

آزمون

۵



پایه

۱۲

مرکز سنجش آموزش مدارس برتر

آزمون شماره ۵ پایه دوازدهم

دفترچه شماره ۱

۱۴۰۱/۷/۲۲

آزمون اختصاصی گروه آزمایشی علوم تجربی

تعداد سؤال: ۵۰

مدت پاسخ‌گویی: ۶۰ دقیقه

عنوان مواد امتحانی آزمون اختصاصی گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد، شماره سوالات و مدت پاسخ‌گویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخ‌گویی
۱	ریاضی	۲۰	۱	۲۰	۳۵ دقیقه
۲	زیست‌شناسی	۳۰	۲۱	۵۰	۲۵ دقیقه

مواد امتحانی	سرفصل دهم	سرفصل نهم	سرفصل هشتم
ریاضی	فصل ۲ (مثلثات)	فصل ۴ (مثلثات)	فصل ۲ (مثلثات)
زیست‌شناسی	فصل ۲	فصل ۲	—

تمامی حقوق مادی و معنوی آزمون، متعلق به مرکز سنجش آموزش مدارس برتر بوده و هرگونه استفاده از آن بدون داشتن اجازه‌نامه کتبی از این مرکز، خلاف قانون و عرف و قابل پیگیری می‌باشد.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

ریاضی

-۱ کدام یک از گزینه‌های زیر نادرست است؟

۱) تابع $y = \tan x$ ، اکیداً صعودی است.

۲) دامنه تابع $f(x) = \cos x$ و $f(x) = \sin x$ برابر \mathbb{R} است.

۳) اگر $\sin \alpha + \cos \alpha < 0$ آنگاه قطعاً α در $135^\circ < \alpha < 315^\circ$ است.

۴) دامنه تابع $x \in \mathbb{R} - \{k\pi + \frac{\pi}{2} \mid k \in \mathbb{Z}\}$ ، $y = \tan x$ است.

-۲ کدام یک از مقادیر زیر از سایرین کوچک‌تر است؟

$$\cot 17^\circ \quad (4)$$

$$\tan 31^\circ \quad (3)$$

$$\cot 28^\circ \quad (2)$$

$$\tan 16^\circ \quad (1)$$

۳) اگر $\sin \alpha \cos \alpha = 0$ باشد، حاصل $\sin \alpha + \cos \alpha$ کدام است؟

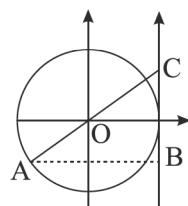
$$-\frac{63}{130} \quad (4)$$

$$-\frac{19}{40} \quad (3)$$

$$-\frac{31}{70} \quad (2)$$

$$-\frac{37}{80} \quad (1)$$

-۴ طول نقطه A در دایره مثلثاتی مقابل $\frac{1}{2}$ است. در این صورت مساحت مثلث ABC کدام است؟



$$\frac{3\sqrt{3}}{4} \quad (1)$$

$$\frac{2\sqrt{3}}{3} \quad (2)$$

$$\frac{9\sqrt{3}}{8} \quad (3)$$

$$\frac{8\sqrt{3}}{3} \quad (4)$$

-۵ اگر $\cos \alpha = \sqrt{\frac{m+1}{5}}$ و $\sin \alpha = \sqrt{3m-1}$ باشد، مقدار m کدام است؟

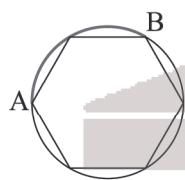
$$\frac{5}{16} \quad (4)$$

$$\frac{9}{16} \quad (3)$$

$$\frac{7}{16} \quad (2)$$

$$\frac{11}{16} \quad (1)$$

-۶ در شکل زیر رؤوس یک شش‌ضلعی منتظم روی یک دایره قرار دارند. اگر مساحت شش‌ضلعی $\sqrt{108}$ باشد، طول کمان AB کدام است؟



$$\frac{2\pi}{3} \quad (1)$$

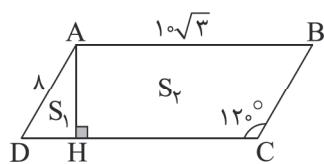
$$\frac{16\pi}{3} \quad (2)$$

$$\frac{3\pi}{4} \quad (3)$$

$$\frac{4\pi}{3} \quad (4)$$

محل انجام محاسبه

-۷ در شکل زیر چهارضلعی $ABCD$ متوازی الاضلاع است. اگر مساحت مثلث ADH را S_1 و مساحت چهارضلعی $ABCH$ را S_2 بنامیم،



$$\frac{S_2}{S_1} \text{ کدام است؟}$$

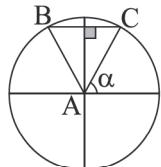
(۱) ۶

(۲) ۶/۵

(۳) ۶/۲۵

(۴) ۶/۷۵

-۸ اگر در دایرهٔ مثلثاتی زیر، مساحت مثلث ABC برابر $\frac{1}{5} \cot^3 \alpha + \tan^3 \alpha$ واحد باشد، مقدار $\cot^3 \alpha + \tan^3 \alpha$ کدام است؟



(۱) ۱۱۰

(۲) ۱۱۶

(۳) ۱۱۲

(۴) ۱۲۰

-۹ اگر $f(x) + f(-x) = 0$ باشد، ضابطهٔ $f(x)$ کدام تابع می‌تواند باشد؟

$$f(x) = \tan x + \cos x \quad (۱)$$

$$f(x) = \sin x + \cos x \quad (۲)$$

$$f(x) = \sin^3 x + \cos^3 x \quad (۳)$$

$$f(x) = \tan x + \cot x \quad (۴)$$

-۱۰ مقدار $2\sin 13^\circ \sin 10^\circ \sin 1^\circ$ با کدام گزینه برابر است؟

$$\cos 116^\circ \quad (۱)$$

$$-\cos 64^\circ \quad (۲)$$

$$\cos 26^\circ \quad (۳)$$

$$2\cos^3 32^\circ - 1 \quad (۴)$$

-۱۱ مقدار $A = \frac{1}{1+\tan 1^\circ} + \frac{1}{1+\tan 8^\circ}$ کدام است؟

$$\frac{1}{4} \quad (۱)$$

$$2 \quad (۲)$$

$$\frac{1}{2} \quad (۳)$$

$$1 \quad (۴)$$

-۱۲ شکل زیر قسمتی از نمودار تابع $y = 2\tan 2x$ است. مساحت متوازی الاضلاع $ABCD$ کدام است؟



$$\pi \quad (۱)$$

$$\frac{\pi}{2} \quad (۲)$$

$$\frac{8\pi}{3} \quad (۳)$$

$$\frac{4\pi}{3} \quad (۴)$$

-۱۳ اگر $\tan x - 2\cot x = 1$ باشد، $\cos 2x$ کدام است؟ (انتهای کمان x در ناحیه اول است).

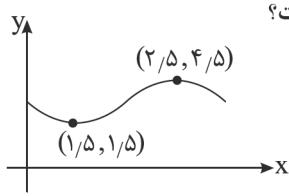
$$-\frac{2}{5} \quad (۱)$$

$$-\frac{3}{5} \quad (۲)$$

$$\frac{3}{5} \quad (۳)$$

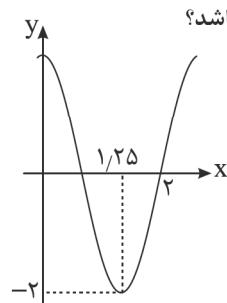
$$\frac{2}{5} \quad (۴)$$

محل انجام محاسبه



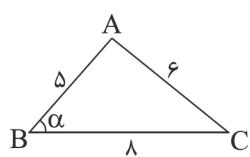
-۱۴- شکل زیر نمودار تابع $y = a \sin bx + c$ را در یک دوره تناوب، نشان می‌دهد. مقدار $a - ۲c$ کدام است؟

- ۴/۵ (۱)
-۷/۵ (۲)
-۳ (۳)
۴/۵ (۴)



-۱۵- شکل زیر قسمتی از نمودارتابع $f(x) = a \cos(bx + c)$ را نشان می‌دهد. مقدار b برابر کدام گزینه می‌تواند باشد؟

- $\frac{\pi}{3}$ (۱)
 $\frac{\pi}{2}$ (۲)
 $\frac{2\pi}{3}$ (۳)
 $\frac{3\pi}{4}$ (۴)



-۱۶- در شکل مقابل مقدار $\cos \alpha$ چقدر است؟

- $\frac{13}{16}$ (۱)
 $\frac{63}{80}$ (۲)
 $\frac{11}{16}$ (۳)
 $\frac{53}{80}$ (۴)

-۱۷- برد تابع $f(x) = [\tan x]$ در بازه $[\frac{\pi}{3}, 0^\circ]$ چند عضوی است؟

- ۱ (۱)
۲ (۲)
۳ (۳)

-۱۸- جواب کلی معادله مثلثاتی $\sin(x + \frac{\pi}{6}) \cos(x - \frac{\pi}{3}) = \frac{1}{4}$ کدام است؟

- $x = k\pi \pm \frac{\pi}{3}$ (۲)
 $x = k\pi \pm \frac{\pi}{6}$ (۱)

$$\begin{cases} x = k\pi \\ x = k\pi - \frac{\pi}{3} \end{cases} \quad (۴)$$

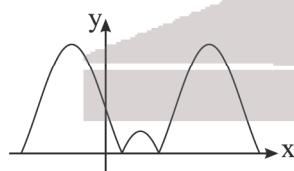
$$\begin{cases} x = k\pi \\ x = k\pi - \frac{\pi}{6} \end{cases} \quad (۳)$$

-۱۹- تعداد جواب‌های معادله مثلثاتی $4 \sin 2x = \tan x + \cot x$ در فاصله $[0, 2\pi]$ کدام است؟

- ۲ (۱)
۴ (۲)

-۲۰- شکل زیر بخشی از نمودار کدام تابع می‌تواند باشد؟

- $y = |2 \sin x - 3|$ (۱)
 $y = |3 \cos x - 2|$ (۲)
 $y = |3 \sin x - 2|$ (۳)
 $y = |2 \cos x - 3|$ (۴)



محل انجام محاسبه

زیست‌شناسی

۲۱-

کدام گزینه جمله زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«وقتی به اشیای نزدیک نگاه می‌کنیم، به دنبال طول یاخته‌های دوکی شکل در عدسی می‌شود.»

۱) افزایش - حلقه‌ای بین مشیمیه و عنبیه - باریک‌تر

۲) کاهش - حلقه‌ای بین مشیمیه و عنبیه - ضخیم‌تر

۳) افزایش - بخش رنگین چشم - ضخیم‌تر

۴) کاهش - بخش رنگین چشم - باریک‌تر

۲۲-

کدام گزینه جمله زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«در گروه حواس انسان، هر گیرنده»

۱) پیکری - غیرمکانیکی، در رگ‌های خونی وجود دارد.

۲) ویژه - مکانیکی، نوعی یاخته تمایز یافته مژکدار است.

۳) پیکری - مکانیکی، در لایه‌ای از پوست با رشته‌های کشسان و کلاژن وجود دارد.

۴) ویژه - غیرمکانیکی، پیام عصبی را درنهایت به بخش خاکستری مخ ارسال می‌کند.

۲۳- کدام گزینه برای هر یک از گیرنده‌های شیمیایی حواس ویژه بدن انسان صحیح است که در درک درست مزء غذا نقش دارند؟

۱) در مجاورت یاخته‌های پشتیبان و در درون بافت پوششی سنگفرشی چندلایه قرار دارند.

۲) به دنبال باز شدن دریچه کanal سدیمی به سمت درون یاخته، تحریک می‌شوند.

۳) برای تحریک پذیری به فعالیت نوعی آنزیم در غشاء خود واپس‌نمایند.

۴) دارای رشته عصبی برای انتقال پیام به دستگاه عصبی مرکزی‌اند.

۲۴-

چند مورد در ارتباط با هر شاخه عصبی که پیام‌های عصبی حس ویژه را از گوش درونی خارج می‌کند، صحیح است؟

الف) ماهیت پیام در رشته‌های عصبی آن یکسان است.

ب) پیام عصبی را به بالاترین بخش ساقه مغز ارسال می‌کند.

ج) دارای انواعی از رشته‌های پروتئینی با فضای اختلاف است.

د) پس از حرکت مایع درون گوش، پتانسیل الکتریکی رشته‌های عصبی آنها تغییر می‌کند.

۱) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۱)

۲۵-

کدام مورد جمله زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«در گوش انسان»

۱) مفصل‌ها بین استخوان‌های گوش میانی در انتقال پیام عصبی نقش دارند.

۲) کف استخوان رکابی به پرده‌ای ضخیم و کوچک‌تر از پرده صماخ متصل است.

۳) بخشی از دستگاه عصبی که همیشه فعال است بر کار غده‌های آن نظارت دارد.

۴) یاخته‌های پوششی که در اطراف یاخته‌های مژکدار قرار دارند از نظر شکل و اندازه یکسان‌اند.

۲۶-

چند مورد درباره حواس پیکری انسان صحیح است؟

الف) بعضی از گیرنده‌های فاقد پوشش پیوندی آن، تحت تأثیر نوعی ماده شیمیایی تحریک می‌شوند.

ب) هر گیرنده دمایی در بعضی دیواره رگ‌ها، به سرما و گرما حساس است.

ج) پوست فاقد گیرنده‌های یکی از حس‌های حواس پیکری است.

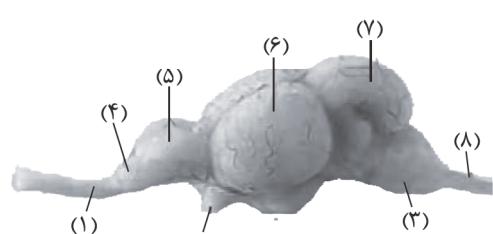
د) گیرنده فشار آن دارای انواعی یاخته غیرعصبی است.

۱)

۲)

۳)

۴)



۲۷-

کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«با توجه به شکل مقابله، در مقایسه با دستگاه عصبی انسان،»

۱) بخش ۳ مرکز اصلی تنظیم تنفس است.

۲) بخش ۷ در تنظیم تعادل بدن نقش دارد.

۳) بخش‌های ۴ و ۵ با دستگاه سامانه کناری (لیمبیک) ارتباط دارد.

۴) بخش ۶ معادل لوب پس‌سری و بخش‌های ۱، ۲ و ۸ معادل دستگاه عصبی محیطی است.

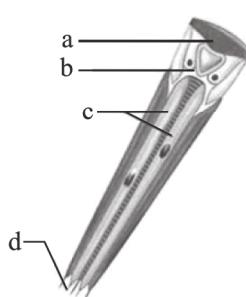
- ۲۸ - کدام عبارت، صحیح است؟

- ۱) در مگس، رشته‌های هر گیرنده شیمیایی، در درون موی حسی قرار دارد.
- ۲) در جیرجیرک، گیرنده‌های مکانیکی در محل اتصال پاهای جلویی به سینه قرار دارند.
- ۳) در مار زنگی، در جلو و زیر هر چشم، گیرنده‌های حساس به پرتوهای فرابنفش وجود دارند.
- ۴) در پروانه، رشته‌های عصبی خارج شده از هر واحد بینایی، در تشکیل تصویر کوچکی از بخشی از میدان بینایی نقش دارند.

- ۲۹ - با توجه به شبکیه چشم یک فرد سالم، کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در گیرنده استوانه‌ای گیرنده مخروطی، ماده حساس به نور »

- ۱) نسبت به - کمتری یافت می‌شود.
- ۲) برخلاف - در مجاورت هسته قرار دارد.
- ۳) همانند - در یک انتهای یاخته وجود دارد.
- ۴) بر عکس - در نور کم و به کمک ویتامین A تجزیه می‌شود.



