

# درسنامه سوم



ستاد توسعه  
زیست فناوری



# مولکول‌های زیستی

در سایت

stbioclub.ir

ویژه  
دانش آموزان

متوسطه اول  
مدارس

استعدادهای درخشان  
۹۹ استان

برای کسب اطلاعات بیشتر به  
کد QR زیر مراجعه کنید.



ایده پردازی

کارسازوق (دانش پژوهی)  
مهندسی



پویا پرومان بسیار

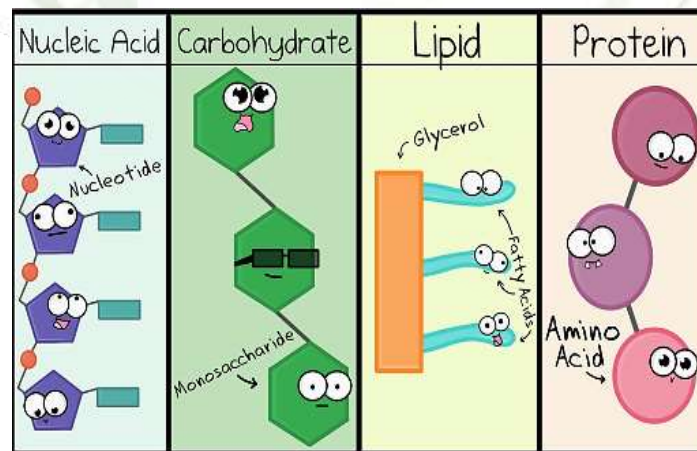




بعد از آشنایی اولیه با سلول و اجزاء اصلی آن در جزوه سلول‌ها، در این جزوه قرار است اطلاعاتی در مورد برخی از مولکول‌های ساخته شده توسط سلول‌ها کسب نماییم.

به مولکول‌هایی که توسط یک موجود یا سامانه زنده ساخته می‌شود زیست‌مولکول<sup>۱</sup> گفته می‌شود. این مولکول‌ها شامل درشت‌مولکول‌هایی<sup>۲</sup> مانند پروتئین‌ها، کربوهیدرات‌ها، نوکلئیک اسیدها و چربی‌ها و همچنین ریزمولکول‌هایی که در فعل و انفعالات مختلف سلول همچون سوخت و ساز سلولی و تقسیمات سلولی حضور دارند، می‌باشند.

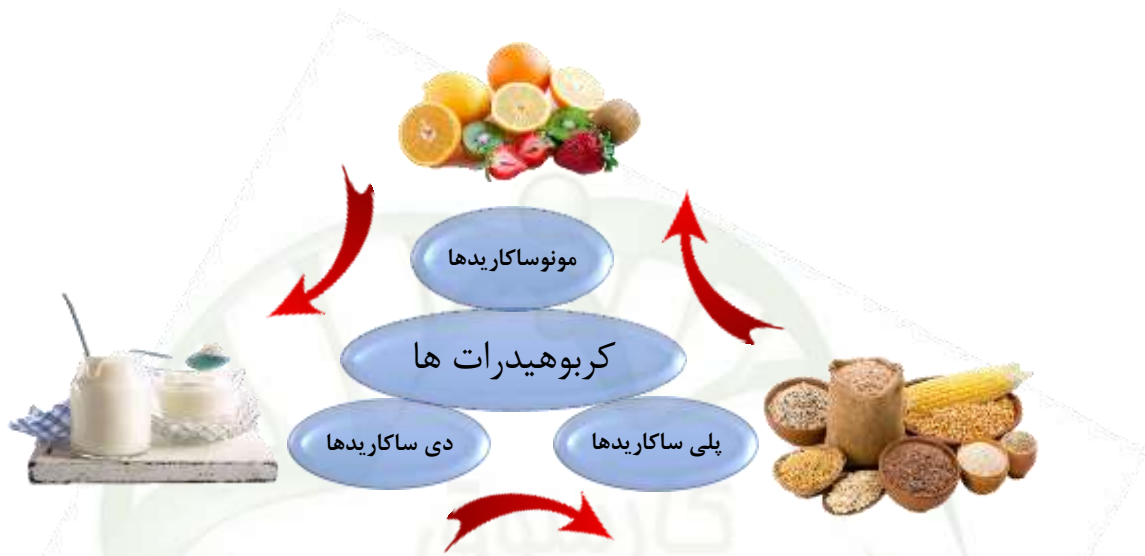
در اکثر درشت‌مولکول‌ها، ابتدا تعداد کمی از اتم‌ها با پیوند با یکدیگر، ریزمولکولی را ایجاد می‌کنند که نام مخصوص به خود را دارد. در مرحله بعد این ریزمولکول به عنوان زیرواحد، به دیگر ریزمولکول‌هایی از خانواده‌ی خودش متصل شده و درشت‌مولکول مورد نظر را به وجود می‌آورند. کربوهیدرات‌ها، پروتئین‌ها و اسیدهای نوکلئیک از جمله این درشت‌مولکول‌ها بوده و زیرواحدهای سازنده آنها به ترتیب منوساکارید، اسید آمینه و نوکلئوتید نام دارند. گروه دیگر درشت‌مولکول‌ها لیپیدها (چربی‌ها) می‌باشند که از اتصال ریزمولکول‌هایی از خانواده‌های مختلف ایجاد می‌شوند.



