

کتاب تابستان

دوازدهم تجربی

✓ ۵ دوره آزمون از کل پایه‌های دهم و یازدهم در
درس‌های اختصاصی

✓ ۵ دوره آزمون از ۴۰٪ مباحث‌های نیم‌سال اول دوازدهم
در درس‌های اختصاصی

✓ ۵ دوره درسنامه آموزشی از مباحث‌های نیم‌سال اول
دوازدهم

✓ پاسخ تشریحی در انتهای کتاب

درنامه زیست

چکیده ۱: آزمایش گرفتیت

اطلاعات اولیه در مورد ماده وراثتی از فعالیت‌ها و آزمایش‌های گرفتیت به دست آمد.

هدف او: تولید واکسن برای آنفلوانزا

راهنما ۱: فرض اولیه: عامل آنفلوانزا، نوعی باکتری به نام استریپتوکوکوس نومونیا است. (سؤال ۹۴)
آزمایشات:

۱- باکتری پوشینه‌دار (کپسول پلی‌ساکاریدی) ← موش ← ایجاد سینه‌پهلو و مرگ

۲- باکتری بدون پوشینه ← موش ← عدم بروز علائم بیماری و زنده ماندن موش

۳- باکتری پوشینه‌دار کشته شده با گرما ← موش ← عدم بروز علائم بیماری و زنده ماندن

راهنما ۲: هدف: بررسی اینکه، آیا پوشینه بیماری‌زا است: نتیجه ← وجود پوشینه به تنهایی عامل مرگ موش نیست. (سؤال ۹۲)

راهنما ۳: ۴- مخلوط باکتری‌های پوشینه‌دار کشته شده با گرما + باکتری‌های بدون پوشینه زنده ← موش ← مرگ غیر منتظره

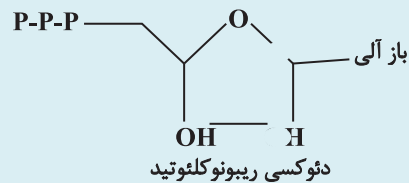
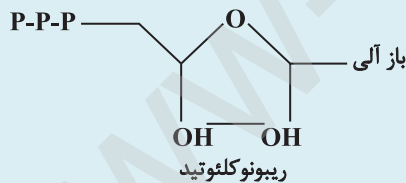
(سؤالات ۹۶، ۹۹ و ۱۰۰)

راهنما ۴: نتیجه: از نتایج این آزمایش‌ها مشخص شد که ماده وراثتی می‌تواند به یاخته دیگری منتقل شود ولی ماهیت این ماده و چگونگی انتقال آن مشخص نشد. (سؤال ۹۷)

چکیده ۲: ساختار نوکلئیک اسیدها:

قند ۵ کربنه دئوکسی ریبوز ۱ تا ۳ گروه فسفات باز آلی نیتروژن دار (A-T-C-G)	۱. DNA ← مونومر (تکیار) دئوکسی ریبونوکلئوتید	ساختار شیمیایی نوکلئیک اسیدها (پلی‌مر)
قند ۵ کربنه ریبوز ۱ تا ۳ گروه فسفات باز آلی نیتروژن دار (A-U-C-G)	۲. RNA ← مونومر (تکیار) ریبونوکلئوتید	

راهنما ۵:

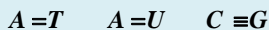


(سؤال ۹۱، ۹۳ و ۹۵)

چکیده ۳: مدل واتسون و کریک:

- ستون‌های این نردبان را قند و فسفات و پله‌ها را بازهای آلی تشکیل می‌دهند.

راهنما ۶: پیوند بین نوکلئوتیدهای مجاور فسفودی‌استر و بین بازهای روبه‌روی هم هیدروژنی است. (سؤال ۹۸)



- ۹۱. در مرکز فرماندهی یاخته پوششی مری انسان، هر.....**
- ۱) نوکلئوتید حداقل با یکی از نوکلئوتیدهای مجاور خود پیوند فسفودی‌استر دارد.
 - ۲) باز آلی آدنین موجود در زنجیره پلی‌نوکلئوتیدی، با باز آلی تیمین پیوند هیدروژنی تشکیل می‌دهد.
 - ۳) اتم کربن موجود در ساختار قند نوکلئوتیدهای دنا، حداقل با یک اتم کربن دیگر پیوند تشکیل می‌دهد.
 - ۴) نوکلئوتید دارای سه گروه فسفات، لزوماً در انتهای رشته پلی‌نوکلئوتیدی قرار گرفته است.
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۵ و ۸)
- ۹۲. کدام گزینه، برای تکمیل عبارت مقابل مناسب است؟ «در تحقیقات..... که منجر به..... شده، می‌توان..... شاهد بود.»**
- ۱) گرفت - فهم انتقال ماده وراثتی از یاخته‌ای به یاخته دیگر - در پی هر مرحله‌ای که تزریق باکتری‌های کپسول‌دار انجام می‌شود، مرگ موش را
 - ۲) ایوری و همکارانش - فهم ماهیت عامل مؤثر در انتقال صفات - استفاده از آنزیم‌های مختلف تجزیه‌کننده برای کشف ماهیت ماده وراثتی را در هر آزمایش
 - ۳) ویلکینز و فرانکلین - فهم ابعاد کلی مولکول‌های وراثتی - اعلام ماریچی و قطعاً دو رشته‌ای بودن ماده وراثتی یاخته را در نتیجه‌گیری آن‌ها
 - ۴) چارگاف - تصحیح نظریه دانشمندان درباره میزان حضور بازهای مختلف در دنا - برابری تعداد بازهای سنگین و سبک را در دناهای جانداران
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲ تا ۶)
- ۹۳. کدام گزینه، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟**
- «به طور طبیعی، در ارتباط با هر نوکلئوتیدی که..... می‌توان گفت که قطعاً.....»
- ۱) دارای دو حلقه پنج‌ضلعی در ساختار خود است - توسط حلقه شش‌ضلعی خود با نوکلئوتید دیگری پیوند هیدروژنی برقرار می‌کند.
 - ۲) در ساختار RNA برخلاف DNA دیده می‌شود - در ساختار آن حلقه شش‌ضلعی باز آلی به حلقه پنج‌ضلعی قند متصل است.
 - ۳) در ساختار دنا باکتری‌ها حضور دارد - دو اتم موجود در حلقه قند آن، با گروه فسفات پیوند برقرار می‌کنند.
 - ۴) در دنا حلقوی مشاهده می‌شود - توسط حلقه شش‌ضلعی خود در ایجاد پیوند هیدروژنی شرکت می‌کند. (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۵ و ۷)
- ۹۴. کدام گزینه، درباره ویژگی جاندارگی که در آزمایش گرفت بر خلاف ایوری مورد استفاده قرار گرفت درست است؟**
- ۱) دارای پوششی محافظتی در دور یاخته خود می‌باشد که باعث ایجاد مقاومت در برابر دستگاه ایمنی پستانداران می‌شود.
 - ۲) همواره دارای توانایی دریافت ماده وراثتی یاخته‌ای دیگر و ایجاد ویژگی‌های جدید در ساختار یاخته خود می‌باشد.
 - ۳) دارای دنا بی پایدار با توانایی جداسدن دو رشته در بعضی نقاط در مواقع نیاز است.
 - ۴) دارای یاخته کروی شکل می‌باشد و تنها در مرحله اول و آخر آزمایش گرفت حضور داشت. (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲، ۳ و ۷)
- ۹۵. در یک رشته پلی‌نوکلئوتیدی دنا استرپتوکوکوس نومونیا.....**
- ۱) بین دو فسفات، قند پنج‌کربنی دیده نمی‌شود.
 - ۲) بین دو پیوند فسفودی‌استر، باز آلی دیده نمی‌شود.
 - ۳) بین دو باز آلی C و G پیوند هیدروژنی دیده می‌شود.
 - ۴) بین دو نوکلئوتید A و T پیوند هیدروژنی دیده می‌شود.
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲ و ۴ تا ۷)
- ۹۶. چند مورد از موارد، برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟**
- «در هر مرحله‌ای از آزمایش گرفت که.....، به‌طور حتم.....»
- (الف) در شش‌های موش، باکتری‌های پوشینه‌دار زنده یافت شدند - دستگاه ایمنی موش فاقد توانایی ایجاد پاسخ بوده است.
- (ب) ماده وراثتی بین یاخته‌های زنده متفاوت اطراف مبادله گردید - مخلوطی از باکتری‌های زنده و کشته شده به موش‌ها تزریق شده بود.
- (ج) موش‌ها به دنبال تزریق باکتری‌های زنده بیمار نشدند - زن‌های لازم برای ساخت پوشینه در باکتری‌ها قابل مشاهده نبوده است.
- (د) نتیجه‌ای برخلاف انتظارات گرفت به دست آمد - تعداد زن‌های برخی از باکتری‌های تزریق شده به موش‌ها افزایش یافته بود.
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲، ۳ و ۸)
- | | | | |
|---|---|---|---|
| ۱ | ۲ | ۳ | ۴ |
| ۱ | ۲ | ۳ | ۴ |
- ۹۷. کدام گزینه، درباره مجموعه آزمایش‌هایی درست است که موجب کشف قابلیت انتقال ماده وراثتی از یاخته‌ای به یاخته دیگر شد؟**
- ۱) در هر مرحله‌ای که نحوه انتقال ماده وراثتی مشخص شد، می‌توان مرگ موش را دید.
 - ۲) در پی افزوده شدن پروتئاز به لوله آزمایش، می‌توان انتقال ویژگی‌های وراثتی را شاهد بود.
 - ۳) نمی‌توان برای انجام آزمایش سوم، لوله آزمایش را در تماس با شعله مستقیم آتش قرار داد.
 - ۴) نتیجه آزمایشی که در آن دو نوع باکتری به موش تزریق شد، برای گرفت غیر منتظره بود.
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲ و ۳)
- ۹۸. کدام گزینه، در ارتباط با مدل واتسون و کریک صحیح است؟**
- ۱) ستون‌های مدل نردبان را حلقه‌های پنج کربنی قند و گروه‌های فسفات تشکیل می‌دهند.
 - ۲) هر پله نردبان از دو حلقه شش‌ضلعی و یک حلقه پنج‌ضلعی تشکیل شده است.
 - ۳) برای باز کردن دو رشته دنا در بین جفت‌بازها، میزان انرژی یکسانی مصرف می‌شود.
 - ۴) تولید آب در حین تشکیل نوعی پیوند، مهم‌ترین عامل پایداری دنا است.
- (مولکول‌های اطلاعاتی) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۴، ۵ و ۷)

آزمون اول

۹۹. چند مورد، عبارت زیر را در مورد آزمایش گرفتیت و مراحل آن به درستی تکمیل می‌کند؟
«در مرحله‌ای که اما به طور حتم»

- (الف) از باکتری کپسول‌دار استفاده شد - باکتری فاقد کپسول، پوشینه‌دار نشد - نوعی پروتئین Y شکل علیه آنتی‌ژن‌هایی بیگانه تولید شد.
(ب) از باکتری فاقد کپسول استفاده شد - نتیجه برخلاف انتظار دانشمند نبود - نحوه انتقال صفات مشخص نشد.
(ج) از باکتری زنده استفاده شد - در خون موش هیچ‌گاه باکتری بدون کپسول وجود نداشت - نخستین مرحله از آزمایش‌های این دانشمند بود.
(د) در خون موش باکتری کپسول‌دار زنده یافت شد - ظاهر باکتری تغییر نکرد - از عصاره باکتری استفاده شد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴ (ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۷۲ و ۷۳) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲ و ۳)

۱۰۰. کدام گزینه، به منظور تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«به طور معمول در مراحل از آزمایشات گرفتیت که موش‌ها»

- (۱) همه - زنده ماندند، عامل بیماری آنفلوآنزا، ترشح اینترفرون نوع ۱ از یاخته‌های آلوده را تحریک کرد.
(۲) بعضی از - مردند، دو گونه مجزا از باکتری‌های استریتوکوکوس نومونیا به پیکر این پستانداران تزریق شد.
(۳) همه - مردند، یاخته‌هایی با هسته تکی گرد یا بیضی در سومین خط دفاعی، پروتئین‌هایی Y شکل ترشح کردند.
(۴) بعضی از - زنده ماندند، رگ‌های خونی اطراف ساختارهای اسفنجی موجود در شش‌ها، دارای آنتی‌ژن یاخته‌های بیگانه بودند.

(زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۷۰، ۷۲ و ۷۳) (زیست‌شناسی ۳، صفحه‌های ۲ و ۳)

درسنامه فیزیک

چکیده ۱: مسافت طی شده - بردار جابه‌جایی - بردار مکان :

(۱-۱) مسافت طی شده : به طول مسیر طی شده توسط متحرک، مسافت پیموده شده یا به اختصار مسافت می‌گویند.
* مسافت طی شده کمیتی نرده‌ای است.

(۱-۲) بردار جابه‌جایی (تغییر مکان): بردار جابه‌جایی در هر بازه زمانی برای یک متحرک، برداری است که محل متحرک در شروع بازه زمانی را مستقیماً به محل محل متحرک در انتهای آن بازه زمانی متصل کند.
* جابه‌جایی کمیتی برداری است.

راهنما ۱: اگر $\Delta x > 0$ ، بردار جابه‌جایی در جهت محور X است. (سؤال ۱۰۶ و ۱۰۳ و ۱۰۴ و ۱۰۵)

راهنما ۲: اگر $\Delta x < 0$ ، بردار جابه‌جایی خلاف جهت محور X است. (سؤال ۱۰۶ و ۱۰۳ و ۱۰۴)

راهنما ۳: مسافت طی شده توسط یک متحرک، همواره بزرگتر مساوی اندازه جابه‌جایی متحرک است. (سؤال ۱۰۷)

راهنما ۴: از آنجایی که در این فصل تنها حرکت اجسام روی خط راست بررسی می‌شود، لذا بردار جابه‌جایی به صورت $\Delta x = x_f - x_i$ تعریف می‌شود. (سؤال ۱۰۸ و ۱۱۰)

(۱-۳) بردار مکان: بردار مکان در هر نقطه از مسیر حرکت برای متحرک، برداری است که از مبدأ مختصات به آن نقطه از مسیر متصل می‌شود.

* اگر متحرک در سمت راست مبدأ محور حرکتش باشد، بردار مکان در جهت محور X (مثبت) قرار دارد و اگر متحرک در سمت چپ مبدأ باشد، بردار مکان در خلاف جهت محور X (منفی) قرار دارد.

چکیده ۲: سرعت متوسط، تندی متوسط :

* سرعت متوسط کمیتی برداری است.

راهنما ۵: سرعت متوسط: برای محاسبه سرعت متوسط متحرکی که بر روی محور X در حرکت باشد، کافی است جابه‌جایی Δx را بر زمان انجام آن جابه‌جایی تقسیم کنیم:

$$v_{av} = \frac{d}{\Delta t} = \frac{\Delta x}{\Delta t} \hat{i} \quad (\text{سؤال } 109)$$

* اگر متحرک در جهت محور X جابه‌جا شود، جابه‌جایی و سرعت متوسط آن مثبت بوده و اگر خلاف جهت محور X جابه‌جا شود، جابه‌جایی و سرعت متوسط آن منفی است.

راهنما ۶: تندی متوسط: نسبت مسافت طی شده به زمان طی شدن آن مسافت را گویند.

$$s_{av} = \frac{L}{\Delta t} \quad (\text{سؤال } 101 \text{ و } 102)$$

* تندی متوسط کمیتی نرده‌ای است.

* تندی متحرک همواره بزرگتر مساوی صفر است و زمانی که صفر شود بدین معناست که متحرک ساکن است.

$$s_{av} = |v_{av}|$$

فیزیک ۳ صفحه‌های ۶ تا ۶

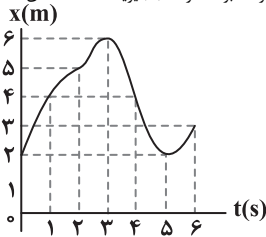
۱.۰۱. متحرکی که بر روی خط راست حرکت می‌کند، فاصله بین دو نقطه A و B را با تندی متوسط $36 \frac{km}{h}$ طی می‌کند و سپس نصف مسیر را با تندی

متوسط $90 \frac{km}{h}$ برمی‌گردد. اگر مدت زمان رفت (t_1) از مدت زمان بازگشت تا وسط مسیر (t_2)، چهار دقیقه بیشتر باشد، کل مدت زمان حرکت متحرک ($t_1 + t_2$) چند دقیقه است؟ (جهت حرکت متحرک در مسیر رفت و برگشت تغییر نکرده است.)

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۶) ۵/۵ (۱) ۵ (۲) ۶ (۳) ۸ (۴)

۱.۰۲. متحرکی فاصله A تا B را روی مسیر مستقیم در مدت زمان ۳ ثانیه بدون تغییر جهت طی می‌کند. تندی متوسط این متحرک در ثانیه دوم ۲۰ درصد بیشتر از تندی متوسط در ثانیه اول و تندی متوسط در ثانیه سوم ۲۵ درصد بیشتر از تندی متوسط متحرک در ثانیه دوم است. اگر تندی متوسط متحرک در ۲ ثانیه اول حرکت $24/2$ متر بر ثانیه باشد، فاصله A تا B چند متر است؟

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۶) ۴۸/۲ (۴) ۸۱/۴ (۳) ۹۶/۴ (۲) ۷۸/۴۵ (۱)



۱.۰۳. نمودار مکان - زمان متحرکی که روی خط راست حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. در کدام یک از بازه‌های زمانی زیر، تندی متوسط و بزرگی سرعت متوسط با یکدیگر برابر نیستند؟

- ۱) $0 \leq t \leq 3s$
- ۲) $3s \leq t \leq 5s$
- ۳) $2s \leq t \leq 4s$
- ۴) $4s \leq t \leq 5s$

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۵)

۱.۰۴. متحرکی در مبدأ زمان حرکت خود را از مبدأ مکان در جهت مثبت محور X شروع کرده است و در لحظات $t_1 = 4s$ و $t_2 = 8s$ به ترتیب در مکان‌های $x_1 = 10m$ و $x_2 = 6m$ قرار دارد. اگر در این ۸ ثانیه جهت حرکت متحرک فقط یک بار تغییر کرده باشد، چه تعداد از عبارتهای زیر برای چهار ثانیه دوم حرکت این متحرک قطعاً صحیح است؟

- الف) بزرگی بردار مکان ابتدا افزایش و سپس کاهش می‌یابد.
- ب) بردار جابه‌جایی در خلاف جهت محور X است.
- پ) در این بازه زمانی جهت حرکت تغییر کرده است.
- ت) بردار مکان همواره در جهت مثبت محور X است.

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۵) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

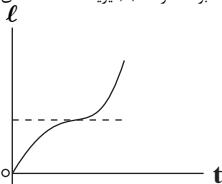
۱.۰۵. متحرکی در یک مسیر مستقیم از مکان $x_1 = 4m$ در خلاف جهت محور X ها شروع به حرکت می‌کند و در یک بازه زمانی معین به مکان $x_2 = -2m$ می‌رسد. اگر در این بازه زمانی، نسبت مسافت طی شده به بزرگی جابه‌جایی $\frac{11}{3}$ باشد، حداکثر فاصله متحرک از مکان شروع حرکت چند متر می‌تواند باشد؟

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۵) ۸۰ (۱) ۱۸ (۲) ۱۴ (۳) ۱۰ (۴)

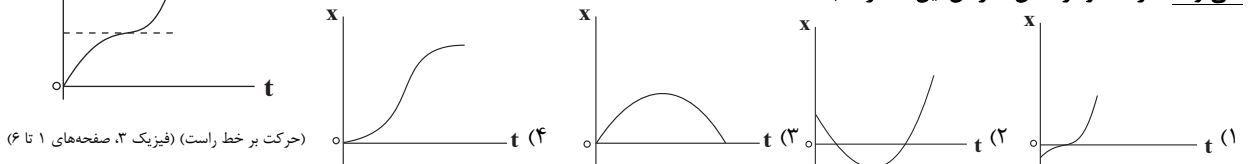
۱.۰۶. نمودار مکان - زمان متحرکی که روی محور X حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. اگر در بازه زمانی صفر تا ۱۰ ثانیه، تندی متوسط ۴ برابر اندازه سرعت متوسط متحرک باشد، بیشترین فاصله متحرک از مبدأ مکان در این بازه زمانی ۱۰ ثانیه‌ای چند متر است؟



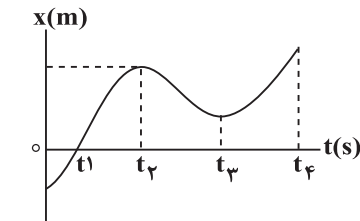
(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۲ تا ۵)



۱.۰۷. نمودار مسافت بر حسب زمان متحرکی که روی خط راست حرکت می‌کند، مطابق شکل زیر است. کدام نمودار نمی‌تواند معرف نمودار مکان - زمان این متحرک باشد؟



(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه‌های ۱ تا ۶)



(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه ۵)

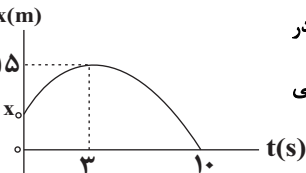
۱۰۸. نمودار مکان - زمان متحرکی که روی محور x ها حرکت می کند، مطابق شکل زیر است. در کدام بازه زمانی، تندی متوسط و اندازه سرعت متوسط متحرک با یکدیگر برابرند؟

- (۱) t_1 تا t_2 (۲) t_2 تا t_3
 (۳) t_1 تا t_4 (۴) t_3 تا t_4

۱۰۹. سرعت متوسط متحرکی در ۴ ثانیه اول حرکت $\frac{4}{5} \frac{m}{s}$ و در ۶ ثانیه بعدی، $-\frac{6}{5} \frac{m}{s}$ است. سرعت متوسط متحرک در ۱۰ ثانیه اول حرکت چند متر بر ثانیه است؟

- (۱) ۲ (۲) -۲ (۳) ۵ (۴) -۵

(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۳ تا ۵)



(حرکت بر خط راست) (فیزیک ۳، صفحه های ۲ تا ۶)

۱۱۰. نمودار مکان - زمان متحرکی که روی محور x حرکت می کند، مطابق شکل زیر است. اگر تندی متوسط متحرک در ۱۰ ثانیه اول حرکت برابر با $\frac{2}{5} \frac{m}{s}$ باشد، بزرگی سرعت متوسط متحرک از لحظه شروع حرکت تا لحظه ای که بزرگی بردار مکان متحرک در ۱۰ ثانیه اول حرکت به بیش ترین مقدار خود می رسد، چند $\frac{m}{s}$ است؟

- (۱) $\frac{5}{3}$ (۲) ۵ (۳) $\frac{10}{3}$ (۴) $\frac{2}{5}$

چکیده ۱: چربی ها

کربوکسیلیک اسیدها دسته ای از ترکیب های آلی هستند که گروه عاملی $-COOH$ دارند و کربوکسیلیک اسیدها تک عاملی را می توان به صورت $RCOOH$ نشان داد.