- ۳۰ - چند مورد در انسان، توسط نوعی مایع شفاف تغذیه می‌شود.

- ۱) بخش a در انسان، توسط نوعی مایع شفاف تغذیه می‌شود.
- ۲) رشته d مسئول ارسال پیام‌های عصبی بخشی از میدان بینایی است.
- ۳) بخش b در انسان، توسط رشته‌هایی به ساختار حلقوی دارای ماهیچه صاف متصل است.
- ۴) یاخته‌های c در هر یک از جانوران دارای تنفس نایدیسی، مسئول دریافت پرتوهای فرابنفش است.

- ۳۱ - از لحاظ طبقه‌بندی کلی گیرنده‌ها براساس نوع محرك، می‌توان گفت که در حواس ویژه انسان حواس پیکری انسان فعالیت دارد.

- ۱) برخلاف - گیرنده شیمیایی
- ۲) همانند - پنج نوع گیرنده حسی
- ۳) برخلاف - گیرنده مکانیکی
- ۴) همانند - چهار نوع گیرنده حسی

- ۳۲ - چند مورد در ارتباط با حفظ تعادل در بدن انسان، صحیح است؟

- الف) هر گیرنده ارسال کننده پیام به مغز، از نوع گیرنده مژکدار است.
- ب) گیرنده تولید کننده پیام عصبی می‌تواند دارینه نوعی یاخته عصبی باشد.
- ج) امواج جمع آوری شده توسط گوش خارجی در تحریک گیرنده‌های آن نقشی ندارد.
- د) شاخه عصب دهلیزی، پیام گیرنده‌های تجمع یافته در سراسر مجاری نیم‌دایره را به مخچه می‌فرستد.

- ۱) ۱
- ۲) ۲
- ۳) ۳
- ۴) ۴

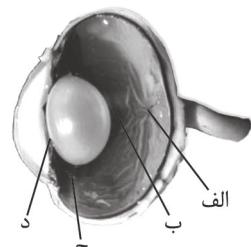
- ۳۳ - کدام گیرنده حسی بدن انسان پس از تحریک، می‌تواند به تنها یک پیام عصبی را به دستگاه عصبی مرکزی هدایت و انتقال دهد؟

- ۱) گیرنده استوانه‌ای چشم
- ۲) گیرنده شیمیایی جوانه چشایی
- ۳) گیرنده مکانیکی حزلون گوش
- ۴) گیرنده شیمیایی بینی

- ۳۴ - کدام گزینه در مورد شکل مقابل صحیح است؟

- ۱) در بخش «الف» تعداد فراوانی گیرنده‌های مخروطی حضور دارند.
- ۲) ماده ژله‌ای و شفاف «ب»، در حفظ شکل کروی چشم نقش دارد.
- ۳) بخش «ج»، قسمتی از لایه میانی است که فعالیت ارادی دارد.
- ۴) بخش «د» دارای ماهیچه‌های صاف طولی و شعاعی است.

- ۳۵ - کدام گزینه در ارتباط با خط جانبی ماهی نادرست است؟



- ۱) کانالی در زیرپوست است که از طریق منفذی به بیرون راه دارد.
- ۲) پولک‌های حفاظت کننده آن به شکل مورب در پوست قرار دارند.
- ۳) همه مژک‌های گیرنده مکانیکی احاطه شده توسط ماده ژلاتینی، هماندازه هستند.
- ۴) جریان آب در آن موجب حرکت ماده ژلاتینی و درنهایت تحریک گیرنده‌ها می‌شود.

-۳۶ - کدام گزینه در حالت طبیعی برای یاخته‌هایی با دنای حلقوی، همواره صادق است؟

- ۱) همه ژن‌ها توسط آنزیم‌های یکسانی رونویسی می‌شوند.
- ۲) جهت رونویسی یک ژن برای هر بار رونویسی ثابت است.
- ۳) ژن‌های یک دنا همواره، رشتۀ الگوی یکسانی دارند.
- ۴) هر راه انداز در روشن شدن یک ژن نقش دارد.

-۳۷ - کدام گزینه جملۀ زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«هر رنا (RNA) بی که ، قطعاً »

۱) در حین ساخت، ترجمه می‌شود - پیرایش شده است.

۲) در حال ترجمه است - آنزیم سازنده آن از توالی پایان ژن عبور کرده است.

۳) پیش از خروج از هسته بالغ می‌شود - تعدادی از واحدهای سه‌بخشی خود را از دست داده است.

۴) پس از ساخت، دچار تغییر می‌شود - در ساختار اولیه خود دارای رونوشت‌های میانه و بیانه است.

-۳۸ - کدام گزینه جملۀ زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«در هر مرحله از ترجمه رنای پیک زنجیرۀ آلفای هموگلوبین، وقتی که tRNA جایگاه »

۱) رناتن را اشغال می‌کند، در همان مرحله هم از جایگاه E خارج می‌شود.

۲) رناتن را ترک می‌کند، در مرحله هم به جایگاه E وارد می‌شود.

۳) رناتن را ترک می‌کند، در مرحله بعد به جایگاه P وارد می‌شود.

۴) رناتن را اشغال کرده است، در مرحله بعد به جایگاه E وارد می‌شود.

-۳۹ - توالی‌های هدایت کننده زیر واحد کوچک رناتن به سوی رمزه آغاز توالی‌های هدایت کننده آمیلاز به خارج یاخته‌های غده بزاقی دارای پیوند است.

۱) همانند - فسفودی استر ۲) برخلاف - فسفودی استر ۳) همانند - پپتیدی ۴) برخلاف - پپتیدی

-۴۰ - در دنای یاخته کبدی انسان، توالی افزاینده نسبت به راه‌انداز، قطعاً

۱) توالی نوکلئوتیدی بیشتری دارد.

۲) در فاصله دورتری از ژن قرار دارد.

۳) توالی نوکلئوتید متغّراتی دارد.

۴) کدام مورد با تنظیم بیان ژن یوکاریوتی در مراحل غیررونویسی مطابقت ندارد؟

۱) به دنبال اتصال رنای کوچک به رنای پیک، رنای ساخته شده پس از مدتی تجزیه می‌شود.

۲) افزایش طول عمر رنای پیک موجب افزایش دفعات ترجمه در نتیجه افزایش محصول خواهد شد.

۳) یاخته می‌تواند با تغییر تعداد نوکلئوزوم (هسته تن)‌ها، دسترسی رنابسپاراز به یک ژن را تنظیم کند.

۴) با پیوستن پروتئین‌ها به توالی افزاینده و ایجاد خمیدگی در دنا، عوامل رونویسی در کنار هم قرار می‌گیرند.

-۴۲ - با توجه به شکل زیر، ابتدا وارد جایگاه فعل آنزیم می‌شود و توالی «ج» برای متیونین می‌باشد.

۱) الف - AUG

۲) ب - AUG

۳) الف - UAC

۴) ب - UAC



-۴۳ - کدام گزینه در حالت طبیعی صحیح نیست؟

۱) در فرآیند پیرایش، پیوند فسفودی استر همواره بین رونوشت‌های بیانه (اگزون) تشکیل می‌شود.

۲) در یاخته یوکاریوتی، تعداد رمزه (کدون)‌های رنای بالغ با تعداد رمزه‌های رنای نابالغ (اولیه) برابر است.

۳) مواد اولیه مصرفی در ترجمه، برای اتصال به توالی پادرمزه‌ای اختصاصی خود به آنزیم ویژه‌ای نیاز دارند.

۴) در رونویسی همانند همانندسازی، هر باز پورینی رشتۀ الگو، تنها با یک نوع باز پیریمیدنی نوکلئوتید آزاد جفت می‌شود.

- ۴۴- چند مورد به طور طبیعی برای پلاسموسیت‌ها صحیح است؟
- الف) اتصال هر آمینواسید به آمینواسید دیگر در ساختار اول پروتئین وابسته به واکنش سنتز آبدھی است.
- ب) جدا کردن هر آمینواسید از رنای ناقل خود نیازمند نوعی آنزیم غیر پروتئینی است.
- ج) اتصال هر آمینواسیدی به رنای ناقل خود پس از شناسایی پادرمزه امکان پذیر است.
- د) جدا شدن هر آمینواسیدی از رنای ناقل خود در مرحله آغاز ترجمه غیرممکن است.
- ۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴
- ۴۵- کدام گزینه جمله زیر را به درستی کامل می‌کند؟
- «برای ترجمه mRNA اولین پروتئینی که ساختار آن شناسایی شده است،»
- ۱) قطعاً در هر مرحله از ترجمه، در هر جایگاه رناتن، رمزه وجود دارد.
- ۲) قطعاً پس از هر بار جایه‌جایی رناتن، رنای ناقلی در جایگاه A رناتن، مستقر می‌شود.
- ۳) در مرحله پایان ترجمه، زیر واحدهای رناتن می‌توانند توسط عوامل آزادکننده از هم جدا شوند.
- ۴) بین بنیان کربوکسیل دومین آمینواسید و بنیان آمینی اولین آمینواسید (متیونین)، پیوند پیتیدی برقرار می‌شود.
- ۴۶- کدام مورد، در ارتباط با جاندار تک‌باخته‌ای که برای دفع آب و مواد دفعی از واکوئول اتفاقاً بهره می‌برد، نادرست است؟
- ۱) آنزیم رنابسپاراز (RNA پلیمرار) در طی بیش از سه مرحله، عمل رونویسی را به انجام می‌رساند.
- ۲) عواملی می‌توانند با عبور از طریق غشاها درون‌باخته‌ای، رونویسی زن‌ها را تحت تأثیر قرار دهند.
- ۳) پروتئین‌ها می‌توانند به طور هم‌zman و پشت سر هم توسط مجموعه‌ای از رناتن (ریبوزوم)‌ها ساخته شوند.
- ۴) رنابسپاراز (RNA پلیمرار) نمی‌تواند به تنهاًی نوعی توالی نوکلئوتیدی ویژه شروع رونویسی را شناسایی کند.
- ۴۷- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می‌کند؟
- «در صورت حضور قند در محیط باکتری اشرشیاکلائی و به دنبال»
- ۱) مالتوز - اتصال فعال کننده به جایگاه اتصال خود، زن‌های مربوط به سنتز مالتوز رونویسی می‌شوند.
- ۲) لاکتوز - عبور رنابسپاراز از اپراتور، اولین نوکلئوتید مناسب برای رونویسی مورد شناسایی قرار می‌گیرد.
- ۳) مالتوز - اتصال گروهی از عوامل رونویسی به راهانداز، عوامل رونویسی بر روی توالی افزاینده قرار می‌گیرند.
- ۴) گلوکز - اتصال لاکتوز به مهارکننده، مهار کننده از اپراتور جدا و رونویسی از زن‌های تجزیه لاکتوز صورت می‌گیرد.
- ۴۸- چند مورد، در ارتباط با مراحل ترجمه در بیوکاریوت‌ها درست است؟
- الف) هر tRNA که فقط حامل یک آمینواسید است، ابتدا به جایگاه A رناتن (ریبوزوم) وارد می‌شود.
- ب) هر tRNA که جایگاه A رناتن (ریبوزوم) را اشغال می‌کند، با رمزه (کدون) ارتباط مکمل دارد.
- ج) هر tRNA که ارتباط خود را با زنجیره‌ای از آمینواسیدها قطع می‌کند، در جایگاه P رناتن (ریبوزوم) قرار دارد.
- د) هر tRNA که پس از تکمیل رناتن (ریبوزوم) در جایگاه خود مستقر می‌شود، می‌تواند به توالی‌ای از آمینواسیدها متصل گردد.
- ۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴
- ۴۹- وجه متمایز تنظیم مثبت از منفی رونویسی در باکتری اشرشیاکلائی کدام است؟
- ۱) هر پروتئینی که بر روی توالی خاصی از DNA قرار می‌گیرد، زن یا زن‌های سازنده آن با یک نوع رنابسپاراز، رونویسی شده است.
- ۲) هر پروتئینی که آنزیم رونویسی کننده را به سمت راهانداز حرکت می‌دهد، می‌تواند به قند دی‌ساکاریدی اتصال یابد.
- ۳) هر پروتئینی که زن‌های مربوط به تجزیه قند را رونویسی کند، توسط فعال کننده به راهانداز در زن متصل می‌شود.
- ۴) هر پروتئینی که به قندی متفاوت از گلوکز متصل می‌گردد، در شروع حرکت آنزیم رونویسی کننده نقش دارد.
- ۵۰- در بیوکاریوت‌ها، چند مورد را می‌توان مربوط به تنظیم بیان زن در حین رونویسی دانست؟
- الف) میزان دسترسی پیش ماده به آنزیم
- ب) اتصال رناهای کوچک به نوعی ریبونوکلئیک اسید
- ج) تغییر میل پیوستن گروهی از پروتئین‌ها به راهانداز
- د) خمیدگی یا عدم خمیدگی در بخشی از مولکول دنا (DNA)
- ۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

آزمون

۵



پایه

۱۲

مرکز سنجش آموزش مدارس برتر

آزمون شماره ۵ پایه دوازدهم

دفترچه شماره ۲

۱۴۰۱/۷/۲۲

آزمون اختصاصی گروه آزمایشی علوم تجربی

تعداد سؤال: ۶۰

مدت پاسخ‌گویی: ۷۰ دقیقه

عنوان مواد امتحانی آزمون اختصاصی گروه آزمایشی علوم تجربی، تعداد، شماره سوالات و مدت پاسخ‌گویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخ‌گویی
۱	فیزیک	۲۰	۵۱	۷۰	۳۰ دقیقه
۲	شیمی	۲۵	۷۱	۹۵	۲۵ دقیقه
۳	زمین‌شناسی	۱۵	۹۶	۱۱۰	۱۵ دقیقه

مواد امتحانی	سرفصل دوازدهم	سرفصل یازدهم	سرفصل دهم
فیزیک	فصل ۳ (تا ابتدای تکانه)	—	فصل ۳
شیمی	فصل ۱ (از صفحه ۱۳۰ تا ۱۴۰)	—	فصل ۳ (از صفحه ۱۰۰ تا انتهای فصل)
زمین‌شناسی	—	فصل ۱	—

تمامی حقوق مادی و معنوی آزمون، متعلق به مرکز سنجش آموزش مدارس برتر بوده و هرگونه استفاده از آن بدون داشتن اجازه‌نامه کتبی از این مرکز، خلاف قانون و عرف و قابل پیگیری می‌باشد.

سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲

۵۱- دو آهنربای میله‌ای ۱ و ۲ را در فاصله معینی از هم نگه داشته‌ایم. آهنربای (۱) بسیار قوی‌تر از آهنربای (۲) است. در مورد نیرویی که این دو آهنربا به یکدیگر وارد می‌کنند کدام گزینه درست است؟

(۱) نیرویی که آهنربای (۱) به آهنربای (۲) وارد می‌کند، قوی‌تر از نیرویی است که آهنربای (۲) به آهنربای (۱) وارد می‌کند.

(۲) در فاصله معین و ثابت، اگر قطب‌های ناهمتاً را مقابل یکدیگر قرار دهیم نیروی آهنربایی قوی‌تر از حالتی است که

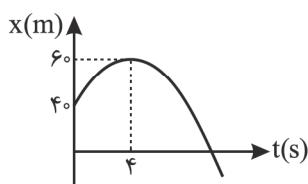
قطب‌های همنام را در مقابل هم قرار می‌دهیم.

(۳) نیرویی که دو آهنربا به یکدیگر وارد می‌کنند، هماندازه و در یک جهت است.