شکل ۱: تصویری شماتیک از درشت‌مولکول‌های مختلف زیستی و زیرواحدهای تشکیل دهنده آنها

<sup>۱</sup> . Biomolecule

<sup>۲</sup> . macromolecule



### کربوهیدرات ها (قندها)

کربوهیدرات ها به عنوان فراوان ترین گروه از مولکول های موجود در موجودات زنده بوده و چون از کربن، هیدروژن و اکسیژن تشکیل شده اند به آنها کربوهیدرات می گویند.

کربوهیدرات ها به عنوان یک منبع مهم انرژی هم در گیاهان و هم در جانوران می باشند. البته این مولکول ها در گیاهان علاوه بر منبع انرژی عملکرد ساختاری نیز دارند. این مولکول ها به سه دسته مونوساکاریدها (مولکول هایی با یک زیرواحد)، دی ساکاریدها (کربوهیدرات هایی با ۲ زیرواحد) و پلی ساکاریدها (کربوهیدرات هایی تشکیل شده از زنجیره ای از مونوساکاریدها) تقسیم می شوند.

مونوساکاریدها ( تک قندی ها) ساده ترین کربوهیدرات و زیرواحد سازنده دیگر کربوهیدرات ها هستند. گلوکز و فروکتوز که هر دو دارای ۶ اتم کربن هستند و ریبوز و دئوکسی ریبوز که دارای ۵ اتم کربن هستند از جمله مونوساکاریدها می باشند.

دی ساکاریدها یا دو قندی ها از اتصال دو مونوساکارید بدست می آیند. از جمله دی ساکاریدها میتوان به مالتوز (قند جوانه جو)، لاکتوز (قند شیر که از اتصال گلوکز و گالاکتوز ایجاد می شود) و ساکارز (قند شکر که از اتصال فروکتوز و گلوکز ایجاد می شود) اشاره نمود.

از اتصال تعداد زیادی مونوساکارید به هم، پلی‌ساکاریدها به وجود می‌آیند. بزرگترین منبع ذخیره‌ای قندها در بدن جانوران پلی‌ساکارید گلیکوژن و در گیاهان پلی‌ساکارید نشاسته می‌باشد. نشاسته که در محصولاتی سیب زمینی، گندم و برنج به وفور یافت می‌شود، از بهم پیوستن مونوساکاریدها به اشکال مختلف حاصل شده و در طی فرآیند گوارش مجدداً به مونوساکاریدها تبدیل می‌شود. گلیکوژن تنها شکل ذخیره انرژی به صورت کربوهیدرات در بدن انسان است. در صورتیکه فردی گرسنه باشد و غذا نخورد، قند خون مورد نیاز آن توسط گلیکوژن تأمین می‌شود. گلیکوژن موجود در ماهیچه‌ها، نیازهای عضلانی او را تأمین می‌کند.

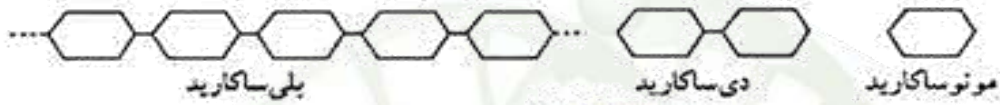
**نکته**



فرم کربوهیدرات	مثال	مثالی از کاربرد	مثالی از کاربرد در جانوران
مونوساکارید	گلوکز گالاکتوز فروکتوز	فروکتوز به عنوان یک ترکیب در میوه-ها باعث شیرین شدن آنها می‌شود. شیرین شدن میوه‌ها باعث ترغیب حیوانات مختلف به خوردن میوه‌ها شده و در نتیجه دانه داخل میوه‌ها پراکنده می‌شود.	گلوکز به عنوان منبع مورد استفاده برای تنفس سلولی و تولیدکننده انرژی بوده که با مصرف غذاهای حاوی کربوهیدرات‌ها تأمین می‌شود.
دی‌ساکارید	مالتوز لاکتوز ساکارز	بخشی از ساکارز در گیاهان به عنوان منبع انرژی بوده و بخشی از آن از برگ‌ها به بافت‌های ذخیره‌ای گیاهان منتقل می‌شود.	لاکتوز دی‌ساکاریدی است که در شیر موجود بوده و نقش تولید انرژی برای نوزادان شیرخوار در پستانداران را ایفا می‌کند.
پلی‌ساکارید	نشاسته گلیکوژن سلولوز	سلولوز به عنوان یک ترکیب ساختاری در دیواره سلولی در سلول‌های گیاهی بوده و نشاسته به عنوان یک ماده غذایی استفاده می‌شود.	گلیکوژن به عنوان کربوهیدرات ذخیره‌ای در جانوران بوده که در بافت‌های کبد و ماهیچه‌ها یافت می‌شود.