اسیدهای چرب و استرهای بلندزنجیر در کل ناقطبی هستند. به همین دلیل چربی ها نیز که از این مواد ساخته شده اند ناقطبی هستند. چربی ها ناقطبی هستند از این رو در حلال های ناقطبی مانند هگزان حل شده و در حلال های قطبی مانند آب انحلال ناپذیرند. نیروهای بین مولکولی غالب در چربی ها از نوع واندروالسی است.

استرها از واکنش کربوکسیلیک اسیدها با الکل ها به دست می آیند و فرمول ساختاری آنها به صورت $R-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O-R'$ می باشد.

راهنما ۱: چربی ها مخلوطی از اسیدهای چرب و استرها بلندزنجیره هستند. (سؤال ۱۱۲)

راهنما ۲: نیروهای بین مولکولی غالب در چربی ها از نوع واندروالسی است. (سؤال ۱۱۸)

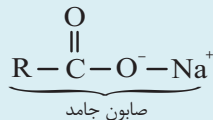
راهنما ۳: اسیدهای چرب و استرهای بلندزنجیر مولکول های دوبخشی هستند یعنی دارای یک بخش قطبی (گروه کربوکسیل و گروه استری) و یک بخش ناقطبی (زنجیر هیدروکربنی) هستند. اما از آنجا که تعداد اتم کربن در ساختار آنها زیاد است، بخش ناقطبی آنها بر بخش قطبی آنها غلبه می کند. (سؤال ۱۱۹)

اسیدهای چرب و استرهای بلندزنجیر در کل ناقطبی هستند. به همین دلیل چربی ها نیز که از این مواد ساخته شده اند ناقطبی هستند. چربی ها ناقطبی هستند از این رو در حلال های ناقطبی مانند هگزان حل شده و در حلال های قطبی مانند آب انحلال ناپذیرند.

راهنما ۴: در ساختار عسل تعداد زیادی گروه هیدروکسیل ($-OH$) وجود دارد به همین دلیل عسل یک مولکول قطبی است. لکه های عسل به دلیل قطبی بودن به راحتی با آب شسته می شوند. (سؤال ۱۱۵)

چکیده ۲: صابون ها

صابون جامد را از گرم کردن مخلوط روغن های گوناگون گیاهی یا جانوری مانند روغن زیتون، نارگیل، دنبه با سدیم هیدروکسید تهیه می کنند. صابون های جامد، نمک سدیم و صابون های مایع، نمک پتاسیم یا آمونیوم اسیدهای چرب هستند.



صابون دارای یک بخش قطبی ($-\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}-O^- - Na^+$) و یک بخش ناقطبی (R) می باشد.

راهنما ۵: صابون در هنگام حل شدن در آب محیط را بازی می کند و سبب افزایش pH می شود. (سؤال ۱۱۳)

راهنما ۶: صابون را می توان نمک سدیم، پتاسیم یا آمونیوم اسید چرب دانست. (سؤال ۱۱۳ و ۱۱۴)

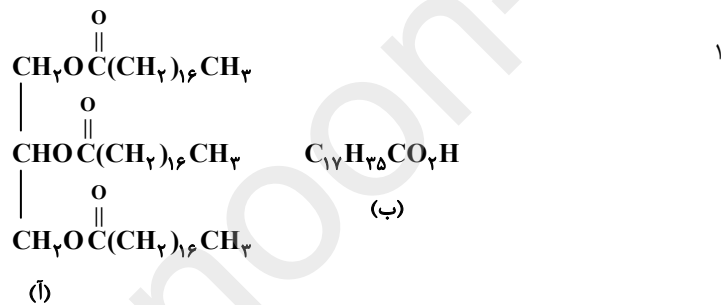
راهنما ۷: بخش قطبی صابون در آب (بخش آب دوست) و بخش ناقطبی آن در چربی (بخش آب گریز) حل می شود. بنابراین صابون ماده ای است که هم در چربی ها و هم در آب حل می شود. (سؤال ۱۱۶ و ۱۱۸)

شیمه ۳ صفحه های ۱۰ تا

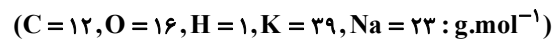
۱۱۱. پاسخ صحیح پرسش های زیر به ترتیب از راست به چپ در کدام گزینه آمده است؟
 (آ) ویژگی مشترک سوسپانسیون ها و کلوئیدها چیست؟
 (ب) کلوئیدها و محلول ها از لحاظ پایداری با یکدیگر مشابه هستند یا متفاوت؟
 (پ) ویژگی غیرمشترک کلوئیدها و محلول ها چیست؟
 (ت) اندازه ذرات کلوئیدها نسبت به محلول ها چگونه است؟
 (۱) پخش نور - مشابه - تفاوت در اندازه ذرات - کوچکتر
 (۲) ناهمگن بودن - مشابه - رفتار در برابر نور - بزرگتر
 (۳) پایداری - مشابه - همگن بودن - بزرگتر
 (۴) ته نشین شدن - متفاوت - رفتار در برابر نور - کوچکتر

(مولکول ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه های ۶ و ۷)

۱۱۲. با توجه به ترکیب های (آ) و (ب)، عبارت کدام گزینه نادرست است؟ ($C = ۱۲, H = ۱, O = ۱۶, K = ۳۹ : g.mol^{-1}$)



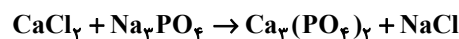
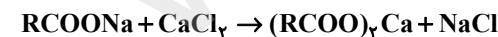
- (۱) به مخلوط دو ماده (آ) و (ب)، چربی گفته می شود.
 (۲) ترکیب (آ) یک استر سه عاملی است که از واکنش یک الکل سه عاملی با سه اسید تک عاملی به دست می آید.
 (۳) تفاوت جرم مولی ترکیب (ب) با جرم مولی الکل سازنده ترکیب (آ) برابر ۱۹۲ گرم بر مول است.
 (۴) از واکنش ۵/۶۸ گرم از ترکیب (ب) با مقدار کافی KOH(aq) ، ۶/۱۲ گرم صابون مایع به دست می آید. (مولکول ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه های ۵ و ۶)
۱۱۳. از واکنش کامل ۸ گرم از یک ماده بازی با ۵۶/۸ گرم از یک اسید چرب با زنجیره آلکیل سیر شده، صابون جامد تشکیل می شود. کدام گزینه به ترتیب ماده بازی مورد نظر و تعداد اتم های کربن موجود در مولکول اسید چرب را به درستی نشان می دهد؟



- (۱) KOH , ۱۶ (۲) NaOH , ۱۶ (۳) KOH , ۱۸ (۴) NaOH , ۱۸ (مولکول ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه های ۵ و ۶)

۱۱۴. مقداری صابون جامد با جرم مولی $۲۷۸ g.mol^{-1}$ به نمونه یک لیتری از آب چشمه اضافه می شود. اگر جرم رسوب تولید شده ۲۷/۵ گرم باشد، غلظت ppm یون های کلسیم موجود در این نمونه آب چقدر است و برای حذف این یون ها به تقریب چند مول نمک سدیم فسفات باید به یک لیتر از این نمونه آب اضافه شود؟ (گزینه ها را از راست به چپ بخوانید.)

(واکنش ها موازنه شوند.) ($d_{\text{آب}} = ۱ g.mL^{-1}, Ca = ۴۰, Na = ۲۳ : g.mol^{-1}$)



- (۱) ۰/۰۳۳، ۲۰۰۰ (۲) ۰/۰۳۳، ۱۰۰۰ (۳) ۰/۰۶۶، ۲۰۰۰ (۴) ۰/۰۶۶، ۱۰۰۰ (مولکول ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه های ۸ و ۹)

۱۱۵. کدام موارد از مطالب بیان شده درست‌اند؟

(آ) عسل حاوی مولکول‌های قطبی است که در ساختار خود شمار کمی گروه هیدروکسیل ($-OH$) دارد.
(ب) شربت معده مانند شیر، یک مخلوط ناهمگن است.

(پ) لکه‌های سفید برجای مانده بر روی لباس پس از شستشو، ناشی از واکنش صابون با یون‌های موجود در آب سخت می‌باشد.
(ت) قدرت پاک‌کنندگی صابون با افزایش دمای آب و افزودن آنزیم، بیشتر می‌شود.

(۱) فقط (آ) و (پ) (۲) (آ)، (پ) و (ت) (۳) (ب)، (پ) و (ت) (۴) (ب) و (ت) (مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۵ تا ۹)

۱۱۶. اگر زنجیر هیدروکربنی متصل به بخش آب‌دوست یک صابون دارای یک پیوند دوگانه و ۳۱ اتم هیدروژن باشد، حداکثر شمار اتم‌های موجود در ساختار این صابون چه عددی می‌تواند باشد و درصد جرمی اکسیژن در این حالت، به تقریب کدام است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ

بخوانید.) ($Na = 23, K = 39, C = 12, O = 16, N = 14, H = 1 : g.mol^{-1}$)

(۱) ۵۱ - ۱۱ (۲) ۵۵ - ۱۱ (۳) ۵۱ - ۱۱/۲ (۴) ۵۵ - ۱۱/۲ (مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه ۶)

۱۱۷. کدام گزینه در مورد مخلوط‌های (I) و (II)، درست است؟

(۱) شکل (I) می‌تواند مخلوط آب، روغن و صابون و شکل (II) می‌تواند مخلوطی همانند بنزین در هگزان باشد.

(۲) ذره‌های سازنده مخلوط (II)، توده‌های مولکولی با اندازه‌های یکسان است.