(۴) نیرویی که دو آهنربا به یکدیگر وارد می‌کنند، هماندازه و در خلاف جهت هم است.

۵۲- سه‌می شکل زیر نمودار مکان–زمان جسمی به جرم 800g را در حرکت روی خط راست نشان می‌دهد. اندازه نیروی خالص وارد بر

جسم در هنگام عبور از مبدأ مکان ($t = 0$) چند نیویتون است؟



۵۳- در شکل زیر جسمی 2kg به انتهای یک فنر با ثابت $\frac{N}{cm} = 5$ متصل بوده و از سقف آسانسور آویزان است. اگر در

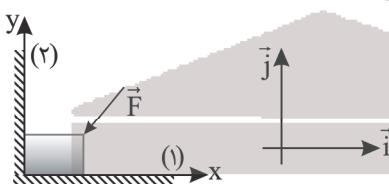
اثر حرکت آسانسور، طول فنر به 32cm برسد، اندازه شتاب آسانسور چند $\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ و نوع حرکت آن چگونه است؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)

(۱) ۵، تندشونده رو به بالا
(۲) ۵، کندشونده رو به بالا

(۳) ۲/۵، تندشونده رو به پایین
(۴) ۲/۵، کندشونده رو به پایین

۵۴- در شکل زیر نیروی $\vec{F} = -8\vec{i} - 6\vec{j}$ بر جسمی به جرم 1kg وارد می‌شود. اندازه نیروی عمودی که سطح (۱) بر جسم وارد می‌کند

چند برابر اندازه نیروی عمودی است که سطح (۲) بر جسم وارد می‌کند؟



(۱) $\frac{3}{4}$

(۲) $\frac{1}{2}$

(۳) $\frac{4}{3}$

(۴) 2

محل انجام محاسبه

۵۵- اتومبیلی به جرم 100 kg با شتاب ثابت در سطح افقی حرکت کرده و مسافت 24 متر را در مدت 4 ثانیه پیموده و سرعتش در پایان این

مدت 10 می‌شود. اگر نیروی مقاوم در برابر حرکت اتومبیل $N = 400$ باشد، نیروی پیشران اتومبیل در این مدت چند نیوتون است؟

- (۱) 2000 (۲) 2400 (۳) 2800 (۴) 3200

۵۶- جسمی به جرم 200 گرم را در هوا با سرعت $11 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ به طرف بالا پرتاب می‌کنیم اگر نیروی مقاومت هوا در مسیر حرکت ثابت و برابر $2N$ باشد، حداقل ارتفاعی که جسم بالا می‌رود چند متر است؟ ($g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$)

- (۱) $5/5$ (۲) $6/5$ (۳) $6/5$ (۴) $121/18$

۵۷- جسم کوچک مکعب‌شکلی را با سرعت $10 \frac{\text{m}}{\text{s}}$ روی سطح افقی پرتاب می‌کنیم اگر ضریب اصطکاک جنبشی جسم با سطح $2/5$ باشد،

این جسم پس از طی چند متر متوقف می‌شود؟ ($g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}$)

- (۱) $1/25$ (۲) $12/5$ (۳) 25 (۴) 50

۵۸- به وسیله طنابی که حداقل نیروی 100 نیوتون را تحمل می‌کند. جسمی به جرم 8 kg را از روی زمین در راستای قائم از حال سکون بالا می‌بریم. حداقل مدت زمان این جایه‌جایی چند ثانیه می‌تواند باشد تا در هنگام حرکت، طناب پاره نشود. (نیروی مقاومت هوا ناچیز و

$$\frac{N}{\text{kg}} = 10 \text{ است.}$$



- (۱) $1/5$

- (۲) $2/5$

- (۳) $2/5$

- (۴) 4

۵۹- در شکل زیر جعبه‌ای به جرم 3 kg را با نیروی افقی 40 N روی سطح قائم یک دیوار ثابت نگه داشته‌ایم. نیرویی که از طرف دیوار به جسم وارد می‌شود، در کدام جهت و چند نیوتون است؟



- (۱) 40 , \rightarrow

- (۲) 40 , \leftarrow

- (۳) 50 , \downarrow

- (۴) 50 , \nearrow

۶۰- جسمی را روی سطح افقی دارای اصطکاک با نیروی افقی F می‌کشیم و جسم با شتاب a شروع به حرکت می‌کند. اگر نیروی F را دو برابر کنیم کدام گزینه درست است؟

- (۱) شتاب جسم 2 برابر می‌شود.
 (۲) نیروی اصطکاک زیاد می‌شود.
 (۳) شتاب جسم زیاد می‌شود اما به دو برابر نمی‌رسد.
 (۴) شتاب جسم بیشتر از 2 برابر می‌شود.

محل انجام محاسبه

۶۱- گلوله تگرگی در حال سقوط است. اگر رابطه نیروی مقاومت هوای وارد بر این گلوله با تندی حرکت در SI به صورت $f_D = 0,0027^2$ باشد، جرم این گلوله تگرگ چند گرم است؟ ($g = 9,8 \frac{m}{s^2}$)

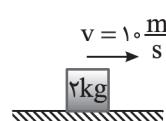
(۱) ۰

(۲) ۰/۱

(۳) ۵

(۴) ۰/۵

۶۲- مطابق شکل، بر جسمی که با سرعت $10 \frac{m}{s}$ روی سطح افقی بدون اصطکاک به طرف راست حرکت می‌کند، در لحظه $t = 0$ نیروی افقی $F = 4N$ به طرف چپ وارد می‌کنیم. در دو ثانیه سوم، جسم مسافت چند متر را طی می‌کند؟ (اصطکاک ناچیز است).



(۱) ۰/۵

(۲) ۱

(۳) ۲

(۴) ۴

۶۳- اگر تندی جسمی $20 \frac{m}{s}$ درصد زیاد شود انرژی جنبشی جسم چند درصد تغییر می‌کند؟

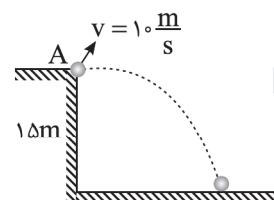
(۱) ۱۴۴

(۲) ۲۰

(۳) ۴۴

(۴) ۴۰

۶۴- مطابق شکل جسمی به جرم 500 g را از نقطه A با تندی $10 \frac{m}{s}$ پرتاب می‌کنیم. اگر جسم با تندی $16 \frac{m}{s}$ به زمین برخورد کند، کار نیروی مقاومت هوا از لحظه پرتاب تا برخورد به زمین چند ژول است؟ ($g = 10 \frac{N}{kg}$)



(۱) -۶۴

(۲) ۳۲

(۳) -۷۵

(۴) -۳۶

۶۵- شخصی وزنه‌ای به جرم 200 g را از روی زمین برمی‌دارد و به ارتفاع ۲ متری برد و سپس با تندی $5 \frac{m}{s}$ پرتاب می‌کند. اگر نیروی مقاومت هوا ناچیز باشد، کل کار شخص در این حرکت چند ژول است؟

(۱) ۰/۵

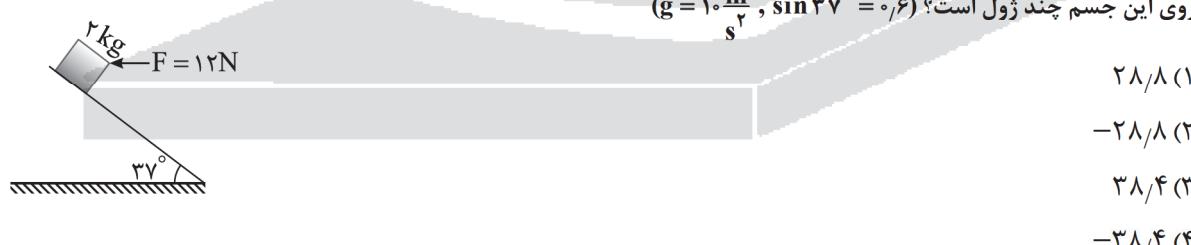
(۲) ۴

(۳) ۲

(۴) ۶/۵

۶۶- جسمی روی سطح شیبدار، مطابق شکل با تندی ثابت $\frac{m}{s}$ در حال پاییز آمدن است. در مدت زمان $2s$ کار نیروی افقی $F = 12N$

روی این جسم چند ژول است؟ ($g = 10 \frac{m}{s^2}, \sin 37^\circ = 0,6$)



(۱) ۲۸/۸

(۲) -۲۸/۸

(۳) ۳۸/۴

(۴) -۳۸/۴

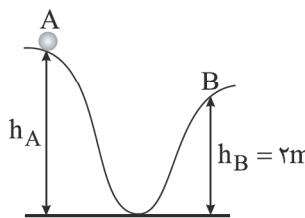
محل انجام محاسبه

- ۶۷- شخصی به جرم 60 kg در کف آسانسوری قرار دارد و آسانسور از حال سکون با شتاب ثابت $2\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ به سمت بالا شروع به حرکت می‌کند.

کار نیرویی که از طرف کف آسانسور به شخص وارد می‌شود در جایه‌جایی 4 m چند کیلوژول است؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$

-۱/۹۲ (۴) ۱/۹۲ (۳) -۲/۸۸ (۲) ۲/۸۸ (۱)

- ۶۸- گلوله‌ای را از نقطه A روی سطح بدون اصطکاک از حال سکون رها می‌کنیم. اگر گلوله با تندی $4\frac{\text{m}}{\text{s}}$ به نقطه B برسد، ارتفاع نقطه A



چند متر است؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$

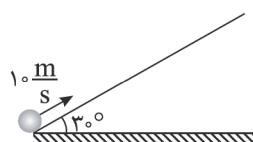
۲/۸ (۱)

۳/۲ (۲)

۳/۶ (۳)

۴ (۴)

- ۶۹- گلوله‌ای را به جرم 500 g با تندی $10\frac{\text{m}}{\text{s}}$ به سمت بالای سطح شبیدار برتاب می‌کنیم. اگر نیروی اصطکاک در مقابل حرکت گلوله باشد، جسم حداقل چند متر روی سطح شبیدار بالا می‌رود؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$



باشد، جسم حداقل چند متر روی سطح شبیدار بالا می‌رود؟ $(g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2})$

۲/۵ (۱)

۵ (۲)

۷/۵ (۳)

۱۰ (۴)

- ۷۰- توان موتور یک بالابر ساختمانی 20 kW است. اگر این بالابر در حال بالا بردن وزنهای با تندی ثابت $1\frac{\text{m}}{\text{s}}$ باشد، در هر متر جابه‌جایی

چند کیلوژول انرژی بر اثر مقاومت مسیر تلف می‌شود؟ (جرم اتاقک بالابر و وزنه درون آن 1200 kg و $g = 10\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$ است.)

۱۵ (۴) ۱۲ (۳) ۸ (۲) ۲۰ (۱)

محل انجام محاسبه

- ۷۱ - کدام گزینه درست است؟

- ۱) تمام سنگهای کلیه از رسوب کردن برخی نمکهای کلسیم‌دار در کلیه‌ها تشکیل می‌شود.
- ۲) مواد نامحلول به دسته‌ای از مواد گفته می‌شود که به هیچ میزانی در آب حل نمی‌شوند.
- ۳) از واکنش کلسیم فسفات و سدیم سولفات، ترکیبی نامحلول در آب تشکیل می‌شود.
- ۴) انحلال‌پذیری مواد به نوع آنها و دما بستگی دارد و انحلال‌پذیری مواد محلول در آب، بیشتر از یک گرم در ۱۰۰ گرم آب است.

- ۷۲ - کدام موارد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

- آ) آب، تنها ماده‌ای است که به سه حالت فیزیکی جامد، مایع و گاز در طبیعت یافت می‌شود.
- ب) میله شیشه‌ای مالش داده شده به موی خشک، دارای بار الکتریکی مثبت بوده و باریکه آب را از راستای طبیعی خود منحرف می‌کند.
- پ) در اثر قرارگیری مولکول‌های آب در میدان الکتریکی، اتم‌های اکسیژن به سمت قطب مثبت جهت‌گیری می‌کنند.
- ت) مولکول‌های آب برخلاف مولکول‌های کربن دی‌اکسید، خمیده و قطبی هستند.

(۱) آ، ب، ت (۲) ب، پ (۳) فقط ب (۴) آ، پ

- ۷۳ - کدام مطلب درست است؟

- ۱) نیروهای بین مولکولی در تعیین حالت فیزیکی تأثیر دارند و به طور عمده به میزان قطبیت و جرم مولی مولکول بستگی دارند.

(۲) بیشترین برهم‌کنش‌ها میان مولکول‌های یک ماده، در حالت فیزیکی مایع وجود دارد.

(۳) در دمای 25°C و فشار 1 atm ، حالت فیزیکی I_2 و Br_2 یکسان است.

(۴) در مواد ناقطبی، بین دمای جوش و جرم مولی رابطه وارونه وجود دارد.

- ۷۴ - تمام گزینه‌های زیر درست است، به جز.....

- ۱) گشتاور دوقطبی متناسب با میزان جهت‌گیری مولکول‌ها در میدان الکتریکی بوده و واحد آن دبای (D) است.
- ۲) میزان قطبیت مولکول‌های آب به تقریب $1/5$ برابر مولکول‌های هیدروژن سولفید است.
- ۳) مولکول‌های هیدروژن سولفید همانند مولکول‌های آب خمیده هستند و در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کنند.
- ۴) اختلاف نقطه جوش آب و هیدروژن سولفید، به تفاوت در نوع نیروهای بین مولکولی آنها وابسته است.

- ۷۵ - مقداری محلول سیرشده نمک A را از دمای 25°C تا دمای 45°C سرد می‌کنیم. اگر جرم آب برابر 6 g و جرم رسوب تشکیل

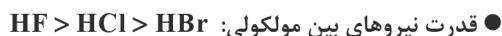
شده برابر 30 g باشد، انحلال‌پذیری نمک در دمای 45°C چند گرم در 100 g آب است؟ (درصد جرمی محلول سیرشده در دمای

25°C برابر 20% است).

(۱) ۵۰ (۲) $42/5$ (۳) ۷۵ (۴) $62/5$

محل انجام محاسبه

- ۷۶- چند مورد از مقایسه‌های زیر به درستی انجام شده است؟ (مقایسه‌ها در دمای 25°C و فشار 1 atm انجام شده است).



۴)

۳)

۲)

۱)

- ۷۷- کدام گزینه درباره اتانول و استون درست است؟

۱) اتانول نوعی سوخت سبز بوده و نسبت شمار اتم‌های هیدروژن به کربن در آن برابر $2/5$ است.

۲) در هر مولکول استون، شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی دو برابر شمار پیوند(های) دوگانه است.

۳) اتانول و استون جزء هیدروکربن‌های قطبی به شمار می‌روند و مولکول‌های آنها در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کنند.

۴) نقطه جوش استون اندکی بالاتر از اتانول است، زیرا جرم مولی آن بیشتر است.

- ۷۸- کدام عبارت درست است؟

۱) در ساختار یخ، مولکول‌های آب در جای منظمی قرار دارند و هر اتم اکسیژن با چهار پیوند هیدروژنی به چهار اتم هیدروژن متصل است.

۲) در ساختار یخ، اتم‌های هیدروژن در رأس حلقه‌های شش‌ضلعی قرار دارند و شبکه‌ای دوبعدی و منظم را به وجود می‌آورند.

۳) فضاهای خالی در ساختار یخ بیشتر از آب است و به همین علت، در دمای 0°C و فشار 1 atm چگالی یخ کمتر از آب است.