**مثال‌هایی از کربوهیدرات‌ها و نقش‌های آنها**

سلولز نوع دیگری از پلی ساکاریدها بوده که تنها در گیاهان تولید شده و در ساخت دیواره سلولی نقش به سزایی دارد.



شکل ۲: تصویری شماتیک از ساختار کربوهیدرات های مختلف



در روده پستانداران گیاهخوار آنزیمی برای تجزیه سلولز وجود ندارد.

فکر می کنید تجزیه سلولز در دستگاه گوارش آنها چگونه انجام می شود؟

### لیپیدها (چربی ها)

لیپیدها دسته دیگری از مولکول های زیستی هستند که در تمامی سلول ها یافت می شوند و دارای قدرت حل شدن بسیار کمی در آب هستند ولی در حلال های آلی مانند اتر، کلروفرم، بنزن و... به خوبی حل می شوند و در واقع ویژگی همه آنها آب گریز بودن (از محیط آبی فرار می کنند) است. از نظر ساختاری، لیپیدها در مقایسه با سایر درشت مولکول های زیستی کوچک ترند.

لیپیدها نیز به عنوان یک منبع انرژی در گیاهان و جانوران مطرح می باشند. لیپیدهای ذخیره ای در جانوران به صورت جامد بوده و معمولا به عنوان چربی<sup>۳</sup> شناخته می شوند در حالیکه لیپیدهای ذخیره ای در گیاهان به صورت مایع بوده و به عنوان روغن<sup>۴</sup> شناخته می شوند. انرژی آزاد شده از لیپیدها در مقایسه با هیدرات های کربن بیش از ۲ برابر می باشد.

لیپیدها علاوه بر منبع انرژی، نقش ساختاری و محافظتی نیز دارند. برای مثال در ساختار غشای سلولی برخی از لیپیدها (فسفولیپیدها) نقش مهمی ایفا می کنند. همچنین تجمع برخی لیپیدها در زیر پوست، لایه محافظتی ای را در مقابل حرارت و ضربه بوجود می آورند.

لیپیدها به دستجات مختلفی مانند اسیدهای چرب، تری گلیسریدها، فسفولیپیدها و ... تقسیم می گردند.

به دلیل نیمه هادی بودن، لیپیدها وسیله مناسبی برای مفاصل موجودات

فونگرم در مقابل سرمای قطبها به شمار می آیند.

بافت چربی ۱۰ سانتی متری زیر پوست فرس قطبی آنچنان گرمای بدن

فرس را مفاصل می کند که در تصویربرداری فرسرف تقریبا ناپیدا هستند.



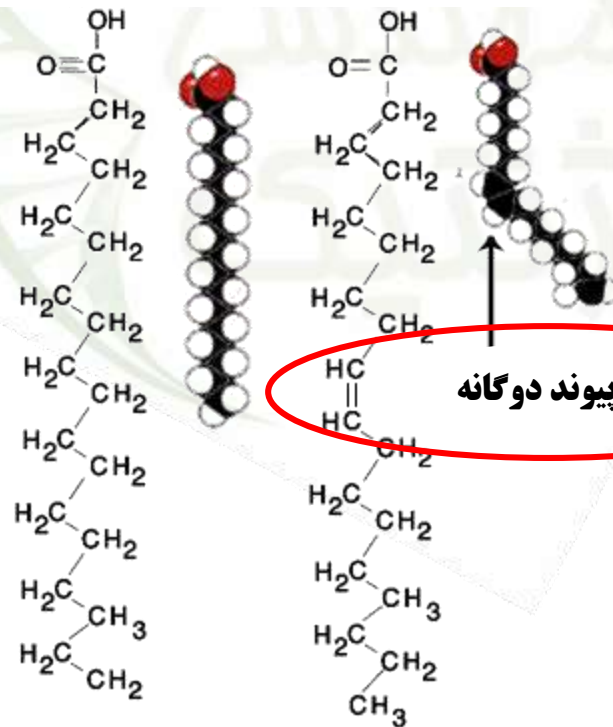
<sup>3</sup> . fat

<sup>4</sup> . oil

## اسیدهای چرب

اسیدهای چرب از یک زنجیره هیدروکربنی خاص تشکیل شده‌اند. با توجه به تعداد مولکول کربن موجود در این زنجیره، اسیدهای چرب متفاوتی وجود دارد. اسیدهای چرب از نظر نوع پیوند کربن به کربن نیز با یکدیگر متفاوت هستند. در برخی از آنها بین کربن‌های اسیدچرب یک پیوند وجود داشته که به آنها اسیدهای چرب اشباع می‌گویند اما در مواردی بین برخی اتم‌های کربن پیوندهای دوگانه وجود دارد که به آنها اسیدهای چرب غیر اشباع می‌گویند.