(۳) ذرات تشکیل‌دهنده مخلوط (I) در مقایسه با ذرات سازنده مخلوط (II) بزرگتر است.

(۴) دو مخلوط از نظر پایداری یکسان اما از نظر همگن بودن متفاوت‌اند.



(I) (II)

(مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۶ و ۷)

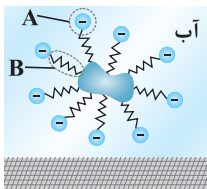
۱۱۸. با توجه به شکل زیر که نحوه پاک شدن لکه چربی یا روغن از سطح پارچه را نشان می‌دهد، کدام مطلب نادرست است؟

(۱) مخلوط نشان داده شده در شکل، یک مخلوط ناهمگن و ناپایدار است.

(۲) بین مولکول‌های روغن و بخش B، جاذبه وان‌دروالس وجود دارد.

(۳) قسمت A بخش آب‌دوست مولکول صابون و فرمول شیمیایی آن $-COO^-$ است.

(۴) جاذبه میان بخش A و مولکول‌های آب از نوع یون - دوقطبی است.



(مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۵ تا ۸)

۱۱۹. چند مورد از عبارتهای زیر درست است؟

(آ) تمام پیوندهای کربن - کربن در روغن زیتون یگانه است.

(ب) اتیلن‌گلیکول از جمله هیدروکربن‌های قطبی است که به دلیل

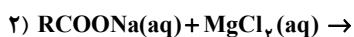
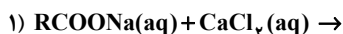
داشتن دو گروه هیدروکسیل به خوبی در آب حل می‌شود.

(پ) در ساختار مولکول داده شده در شکل مقابل، ۸ گروه CH_3 وجود دارد.

(ت) استرهای سنگین را می‌توان از واکنش استری شدن اسیدهای چرب و الکل‌های چندعاملی تولید کرد.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴ (مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۴ تا ۶)

۱۲۰. با توجه به دو واکنش ناقص زیر، عبارت کدام گزینه درست است؟



(۱) این واکنش‌ها، نشان‌دهنده نحوه پاک‌کنندگی صابون‌ها در آب‌های آشامیدنی است.

(۲) طی این واکنش‌ها، رسوب سفید رنگ $RCOOMg$ و $RCOOCa$ ایجاد می‌شود.

(۳) برای بهبود کارایی صابون‌ها علاوه بر افزایش دمای آب می‌توان از کلسیم کلرید و منیزیم کلرید استفاده کرد.

(۴) انجام این واکنش‌ها در هنگام شستشوی لباس‌ها با صابون، سبب ایجاد لکه‌های سفید بر روی آن‌ها می‌شود. (مولکول‌ها در خدمت تندرستی) (شیمی ۳، صفحه‌های ۸ و ۹)

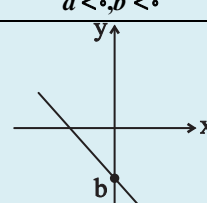
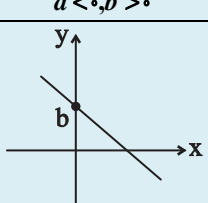
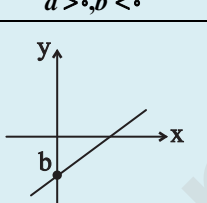
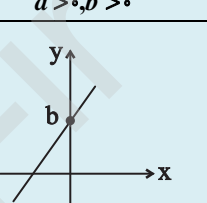
درسنامه ریاضی

چکیده ۱: توابع چندجمله‌ای

هر تابع به صورت $f(x) = a_n x^n + a_{n-1} x^{n-1} + \dots + a_1 x + a_0$ که در آن n عددی صحیح و نامنفی و $a_n \neq 0$ و همه ضرایب عدد حقیقی هستند را یک تابع چندجمله‌ای از درجه n می‌نامند.

راهنا ۱: وقتی ضابطه یک تابع چند جمله‌ای را داریم، با جایگذاری x مدنظر، می‌توانیم مقدار تابع چند جمله‌ای را در آن نقطه بدست بیاوریم. (سوال ۱۲۹ و ۱۳۰)

راهنا ۲: دامنه تابع چندجمله‌ای برابر مجموعه اعداد حقیقی یعنی \mathbb{R} است. (سوال ۱۲۶)

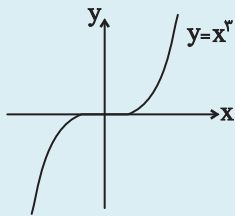
نمودار تابع $y = ax + b$ در حالت‌های مختلف			
$a < 0, b < 0$	$a < 0, b > 0$	$a > 0, b < 0$	$a > 0, b > 0$
			

راهنا ۳: اگر $a = 0$ باشد، آنگاه تابع خطی $y = ax + b$ به تابع $y = b$ تبدیل می‌شود. به این تابع، تابع ثابت می‌گویند. (سوال ۱۲۷)

چکیده ۲: تابع درجه ۳

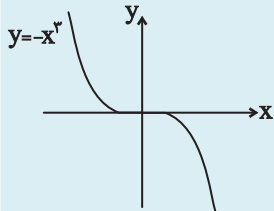
هر تابع به صورت $f(x) = ax^3 + bx^2 + cx + d$ با شرط $a \neq 0$ ، یک تابع درجه ۳ است. دامنه و برد این تابع برابر \mathbb{R} است.

راهنا ۴: نمودار تابع $y = x^3$ به صورت مقابل است: (سوال ۱۲۳)



تنها صفر این تابع نقطه $x = 0$ است. یعنی نمودار تابع فقط در نقطه‌ای به طول $x = 0$ محور x ‌ها را قطع می‌کند.

راهنا ۵: اگر نمودار تابع $y = x^3$ را نسبت به محور x یا محور y قرینه کنیم، نمودار تابع $y = -x^3$ به دست می‌آید، که به صورت مقابل است: (سوال ۱۲۲)

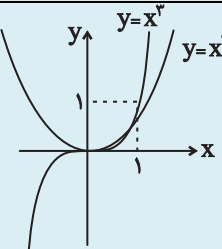


راهنا ۶: از روی نمودار $y = x^3$ (سوال ۱۲۴ و ۱۲۸)

الف) برای رسم نمودار $y = x^3 + b$ ، اگر $b > 0$ باشد، آن را b واحد به بالا و اگر $b < 0$ باشد، آن را b واحد به پایین منتقل می‌کنیم.

ب) برای رسم نمودار $y = (x+b)^3$ ، اگر $b > 0$ باشد، آن را b واحد به چپ و اگر $b < 0$ باشد، آن را b واحد به راست منتقل می‌کنیم.

راهنا ۷: نمودار توابع $y = x^2$ و $y = x^3$ را مشاهده می‌کنیم: (سوال ۱۲۱)

نمودار توابع $y = x^2$ و $y = x^3$		
این دو تابع در دو نقطه با طول‌های $x = 0$ و $x = 1$ متقاطع‌اند.		هر دو تابع در بازه $[0, +\infty)$ اکیداً صعودی هستند.
در بازه $(1, +\infty)$ نمودار تابع $y = x^3$ بالاتر از نمودار تابع $y = x^2$ قرار دارد.		در بازه $(0, 1)$ نمودار تابع $y = x^2$ بالاتر از نمودار تابع $y = x^3$ است.

۱۲۱. نمودار تابع با ضابطه $f(x) = x^3$ ، در بازه (a, b) و در ناحیه اول پایین‌تر از $g(x) = x^2$ است، بیشترین مقدار $b - a$ کدام است؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه ۴)

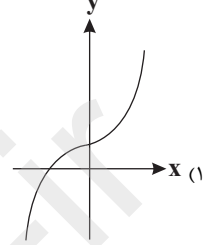
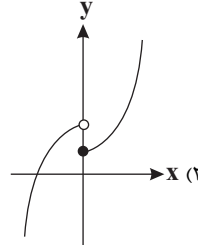
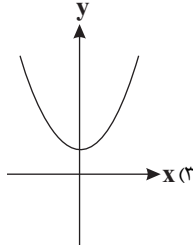
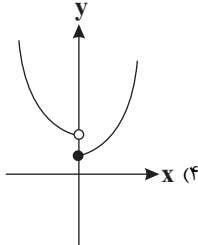
۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۲۲. نمودار تابع $y = x^2|x| + 1$ به کدام صورت است؟



(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳ تا ۵)

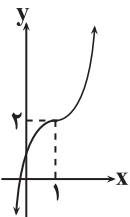
۱۲۳. کدام گزینه در مورد ریشه‌های معادله $x^3 = -|x| + 2$ درست است؟

(۲) فقط یک ریشه مثبت
(۳) دو ریشه مختلف‌العلامه

(۱) فاقد ریشه
(۴) فقط یک ریشه منفی

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳ تا ۵)

۱۲۴. نمودار تابع با ضابطه $y = (x - a)^3 + b$ به صورت مقابل است. حاصل $a \cdot b$ کدام است؟



(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳ تا ۵)

۲ (۱)

-۲ (۲)

۳ (۳)

-۳ (۴)

۱۲۵. در تابع درجه سوم $f(x) = -x^3 + ax^2 + x + 2$ ، رابطه $f(\frac{3}{2}) - f(2) + f(-\frac{3}{2}) = 5$ برقرار است. مقدار $f(1) + f(2)$ کدام است؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۲ تا ۵)

۳۲ (۴)

-۱۶ (۳)

-۳۲ (۲)

۱۶ (۱)

۱۲۶. اگر $f(x)$ یک تابع خطی و $f(2) = 1$ و $f(3) = f(-3) + 4$ باشد، آن‌گاه نمودار تابع f محور y را با چه عرضی قطع می‌کند؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه ۲)

$-\frac{1}{3}$ (۴)

$-\frac{1}{2}$ (۳)

$\frac{1}{2}$ (۲)

$\frac{1}{3}$ (۱)

۱۲۷. تابع $f(x) = \frac{3x^2 + ax + b}{2x^2 + cx + d}$ ، یک تابع ثابت با ضابطه $y = k$ و دامنه $\mathbb{R} - \{-3\}$ است. حاصل $\frac{a - b + c - d}{k}$ کدام است؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه ۲)

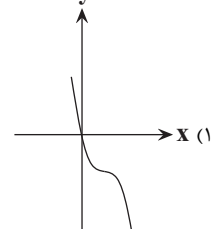
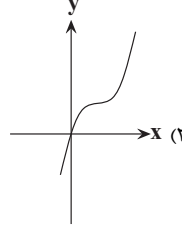
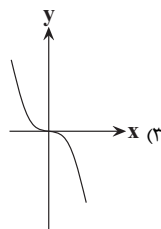
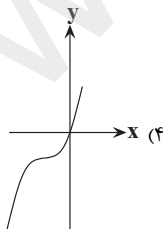
-۵ (۴)

۵ (۳)

۱۰ (۲)

-۱۰ (۱)

۱۲۸. نمودار تابع $f(x) = 6x^2 - x^3 - 12x$ شبیه کدام گزینه است؟



(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۳ تا ۵)

۱۲۹. در تابع با ضابطه $f(x) = ax^3 - x + c$ اگر داشته باشیم: $f(1) = f(-1) + 2$ و $f(2) = 13$ ؛ آن‌گاه حاصل $f(a \times c)$ کدام است؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه ۲)

-۱۳ (۴)

-۱۵ (۳)

-۱۴ (۲)

-۱۲ (۱)

۱۳۰. در تابع با ضابطه $f(x) = ax^5 + bx^3 + 3x + c$ اگر داشته باشیم: $f(-1) = -2$ ، $f(1) = 0$ ؛ آن‌گاه حاصل $3(a + b) + 2c$ کدام است؟

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه ۲)

-۱۲ (۴)

-۴ (۳)

-۶ (۲)

-۸ (۱)

پاسخ های

تشریحی

www.kanooni.ir

ساختار نوکلئیک اسیدها شرکت نداشته باشد و در نتیجه فاقد پیوند هیدروژنی باشد. (مانند ATP)

گزینه «۲»: دقت کنید تنها باز آلی یوراسیل در ساختار رنا برخلاف دنا دیده می‌شود، اما نوکلئوتیدهای رنا علاوه بر باز آلی، در قند خود (ریبوز) نیز با نوکلئوتیدهای دنا (دئوکسی ریبوز) متفاوت هستند. بنابراین این گزینه در مورد نوکلئوتیدهای پورین دار رنا، صادق نیست.