۴) در حالت مایع بین مولکول‌های آب پیوند هیدروژنی کمتری نسبت به یخ وجود دارد و مولکول‌های آب آزادانه و منظم جابه‌جا می‌شوند.

- ۷۹- کدام موارد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

آ) میانگین نیروی پیوند یونی در MgSO_4 و پیوندهای هیدروژنی در آب، از نیروی جاذبه یون - دوقطبی بین یون‌های Mg^{2+} و SO_4^{2-} با آب در محلول کمتر است.

ب) شمار یون‌های حاصل از انحلال هر واحد فرمولی آهن (II) سولفات بیشتر از آلومینیم نیترات است.

ب) در هنگام آب پوشی یون‌های کلرید در آب، مولکول‌های آب از سمت اتم اکسیژن در اطراف یون کلرید جهت‌گیری می‌کنند. ت) در انحلال استون در آب، ساختار مولکول‌های حل شونده در محلول دچار تغییر نمی‌شود و مولکول‌های حل شونده ماهیت خود را حفظ می‌کنند.

ث) بیش از نیمی از آب تشکیل دهنده بدن انسان در مایع‌های برون سلولی جربان دارد.

۴) ب، پ، ث

۳) آ، ت

۲) پ، ت، ث

۱) ب، پ

محل انجام محاسبه

- ۸۰- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

- با عبور آب از صافی کربن، فلزات سمی و میکروب‌ها حذف نمی‌شوند؛ به همین علت باید آب را پیش از مصرف کلرزنی کرد.
- در روش اسمز معکوس برای تصفیه آب شور، از پمپ ایجاد فشار و غشای نیمه‌تراوا استفاده می‌شود.
- متورم شدن خیار در آب شور، نمونه‌ای از گذرنده‌گی است که دیواره سلولی نقش غشای نیمه‌تراوا دارد.
- نیاز بدن به یون K^+ دو برابر یون Na^+ است و غذاهای معده‌داری دارای یون K^+ هستند.
- اثر افزایش میزان نمک حل شده در آب بر انحلال پذیری گازها در آب، مشابه اثر افزایش دما است.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

- ۸۱- کدام مطلب نادرست است؟

۱) در زندگی روزمره افزون بر شوینده‌ها و پاک‌کننده‌ها، مواد شیمیایی گوناگونی مصرف می‌شود که در تمام آنها اسیدها و بازها نقش مهمی دارند.

۲) عملکرد بدن انسان به میزان مواد اسیدی و بازی موجود در آن وابسته است.

۳) اسید معده، یک اسید قوی است که علاوه بر فعال کردن آنزیم‌ها، جانداران ذره‌بینی موجود در غذا را نیز از بین می‌برد.

۴) اسیدهای خوراکی، مزه ترش و مواد بازی مزه تلخ دارند و اغلب میوه‌ها اسیدی‌اند.

- ۸۲- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست است؟

آ) برای افزایش pH خاک به آن اکسید سومین عنصر گروه دوم جدول تناوبی را می‌افزایند که جامدی سفید رنگ است.

ب) شیمی‌دان‌ها پیش از شناخته شدن ساختار اسیدها و بازها، افزون بر ویژگی‌های اسیدها و بازها با تمام واکنش‌های آنها نیز آشنای بودند.

پ) سوانح آرنسیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را کشف و آنها را بر مبنای علمی توصیف کرد.

ت) با حل شدن اسیدها و بازها در آب، غلظت یون‌ها در آب افزایش می‌یابد.

۱) آ، ب، پ ۲) آ، ت ۳) ب، پ ۴) ب، ت

- ۸۳- کدام گزینه درست است؟

۱) نسبت شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی به شمار جفت الکترون‌های پیوندی در یون هیدرونیوم برابر این نسبت در آمونیاک است.

۲) سدیم هیدروکسید، باز آرنسیوس است و در محلول آن یون هیدرونیوم وجود ندارد.

۳) $HCl(aq)$ برخلاف $HCl(g)$ یک اسید آرنسیوس بهشمار نمی‌رود.

۴) خاصیت اسیدی محلول هیدروفلوریک اسید در آب را به یون‌های هیدرونیوم و فلورید نسبت می‌دهند.

- ۸۴- با توجه به شکل رویه‌رو چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

● حل شونده A قطعاً جزء ترکیب‌های هیدروژن‌دار گروه ۱۷ جدول دوره‌ای نیست.

● با قرار دادن محلول استون در آب در مدار شکل رویه‌رو به جای محلول A لامپ به

حالت نیمه‌روشن درمی‌آید.



● محلول نشان داده شده در شکل می‌تواند خاصیت اسیدی یا بازی ضعیف داشته باشد. (لامپ، خاموش است)

● ماده حل شونده در محلول، همانند اتانول، غیر الکترولیت بهشمار می‌رود.

۱) ۱ ۲) ۲ ۳) ۳ ۴) ۴

محل انجام محاسبه

- چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

● به اسیدی که هر مول از آب یک مول یون هیدرونیوم تولید کند، اسید تک‌پروتون دار می‌گویند.

● به فرایندی که در آن یک ترکیب یونی یا مولکولی در آب به یون‌های مثبت و منفی تبدیل شود، یونش می‌گویند.

● فورمیک اسید، یک اسید ضعیف است و تنها هیدروژن متصل به اکسیژن در ساختار آن خاصیت اسیدی دارد.

● در محلول سرکه، شمار ناچیزی از یون‌های هیدرونیوم و استات آب‌پوشیده، همزمان با شمار زیادی مولکول‌های اسید یونیده نشده وجود دارند.

● در محلول $2\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ مولار نیتریک اسید رابطه « $[\text{NO}_3^-] + [\text{H}_3\text{O}^+] = 2\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ » برقرار است.

۱) ۲) ۳) ۴)

- غلظت یون هیدرونیوم در 20 mL محلول اسید HA با درصد یونش 15% و 30 mL محلول اسید HB با درصد یونش 25%

به ترتیب برابر 0.375 mol بر لیتر است. نسبت شمار مول‌های اسید HA یونیده نشده به شمار مول‌های اسید HB یونیده

نشده به کدام عدد نزدیک‌تر است؟

۱) ۲) ۳) ۴) ۱/۴۱

- کدام گزینه درست است؟

۱) در هر سامانه تعادلی، سرعت مصرف همه واکنش‌دهنده‌ها و همه فراورده‌ها با هم برابر است.

۲) در هنگام تعادل، واکنش‌های رفت و برگشت به طور همزمان انجام می‌شوند و غلظت تعادلی مواد با هم برابر است.

۳) هر واکنش تعادلی، یک واکنش برگشت‌پذیر به شمار می‌رود و ثابت تعادل آن به غلظت مواد وابسته نیست.

۴) محلول اسیدهای ضعیف مانند HI(aq) ، یک سامانه تعادلی به شمار می‌روند.

- کدام مطلب نادرست است؟

۱) در محلول یک مولار نیترواسید، مجموع غلظت یون‌ها از غلظت اسید یونیده نشده کمتر است.

۲) نسبت $\frac{[\text{F}^-][\text{H}^+]}{[\text{HF}]}$ در محلول هیدروفلوریک اسید تنها به دما وابسته است.

۳) ثابت یونش اسیدی را می‌توان معیاری از میزان پیشرفت واکنش یونش اسید در نظر گرفت.

۴) قدرت اسیدی استیک اسید از فورمیک اسید بیشتر و از نیترواسید کمتر است.

- چند گرم اسید HX با ثابت یونش $6\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ را باید در دو لیتر آب حل کنیم تا غلظت یون هیدرونیوم در آن نصف غلظت یون

هیدرونیوم اسید HY با درجه یونش $1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ و ثابت یونش $4\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ شود؟ ($\text{HX} = 15\text{ g/mol}$)

۱) ۲) ۳) ۴) ۸۱

- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

● در دما و غلظت یکسان، سرعت واکنش نوار منیزیم با محلول هیدروسیانیک اسید، کمتر از محلول کربنیک اسید است.

● ورود فاضلاب‌های صنعتی به محیط زیست سبب تغییر pH محیط می‌شود.

● از انحلال گاز گوگرد تری‌اکسید در آب یک اسید دوپروتون دار قوی تولید می‌شود که در باران اسیدی نیز وجود دارد.

● با کاهش خصلت نافلزی اتم هالوژن در هیدروژن هالیدها، قدرت اسیدی افزایش می‌یابد.

۱) ۲) ۳) ۴)

محل انجام محاسبه

- ۹۱- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟
- هرگاه مولکول‌های هیدروژن فلورید در میدان الکتریکی قرار گیرند، اتم‌های هیدروژن به سمت قطب منفی جهت‌گیری می‌کنند.
 - اگر مخلوطی از گازهای F_2 و HCl را سرد کنیم، F_2 زودتر به حالت مایع درمی‌آید.
 - نیروی بین مولکولی در O_2 و CO_2 از نوع واندروالس است.
 - مولکول‌های نیتروژن مونوکسید قطبی بوده و نیروی بین مولکولی در آن از نوع هیدروژنی است.

(۱) ۱۲ (۲) ۲۳ (۳) ۳۴ (۴) ۴۳

- ۹۲- با توجه به جدول زیر که انحلال پذیری آلومینیم نیترات بر حسب دما را نشان می‌دهد، کدام گزینه نادرست است؟
- (۱) معادله انحلال پذیری آلومینیم نیترات به صورت $S = 0.7\theta + 61$ است.
- | دما (°C) | ۰ | ۲۰ | ۳۰ | ۶۰ |
|----------------------------------|----|----|----|-----|
| انحلال پذیری (گرم در ۱۰۰ گرم آب) | ۶۱ | ۷۵ | ۸۲ | ۱۰۳ |
- (۲) درصد جرمی محلول سیرشده آلومینیم نیترات در دمای $40^{\circ}C$ به تقریب برابر ۴۷٪ است.

(۳) برای تهیه محلول سیرشده در دمای $25^{\circ}C$ در 40 گرم آب، به 341 گرم آلومینیم نیاز است.

(۴) با کاهش دمای 200 گرم محلول سیرشده از دمای $40^{\circ}C$ تا $20^{\circ}C$ حدود 14.81 گرم رسوب ایجاد می‌شود.

- ۹۳- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست است؟
- آ) هوا و آب دریا مخلوطی همگن هستند که از یک حل و چند حل شونده تشکیل شده‌اند.
 - ب) استون حلal برخی چربی‌ها، لاک‌ها و رنگ‌ها بوده و گشتاور دوقطبی آن تقریباً برابر صفر است.
 - پ) محلول ید در هگزان (C_{H_2}) بنفش رنگ بوده و یک محلول غیرآبی به شمار می‌رود.
 - ت) اتانول به عنوان حلal در تهیه مواد دارویی، آرایشی و بهداشتی به کار می‌رود و به خوبی در آب حل شده و محلول سیرشده تشکیل می‌دهد.
 - ث) گشتاور دوقطبی تمام هیدروکربن‌ها ناچیز و در حدود صفر است.

(۱) آ، ت، ث (۲) آ، پ (۳) ب، پ، ث (۴) آ، ب، ت

- ۹۴- با توجه به شکل زیر که فرایند یونش اسید HA را نشان می‌دهد، پس از اتمام فرایند یونش چند درصد از مولکول‌های اسید به صورت یونیده نشده در محلول حضور دارند؟



۱) $57/5$
۲) $45/5$
۳) $54/5$
۴) $42/5$

۹۵- کدام مطلب درباره اسیدهای HX , HY و HZ نادرست است؟ (غلظت اسیدها را یک مولار و دما را $25^{\circ}C$ در نظر بگیرید).

- (۱) مقایسه درجه یونش سه اسید به صورت « $\alpha_{HZ} < \alpha_{HY} < \alpha_{HX}$ » است.
- (۲) هر سه جزو اسیدهای ضعیف دسته‌بندی می‌شوند و در محلول آنها غلظت اسید یونیده نشده بیشتر از غلظت یون‌ها است.
- (۳) در محلول اسید HY رابطه $[HY] + 2[H^+] = 1/1$ برقرار است.
- (۴) غلظت آنیون X^- بیشتر از آنیون Z^- و کمتر از آنیون Y^- است.

محل انجام محاسبه

زمین‌شناسی

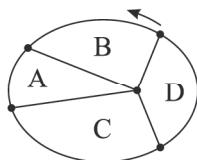
۹۶- نسبت قطر کهکشان راه شیری به ضخامت آن چقدر می‌باشد؟

- ۱) ۵ ۲) ۱۰ ۳) ۲۰ ۴) ۱۰۰

۹۷- با توجه به قانون اول کپلر، اختلاف فاصله دو کانون مدار بیضی زمین چند کیلومتر می‌باشد؟

- ۱) ۵ میلیون ۲) ۱۰ میلیون ۳) ۱۰۰ میلیون ۴) ۱۵۰ میلیون

۹۸- در شکل مقابل، در کدام منطقه، سرعت انتقالی زمین به کمترین میزان خود می‌رسد؟



- A) ۱
B) ۲
C) ۳
D) ۴

۹۹- فاصله سیاره‌ای از خورشید ۶۰۰ میلیون کیلومتر می‌باشد. زمان گردش این سیاره به دور خورشید چند سال است؟

- ۱) ۱۶ ۲) ۲۰ ۳) ۸ ۴) ۱۶۰

۱۰۰- در کدام یک از زمان‌های زیر، خورشید بر مدار رأس السرطان عمود می‌تاخد؟

- ۱) اول زمستان ۲) اول بهار ۳) اول پاییز ۴) اول تابستان

۱۰۱- در کدام دوران، دایناسورها به تکامل رسیدند؟

- ۱) تریاس ۲) ژوراسیک ۳) کرتاسه ۴) مزوژوئیک

۱۰۲- گیاهان گلدار برای اولین بار در کدام دوره به وجود آمدند؟

- ۱) سیلورین ۲) پرمین

۱۰۳- منطقه فرضی رو به رو، چند بار از آب خارج شده است؟

- ۱) ۱
۲) ۲
۳) ۳
۴) ۴

کرتاسه
ژوراسیک
تریاس
دونین
کامبرین

۱۰۴- بر اثر فروپاشی اورانیوم ۲۳۵، کدام ماده پایدار حاصل می‌شود؟

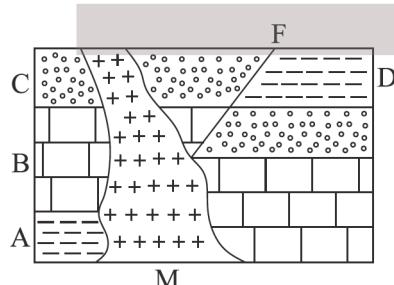
- ۱) سرب ۲۰۶ ۲) سرب ۲۰۷ ۳) سرب ۲۰۸ ۴) سرب ۲۰۹

۱۰۵- $\frac{1}{32}$ کربن رادیواکتیو در استخوان موجودی، باقی مانده است. چند سال از مرگ این موجود می‌گذرد؟

- ۱) ۲۲۹۲۰ ۲) ۱۷۱۹۰ ۳) ۵۷۳۰ ۴) ۲۸۶۵۰

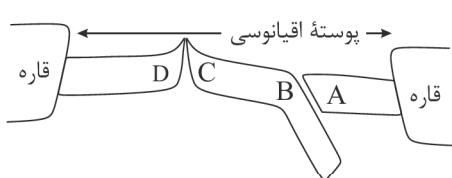
۱۰۶- با توجه به شکل، سن نسبی در کدام گزینه صحیح است؟

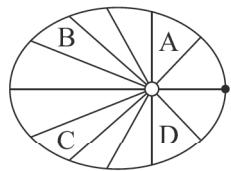
- C > B > A (۱)
F > D > M (۲)
D > F > M (۳)
M > A > B (۴)