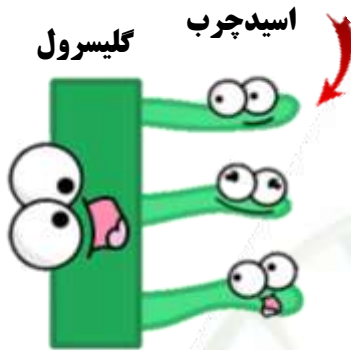
### نوعی اسیدچرب اشباع      نوعی اسیدچرب غیر اشباع



شکل ۳: تصویری از ساختار اسیدهای چرب مختلف



### تری گلیسریدها



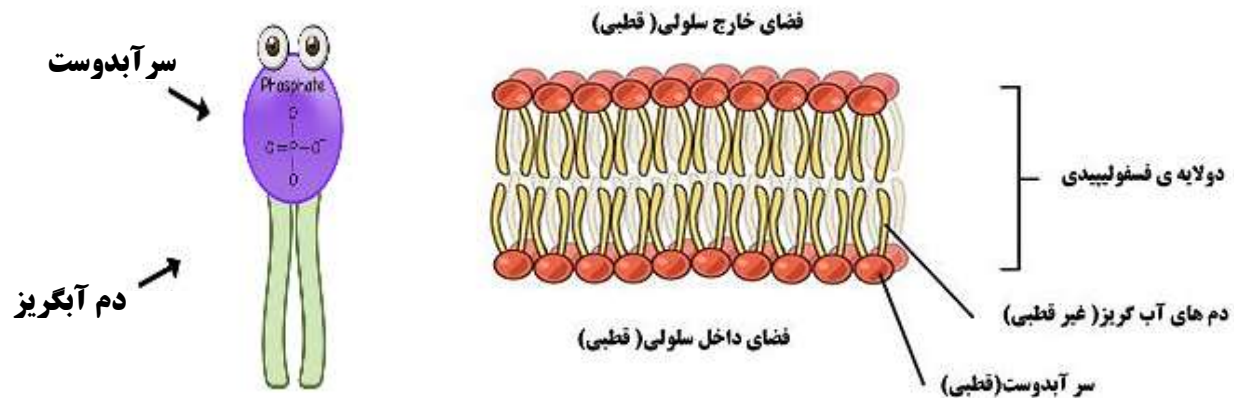
مهمترین شکل ذخیره‌ای لیپیدها تری گلیسریدها هستند که در سلول- های جانوری و گیاهی به صورت ذرات چربی وجود دارند. انرژی حاصل از سوختن تری گلیسریدها چند برابر انرژی حاصل از سوختن قندها یا پروتئین‌ها می‌باشد. تری گلیسریدها از ترکیب سه مولکول اسید چرب و یک مولکول گلیسرول تشکیل می‌شوند.

شکل ۴ : تصویری از ساختار تری گلیسرید

### فسفولیپیدها

برخلاف تری گلیسریدها که ذخیره‌ای هستند، فسفولیپیدها ترکیبات ساختاری می‌باشند. غشای پلاسمایی و غشای اندامک‌های سلولی از فسفولیپید ساخته شده‌اند. فسفولیپیدها از نظر ساختاری شامل یک سر آب دوست و یک دم آب گریز هستند.

در ساختار غشای پلاسمایی، دولایه از فسفولیپیدی در کنار هم قرار می‌گیرند به گونه‌ای که دم‌های آب گریز برای دور بودن از محیط آبی فضای داخلی و خارجی سلول، به سمت هم جذب می‌شوند و سرهای آب دوست هم به سمت خارج می‌باشند.



شکل ۵ : تصویری شماتیک از ساختار فسفولیپید (سمت چپ) و غشای سلولی (سمت راست)