گزینه «۳»: مولکول دنا در پروکاریوت‌ها حلقوی است، پس همه نوکلئوتیدهای آن در ایجاد دو پیوند فسفودی‌استر نقش دارند. در ایجاد پیوند فسفودی‌استر، کربن شماره ۵ و ۳ قند شرکت می‌کنند که کربن ۵ برخلاف ۳ در ساختار حلقه نیست و خارج از آن قرار دارد. گزینه «۴»: در ایجاد پیوند هیدروژنی بین بازهای مکمل در دنا حلقوی، همواره حلقه‌های شش‌ضلعی بازهای آلی نقش دارند.

۹۴- گزینه «۳»

باکتری‌های استرپتوکوکوس نومونیا پوشینه‌دار، بدون پوشینه و موش در آزمایش گرفتیت استفاده شدند، اما موش در آزمایش ایوری استفاده نشد و بنابراین صورت سوال به موش اشاره دارد.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: باکتری پوشینه‌دار دارای پوششی محافظتی در برابر سیستم ایمنی پستانداران (مانند موش) می‌باشد.

گزینه «۲»: باکتری بدون پوشینه توانایی دریافت دنا باکتری‌های دیگر را دارد.

گزینه «۳»: دو رشته دنا به واسطه پیوندهای هیدروژنی حالت پایداری به خود می‌گیرند که در مواقع نیاز هم می‌توانند در بعضی نقاط از هم جدا شوند.

گزینه «۴»: بر اساس شکل کتاب، استرپتوکوکوس نومونیا دارای یاخته‌های کروی شکل است. از این باکتری در تمام مراحل آزمایش گرفتیت استفاده شد.

۹۵- گزینه «۲»

یک رشته پلی‌نوکلئوتیدی در دنا در واقع نرده نردبان می‌باشد که قندها و فسفات‌ها در آن قرار دارند. در نتیجه بین پیوندهای فسفودی‌استر باز آلی نوکلئوتیدها قرار نمی‌گیرد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در یک رشته بین دو فسفات متوالی قند دئوکسی ریبوز قرار می‌گیرد.

گزینه‌های «۳» و «۴»: در یک رشته دنا پیوند هیدروژنی تشکیل نمی‌شود!

۹۶- گزینه «۲»

موارد (الف) و (ب) عبارت را به نادرستی تکمیل می‌کنند.

بررسی موارد:

(الف) در آزمایش چهارم، دستگاه ایمنی موش پاسخ ایجاد می‌کند، اما این پاسخ برای نابود کردن باکتری‌ها کافی نیست. پس این عبارت نادرست است.

(ب) دقت کنید که در آزمایش چهارم، باکتری‌های بدون پوشینه‌دار زنده، ماده وراثتی را مستقیماً از محیط دریافت کردند، نه از یاخته‌های دیگر. پس این عبارت نادرست است.

(ج) در آزمایشاتی که باکتری زنده به موش تزریق شد و موش‌ها زنده ماندند، قطعاً باکتری‌ها بدون پوشینه بوده‌اند و ژن‌های لازم برای ساخت پوشینه را نداشته‌اند. پس این عبارت درست است.

(د) در مرحله چهارم نتیجه آزمایش مطابق با انتظارات گرفتیت نبود. در این آزمایش مخلوطی از باکتری‌های زنده و کشته شده به موش‌ها تزریق شد که باکتری‌های زنده ژن‌های مورد نیاز برای ساختن پوشینه را از محیط دریافت کردند و تعداد ژن‌های آن‌ها افزایش یافت. پس این عبارت درست است.

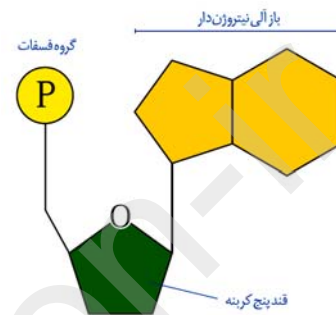
۹۷- گزینه «۴»

از نتایج آزمایش‌های گرفتیت مشخص شد که ماده وراثتی می‌تواند به یاخته دیگری منتقل شود ولی ماهیت این ماده و چگونگی انتقال آن مشخص نشد. در آزمایش چهارم، گرفتیت مخلوطی از باکتری‌های پوشینه‌دار کشته شده با گرما و زنده بدون پوشینه را به موش‌ها

زیست‌شناسی ۳ (نوکلئیک‌اسیدها)

۹۱- گزینه «۳»

مرکز فرماندهی یاخته همان هسته است. در هسته یاخته‌های یوکاریوتی انواع نوکلئیک اسیدها (دنا و رنا) و همچنین نوکلئوتیدهای آزاد قابل مشاهده است. با توجه به شکل کتاب درسی، هر اتم کربن موجود در ساختار قندهای نوکلئوتیدها (ریبوز و دئوکسی ریبوز)، حداقل با یک اتم کربن دیگر پیوند برقرار می‌کند.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در مورد نوکلئوتیدهای آزاد (مانند ATP) صادق نیست.

گزینه «۲»: این باز آلی آندین ممکن است در ساختار رشته پلی‌نوکلئوتیدی رنا باشد و در این صورت، لزوماً با باز آلی تیمین پیوند هیدروژنی تشکیل نمی‌دهد.

گزینه «۴»: در مورد نوکلئوتیدهای آزاد (مانند ATP) صادق نیست.

۹۲- گزینه «۴»

در ابتدا تصور می‌شد که چهار نوع نوکلئوتید موجود در دنا به نسبت مساوی در سراسر مولکول توزیع شده‌اند (نظریه اولیه دانشمندان درباره میزان بازهای آلی). بر این اساس دانشمندان انتظار داشتند که مقدار ۴ نوع باز آلی در تمام مولکول‌های دنا، از هر جاندار که به دست آمده باشد، با یکدیگر برابر باشند. اما مشاهدات و تحقیقات چارگاف روی دناهای جانداران نشان داد که مقدار آندین در دنا با مقدار تیمین برابر است و مقدار گوانین در آن با مقدار سیتوزین برابری می‌کند (به زبانی دیگر در یک مولکول دنا، میزان بازهای آلی دو حلقه‌ای (سنگین) با بازهای آلی تک حلقه‌ای (سبک) برابر است، به عبارتی: $A + G = T + C$)

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید در مرحله سوم هم باکتری پوشینه‌دار به موش تزریق شد اما منجر به مرگ موش نشده؛ از مرحله سوم آزمایش گرفتیت می‌توان نتیجه گرفت که باکتری استرپتوکوکوس نومونیا برای بیماری‌زا بودن نیاز به دو شرط دارد: ۱- پوشینه‌دار بودن ۲- زنده بودن.

گزینه «۲»: نتایج کارهای ایوری و همکارانش، عامل مؤثر در انتقال صفات را ۱۶ سال بعد از تحقیقات گرفتیت مشخص کرد. دقت کنید که تنها در مرحله سوم آزمایش گرفتیت از آنزیم‌های مختلف تجزیه‌کننده مواد آلی استفاده شد.

گزینه «۳»: ویلکینز و فرانکلین با استفاده از پرتو ایکس از مولکول‌های دنا تصاویری تهیه کردند. با بررسی این تصاویر در مورد ساختار دنا نتایجی را به دست آوردند، از جمله این که دنا حالت مارپیچی و بیش از یک رشته (نه این که حتماً دو رشته) دارد. البته با استفاده از این روش، ابعاد مولکول‌ها را نیز تشخیص دادند.

۹۳- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: نوکلئوتیدهای پورین‌دار در ساختار خود دو حلقه پنج‌ضلعی دارند: یک حلقه قند و یک حلقه ۵ ضلعی در باز آلی. دقت کنید که این نوکلئوتید ممکن است آزاد بوده و در

آزمون سوم

۹۹- گزینه «۳»

عبارت های (الف) و (ب) و (ج) درست هستند.

بررسی موارد:

(الف) در مراحل اول، سوم و چهارم از باکتری کپسول دار استفاده شد در حالی که در مرحله چهارم، باکتری فاقد کپسول، پوشینه دار شد. پس منظور این عبارت مراحل اول و سوم آزمایش گرفتیت است. توجه کنید که در تمامی مراحل نوعی پروتئین Y شکل (پادتن) علیه آنتی ژن های بیگانه باکتری تولید شد.

(ب) در مراحل دوم و چهارم، از باکتری فاقد کپسول استفاده شد و در مرحله چهارم نتیجه برخلاف انتظار دانشمند بود. پس منظور صورت سوال آزمایش شماره دو گرفتیت بود. به طور کلی در هیچ یک از مراحل آزمایش گرفتیت نحوه انتقال صفات مشخص نشد.

(ج) در مراحل اول و دوم و چهارم از باکتری زنده استفاده شد، در حالی که در مراحل دوم و چهارم در خون موش، امکان مشاهده باکتری بدون کپسول وجود داشت. پس منظور این عبارت، مرحله اول آزمایش گرفتیت (نخستین مرحله از آزمایش های این دانشمند) است. در مراحل اول و چهارم در خون موش، باکتری کپسول دار زنده یافت شد، در حالی که ظاهر باکتری ها در مرحله چهارم تغییر کرد. پس منظور این عبارت مرحله اول آزمایش گرفتیت است. اما در هیچ یک از مراحل آزمایش گرفتیت از عصاره باکتری ها استفاده نشد.