۱۰۷- در شکل مقابل، کدام قسمت سن نسبی بیشتری دارد؟

- A) ۱
B) ۲
C) ۳
D) ۴





۱۰۸- با توجه به قانون دوم کپلر، کدام محدوده در شکل اردیبهشت‌ماه را نشان می‌دهد؟

- A (۱)
- B (۲)
- C (۳)
- D (۴)

۱۰۹- عصر یخنده‌دان دوران پالئوزوئیک در چه دوره‌ای اتفاق افتاده است؟

- (۱) سیلورین
 - (۲) دوونین
 - (۳) کربونیفر
 - (۴) پرمین
- ۱۱۰- در چرخه ویلسون مرحله گسترش چندمین مرحله از چرخه می‌باشد؟
- (۱) اولین
 - (۲) دومین
 - (۳) سومین
 - (۴) چهارمین





مرکز سنجش آموزش مدارس برتر

آزمون شماره ۵
۱۳۰۱ ۲۲ مهر



پاسخنامه تجربی

ردیف	نام درس	سرگروه	گروه طراحی و بازنگری (به ترتیب حروف الفبا)	ویراستاران
۱	ریاضی تجربی	محمدامین نباخته	محمدمصطفی ابراهیمی - محمد پورسعید	سجاد داولطلب - نیکا موسوی
۲	زیست‌شناسی	علی کرامت		فاطمه سادات طباطبایی - معصومه فرهادی
۳	فیزیک	جواد قزوینیان	نصرالله افضل - محمدرضا معدنی	امیرعلی قزوینیان - محمدرضا خادمی
۴	شیمی	مسعود جعفری	امیر حاتمیان - محمدحسن محمدزاده مقدم	محبوبه بیک‌محمدی - کارو محمدی
۵	زمین‌شناسی	رضاملکان‌پور		—

گروه تایپ و ویراستاری (به ترتیب حروف الفبا)
زهرا احدی - رقیه اسدیان - امیرعلی الماسی - مبینا بهرامی - معین الدین تقی‌زاده - مهرداد شمسی

برای اطلاع از اخبار مرکز سنجش آموزش مدارس برتر، به کanal تلگرام @taraaznet مراجعه نمایید.



$$AB = 1 + |x_A| = 1 + \frac{1}{\sqrt{3}} = \frac{3}{2}$$

$$S_{ABC} = \frac{AB \times BC}{2} = \frac{\frac{3}{2} \times \frac{3\sqrt{3}}{2}}{2} = \frac{9\sqrt{3}}{8}$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۷)

گزینه ۳ صحیح است.

با توجه به رابطه $\sin^2 \alpha + \cos^2 \alpha = 1$ ، ابتدا مقدار m را محاسبه می‌کنیم:

$$3m - 1 + \frac{m+1}{5} = 1 \Rightarrow \frac{15m - 5 + m+1}{5} = 1 \Rightarrow 16m - 4 = 5$$

$$\Rightarrow 16m = 9 \Rightarrow m = \frac{9}{16}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۴۳)

گزینه ۴ صحیح است.

مساحت ۶ ضلعی منتظم به ضلع a برابر $\frac{3\sqrt{3}}{2} a^2$ است، پس:

$$\frac{3\sqrt{3}}{2} a^2 = \sqrt{108} \Rightarrow \frac{3\sqrt{3}}{2} a^2 = 6\sqrt{3} \Rightarrow a^2 = 4 \Rightarrow a = 2$$

طول ضلع شش ضلعی و شعاع دایره برابرند. بنابراین دایره دارای شعاع واحد است و کمان AB رو به زاویه مرکزی 120° است:

$$L = r\theta = 2 \times \frac{2\pi}{3} = \frac{4\pi}{3}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۴۳)

گزینه ۲ صحیح است.

ابتدا مساحت متوازی الاضلاع $ABCD$ را محاسبه می‌کنیم:

$$S_{ABCD} = 8 \times 10\sqrt{3} \times \sin 60^\circ = 8 \times \sqrt{3} \times \frac{\sqrt{3}}{2} = 120$$
حال مساحت مثلث ADH را محاسبه می‌کنیم:

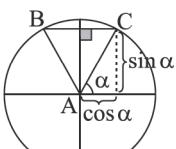
$$\Delta ADH : \cos D = \frac{DH}{8} \Rightarrow \cos 60^\circ = \frac{DH}{8} \Rightarrow DH = 8 \times \frac{1}{2} = 4$$

$$\Rightarrow S_{ADH} = \frac{1}{2} \times 8 \times 4 = 16 \Rightarrow S_1 = 16$$

$$S_{ABCH} = S_{ABCD} - S_{ADH} = 120 - 16 = 104 \Rightarrow S_2 = 104$$

$$\frac{S_2}{S_1} = \frac{104}{16} = \frac{13}{2} = 6.5$$

(ریاضی دهم، صفحه ۴۳)



گزینه ۱ صحیح است.

طبق شکل ارتفاع مثلث و قاعده آن $2\cos \alpha$ است:

$$S = \frac{2\cos \alpha \times \sin \alpha}{2} = \sin \alpha \cos \alpha = \frac{1}{5}$$

$$\cot^\circ \alpha + \tan^\circ \alpha = (\tan \alpha + \cot \alpha)(\tan^\circ \alpha + \cot^\circ \alpha - 1)$$

می‌دانیم $\tan \alpha + \cot \alpha = \frac{1}{\sin \alpha \cos \alpha} = 5$ پس:

$$\tan \alpha + \cot \alpha = 5 \Rightarrow \tan^\circ \alpha + \cot^\circ \alpha + 2 = 25$$

$$\Rightarrow \tan^\circ \alpha + \cot^\circ \alpha = 23$$

پس مقدار خواسته شده برابر است با:

$$(23 - 1) = 22 \times 5 = 110$$

(ریاضی دهم، صفحه ۴۳)

ریاضی

گزینه ۱ صحیح است.

گزینه ۱ غلط است.تابع تابع تابع غیریکنواست ولی در فاصله بین هر دو مجانب قائم متوالی اکیداً صعودی است.

گزینه ۲ صحیح است زیرا متغیر x در توابع $f(x) = \cos x$ و $f(x) = \sin x$ حقیقی را می‌توانند اختیار کنند و دامنه هر دو تابع برابر \mathbb{R} است.

گزینه ۳ صحیح است. زیرا در بازه $(135^\circ, 180^\circ)$ ، شرط $\cos x < |\sin x|$ برقرار است اما $|\cos x| > |\sin x|$ است و در بازه

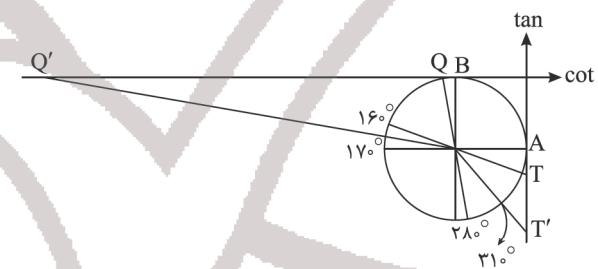
$(270^\circ, 315^\circ)$ هر دو نسبت منفی هستند و در بازه $(180^\circ, 270^\circ)$ شرط $|\sin x| > |\cos x|$ برقرار است اما $|\cos x| > |\sin x|$ است.

گزینه ۴ درست است زیرا:

$$\tan x = \frac{\sin x}{\cos x} \stackrel{D}{\rightarrow} \cos x \neq 0 \Rightarrow x \neq k\pi + \frac{\pi}{2}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۳۱)

گزینه ۴ صحیح است.



با دقت در دایره مثلثاتی مشخص می‌شود که:

$$\tan 160^\circ = AT$$

$$\cot 280^\circ = BQ$$

$$\tan 210^\circ = AT'$$

$$\cot 170^\circ = BQ'$$

توجه شود که همه مقادیر فوق منفی هستند و بنابراین $\cot 170^\circ$ از سایرین کوچکتر است.

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۷)

گزینه ۴ صحیح است.

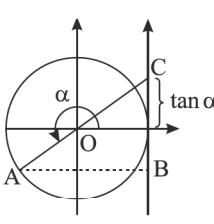
$$\forall \sin \alpha + \cos \alpha = 0 \Rightarrow \forall \sin \alpha = -\cos \alpha \Rightarrow \frac{\sin \alpha}{\cos \alpha} = -\frac{1}{\sqrt{3}}$$

$$\Rightarrow \tan \alpha = -\frac{1}{\sqrt{3}} \Rightarrow \cot \alpha = -\frac{\sqrt{3}}{1}$$

$$\tan \alpha + \cot \alpha = \frac{1}{\sin \alpha \cos \alpha} \Rightarrow -\frac{1}{\sqrt{3}} - \frac{1}{\sqrt{3}} = \frac{1}{\sin \alpha \cos \alpha}$$

$$\Rightarrow \frac{-2}{\sqrt{3}} = \frac{1}{\sin \alpha \cos \alpha} \Rightarrow \sin \alpha \cos \alpha = \frac{-\sqrt{3}}{2}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۴۶)

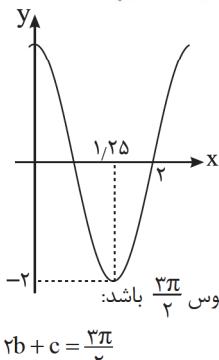


گزینه ۳ صحیح است.

$$\begin{aligned} x_A &= -\frac{1}{2} \\ y_A &= -\frac{\sqrt{3}}{2} \\ \tan \alpha &= \sqrt{3} \\ BC &= \sqrt{3} + \frac{\sqrt{3}}{2} = \frac{3\sqrt{3}}{2} \end{aligned}$$



مرکز آموزش مدارس برتر



۱۵. گزینه ۳ صحیح است.
مینیمم تابع -2 است. یعنی -2 می‌شود.

$$y = -2\cos(bx + c)$$

مینیمم تابع جایی رخ می‌دهد که داخل کسینوس برابر π باشد:

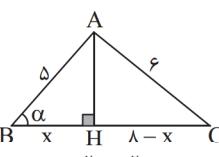
$$\frac{1}{2}b + c = \pi$$

ریشه دوم جایی رخ می‌دهد که داخل کسینوس $\frac{3\pi}{2}$ باشد:

$$2b + c = \frac{3\pi}{2}$$

$$\begin{cases} \frac{1}{2}b + c = \pi \\ 2b + c = \frac{3\pi}{2} \end{cases} \Rightarrow \frac{3}{4}b = \frac{\pi}{2} \Rightarrow b = \frac{\pi}{3}$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۵)



اگر در مثلث ABC ارتفاع AH را رسم کنیم، در این صورت با توجه به رابطه فیثاغورس در مثلثهای ACH و ABH داریم:

$$ABH : x^2 + y^2 = 25 \quad (1)$$

$$ACH : y^2 + (8-x)^2 = 36 \Rightarrow y^2 + 64 + x^2 - 16x = 36$$

$$\xrightarrow{(1)} 25 + 64 - 16x = 36 \Rightarrow 16x = 53 \Rightarrow x = \frac{53}{16}$$

$$ABH : \cos \alpha = \frac{x}{5} = \frac{16}{5} = \frac{16}{80}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۳۰)

۱۶. گزینه ۴ صحیح است.

اگر در مثلث ABC ارتفاع AH را رسم کنیم، در این صورت با توجه به رابطه فیثاغورس در مثلثهای ACH و ABH داریم:

$$ABH : x^2 + y^2 = 25 \quad (1)$$

$$ACH : y^2 + (8-x)^2 = 36 \Rightarrow y^2 + 64 + x^2 - 16x = 36$$

$$\xrightarrow{(1)} 25 + 64 - 16x = 36 \Rightarrow 16x = 53 \Rightarrow x = \frac{53}{16}$$

$$ABH : \cos \alpha = \frac{x}{5} = \frac{16}{5} = \frac{16}{80}$$

(ریاضی دهم، صفحه ۳۰)

۱۷. گزینه ۲ صحیح است.

$$\therefore x \leq \frac{\pi}{3} \Rightarrow \tan(\cdot) \leq \tan x \leq \tan \frac{\pi}{3}$$

$$\Rightarrow \therefore \tan x \leq \sqrt{3} \Rightarrow [\tan x] = 0, 1$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۷)

۱۸. گزینه ۴ صحیح است.

$$\sin(x + \frac{\pi}{6}) \cos(x - \frac{\pi}{3}) = \frac{1}{4} \Rightarrow \sin(x + \frac{\pi}{6}) \sin(x + \frac{\pi}{6}) = \frac{1}{4}$$

$$\sin(\frac{\pi}{6} + (x - \frac{\pi}{3})) = \frac{1}{4} \Rightarrow \begin{cases} \sin(x + \frac{\pi}{6}) = \frac{1}{2} \\ \sin(x + \frac{\pi}{6}) = -\frac{1}{2} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} x + \frac{\pi}{6} = k\pi + \frac{\pi}{6} \Rightarrow x = k\pi \\ x + \frac{\pi}{6} = k\pi - \frac{\pi}{6} \Rightarrow x = k\pi - \frac{\pi}{3} \end{cases}$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۵)

۱۹. گزینه ۴ صحیح است.

$$4\sin 2x = \tan x + \cot x \Rightarrow 4\sin 2x = \frac{2}{\sin 2x} \Rightarrow \sin^2 2x = \frac{1}{2}$$

$$\Rightarrow \sin 2x = \pm \frac{\sqrt{2}}{2}$$

اگر x در $[0, 2\pi]$ باشد، $2x$ در $[0, 4\pi]$ است.

$$\begin{cases} \sin 2x = \frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow 4 \text{ جواب} \\ \sin 2x = -\frac{\sqrt{2}}{2} \Rightarrow 4 \text{ جواب} \end{cases}$$

معادله در کل ۸ جواب دارد.

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۵)

۹. گزینه ۳ صحیح است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱)

$$f(-x) = \sin(-x) + \cos(-x) = \cos x - \sin x \neq -f(x) \quad (2)$$

$$f(-x) = \tan(-x) + \cos(-x) = \cos x - \tan x \neq -f(x) \quad (3)$$

$$f(-x) = \tan(-x) + \cot(-x) = -\tan x - \cot x$$

$$= -(\tan x + \cot x) = -f(x) \quad (4)$$

$$f(-x) = \sin^3(-x) + \cos^3(-x) = -\sin^3 x + \cos^3 x \neq -f(x)$$

(ریاضی تجربی یازدهم، صفحه ۷۹)

۱۰. گزینه ۱ صحیح است.

می‌دانیم $\sin(130^\circ + 90^\circ) = \cos 130^\circ$ پس:

$$2\sin 130^\circ \cos 130^\circ = \sin 260^\circ$$

می‌دانیم $\sin 260^\circ = \cos 64^\circ$ پس:

می‌دانیم $\cos 64^\circ = 2\cos^2 32^\circ - 1$ پس:

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۱۴۳)

۱۱. گزینه ۱ صحیح است.

$$A = \frac{1}{1 + \tan 1^\circ} + \frac{1}{1 + \tan 8^\circ} = \frac{1}{1 + \tan 1^\circ} + \frac{1}{1 + \cot 1^\circ}$$

$$= \frac{1 + \cot 1^\circ + 1 + \tan 1^\circ}{(1 + \tan 1^\circ)(1 + \cot 1^\circ)} = \frac{2 + \tan 1^\circ + \cot 1^\circ}{1 + \cot 1^\circ + \tan 1^\circ + \tan 1^\circ \cot 1^\circ}$$

$$= \frac{2 + \tan 1^\circ + \cot 1^\circ}{2 + \tan 1^\circ + \cot 1^\circ} = 1$$

(ریاضی تجربی یازدهم، صفحه ۱۳۳)

۱۲. گزینه ۱ صحیح است.

$$f(x) = 2 \tan 2x \xrightarrow{x = \frac{\Delta \pi}{4}} 2 \tan(\frac{\Delta \pi}{4})$$

$$= 2 \tan(\pi + \frac{\pi}{4}) = 2 \tan(\frac{\pi}{4}) = 2$$

دوره تناوب تابع $y = \tan 2x$ برابر $\frac{\pi}{2}$ است.

$$\left\{ CD = T = \frac{\pi}{2} \Rightarrow S = \frac{\pi}{2} \times 2 = \pi \right.$$

است.