## پروتئین‌ها

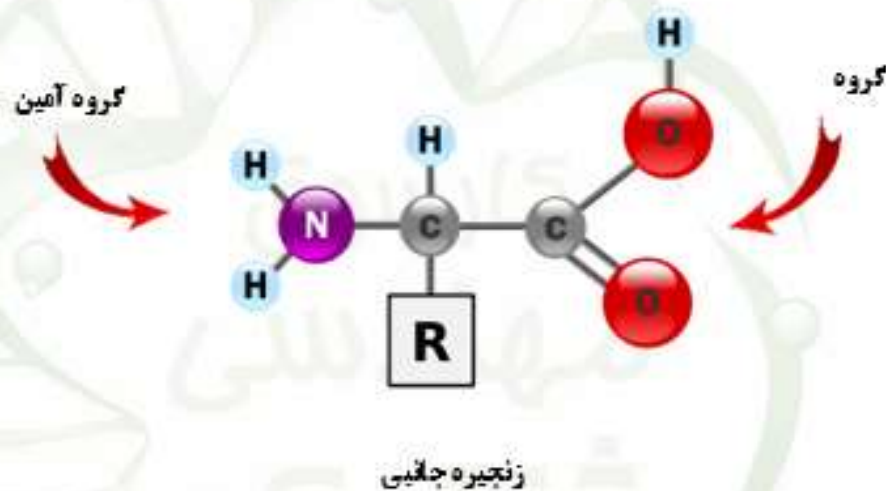
پروتئین‌ها یکی دیگر از درشت‌مولکول‌های زیستی هستند که از زیرواحدهایی به نام اسیدآمینه ساخته شده‌اند. این مولکول‌ها در بسیاری از اعمال بدن موجود زنده از جمله حرکت اندام‌ها و مکانیسم‌های دفاعی در برابر مواد خارجی، نقش مهمی دارند. به عنوان مثال پروتئین ضروری‌ترین عنصر در ساختمان ماهیچه محسوب شده و بدون آن بدن نمی‌تواند ماهیچه سازی کند.

از مهم‌ترین منابع غذایی پروتئینی می‌توان گوشت قرمز، گوشت سفید مانند مرغ و ماهی، تخم مرغ و فرآورده‌های لبنی مانند شیر، پنیر، ماست را نام برد. سویا، نخود فرنگی، و حبوباتی مانند لوبیا چیتی و ماش، غلاتی مانند گندم و مغزهای خوراکی مانند پسته، بادام و گردو نیز جزء منابع پروتئینی گیاهی می‌باشند.

می‌توان گفت تقریباً برای هر فعالیتی در بدن انسان پروتئین‌ها لازم و ضروری می‌باشند. پروتئین‌ها در خون شما گردش می‌نمایند، از بافت‌های شما ترشح می‌شوند و در پوست و موهای شما حضور دارند. پروتئین‌ها مواد تشکیل دهنده اصلی ساختارهای حیات از رشته‌های ابریشم تا شاخ گوزن می‌باشند.

پروتئین‌ها مانند یک تسبیح طولانی بوده که اسیدهای آمینه حکم دانه‌های آن تسبیح را دارند. در ساختمان پروتئین‌ها، تعداد ۲۰ نوع اسید آمینه استاندارد با شکل، اندازه و ویژگی‌های خاص خود وجود دارد.

هر اسید آمینه دارای یک اتم کربن مرکزی بوده که یک اتم هیدروژن (H)، یک گروه آمین ( $-NH_2$ )، یک گروه کربوکسیل ( $-COOH$ ) و یک زنجیره جانبی (R) به آن متصل می‌باشد.



شکل ۶: ساختمان کلی یک اسید آمینه

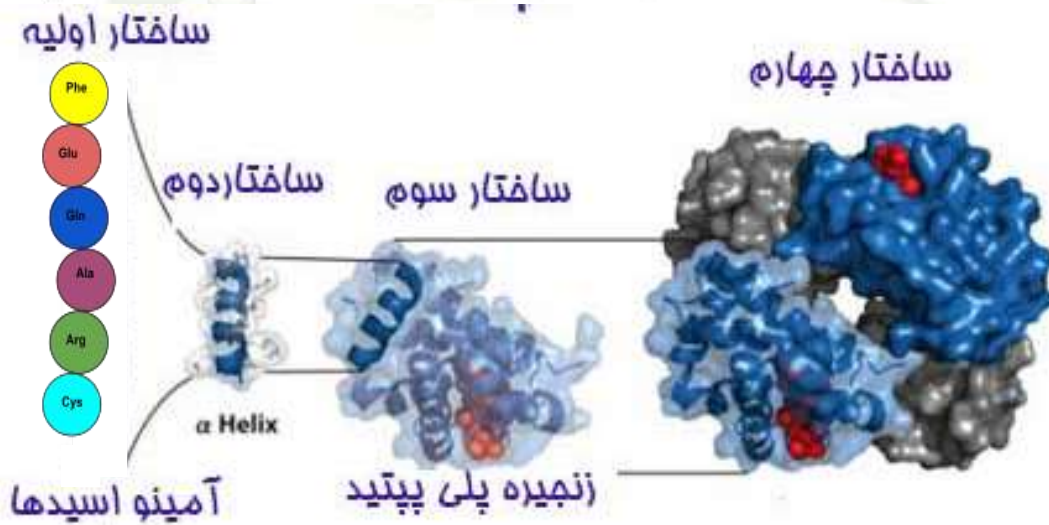
با توجه به گروه‌های شیمیایی تشکیل دهنده زنجیره جانبی ۲۰ نوع اسید آمینه استاندارد مختلف که سازنده پروتئین‌ها می‌باشند ایجاد می‌گردند. به عبارت دیگر زبان پروتئین از ۲۰ حرف تشکیل شده که با استفاده از آنها می‌توان کلمات زیادی ساخت. تعداد اسیدهای آمینه و ترتیب قرار گرفتن آنها باعث ایجاد پروتئین‌های مختلف می‌شود. هر پروتئین دارای توالی اختصاصی از اسیدهای آمینه می‌باشد. در برخی موارد ممکن است تعداد اسیدهای آمینه تشکیل دهنده دو پروتئین با یکدیگر یکسان باشد اما اختلاف در ترتیب قرار گرفتن اسیدهای آمینه آن دو سبب ایجاد تفاوت در ویژگی‌های منحصر به فرد هر پروتئین می‌شود.