۱۰۰- گزینه «۳»

در اولین و چهارمین مرحله از آزمایشات گرفتیت، موش ها مردند. در این مراحل ابتدا سیستم دفاعی موش وارد عمل شده و یاخته های پادتن ساز در سومین خط دفاعی، به شرح پادتن (پروتئین های Y شکل) می پردازند.

بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: در مرحله دوم که باکتری های بدون پوشینه تزریق شدند و در سومین مرحله که باکتری های پوشینه دار کشته شده به کمک گرما، به موش ها تزریق شدند، موش ها زنده ماندند. دقت کنید باکتری استرپتوکوکوس نومونیا باعث ایجاد بیماری سینه پهلو در موش ها می شود. بنابراین عامل بیماری سینه پهلو این باکتری ها هستند، نه ویروس آنفلوانزا.

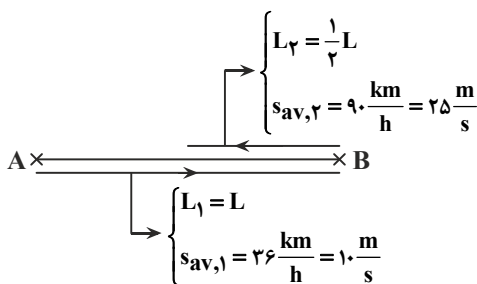
گزینه «۲»: دقت کنید در تمامی مراحل آزمایش گرفتیت، تنها از یک گونه باکتری استفاده شد، زیرا باکتری های کپسول دار و بدون کپسول هر دو متعلق به گونه استرپتوکوکوس نومونیا هستند.

گزینه «۴»: در تمامی مراحل که موش ها زنده ماندند، نوعی یاخته بیگانه به موش ها تزریق شد. بنابراین تا پیش از آن که این یاخته ها توسط دستگاه ایمنی موش ها نابود شوند، امکان مشاهده آنتی ژن هایشان در خون، از جمله خون مویرگ های اطراف حبابک ها (ساختارهای اسفنجی درون شش) وجود داشت.

فیزیک ۳ (شناخت حرکت)

۱۰۱- گزینه «۳»

با توجه به شکل زیر داده های سؤال را می نویسیم:



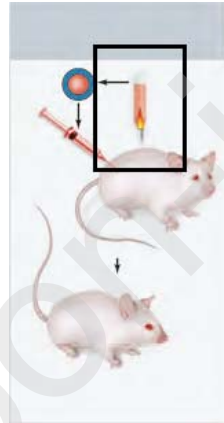
تزریق کرد؛ برخلاف انتظار او، موش ها مردند! او در بررسی خون و شش های موش های مرده، تعداد زیادی باکتری های پوشینه دار زنده مشاهده کرد.

بررسی سایر گزینه ها:

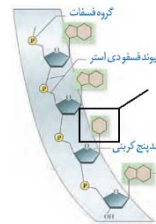
گزینه «۱»: دقت کنید که در آزمایش های گرفتیت ماهیت ماده وراثتی و چگونگی انتقال آن مشخص نشد.

گزینه «۲»: دقت کنید که افزوده شدن آنزیم پروتئاز، مربوط به آزمایشات ایوری و همکارانش است.

گزینه «۳»: همانطور که در تصویر زیر می بینید، برای کشتن باکتری ها، لوله محتوی این باکتری ها را در تماس مستقیم با شعله آتش قرار می دهند.



۹۸- گزینه «۲»



در مدل مولکولی واتسون و کریک می خوانیم که هر مولکول دنا در حقیقت از دو رشته پلی نوکلئوتیدی ساخته شده است که به دور محوری فرضی پیچیده شده و ساختار مارپیچ دو رشته ای را ایجاد می کند. این مارپیچ اغلب با یک نردبان پیچ خورده مقایسه می شود. ستون های این نردبان را قند و فسفات و پله های آن را بازهای آلی تشکیل می دهند. بازهای پورینی دارای یک حلقه پنج ضلعی و یک حلقه شش ضلعی هستند و بازهای پرمیدینی نیز تنها یک حلقه شش ضلعی دارند؛ این دو باز روی هم ۳ حلقه می شوند.

بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: ستون های مدل نردبان واتسون و کریک را قند و فسفات تشکیل می دهند. دقت کنید که حلقه قند ۵ ضلعی بوده، اما ۵ کرانه نیست چون یکی از رأس های این حلقه را اتم اکسیژن تشکیل می دهد.

گزینه «۳»: بین C و G نسبت به A و T پیوند هیدروژنی بیشتری تشکیل می شود. در نتیجه برای باز شدن دو رشته دنا از هم، در ناحیه ای که C و G بیشتری وجود دارد، باید نسبت به ناحیه غنی از A و T انرژی بیشتری مصرف شود.

گزینه «۴»: قرارگیری جفت بازها به صورت مکمل روبه روی هم باعث می شود که قطر مولکول دنا در سرتاسر آن یکسان باشد؛ زیرا یک باز تک حلقه ای در مقابل یک باز دو حلقه ای قرار می گیرد و این امر مهم ترین عامل پایداری مولکول دنا است. دقت کنید که قرارگیری جفت بازهای مکمل مقابل هم، با تشکیل پیوند هیدروژنی همراه است. در هنگام تشکیل پیوندهای هیدروژنی مولکول آب تولید نمی شود.

آزمون سوم

الف) نادرست است. در صورتی که متحرک در لحظه $t_1 = 4s$ تغییر جهت دهد، در بازه زمانی $4s$ تا $8s$ (چهار ثانیه دوم) طول بردار مکان همواره کاهش می‌یابد.

ب) درست است. با توجه به شکل جهت بردار جابه‌جایی (\vec{d}) در خلاف جهت محور x است.

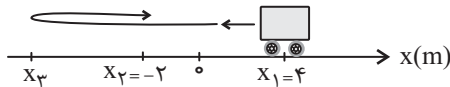
پ) نادرست است. اگر بردار سرعت متحرک در لحظه $t_1 = 4s$ در جهت منفی محور x ها باشد، در این صورت قبل از لحظه $t = 4s$ جهت حرکت متحرک تغییر کرده است.

ت) درست است؛ چون در بازه زمانی $4s \leq t \leq 8s$ مکان متحرک در x های مثبت قرار دارد، بنابراین بردار مکان همواره در سوی مثبت محور x است.



بنابراین، \vec{d} عبارت از عبارتهای داده شده درست است.

۱۰۵- گزینه «۳»



چون مسافت طی شده توسط متحرک از بزرگی جابه‌جایی بیشتر است، متحرک حداقل یک بار تغییر جهت داده است؛ بنابراین برای محاسبه حداکثر فاصله متحرک از نقطه شروع حرکت، فرض می‌کنیم که متحرک یک بار در مکان x_3 تغییر جهت می‌دهد. لذا با توجه به شکل مسیر حرکت داریم:

$$\frac{\text{مسافت}}{|\Delta x|} = \frac{\ell}{|x_2 - x_1|} = \frac{4 + |x_3| + |x_3| - 2}{|-2 - 4|} = \frac{2 + 2|x_3|}{|-2 - 4|}$$

$$= \frac{2(1 + |x_3|)}{6} = \frac{|x_3| + 1}{3}$$

$$\frac{\ell}{|\Delta x|} = \frac{11}{3} \Rightarrow \frac{|x_3| + 1}{3} = \frac{11}{3} \Rightarrow |x_3| = 10m \xrightarrow{x_3 < 0} x_3 = -10m$$

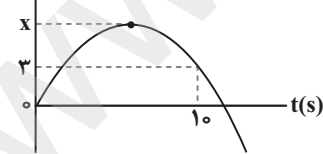
در نهایت فاصله نقطه x_3 از x_1 را می‌یابیم: $x_3 - x_1 = -10 - 4 = -14m$ بنابراین، حداکثر فاصله متحرک از نقطه شروع حرکت $14m$ است.

۱۰۶- گزینه «۲»

اگر بیشترین فاصله متحرک تا مبدأ مکان را x در نظر بگیریم، با توجه به نمودار، خواهیم داشت:

$$\ell = x + (x - 3) = 2x - 3$$

$$|\Delta x| = |x_2 - x_1| = |3 - 0| \Rightarrow |\Delta x| = 3m$$



از طرف دیگر، با توجه به تعریف سرعت متوسط و تندی متوسط داریم:

$$S_{av} = 4 |v_{av}| \Rightarrow \frac{\ell}{\Delta t} = 4 \frac{|\Delta x|}{\Delta t}$$

$$\Rightarrow 2x - 3 = 4 \times 3 \Rightarrow 2x = 15 \Rightarrow x = 7.5m$$

۱۰۷- گزینه «۴»

طبق نمودار داده شده شیب مماس بر نمودار مسافت - زمان که معرف تندی است، ابتدا کاهش پیدا کرده و صفر می‌شود و سپس افزایش می‌یابد.

در تمامی گزینه‌ها به جز گزینه «۴» اندازه شیب مماس بر نمودار ابتدا کاهش پیدا کرده، صفر می‌شود و سپس افزایش می‌یابد.

اکنون با استفاده از رابطه تندی متوسط و با توجه به این که زمان رفت 4 دقیقه بیشتر از زمان برگشت است، داریم:

$$s_{av} = \frac{L}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = \frac{L}{s_{av}} \Rightarrow \frac{t_1}{t_2} = \frac{\frac{L_1}{s_{av,1}}}{\frac{L_2}{s_{av,2}}} \xrightarrow{L_1 = \frac{L}{2}, L_2 = \frac{L}{2}, s_{av,1} = 1 \frac{m}{s}, s_{av,2} = 2.5 \frac{m}{s}}$$

$$\frac{t_1}{t_2} = \frac{2 \times 2.5}{1.0} = 5 \Rightarrow t_1 = 5t_2 \quad (1)$$

$$t_1 - t_2 = 4 \text{ min} \quad (2)$$

$$\begin{cases} (1), (2) \\ t_1 = 5 \text{ min} \\ t_2 = 1 \text{ min} \end{cases} \Rightarrow t_1 + t_2 = 6 \text{ min}$$

۱۰۲- گزینه «۳»

اگر تندی متوسط متحرک در ثانیه‌های اول، دوم و سوم را به ترتیب با S'_{av} ، S_{av} و S''_{av} نشان دهیم می‌توان نوشت:

$$S'_{av} = S_{av} + 0 + 2S_{av} = 1 + 2S_{av}$$

$$S''_{av} = S'_{av} + \frac{1}{4}S'_{av} = \frac{5}{4}S'_{av} = \frac{5}{4} \times (1 + 2S_{av}) = 1 + 2.5S_{av}$$

با استفاده از رابطه تندی متوسط داریم:

$$\frac{\text{مسافت طی شده در دو ثانیه اول}}{\text{مدت زمان}} = \frac{S_{av} \times \Delta t_1 + S'_{av} \times \Delta t_2}{\Delta t} \xrightarrow{\Delta t_1 = \Delta t_2 = 1s, \Delta t = 2s, S'_{av} = 1 + 2S_{av}}$$

$$\Rightarrow 24/2 = \frac{S_{av}(1 + 1/2)}{2} \Rightarrow S_{av} = \frac{24/2}{1/1} = 24 \frac{m}{s}$$