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۹)

۱۳. گزینه ۳ صحیح است.

$$\tan x - 2 \cot x = 1 \Rightarrow \tan x - \frac{2}{\tan x} = 1 \xrightarrow{\text{جمع}} \tan^2 x - 2 = \tan x$$

$$\tan^2 x - \tan x - 2 = 0 \Rightarrow \begin{cases} \tan x = -1 \\ \tan x = 2 \end{cases}$$

$$\cos 2x = \frac{1 - \tan^2 x}{1 + \tan^2 x} = \frac{1 - 4}{1 + 4} = -\frac{3}{5}$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۱۴۳)

۱۴. گزینه ۲ صحیح است.

$$\max = |a| + c = 4/5 \xrightarrow{\text{جمع}} 2c = 6 \Rightarrow c = 3$$

$$\min = -|a| + c = 1/5$$

$$|a| = 1/5$$

با توجه به نمودار حتماً $a = -1/5$ است. پس $a = -1/5$

$$a - 2c = -1/5 - 6 = -7/5$$

(ریاضی تجربی دوازدهم، صفحه ۳۵)





۲۴. گزینه ۴ صحیح است.

همه موارد صحیح اند:

- (الف) ماهیت پیام‌های عصبی در نورون‌ها یکسان و جریان الکتریکی است.
 - (ب) مغز میانی در بینایی، شنوایی و حرکت نقش دارد.
 - (ج) عصب‌ها به دلیل داشتن بافت پیوندی، رشتۀ‌های کشسان، کلاژن دارند.
 - (د) هم در حزلون و هم در بخش دهلیزی گوش، تحریک گیرنده‌ها وابسته به حرکت مایع درون آنهاست.
- (زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۳، ۱۰، ۲۹ و ۳۰)

۲۵. گزینه ۳ صحیح است.

کار غده‌ها آگاهانه نیست و تحت کنترل دستگاه عصبی خود اختیار قرار دارد که همیشه فعال است.

گزینه ۱: قبل از گیرنده‌ها، پیام عصبی نداریم!

گزینه ۲: دریچه بیضی پرده نازک است نه ضخیم!

گزینه ۴: با توجه به شکل کتاب این یاخته‌ها از نظر اندازه و شکل مختلف‌اند.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۷، ۱۷، ۲۹ و ۳۰)

۲۶. گزینه ۳ صحیح است.

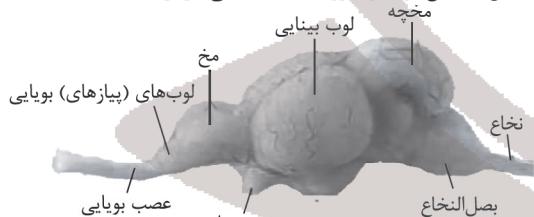
موارد (الف)، (ج) و (د) صحیح اند:

- (الف) برای گیرنده درد صحیح است.
- (ب) یک گیرنده دمایی به سرما یا گرمای حساس است نه نوع دمایی.
- (ج) برای گیرنده حس وضعیت که در پوست نیست صحیح می‌باشد.
- (د) به دلیل داشتن پوشش پیوندی که یاخته‌های غیر عصبی دارد صحیح می‌باشد.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۱، ۲۰ و ۲۲)

۲۷. گزینه ۴ صحیح است.

بخش ۸ نخاع بوده و جزو دستگاه عصبی مرکزی است:



(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۹، ۱۱، ۱۲ و ۳۶)

۲۸. گزینه ۴ صحیح است.

هر واحد بینایی، یک فرنی، یک عدسی و تعدادی گیرنده نوری دارد. هر یک از این واحدها تصویر کوچکی از بخشی از میدان بینایی را ایجاد می‌کند.

گزینه ۱: برای آکسون‌های خارج شده از گیرنده‌ها صحیح نیست:

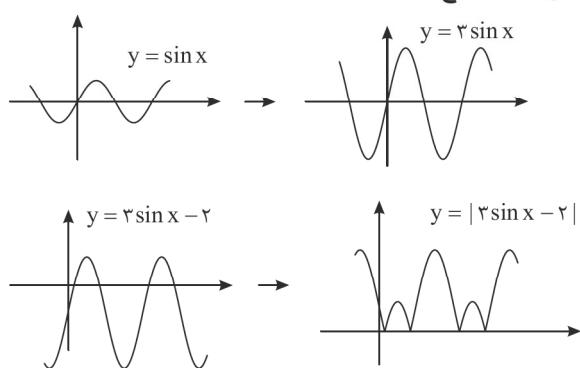


گزینه ۲: در بند دوم این گیرنده‌ها وجود دارند.

گزینه ۳: این گیرنده‌ها از نوع فرو سرخ‌اند.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۳۴ و ۳۵)

۲۰. گزینه ۳ صحیح است.



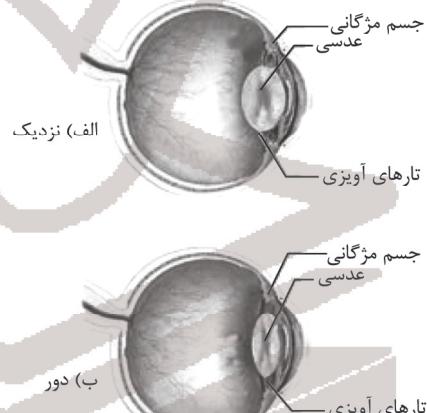
تابع $y = |3 \sin x - 2|$ را رسم می‌کنیم.

(ریاضی تجربی یازدهم، صفحه ۹۰)

زیست‌شناسی

۲۱. گزینه ۲ صحیح است.

جسم مژگانی، حلقه‌ای بین مشیمه‌ه و عنبه و شامل ماهیچه‌های مژگانی است. هنگام دیدن اشیای نزدیک، با انقباض ماهیچه‌های جسم مژگانی، عدسی ضخیم می‌شود. وقتی به اشیای دور نگاه می‌کنیم با استراحت این ماهیچه‌ها، عدسی باریک‌تر می‌شود.



(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

۲۲. گزینه ۳ صحیح است.

برای گیرنده‌های کششی سطحی که در ماهیچه‌های اسکلتی، زردیه‌ها و کپسول پوشاننده مفصل‌ها قرار دارند صادق تیست.

گزینه ۱: برای گیرنده‌های درد و دمایی صادق است.

گزینه ۲: برای گیرنده‌های مژکار گوش درونی صادق است.

گزینه ۴: به دلیل پردازش نهایی اطلاعات حسی در قشر مخ صحیح است.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۰، ۲۲، ۲۱، ۲۰ و ۳۰)

۲۳. گزینه ۳ صحیح است.

به دلیل پمپ سدیم - پتانسیم که نوعی آنزیم غشایی است این گزینه صحیح می‌باشد.

گزینه ۱: برای گیرنده‌های بویایی که در بین یاخته‌های پوششی استوانه‌ای تک لایه‌اند صحیح نمی‌باشد.

گزینه ۲: دریچه کanal سدیمی به سمت بیرون یاخته باز می‌شود.

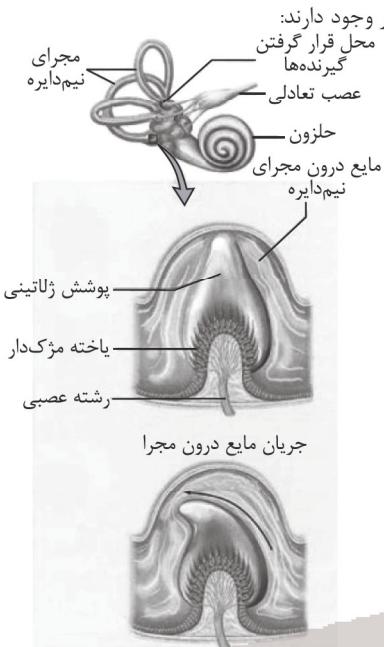
گزینه ۴: برای گیرنده شیمیایی مربوط به جوانه چشایی صحیح نیست.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۵، ۳۱ و ۳۲)



مرکز خبرآموزش مدارس برتر

۳۶) گیرنده‌های مکانیکی مجرای نیم‌دایره در سه محل مشخص شده در



(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۳۱ و ۳۲)

۳۷) گزینه ۴ صحیح است.

در بینی گیرنده بوبایی از طریق رشته عصبی خود مستقیماً پیام عصبی را به لوب بوبایی منتقل می‌کند ولی سایر گیرنده‌های نام برده شده به واسطه رشته عصبی نورون‌های دیگر این انتقال را به بغز دارند.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۳۱، ۳۰ و ۳۲)

۳۸) گزینه ۲ صحیح است.

ب) اشاره به زجاجیه دارد که ماده ژله‌ای و شفاف بوده و در حفظ شکل کروی چشم نقش دارد.

تشريح سایر گزینه‌ها:

(۱) (الف) نقطه کور بوده و فاقد گیرنده نوری است.

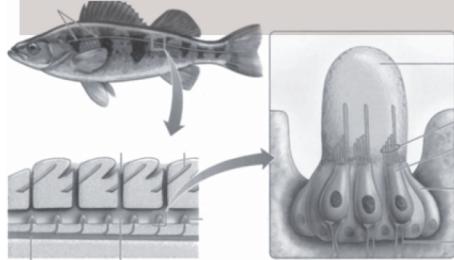
(۲) (ج) جسم مژگانی بوده و دارای ماهیچه صاف حلقوی است این ماهیچه حرکت غیرارادی دارد.

(۳) (د) عنیبه بوده و دارای ماهیچه‌های صاف حلقوی و شعاعی می‌باشد.

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۳ و ۲۴)

۳۹) گزینه ۳ صحیح است.

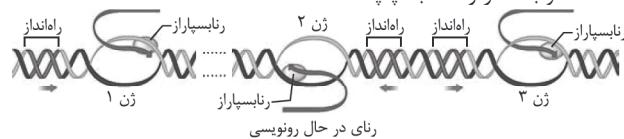
مژک‌های گیرنده مکانیکی هم اندازه نیستند:



(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه ۳۳)

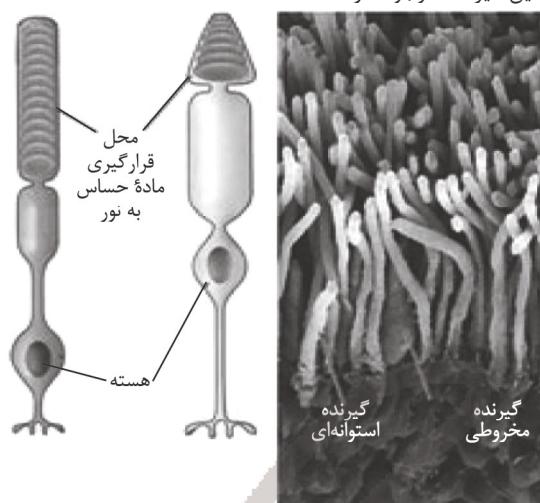
۴۰) گزینه ۲ صحیح است.

با توجه به شکل زیر جهت رونویسی ژن‌هایی که از رشته بالای دنا رونویسی می‌کنند از چپ به راست و برای ژن‌هایی که رشته پائینی گلو باشد از راست به چپ است:



۴۱) گزینه ۳ صحیح است.

با توجه با مقایسه شکل ماده حساس به نور در یک انتهای هر یک از این گیرنده‌ها وجود دارد:

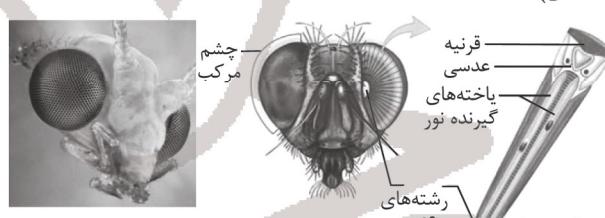


(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه ۲۴)

۴۲) گزینه ۴ صحیح است.

گیرنده‌های نوری برخی حشرات مانند زنبور، پوتوهای فرابنفش را نیز دریافت می‌کنند.

(الف)



(ب)



(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۴ و ۲۳)

۴۳) گزینه ۱ صحیح است.

حواله ویژه	حواله پیکری
۱- حس تماسی (گیرنده مکانیکی)	۱- حس تماسی (گیرنده نوری)
۲- حس شنوایی (گیرنده مکانیکی)	۲- حس دمایی (گیرنده دمایی)
۳- حس تعادلی (گیرنده مکانیکی)	۳- حس وضعیت (گیرنده مکانیکی)
۴- حس بوبایی (گیرنده شیمیایی)	۴- حس درد (گیرنده درد)
۵- حس چشایی (گیرنده شیمیایی)	۵- حس درد (گیرنده شیمیایی)

(زیست‌شناسی یازدهم، صفحه‌های ۲۱ و ۲۲)

۴۴) گزینه ۲ صحیح است.

موارد (ب) و (ج) صحیح است:

(الف) برای گیرنده حس وضعیت صحیح نیست.

(ب) برای گیرنده حس وضعیت صادق است.

(ج) جمله درستی است چون حرکت مایع درون بخش دهیزی گوش

وابسته به حرکت سر است.



مرکز نجات آموزش مدارس برتر

۴۸. گزینه ۳ صحیح است.

مورد (الف) نادرست و سایر موارد صحیح اند.

(الف) برای اولین رنای ناقل صحیح نیست.

ب) شرط اشغال جایگاه A توسط رنای ناقل، پیوند بین رمزه و پادرمزه است.

ج) این فرآیند در مراحل طویل شدن و پایان ترجمه و در جایگاه P رخ می‌دهد.

د) در مرحله طویل شدن این فرآیند رخ می‌دهد.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۱ و ۳۲)

۴۹. گزینه ۲ صحیح است.

در تنظیم مثبت، مالتوز در اتصال رنابسپاراز به راهانداز نقش دارد در حالی که تنظیم منفی نه مهارکننده و نه لاکتوز نقشی در اتصال رنابسپاراز به راهانداز ندارند.

۱) این گزینه صحیح است چون باکتری‌ها یک نوع رنابسپاراز دارند.

۲) راهانداز در زن قرار ندارد.

۳) این گزینه وجه مشترک تنظیم مثبت و منفی است.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۳ و ۳۴)

۵۰. گزینه ۳ صحیح است.

مورد (الف)، (ج) و (د) صحیح اند:

(الف) این مورد می‌تواند هم قبل و هم حین رونویسی را شامل شود.

(ب) این مورد پس از رونویسی رخ می‌دهد.

(ج) این مورد به عوامل رونویسی اشاره دارد.

(د) این هم می‌تواند قبل رونویسی (جدا شدن دنا از هیستون‌ها) و حین رونویسی (توالی افزاینده و خمیدگی در دنا) را شامل شود.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۴ و ۳۵)

فیزیک

۵۱. گزینه ۴ صحیح است.

با توجه به قانون سوم نیوتون، گزینه (۴) درست است.

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۴)

۵۲. گزینه ۲ صحیح است.