زنجیره اسید آمینه‌ای پس از تشکیل، مستقیم و خطی باقی نمانده، بلکه پیچ و تاب خورده و با تشکیل برخی پیوندهای شیمیایی درون مولکولی ساختار خاصی را به خود می‌گیرد. براساس تغییراتی که در رشته اسید آمینه ایجاد می‌شود برای پروتئین‌ها ۴ ساختار مختلف وجود دارد.

### انواع ساختار پروتئین ها

قرار گرفتن اسیدهای آمینه پشت سرهمدیگر که به صورت یک زنجیر به هم متصل شده اند، ساختار نوع اول را میسازند. زنجیره ی اسیدهای آمینه که بر اثر چرخش و اتصالات خاصی بین آمینواسیدهای یک زنجیره، به شکل مارپیچ در می آید، ساختار نوع دوم است. ایجاد حالت سه بعدی که پروتئین بعد از پیچش به خود می گیرد، ساختار سوم ایجاد می شود و از قرارگیری چند زنجیره پروتئین در کنار هم نیز ساختار چهارم ایجاد می شود.

(آکه فیلم سلول رو با دقت مشاهده کرده باشید الان میدانید که تغییرات رخ داده در ساختار پروتئین در چه بخش هایی از سلول رخ می دهد.)



شکل ۷: ساختارهای مختلف پروتئین



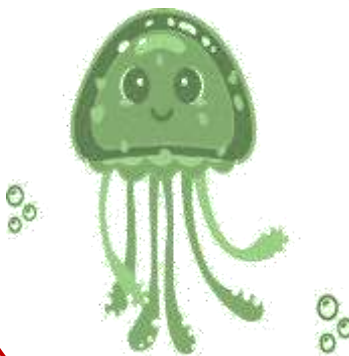


## نمونه‌هایی از پروتئین‌های خاص



تارهای عنکبوت و رشته‌های ابریشم از پروتئین مکرر و انعطاف‌پذیری به نام «فیبروئین» (Fibroin) ساخته شده‌اند. تار عنکبوت قوی‌تر از یک رشته فولادی با قطر برابر با آن و با کشسانی بسیار بیشتر می‌باشد. دانشمندان امیدوار به ساخت چلیقه ضد کلوله و مفاصل مصنوعی با استفاده از تارهای عنکبوت می‌باشند.

کرم شب‌تاب مشرق‌ای می‌باشد که از خود نور منتشر می‌کند. این نور حاصل فعالیت پروتئینی به نام «لوسیفراز» (Luciferase) است.



پروتئین فلورسنت سبز یا GFP پروتئینی دارای ۲۳۸ اسید آمینه است که نخستین بار از نوعی عروس دریایی به دست آمده است. این پروتئین که زیر تابش فرابنفش از خود نور سبز ساطع می‌کند به عنوان ابزاری مهم در آشکارسازی فرایندهای کونکون در زیست‌شناسی به کار می‌رود. جایزه نوبل شیمی سال ۲۰۰۸ به کاشفان این پروتئین داده شد.

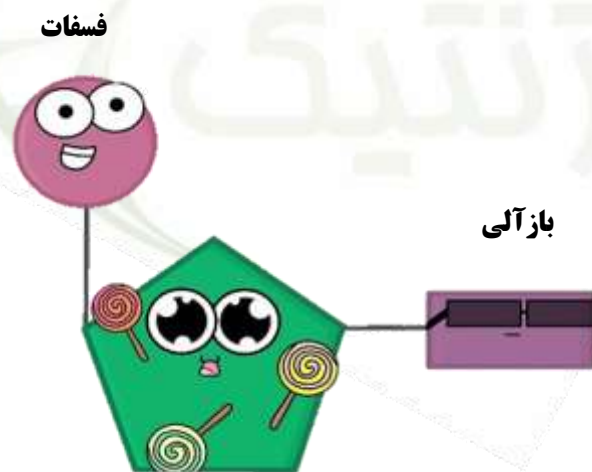
## اسید نوکلئیک‌ها

اسید نوکلئیک‌ها دسته دیگری از درشت‌مولکول‌های زیستی هستند که وظیفه ذخیره اطلاعات ژنتیکی (اساسی ترین اطلاعات حیات) را در سلول بر عهده دارند. اسیده‌های نوکلئیک در همه جانداران یافت می‌شوند و جایگاه آنها در هسته و سیتوپلاسم سلول است.