اکنون فاصله A تا B را به دست می‌آوریم:

$$\overline{AB} = S_{av} \times \Delta t + S'_{av} \times \Delta t' + S''_{av} \times \Delta t''$$

$$\xrightarrow{\Delta t = \Delta t' = \Delta t'' = 1s, S'_{av} = 1 + 2S_{av}, S''_{av} = 1 + 2.5S_{av}} \overline{AB} = S_{av}(1 + 1 + 2 + 1 + 2.5)$$

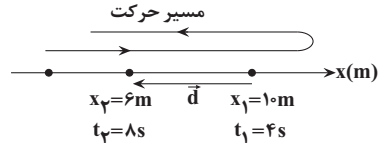
$$= 3 + 7S_{av} = 3 + 7 \times 24 = 171 + 3m$$

۱۰۳- گزینه «۳»

می‌دانیم در حرکت روی خط راست، اگر جهت حرکت عوض شود، در یک بازه زمانی معین، مسافت طی شده از بزرگی جابه‌جایی در آن بازه بیشتر است؛ در نتیجه، تندی متوسط نیز از بزرگی سرعت متوسط در آن بازه بیشتر خواهد شد و دیگر این دو مقدار با هم برابر نخواهند بود. طبق نمودار داده شده، می‌توان دریافت که در لحظات $t = 3s$ و $t = 5s$ جهت حرکت متحرک عوض شده است؛ بنابراین، در بین بازه‌های زمانی داده شده، چون در بازه زمانی $2s \leq t \leq 4s$ جهت حرکت متحرک تغییر کرده است، بزرگی سرعت متوسط نمی‌تواند با تندی متوسط برابر باشد.

۱۰۴- گزینه «۲»

با توجه به شکل هر یک از موارد داده شده را بررسی می‌کنیم:



با توجه به شکل فوق، چون متحرک در لحظه $t_1 = 4s$ در مکان $x_1 = 10m$ است و فقط یک بار تغییر جهت داده است، قطعاً در مکان‌های $x > 10m$ یا $x = 10m$ این تغییر جهت رخ داده است؛ زیرا اگر در مکان‌های $6m < x < 10m$ تغییر جهت رخ دهد، دیگر نمی‌تواند در لحظه $t = 4s$ در مکان $x_1 = 10m$ قرار گیرد، با توجه به این توضیحات:

۱۰۸- گزینه «۴»

وقتی تندی متوسط و اندازه سرعت متوسط برابر هستند که متحرک تغییر جهت ندهد. بنابراین گزینه «۴» صحیح است.

۱۰۹- گزینه «۲»

با توجه به تعریف سرعت متوسط داریم:

$$v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t}$$

$$v_{av} = \frac{x_f - x_o}{t_f - t_o} = \frac{x_f - x_o}{4 - 0} = \frac{x_f - x_o}{4}$$

$$v_{av} = \frac{x_{10} - x_f}{10 - 4} = \frac{x_{10} - x_f}{6} = -\frac{m}{s}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x_f - x_o = 4m \\ x_{10} - x_f = -6m \end{cases}$$

با توجه به رابطه به دست آمده داریم:

$$x_{10} - x_o = -2m$$

$$\Rightarrow v_{av(0-10)} = \frac{x_{10} - x_o}{10 - 0} = \frac{x_{10} - x_o = -2m}{10} \rightarrow v_{av} = -\frac{m}{5}$$

۱۱۰- گزینه «۱»

به کمک رابطه مربوط به تندی متوسط داریم:

$$s_{av} = \frac{\ell}{\Delta t} \Rightarrow 2 = \frac{(15 - 0) + (15 - x_o)}{10} \Rightarrow x_o = 10m$$

در لحظه $t = 3s$ ، بزرگی بردار متحرک در 10 ثانیه اول حرکت، به بیشترین مقدار خود می‌رسد. بنابراین:

$$v_{av} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{15 - x_o}{3 - 0} = \frac{5}{3} \Rightarrow |v_{av}| = \frac{5}{3} m$$

شیمی ۳ (تاریخچه صابون - پاکیزگه محیط)

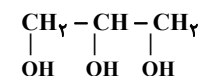
۱۱۱- گزینه «۲»

با توجه به جدول زیر گزینه ۲ صحیح است.

ویژگی	نوع مخلوط	سوسپانسیون‌ها	کلوئیدها	محلول‌ها
رفتار در برابر نور	نور را پخش می‌کنند.	نور را پخش می‌کنند.	نور را پخش می‌دهند.	نور را عبور می‌دهند.
همگن بودن	ناهمگن	ناهمگن	ناهمگن	همگن
پایداری	ناپایدار / ته‌نشین می‌شوند.	پایدار / ته‌نشین نمی‌شوند.	پایدار / ته‌نشین نمی‌شوند.	پایدار / ته‌نشین نمی‌شوند.
ذره‌های سازنده	ذره‌های ریز ماده	ذره‌های مولکولی	یون‌ها یا مولکول‌های مجزا	

۱۱۲- گزینه «۴»

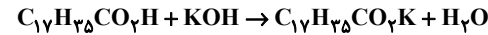
ترکیب (ا) یک استر سنگین سه‌عملی است و ترکیب (ب) یک اسید چرب می‌باشد و به مخلوط این دو ترکیب، چربی گفته می‌شود. در ضمن اسید سازنده استر (ا)، همان ترکیب (ب) بوده و الکل سازنده آن، یک الکل سه‌عملی است.



$$(ب) \text{ جرم مولی ترکیب } = (18 \times 12) + (36 \times 1) + (2 \times 16) = 284 g.mol^{-1}$$

$$92 g.mol^{-1} = (3 \times 12) + (8 \times 1) + (3 \times 16)$$

$$192 g.mol^{-1} = 284 - 92$$



$$\frac{\text{اسید چرب } 1 \text{ mol}}{284 g \text{ اسید چرب}} \times \frac{\text{اسید چرب } 5 \text{ mol}}{68 g \text{ اسید چرب}} = \frac{\text{صابون } 1 \text{ mol}}{284 g \text{ اسید چرب}}$$

$$\frac{322 g \text{ صابون}}{1 \text{ mol صابون}} = \frac{6}{44 g \text{ صابون}}$$

۱۱۳- گزینه «۴»

صابون‌های جامد نمک سدیم و صابون‌های مایع نمک آمونیوم یا پتاسیم اسیدهای چرب می‌باشند. پس ماده بازی موجود در واکنش، NaOH است لذا داریم:

$$? \text{ mol} \text{ اسید چرب} = 8 g NaOH \times \frac{1 \text{ mol NaOH}}{40 g NaOH} \times \frac{1 \text{ mol چرب}}{1 \text{ mol NaOH}}$$

$$\text{اسید چرب } = 0.2 \text{ mol}$$

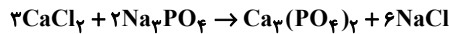
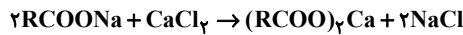
$$\text{جرم مولی} = \frac{\text{جرم}}{\text{مول}} \Rightarrow \text{جرم مولی} = \frac{56 / 8}{0.2} = 284 g.mol^{-1}$$

فرمول عمومی اسیدهای چرب با زنجیره آلکیل سیر شده به صورت $C_nH_{2n}O_2$ می‌باشد. پس:

$$12(n) + 1(2n) + 2 \times 16 = 284 \Rightarrow n = 18$$

۱۱۴- گزینه «۱»

با توجه به معادله موازنه شده واکنش‌ها خواهیم داشت:



$$RCOO^- \text{ جرم مولی} = 278 - 23 = 255 g.mol^{-1}$$

$$(RCOO)_2Ca : (255 \times 2) + 40 = 550 g.mol^{-1}$$

$$27 / 550 (RCOO)_2Ca \times \frac{1 \text{ mol } (RCOO)_2Ca}{550 g (RCOO)_2Ca} \times \frac{1 \text{ mol } CaCl_2}{1 \text{ mol } (RCOO)_2Ca}$$

$$\times \frac{1 \text{ mol } Ca^{2+}}{1 \text{ mol } CaCl_2} \times \frac{40 g Ca^{2+}}{1 \text{ mol } Ca^{2+}} = 2g Ca^{2+}$$

$$ppm = \frac{\text{گرم } Ca^{2+}}{\text{گرم محلول}} \times 10^6 = \frac{2}{1000} \times 10^6 = 2000 ppm$$

برای قسمت دوم مسأله خواهیم داشت:

$$27 / 550 (RCOO)_2Ca \times \frac{1 \text{ mol } (RCOO)_2Ca}{550 g (RCOO)_2Ca} \times \frac{1 \text{ mol } CaCl_2}{1 \text{ mol } (RCOO)_2Ca}$$

$$\times \frac{2 \text{ mol } Na_3PO_4}{3 \text{ mol } CaCl_2} \approx 0.33 \text{ mol } Na_3PO_4$$

۱۱۵- گزینه «۳»

عبارت‌های (ب)، (پ) و (ت) درست‌اند.

بررسی عبارت‌ها:

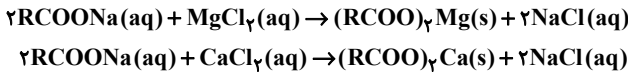
(ا) عسل حاوی مولکول‌های قطبی است که در ساختار خود شمار قابل توجهی گروه هیدروکسیل (-OH) دارد.

(ب) شربت معده یک سوسپانسیون و شیر یک کلوئید است که هر دو مخلوط ناهمگن می‌باشند.
(پ) لکه‌های سفید برجای مانده بر روی لباس پس از شست‌وشو، ناشی از واکنش صابون با یون‌های موجود در آب سخت می‌باشد.

(ت) با افزایش دمای آب و افزودن آنزیم به صابون، قدرت پاک‌کنندگی آن بیشتر می‌شود.

آزمون سوم

سخت با بخش آنیونی صابون رسوبهای سفید رنگ تشکیل می دهند و قدرت پاک کنندگی صابون ها را کاهش می دهند. معادله واکنش ها به صورت زیر می باشد:



ریاضه ۳ (توابع چند جمله ای - توابع صعودی و نزولی)

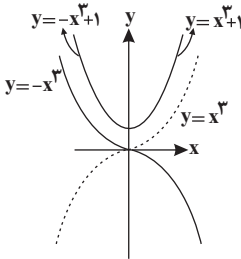
۱۲۱- گزینه «۱»

با توجه به ذره بین کتاب درسی در صفحه ۴، این بازه (۰، ۱) بوده و بیشترین مقدار b-a برابر یک است.