با توجه به این که نمودار رسم شده سهمی است، پس شتاب ثابت بوده و نیروی خالص وارد بر جسم به مکان جسم وابسته نیست.

$$\therefore t < 4s \Rightarrow \Delta x = 20m \quad v = 0 \quad \Delta t = 4s$$

با رسم نمودار سرعت - زمان داریم:

$$S = \Delta x = 20 = \frac{4 \times v_0}{2} \Rightarrow v_0 = 10 \frac{m}{s}$$

$$a = \tan \alpha = \frac{-1}{4} = -2.5 \frac{m}{s^2}$$

$$|F_{net}| = m |a| = 0.8 \times 2.5 = 2N$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۴)

۵۳. گزینه ۲ صحیح است.

ابتدا نیروی کشسانی فنر را حساب می‌کنیم.

$$Fe = k \cdot \Delta x = 5 \times (32 - 30) = 10 N$$

چون وزن N و بیش از نیروی کشسانی فنر است، پس شتاب حرکت رو به پایین است، پس حرکت تندشونده رو به پایین یا کندشونده رو به بالاست.

$$mg - Fe = ma \Rightarrow 20 - 10 = 2a \Rightarrow a = 5 \frac{m}{s^2}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۵)

۴۴. گزینه ۳ صحیح است.

به غیر از مورد (ب) سایر موارد صحیح اند:

(الف) در ساختار اول پروتئین‌ها در بین آمینواسیدها فقط پیوند پپتیدی

وجود دارد که حاصل واکنش سنتز آبدھی است.

(ب) برای مرحله پایان ترجمه این کار توسط عوامل پروتئینی آزادکننده

انجام می‌شود.

(ج) طبق متن کتاب این گزینه صحیح است.

(د) جدا شدن هر آمینواسید از رنای ناقل خود در مراحل طویل شدن و

پایان ترجمه رخ می‌دهد.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۱ و ۳۰)

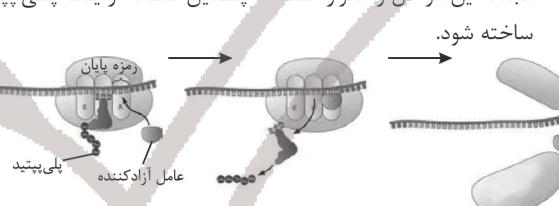
۴۵. گزینه ۳ صحیح است.

عوامل آزادکننده باعث جدا شدن پلی‌پپتید از آخرین رنای ناقل

می‌شوند. همچنین این پروتئین‌ها باعث جدا شدن زیرواحدهای رناتن از

هم و آزاد شدن رنای پیک می‌شوند. زیرواحدهای رناتن‌ها می‌توانند

مجدد آین مراحل را تکرار کنند تا چندین نسخه از یک پلی‌پپتید



(۱) در مرحله آغاز در جایگاه E رمزه وجود ندارد.

(۲) برای آخرین جابجایی صحیح نیست.

(۳) بین بیان آمینی دومین آمینواسید و بنیان کربوکسیل اولین

آمینواسید (متیونین)، پیوند پپتیدی برقرار می‌شود.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۱ و ۳۰)

۴۶. گزینه ۱ صحیح است.

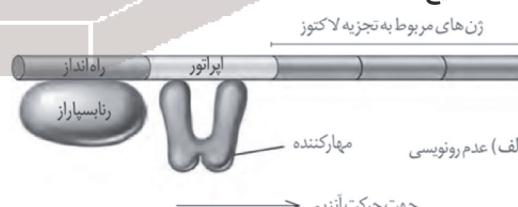
فرآیند رونویسی پیوسته بوده ولی در سه مرحله تقسیم می‌شوند.

صورت سوال اشاره به پارامسی دارد سایر گزینه‌ها می‌توانند بیانگر

ویژگی یوکاریوت‌ها باشد.

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۳، ۳۲ و ۳۵)

۴۷. گزینه ۲ صحیح است.



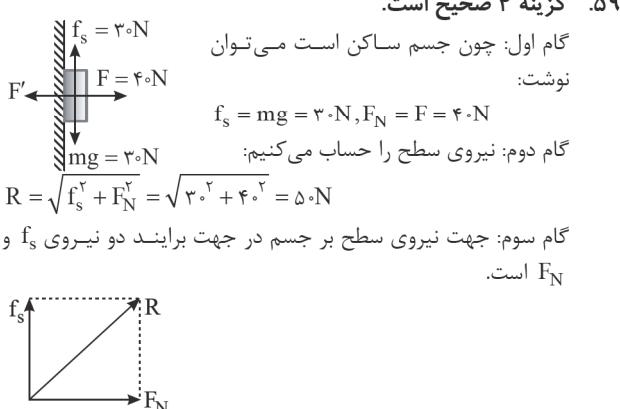
(۱) باید می‌گفت ژن‌های تجزیه مالتوز!

(۲) عوامل رونویسی برای یوکاریوت‌هاست!

(۳) این اتفاق در غیاب گلوکز و حضور لاکتوز رخ می‌دهد!

(زیست‌شناسی دوازدهم، صفحه‌های ۳۴ و ۳۵)





(فیزیک دوازدهم، صفحه های ۳۶۵ تا ۳۶۷)

۶۰. گزینه ۴ صحیح است.

$$F - f_k = ma \Rightarrow a = \frac{F - f_k}{m}$$

$$\Rightarrow \frac{a_2}{a_1} = \frac{\frac{۱۰F - f_k}{m}}{\frac{۱۰F - f_k}{m}} = \frac{۱۰F - f_k}{۱۰F - f_k} \Rightarrow \frac{a_2}{a_1} = \frac{۱۰}{۱۰} + \frac{F - f_k}{F - f_k}$$

$$\Rightarrow \frac{a_2}{a_1} = \frac{۱۰}{۱۰} + ۱ \Rightarrow \frac{a_2}{a_1} > ۲$$

می‌دانیم $\frac{a_2}{a_1} > ۲$ است، پس $\frac{F}{F - f_k} > ۲$ بیشتر است.

(فیزیک دوازدهم، صفحه های ۵۷ تا ۵۹)

۶۱. گزینه ۴ صحیح است.

هنگامی که گلوله ترگ به تندی حدی می‌رسد، نیروی مقاومت هوا با وزن آن برابر است.

$$f_D = mg = ۰,۹۰ \times ۲v^2 \Rightarrow ۰,۹\text{ N} = ۰,۹\text{ N} \times ۲ \times ۴۹$$

$$\Rightarrow m = \frac{۰,۹\text{ N} \times ۱۰}{۰,۹\text{ N}} \text{ kg} = ۱\text{ N} \times ۱\text{ kg} = ۱\text{ kg}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۹)

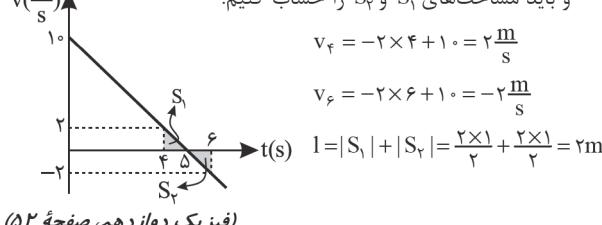
۶۲. گزینه ۳ صحیح است.

گام اول: از قانون دوم نیوتون شتاب جسم را حساب می‌کنیم:

$$-F = ma \Rightarrow ۴ = -۲a \Rightarrow a = -۲\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

گام دوم: نمودار سرعت - زمان را رسم می‌کنیم:

$$v = at + v_0 \Rightarrow v = -2t + 10 \quad v = 0 \Rightarrow t = 5\text{ s}$$

گام سوم: دو ثانیه سوم مربوط به بازه زمانی $t_1 = ۶\text{ s}$ تا $t_2 = ۱۱\text{ s}$ می‌شود

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۲)

۶۳. گزینه ۲ صحیح است.

از رابطه $K = \frac{۱}{۲}mv^2$ داریم:

$$\frac{K_2}{K_1} = \left(\frac{v_2}{v_1}\right)^2 \xrightarrow{v_2 = ۱/۲v_1} \frac{K_2}{K_1} = \frac{۱}{۴} \Rightarrow \frac{\Delta K}{K_1} \times ۱۰۰ = \frac{۱}{۴} \times ۱۰۰ = ۲۵\%$$

(فیزیک دهم، صفحه ۵۶)

۵۴. گزینه ۴ صحیح است.

برای هر راستای x و y نیروهای وارد بر جسم را مشخص می‌کنیم و از قانون اول داریم:

$$F_{N_i} = mg + F_y = ۱۰ + ۶ = ۱۶\text{ N}$$

$$F_{x_i} = \lambda N$$

$$\frac{F_{N_i}}{F_{N_r}} = \frac{۱۶}{\lambda} = ۲$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۸)

۵۵. گزینه ۲ صحیح است.

$$F - f_k = ma \Rightarrow F - ۴\text{ N} = ۱۰\text{ N} \times ۲ \Rightarrow F = ۲۴\text{ N}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۳)

گام اول: شتاب اتومبیل را از رابطه مستقل از سرعت اولیه برحسب سرعت نهایی حساب می‌کنیم:

$$\Delta x = -\frac{۱}{۲}at^2 + vt \Rightarrow ۲۶ = -\frac{۱}{۲} \times a \times ۴^2 + ۱۰ \times ۴ \Rightarrow a = ۲\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

گام دوم: از قانون دوم نیوتون استفاده می‌کنیم و نیروی پیشران را حساب می‌کنیم:

$$F - f_k = ma \Rightarrow F - ۴\text{ N} = ۱۰\text{ N} \times ۲ \Rightarrow F = ۲۴\text{ N}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۴)

۵۶. گزینه ۱ صحیح است.

گام اول: از قانون دوم نیوتون استفاده می‌کنیم و شتاب را حساب می‌کنیم:

$$mg + f_D = ma \Rightarrow ۰,۲ \times ۱۰ + ۰,۲ = ۰,۲a \Rightarrow a = ۱\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

گام دوم: با استفاده از معادله مستقل از زمان مسافتی که بالا می‌رود را حساب می‌کنیم:

$$v^2 - v_0^2 = ۲ad \Rightarrow ۱۱^2 - ۱^2 = ۲ \times ۱ \times \Delta y \Rightarrow \Delta y = \frac{۱۱ \times ۱۱}{۲ \times ۱} = ۵,۵\text{ m}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۵)

۵۷. گزینه ۳ صحیح است.

گام اول: در این حالت تنها نیروی موثر وارد بر جسم، نیروی اصطکاک جنبشی می‌باشد به این ترتیب داریم:

$$-f_k = ma \Rightarrow -\mu_k mg = ma \Rightarrow a = -\mu_k g = -\frac{۰,۲}{۰,۲} \times ۱۰ = -۱\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

گام دوم: از معادله مستقل از زمان مسافت را حساب می‌کنیم:

$$v^2 - v_0^2 = ۲ad \Rightarrow d_s = \frac{v^2}{۲a} = \frac{۱۰^2}{۲ \times ۱} = ۵\text{ m}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۳)

۵۸. گزینه ۲ صحیح است.

گام اول: حداکثر شتاب ممکن را به ازای $T = ۱۰\text{ N}$ حساب می‌کنیم.

$$T - mg = ma \Rightarrow ۱۰ - ۱ \times ۱۰ = ۱a \Rightarrow a = ۲,۵\frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

گام دوم: مدت زمان بالا رفتن به ارتفاع ۵ متر را حساب می‌کنیم:

$$\Delta y = \frac{۱}{۲}at^2 + v_0 t - \frac{v_0^2}{۲a} \Rightarrow ۵ = \frac{۱}{۲} \times ۲,۵ \times t^2 \Rightarrow t = ۲\text{ s}$$

(فیزیک دوازدهم، صفحه ۳۶۵)



مرکز آموزش مدارس برتر

شیمی

۷۱. گزینه ۴ صحیح است.

بررسی گزینه های نادرست:

(۱) اغلب سنگ های کلیه از رسوب کردن برخی نمک های کلسیم دار در کلیه ها تشکیل می شوند.

(۲) مواد نامحلول به دسته ای از مواد گفته می شود که اتحال پذیری آن ها کمتر از ۱٪ گرم در ۱۰۰ گرم آب است.

(۳) کلسیم فسفات ترکیبی نامحلول در آب بوده و با سدیم سولفات واکنش نمی دهد.

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۰ و ۱۰۱)

۷۲. گزینه ۳ صحیح است.

فقط عبارت (ب) نادرست است.

بررسی عبارت نادرست:

(ب) میله شیشه ای مالش داده شده به موی خشک، دارای بار الکتریکی منفی بوده و باریکه آب را از راستای طبیعی خود منحرف می کند.

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۳ تا ۱۰۵)

۷۳. گزینه ۱ صحیح است.

بررسی گزینه های نادرست:

(۲) بیشترین برهمنکش ها میان مولکول های یک ماده در حالت فیزیکی جامد وجود دارد.

(۳) در دمای ۲۵°C و فشار ۱atm ، I_۲ جامد اما Br_۲ مایع است.

(۴) در مواد ناقطبی، بین دمای جوش و جرم مولی رابطه مستقیم وجود دارد.

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۴ و ۱۰۵)

۷۴. گزینه ۲ صحیح است.

بررسی گزینه نادرست:

(۲) میزان قطبیت مولکول های آب نزدیک به دو برابر مولکول های هیدروژن سولفید است.

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۶ و ۱۰۷)

۷۵. گزینه ۳ صحیح است.

ابتدا اتحال پذیری نمک در دمای ۲۵°C را محاسبه می کنیم. در صد جرمی محلول سیر شده در این دما، ۲۰٪ است. یعنی در هر ۸۰ گرم آب ($= 100 - 20$) ، ۲۰ گرم نمک حل شده است. پس داریم:

$$S_2 = \frac{20}{80} \times 100 = 25$$

حال با توجه به مقدار رسوب تشکیل شده و آب موجود در محلول می توان نوشت:

$$\frac{آب}{رسوب} = \frac{آب}{رسوب} \times \frac{100g}{30g} = S_1 = 75$$

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

۷۶. گزینه ۱ صحیح است.

تنها مقایسه اول درست است. بین مولکول های NH_۳ پیوند هیدروژنی برقرار شده و نقطه جوش بالاتری دارد.

مقایسه درست موارد داده شده به صورت زیر است:

مورد دوم: قدرت نیروهای بین مولکولی: HF > HBr > HCl

مورد سوم: گشتاور دوقطبی: I_۲ = Br_۲ = F_۲ = ۰

مورد چهارم: اختلاف نقطه جوش با آب: H_۲S > NH_۳ > HF > آب.

(شیمی دهم، صفحه های ۱۰۷ تا ۱۰۴)

۶۴. گزینه ۴ صحیح است.

از قضیه کار و انرژی جنبشی استفاده می کنیم:

$$W_{mg} + W_{f_d} = K_2 - K_1 \Rightarrow mgh + W_{f_d} = \frac{1}{2}m(v_2^2 - v_1^2)$$

$$\Rightarrow ۰/۵ \times ۱۰ \times ۱۵ + W_{f_d} = \frac{1}{2} \times ۰/۵ (۲۵۶ - ۱۰۰) \Rightarrow ۷۵ + W_{f_d} = ۳۹$$

$$\Rightarrow W_{f_d} = -۳۶\text{J}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۷۶)

۶۵. گزینه ۱ صحیح است.