زیرواحد تشکیل دهنده اسیده‌های نوکلئیک مولکولی به نام نوکلئوتید می‌باشد. در واقع اسیده‌های نوکلئیک زنجیره‌های طولی هستند که از به هم پیوستن نوکلئوتیدها حاصل می‌شوند.

نوکلئوتیدها خود دارای سه زیرواحد می‌باشند.

۱. قند پنج کربنه (پنتوز)، که خود بر دو نوع ریبوز و دئوکسی ریبوز می‌باشد.
۲. باز آلی نیتروژن دار حلقوی که بر پنج نوع آدنین (A)، گوانین (G)، سیتوزین (C)، تیمین (T) و یوراسیل (U) می‌باشد.
۳. گروه فسفات



قند ۵ کربنه

شکل ۸: اجزاء تشکیل دهنده یک نوکلئوتید

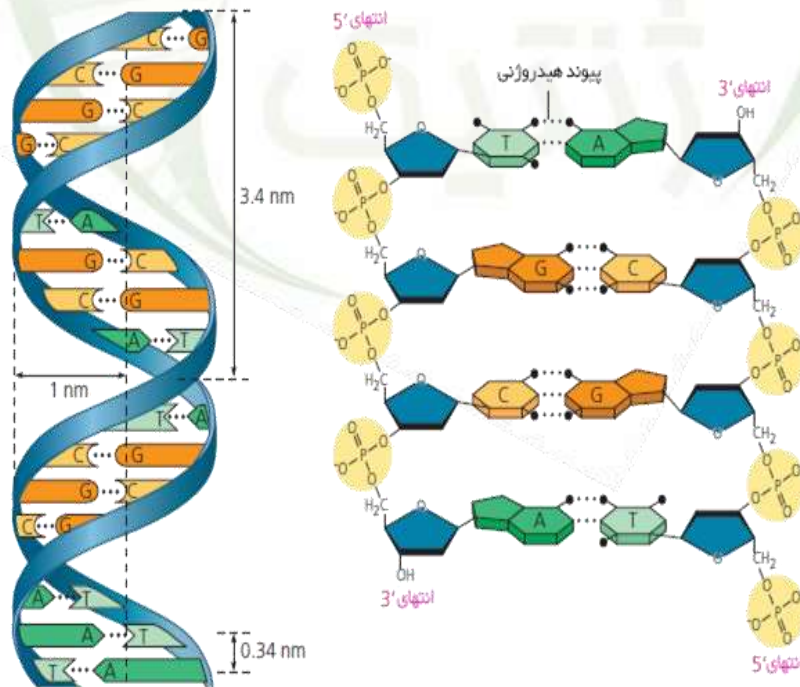
اسیدهای نوکلئیک دو نوع هستند :

آران آ (RNA) و دی ان آ (DNA)؛ DNA به طور عمده در هسته سلول یافت می‌شود در حالی که RNA به طور عمده در سیتوپلاسم و خارج از هسته دیده می‌شود.

پشت سر هم قرار گرفتن نوکلئوتیدها باعث ایجاد رشته پلی نوکلئوتیدی می‌شود که ساختار اول DNA است.