۱۲۲- گزینه «۳»

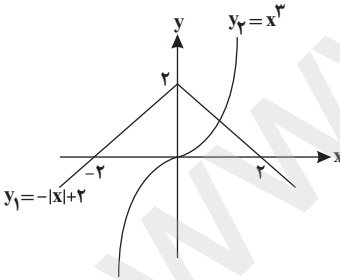
$$y = x^2|x| + 1 = \begin{cases} x^3 + 1, & x \geq 0 \\ -x^3 + 1, & x < 0 \end{cases}$$

یعنی شاخه سمت راست نمودار، همان $y = x^3$ است که ۱ واحد به طرف بالا رفته و شاخه سمت چپ نمودار، $y = -x^3$ است که یک واحد بالا رفته است.



۱۲۳- گزینه «۲»

نمودارهای توابع $y_2 = x^3$ و $y_1 = -|x| + 2$ را رسم می کنیم:



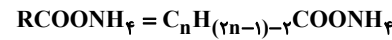
با توجه به نمودارهای رسم شده، دو نمودار یکدیگر را در یک نقطه با طول مثبت قطع می کنند. بنابراین معادله مورد نظر فقط یک ریشه مثبت دارد.

۱۲۴- گزینه «۱»

نمودار این تابع از انتقال های افقی و عمودی نمودار تابع $y = x^3$ به دست آمده است. اگر نمودار $y = x^3$ را یک واحد به سمت راست (در راستای محور x) و سپس دو واحد به سمت بالا (در راستای محور y) انتقال دهیم ضابطه $y = (x - 1)^3 + 2$ به دست می آید که همان ضابطه مربوط به نمودار داده شده در صورت سؤال است. پس: $a = 1, b = 2 \Rightarrow a.b = 2$

۱۱۶- گزینه «۴»

با توجه به اینکه زنجیر هیدروکربنی یک پیوند دوگانه دارد پس تعداد هیدروژن های آن ۲ واحد کم تر از زنجیر آلکیل بوده و تعداد کربن را می توان به صورت مقابل به دست آورد.



$$2n - 1 = 31 \rightarrow n = 16 \rightarrow \text{C}_{16}\text{H}_{31}\text{COONH}_4$$

دلیل انتخاب کاتیون NH_4^+ این است که حداکثر تعداد اتم را داشته باشیم.

$$\rightarrow 16 + 31 + 1 + 2 + 5 = 55$$

$$\text{درصد جرمی اکسیژن} = \frac{2 \times 16}{285} \times 100 \approx 11.2\%$$

۱۱۷- گزینه «۴»

مخلوط (I) نشان دهنده محلول و مخلوط (II) نشان دهنده یک کلئید است. بررسی گزینه ها:

گزینه «۱»: مخلوط آب، روغن و صابون یک کلئید است و مخلوط بنزین در هگزان، محلول است.

گزینه «۲»: ذره های سازنده کلئید، توده های مولکولی با اندازه های متفاوت است.

گزینه «۳»: ذرات سازنده محلول کوچک تر از ذره های تشکیل دهنده کلئید است.

گزینه «۴»: محلول و کلئید هر دو پایدارند، اما محلول مخلوط همگن و کلئید مخلوط ناهمگن است.

۱۱۸- گزینه «۱»

بررسی گزینه ها:

گزینه «۱»: مخلوط آب، روغن و صابون (مخلوط نشان داده شده در شکل) یک کلئید بوده که مخلوطی ناهمگن و پایدار است.

گزینه «۲»: بخش B و مولکول های روغن هر دو ناقصی بوده و در نتیجه میان آنها جاذبه وان دروالس وجود دارد.

گزینه «۳»: قسمت A، آنیون (COO^-) و بخش آب دوست صابون را تشکیل می دهد.

گزینه «۴»: میان بخش A که بار منفی دارد و سر مثبت مولکول های آب که قطبی هستند، جاذبه یون - دوقطبی برقرار می شود.

۱۱۹- گزینه «۱»

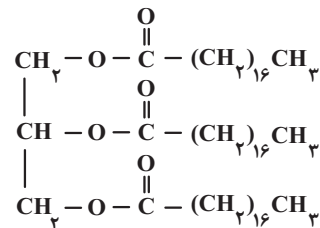
فقط عبارت (ت) درست است. بررسی عبارت ها:

(ا) در ساختار روغن زیتون ۳ پیوند دوگانه کربن - کربن وجود دارد.

(ب) اتیلن گلیکول هیدروکربن نیست! هیدروکربن ها فقط از هیدروژن و کربن تشکیل شده اند.

(پ) اسید چرب داده شده دارای ۱۶ گروه CH_2 است. دقت کنید در مدل فضاپرکن اتم های پشت تصویر دیده نمی شود.

(ت) استرهای سنگین (مانند ساختار رسم شده) از استری شدن الکل های چند عملی و کربوکسیلیک اسیدهای بلند زنجیر (اسید چرب) ساخته می شوند.



۱۲۰- گزینه «۴»

واکنش های انجام شده در صورت تست، مربوط به واکنش صابون با یون های کلسیم (Ca^{2+}) و منیزیم (Mg^{2+}) موجود در آب های سخت است. این یون ها در آب

۱۲۵- گزینه «۲»

ابتدا $f(\frac{2}{3}) + f(-\frac{2}{3})$ را حساب کرده، سپس $f(2)$ را کم می‌کنیم:

$$\begin{aligned} f(\frac{2}{3}) + f(-\frac{2}{3}) &= (-\frac{2}{3})^3 + a(\frac{2}{3})^2 + \frac{2}{3} + 2 \\ &+ (-(-\frac{2}{3})^3 + a(-\frac{2}{3})^2 - \frac{2}{3} + 2) \\ &= 2a(\frac{4}{9}) + 4 = \frac{8}{9}a + 4 \end{aligned}$$

$$f(2) = -8 + 4a + 2 + 2 = 4a - 4$$

$$f(\frac{2}{3}) + f(-\frac{2}{3}) - f(2) = (\frac{8}{9}a + 4) - (4a - 4) = \frac{a}{9} + 8 = 5$$

$$\Rightarrow a = -6$$

$$f(x) = -x^3 + (-6x^2) + x + 2$$

$$\Rightarrow f(1) + f(2) = (-1 - 6 + 1 + 2) + (-8 - 24 + 2 + 2) = -32$$

۱۲۶- گزینه «۴»

تابع $f(x)$ یک تابع خطی است. پس ضابطه آن به صورت $y = ax + b$ می‌باشد. بنابراین:

$$f(3) = 3a + b$$

$$f(-3) = -3a + b$$

$$\Rightarrow f(3) = f(-3) + 4 \Rightarrow 3a + b = -3a + b + 4 \Rightarrow a = \frac{2}{3}$$

$$f(2) = 1 \Rightarrow 2(\frac{2}{3}) + b = 1 \Rightarrow b = -\frac{1}{3}$$

$$f(x) = \frac{2}{3}x - \frac{1}{3} \xrightarrow{x=0} y = -\frac{1}{3}$$

۱۲۷- گزینه «۱»

دامنه تابع، $\mathbb{R} - \{-3\}$ است، پس $x = -3$ تنها ریشه مخرج کسر است. از آنجا که مخرج به صورت یک عبارت درجه دوم است؛ پس باید ریشه مضاعف $x = -3$ داشته باشد، به عبارتی به صورت $A(x+3)^2$ در بیاید. از مقایسه عبارت $2x^2 + cx + d$ با عبارت $A(x+3)^2$ واضح است که $A = 2$ بوده و در نتیجه $c = 12$ و $d = 18$ خواهد بود.

حال دقت کنید که تابع $f(x) = \frac{2x^2 + ax + b}{2x^2 + 12x + 18}$ قرار است یک تابع ثابت شود. برای این منظور باید صورت کسر به صورت ضربی از مخرج در آید، با مقایسه جملات اول صورت و مخرج، مشخص می‌شود که صورت قرار است $\frac{2}{3}$ برابر مخرج باشد، پس این نسبت در بقیه جملات صورت و مخرج نیز برقرار است، یعنی:

$$\begin{cases} a = \frac{2}{3}(12) = 8 \\ b = \frac{2}{3}(18) = 12 \end{cases}$$

و نهایتاً تابع به صورت تابع ثابت $y = \frac{2}{3}$ با دامنه $\mathbb{R} - \{-3\}$ خواهد بود.

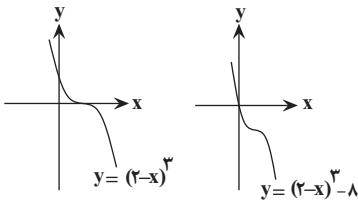
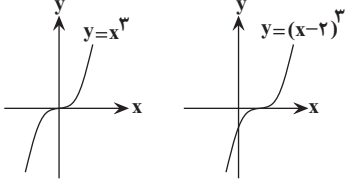
$$\frac{a-b+c-d}{k} = \frac{18-27+12-18}{\frac{3}{2}} = \frac{-15}{\frac{3}{2}} = -10$$

پس:

۱۲۸- گزینه «۱»

$$f(x) = \frac{6x^2 - x^2 - 12x + 8 - 8}{(2-x)^3} = \frac{5x^2 - 12x}{(2-x)^3}$$

حالا مرحله به مرحله نمودار تابع را رسم می‌کنیم:



۱۲۹- گزینه «۳»

$$f(x) = ax^3 - x + c$$

$$(1): f(1) = f(-1) + 2 \Rightarrow a - 1 + c = -a + 1 + c + 2$$

$$\Rightarrow a - 1 = -a + 3 \Rightarrow 2a = 4 \Rightarrow a = 2$$

$$(2): f(2) = 13 \Rightarrow 8a - 2 + c = 13 \xrightarrow{a=2} 14 + c = 13 \Rightarrow c = -1$$

بنابراین ضابطه تابع به صورت $f(x) = 2x^3 - x - 1$ خواهد بود که داریم:

$$f(a \times c) = f(-2) = -16 + 2 - 1 = -15$$

۱۳۰- گزینه «۱»

$$f(x) = ax^5 + bx^3 + 3x + c \Rightarrow \begin{cases} f(1) = a + b + 3 + c = 0 \\ f(-1) = -a - b - 3 + c = -2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} (a+b) = -3 - c \\ (a+b) = -1 + c \end{cases} \xrightarrow{\text{تفاضل}} 2c + 2 = 0$$

$$\Rightarrow c = -1, a + b = -2$$

در نتیجه:

$$3(a+b) + 2c = 3(-2) + 2(-1) = -8$$

آزمون ۲

زیست‌شناسی (گوارش و جذب مواد - تبدلات گازی)

۱۳۱- گزینه «۳»

سطح درونی معده و روده باریک دارای چین‌خوردگی است. هر دو نوع چین‌خوردگی توسط لایه مخاطی که به دلیل وجود بیکربنات خاصیت قلیایی داشته و دارای نقش محافظتی در برابر اثر آنزیم‌ها و اسید است، پوشیده می‌شوند. بررسی سایر گزینه‌ها: گزینه «۱»: چین‌خوردگی‌های روده به دنبال تماس یافتن با مواد غذایی باز نمی‌شوند و دائمی هستند.