاست: حامل الکترونی NADPH را ساخته و از آن استفاده می‌کند.

۶- زنجیره انتقال الکترون:

● میتوکندری: متشكل از دو ناقل الکترون که الکترون‌ها را منتقل می‌کند. و سه پمپ پروتئینی که به پمپ‌کردن یون‌ها به فضای بین دو غشا می‌پردازند.

**ترکیبی الکترون‌های NADH** به پمپ پروتئینی اول و الکترون‌های FADH<sub>2</sub> به ناقل الکترونی اول

بین دو پمپ منتقل می‌شوند. (۲ الکترون NADH از پمپ‌های پروتئینی بیشتری عبور می‌کنند).

● کلروپلاست: دو نوع انتقال الکtron در غشای تیلاکوئیدها وجود دارد. یک زنجیره بین دو

فتوصیstem ۱ و ۲ و یک زنجیره بین فتوسیstem ۱ و NADP<sup>+</sup> قرار دارد.

**ترکیبی** در زنجیره انتقال الکترون اول یک پمپ پروتئینی حضور دارد که الکترون‌ها را به فضای

داخل تیلاکوئید پمپ می‌کند. زنجیره انتقال الکترون دوم هم در نهایت الکترون‌ها را به NADP<sup>+</sup>

منتقل کرده تا با ساخت NADPH، الکترون‌های چرخه کالوین را تأمین کند.

## ۷- آنزیم ATP ساز و تولید

● میتوکندری: در غشای داخلی میتوکندری قرار گرفته است، با فعالیت پمپ‌ها، یون  $H^+$  در فضای بین دو غشا تجمع یافته و با عبور آن‌ها از این آنزیم ATP ساخته می‌شود.

● کلروپلاست: در غشای تیلاکوئیدها قرار گرفته است و یون‌های  $H^+$  را از فضای داخلی تیلاکوئید به بسترۀ کلروپلاست وارد کرده و ATP می‌سازد.

**نکته** آنزیم ATP ساز در میتوکندری و کلروپلاست از دو بخش تشکیل شده است. یک بخش در داخل غشا و یک بخش در خارج غشا که کار اصلی ATP سازی بر عهده بخش خارج غشایی می‌باشد.

تفاوت‌ها:

۱- سامانه تیلاکوئیدی در کلروپلاست:

### مفهوم

● فضای درونی کلروپلاست را به دو بخش فضای درون تیلاکوئید و بسترۀ تقسیم می‌کند. تیلاکوئیدها ساختارهای غشایی کیسه‌مانند و متصل به هم هستند. چنین سامانه‌ای در میتوکندری‌ها وجود ندارد.



ب) تصویر گرفته شده با میکروسکوپ الکترونی

الف) ترسیمی

### ساختار سبزدیسه

### نکات شکل

● تیلاکوئیدها هم از بالا و پایین می‌توانند به هم متصل شوند و هم از کنار اتصالاتی با هم دارند.

### مفهوم

● بنابراین کلروپلاست دارای ۳ فضای (بین غشا و بسترۀ و داخل تیلاکوئید) می‌باشد و میتوکندری نیز دو فضا (بین غشا و بخش درونی) می‌باشد.

۲- وجود رنگیره‌ها در کلروپلاست:

### مفهوم

● دو نوع رنگیره وجود دارد:

(۱) کلروفیل‌ها: شامل کلروفیل a (در آنتن‌ها و مرکز واکنش) و کلروفیل b (در آنتن‌ها)

(۲) کاروتنوئیدها: که فقط در آنتن‌ها حضور دارند.

**ترکیبی** نوعی دیگر از دیسه به نام رنگ‌دیسه در گیاهان وجود دارد که حاوی کاروتوئیدها می‌باشد.

۳- محل پمپ‌شدن  $H^+$  ها در زنجیرۀ انتقال الکترون