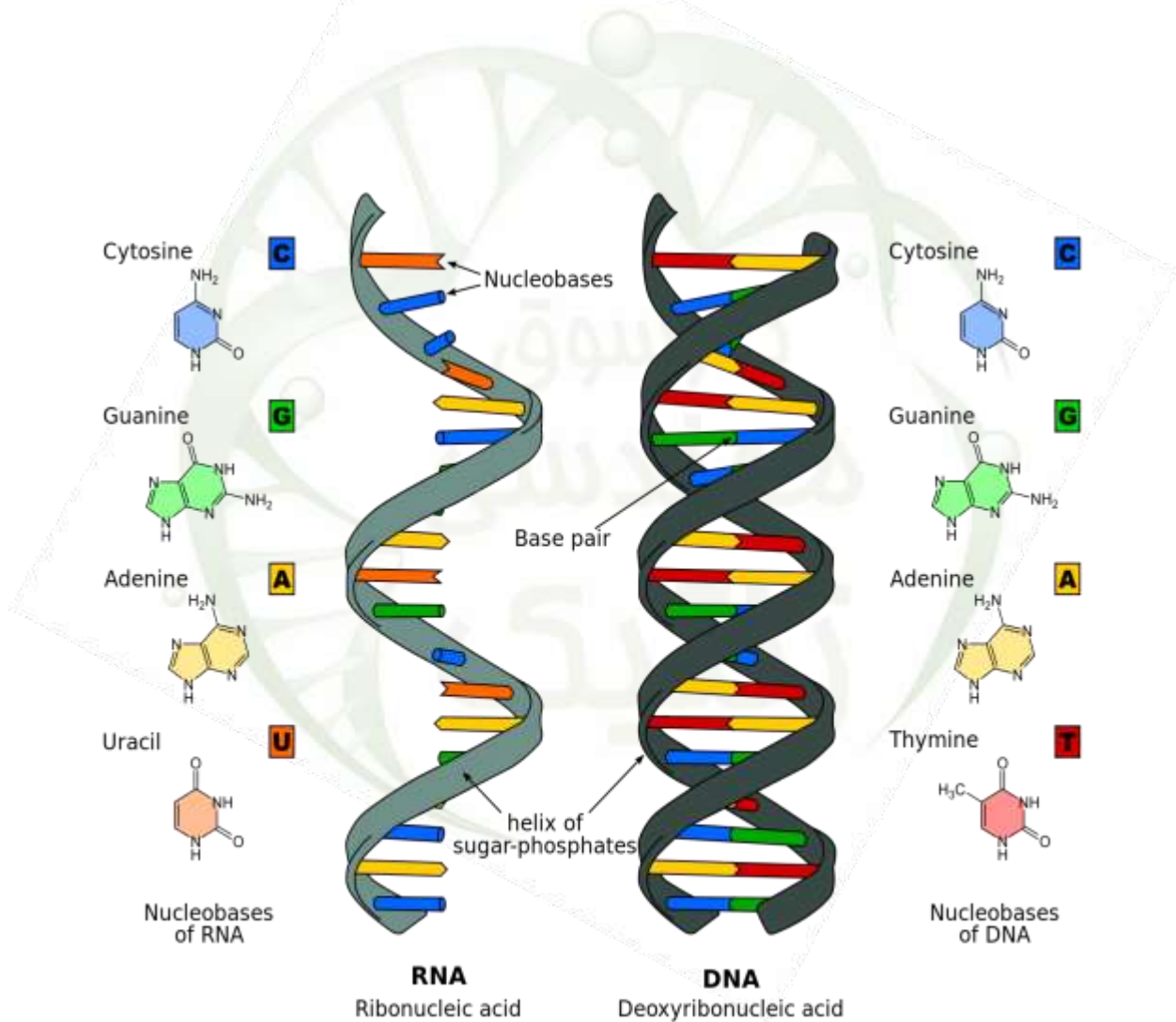
ساختار دوم DNA یک مارپیچ دوگانه است که در آن دو رشته DNA به یکدیگر پیچ خورده و از طریق پیوندهای هیدروژنی بین بازهای یک رشته و بازهای رشته دیگر به هم متصل شده‌اند. اتصال رشته‌ها به گونه‌ایست که بازهای A و T با هم و بازهای C و G نیز با هم تشکیل پیوند می‌دهند.

به عبارت دیگر DNA یک مولکول دورشته‌ای شبیه نردبان است که به طور مارپیچ حول یک محور فرضی پیچ می‌خورد. پله‌های این نردبان را بازهای آلی و دوپایه آن را گروه‌های فسفات و قند تشکیل می‌دهند.



شکل ۹ : مولکول DNA، سمت راست ساختار اول DNA که از اتصال نوکلئوتیدها به یکدیگر ایجاد می‌شود (به چگونگی اتصال بازها به یکدیگر دقت کنید)؛ سمت چپ: ساختار نردبانی مارپیچ DNA

برخلاف DNA مولکول RNA به صورت تک رشته ای بوده و فقط در برخی از انواع آن در محل های خاصی پیوندهای هیدروژنی در داخل یک رشته ایجاد می شود. یکی دیگر از اختلافات RNA با مولکول DNA در این است که به جای باز تیمین در RNA باز یوراسیل قرار دارد.



شکل ۱۰: سمت راست مولکول دورشته ای DNA و نوکلئوتیدهای تشکیل دهنده آن، سمت چپ:

مولکول تک رشته ای RNA و نوکلئوتیدهای تشکیل دهنده آن



در حالیکه DNA در بیشتر موجودات نقش ماده ژنتیکی را بازی میکند، RNA دارای نقش‌های متفاوتی است در برخی ویروس‌ها به عنوان ماده ژنتیکی می‌باشد اما بزرگترین گروه از مولکول‌های RAN بعنوان یک مولکول حدواسط برای انتقال اطلاعات از مولکول‌های DNA برای ساخت مولکول پروتئین می‌باشند. گروه‌های دیگر این مولکول نیز در ساخت پروتئین نقش دارند.

✚ تمقیق کنید DNA به غیر از هسته در چه بخش‌هایی از سلول‌های



یوکاریوتی وجود دارد.

✚ در مورد انواع مولکول RNA و نقش آنها در فعالیت‌های سلول

مستجو کنید.

بسیار را در شبکه‌های اجتماعی دنبال کنید

@basparmedia