از قضیه کار و انرژی جنبشی می توان نوشت:

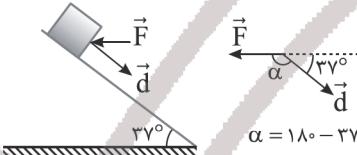
$$W_{mg} + W_{\text{شخص}} = \frac{1}{2}mv_2^2 - \frac{1}{2}mv_1^2$$

$$\Rightarrow -۰/۲ \times ۱۰ \times ۲ + W_{\text{شخص}} = \frac{1}{2} \times ۰/۲ \times ۵^2 \Rightarrow W_{\text{شخص}} = ۶/۵\text{J}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۶۳)

۶۶. گزینه ۴ صحیح است.

چون تنیدی ثابت و برابر $\frac{m}{s}$ است، در مدت ۲s جایه جایی روی سطح شبیدار ۴m است.



$$W_F = Fd \cos \alpha = F(d) \cos(180 - 37) = -Fd \cos(37)$$

$$W_F = ۱۲ \times ۴ \times ۰/۸ = -۳۸.۴\text{J}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۵۶)

۶۷. گزینه ۱ صحیح است.

$$F_N - mg = ma$$

$$F_N - ۶۰ = ۶ \times ۲ \Rightarrow F_N = ۷۲\text{N}$$

$$W_{F_N} = +F_N d = ۷۲ \times ۴ = ۲۸۸\text{J} = ۲/۸\text{kJ}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۶۱)

۶۸. گزینه ۱ صحیح است.

$$E_A = E_B \Rightarrow mgh_A + \cancel{K_A} = mgh_B + \cancel{\frac{1}{2}mv_B^2}$$

$$\Rightarrow ۱ \cdot h_A = ۱ \times ۲ + \frac{1}{2} \times ۴^2 = ۲۸ \Rightarrow h_A = ۲/۸\text{m}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۶۱)

۶۹. گزینه ۲ صحیح است.

$$W_t = W_{mg} + W_{f_k} + \cancel{W_{F_N}}$$

$$\Delta K = -mgh - f_k \times d$$

$$\frac{1}{2}m(v_2^2 - v_1^2) = -(mgds \sin ۳۰ + f_k \times d)$$

$$\frac{1}{2} \times ۰/۵ (۰ - ۱۰) = -(۵ \times d \times \frac{1}{2} + ۲/۵ \times d)$$

$$-۲۵ = -۵d \Rightarrow d = ۵\text{m}$$

(فیزیک دهم، صفحه ۶۹)

۷۰. گزینه ۲ صحیح است.

$$v = \frac{\Delta h}{\Delta t} \Rightarrow ۱ = \frac{۱}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = ۱\text{s}$$

یعنی در هر ثانیه بالابر یک متر بالا می رود.

$$\Delta K = W_{mg} + W_{f_k} + \cancel{W_{F_N}}$$

$$\Delta K = W_{mg} + W_{f_k} + \cancel{W_{F_N}}$$

$$\Rightarrow ۰ = W_{mg} - mg\Delta h + W_{f_k} \Rightarrow P \times t - mg\Delta h + W_{f_k}$$

$$\Rightarrow ۰ = ۲ \times ۱۰ \times ۱ - ۱۲ \times ۱ \times ۱ + W_{f_k}$$

$$\Rightarrow W_{f_k} = -۸ \times ۰\text{J} = -۸\text{kJ}$$

مقدار کار نیروی اصطکاک همان انرژی تلف شده است.

(فیزیک دهم، صفحه ۷۶)



۸۲. گزینه ۲ صحیح است.

عبارت‌های (آ) و (ت) درست‌اند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

(ب) شیمی‌دان‌ها پیش از شناخته شدن ساختار اسیدها و بازها، افزون بر ویژگی‌های اسیدها و بازها با برخی واکنش‌های آن‌ها نیز آشنا بودند.

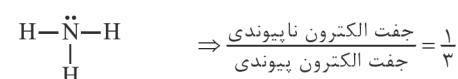
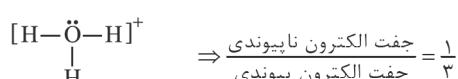
(پ) سوانت آرنیوس نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را بر مبنای علمی توصیف کرد. اما پیش از او اسیدها و بازها کشف شده بودند.

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۳ و ۱۴)

۸۳. گزینه ۱ صحیح است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) ساختار لوویس هیدرونیوم و آمونیاک به صورت زیر است:



(۲) در محلول‌های بازی نیز یون هیدرونیوم وجود دارد، اما غلظت آن از یون هیدروکسید کمتر است.

(۳) HCl(g) HCl(aq) یک اسید آرنیوس است. زیرا می‌تواند در اثر انحلال در آب غلظت یون هیدرونیوم را افزایش دهد.

(۴) خاصیت اسیدی در محلول اسیدها، به یون هیدرونیوم نسبت داده می‌شود.

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۴ و ۱۵)

۸۴. گزینه ۲ صحیح است.

موارد اول و چهارم درست است.

بررسی موارد:

مورد اول: ترکیب‌های هیدروژن‌دار گروه ۱۷ جدول دوره‌ای، یا اسید قوی (HCl، HBr) یا اسید ضعیف (HF) به شمار می‌روند. بنابراین جزو مواد الکتروولیت بوده و لامپ در محلول یک مولا رآن‌ها به صورت پرنور یا کمنور ظاهر می‌شود.

مورد دوم: استون یک ماده غیر الکتروولیت بوده و لامپ در مدار الکتریکی خاموش باقی می‌ماند.

مورد سوم: اسیدها و بازهای ضعیف در آب یون تولید می‌کنند بنابراین لامپ به صورت روشن و کمنور ظاهر می‌شود.

مورد چهارم: اتانول همانند ترکیب A، یک غیر الکتروولیت به شمار می‌رود.

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۸)

۸۵. گزینه ۳ صحیح است.

موارد اول، دوم و پنجم نادرست‌اند. بررسی موارد نادرست:

مورد اول: به اسیدی که هر مولکول آن در آب تنها می‌تواند یک یون هیدرونیوم تولید کند، اسید تک‌پروتون دار می‌گویند.

مورد دوم: به فرایندی که در آن یک ترکیب مولکولی (نه یونی) در آب به یون‌های مثبت و منفی تبدیل شود، یونش می‌گویند.

مورد پنجم: در محلول $\frac{1}{2}$ مولا نیتریک اسید مولکول‌های یونیده نشده وجود ندارد. بنابراین $[HNO_3] = 0$ است. از طرفی غلظت

یون‌های هیدرونیوم و نیترات برابر $\frac{1}{2}$ مول بر لیتر است:

$$[HNO_3] + [NO_3^-] + [H_3O^+] = 0 + 0 \cdot \frac{1}{2} + 0 \cdot \frac{1}{2} = 0 \cdot \frac{1}{4} \text{ mol L}^{-1}$$

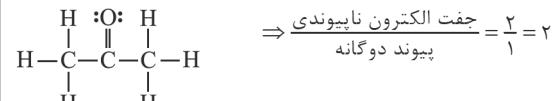
(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۶ و ۱۷)

۷۷. گزینه ۲ صحیح است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) اتانول (C_2H_5OH) نوعی سوخت سبز بوده و نسبت شمار اتم‌های هیدروژن به کربن در آن برابر ۳ است.

(۲) ساختار لوویس استون به صورت زیر است:



(۳) اتانول و استون به دلیل داشتن اتم اکسیژن هیدروکربن نیستند.

(۴) اتانول به دلیل برقراری پیوند هیدروژنی، نقطه جوش بالاتری از استون دارد.

(شیمی دهم، صفحه ۱۰۷)

۷۸. گزینه ۳ صحیح است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

(۱) در ساختار یخ، مولکول‌های آب در جاهای به نسبت ثابتی قرار دارند و هر اتم اکسیژن با دو پیوند اشتراکی به دو اتم هیدروژن در یک مولکول و با دو پیوند هیدروژنی به دو اتم هیدروژن از دو مولکول دیگر متصل است.

(۲) در ساختار یخ، اتم‌های اکسیژن در رأس حلقه‌های شش‌ضلعی قرار دارند و شبکه‌ای سه‌بعدی و منظم را به وجود می‌آورند.

(۴) در حالت مایع بین مولکول‌های آب پیوند هیدروژنی کمتری نسبت به یخ وجود دارد و مولکول‌های آن روی هم می‌لغزند و جابه‌جا می‌شوند.

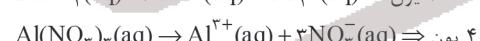
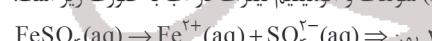
(شیمی دهم، صفحه‌های ۱۰۹ و ۱۱۰)

۷۹. گزینه ۴ صحیح است.

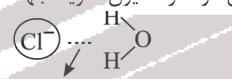
عبارت‌های (ب)، (پ) و (ث) نادرست است.

بررسی عبارت‌های نادرست:

(ب) اتحال آهن (II) سولفات و آلومینیم نیترات در آب به صورت زیر است:



(پ) در هنگام آب پوشی یون‌های کلرید در آب، مولکول‌های آب از سمت اتم هیدروژن در اطراف یون کلرید جهت‌گیری می‌کنند.



نیروی جاذبه یون - دوقطبی

(ث) بیش از نیمی از آب تشکیل دهنده بدن انسان درون یاخته‌ها وجود دارد.

(شیمی دهم، صفحه‌های ۱۱۰ تا ۱۱۳)

۸۰. گزینه ۲ صحیح است.

موارد دوم و پنجم درست است.

بررسی موارد نادرست:

مورد اول: با عبور آب از صافی کربن تنها میکروب‌ها حذف نمی‌شوند و فلزات سمی حذف نمی‌شود.

مورد سوم: خیار در آب شور چروک‌کیده می‌شود (نه متورم). همچنین دیواره سلولی نقش غشای نیمه‌تراوا را ایفا می‌کند.

مورد چهارم: نیاز بدن به یون K^+ دو برابر یون Na^+ است و از آنجا که بیشتر مواد غذایی حاوی یون K^+ است، نیاز به آن به ندرت احساس می‌شود.

(شیمی دهم، صفحه‌های ۱۱۶ تا ۱۱۹)

۸۱. گزینه ۱ صحیح است.

در زندگی روزمره افزون بر شوینده‌ها و پاک‌کننده‌ها، مواد شیمیایی گوناگونی مصرف می‌شود که در اغلب آن‌ها اسیدها و بازها نقش مهمی دارند.

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۳، ۱۴ و ۱۵)



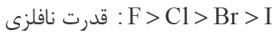
مرکز نجاش آموزش مدارس برتر

مورد دوم: مطابق شکل صفحه ۱۴ کتاب درسی درست است.
مورد سوم: واکنش انجام شده به صورت زیر است:



سولفوریک اسید، یک اسید دوپروتون دار قوی است و در باران اسیدی نیز وجود دارد.

مورد چهارم: با افزایش شعاع هالوژن‌ها (و کاهش خصلت نافلزی) قدرت اسیدی تر کلیپ هیدروژن دار آن افزایش می‌یابد.



(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۴ و ۲۰ تا ۲۴)

۹۱. گزینه ۲ صحیح است.

موارد اول و سوم درست است.

بررسی موارد:

مورد اول: اتم هیدروژن در HF دارای بار جزئی مثبت بوده و در میدان الکتریکی به سمت قطب منفی جهت‌گیری می‌کند.

مورد دوم: نقطه جوش HCl بیشتر F است. زیرا جرم مولی دو مولکول نزدیک به هم است اما HCl قطبی بوده و نیروی بین مولکولی در آن قوی‌تر است. بنابراین هنگام سرد کردن مخلوطی از دو گاز F و HCl، مولکول‌های HCl رودتر به حالت مایع درمی‌آید.

مورد سوم: مولکول‌های O₂ و CO₂ هر دو ناقطبی بوده و نیروی بین مولکولی در آن‌ها از نوع وان‌دروالس است.

مورد چهارم: مولکول‌های NO قطبی هستند. اما نیروی بین مولکولی در آن از نوع وان‌دروالس است.

(شیمی دهم، صفحه‌های ۱۰۴ و ۱۰۵)

۹۲. گزینه ۳ صحیح است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) معادله انحلال پذیری به صورت زیر است:

$$\text{S} - 61 = \frac{75 - 61}{20 - 0} (\theta - 0) \Rightarrow \text{S} = 0.7\theta + 61$$

(۲) ابتدا انحلال پذیری نمک در دمای ۴۰°C را با استفاده از معادله انحلال پذیری تعیین می‌کنیم:

$$\text{S} = 0.7(40) + 61 = 89$$

$$\frac{89}{100 + 89} \times 100 \approx 47 \quad \text{درصد جرمی}$$

(۳) ابتدا انحلال پذیری در دمای ۲۵°C را محاسبه می‌کنیم.

$$\text{S} = 0.7(25) + 61 = 78.5$$

مقادیر نمک مورد نیاز برابر است با:

$$\text{نمک} = \frac{78.5}{100} \times 1\text{kg} = 31.4\text{kg}$$

(۴) با توجه به انحلال پذیری نمک در دو دمای ۴۰°C و ۲۰°C می‌توان نوشت:

$$\text{رسوب} = \frac{(89 - 75)}{189} \times \text{محلول} = 14.8\text{g}$$

(شیمی دهم، صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

۹۳. گزینه ۲ صحیح است.

عبارت‌های (آ) و (پ) درست است.

بررسی عبارت‌های نادرست:

(ب) استون حلال برخی چربی‌ها، لاک‌ها و رنگ‌ها بوده و گشتاور دوفقطی آن بزرگ‌تر از صفر است.

(ت) اتانول به هر نسبتی در آب حل شده و نمی‌توان از آن محلول سیرشدۀ در آب تهیه کرد.

(ث) گشتاور دوقطبی غالب هیدروکربن‌ها ناچیز و در حدود صفر است.

(شیمی دهم، صفحه ۱۰۹)

۸۶. گزینه ۳ صحیح است.

ابتدا غلظت مولی اسید حل شده را تعیین و سپس غلظت اسید یونیده

نشده را محاسبه می‌کنیم:

برای اسید HA می‌توان نوشت:

$$[\text{H}^+] = M\alpha \Rightarrow 0.375 = M \times 0.15 \Rightarrow M = 2.5 \text{ mol L}^{-1}$$

$$[\text{HA}]_{\text{بونینده شده}} = M - [\text{HA}] = M(1 - \alpha) = M(1 - 0.15) = 2.5 \times 0.85 \text{ mol L}^{-1}$$

$$[\text{HB}]_{\text{بونینده نشده}} = M(1 - \alpha) = 2(1 - 0.25) = 1.5 \text{ mol L}^{-1}$$

در نهایت می‌توان نوشت:

$$\frac{\text{مول HA}_{\text{بونینده نشده}}}{\text{مول HB}_{\text{بونینده نشده}}} = \frac{2.5 \times 0.85 \times 0.2}{1.5 \times 0.3} \approx 0.94$$

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۱۹ تا ۱۲۱)

۸۷. گزینه ۳ صحیح است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

(۱) سرعت مصرف واکنش دهنده‌ها و تولید فراورده‌ها در یک سامانه تعادلی متناسب با ضریب استوکیومتری آن‌ها است. بدیهی است فقط هنگامی که تمامی ضرایب برابر يك باشد، سرعت مصرف و تولید تمامی مواد در تعادل با هم برابر است.

(۲) در سامانه تعادلی، سرعت واکنش رفت و برگشت با هم برابر است. در نتیجه غلظت مواد پس از برقراری تعادل ثابت می‌ماند.

(۴) HI اسید قوی بوده و محلول آن مثالی از سامانه تعادلی نیست. (شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۲۰ تا ۱۲۲)

۸۸. گزینه ۴ صحیح است.

با توجه به جدول صفحه ۲۳ کتاب درسی، قدرت اسیدی استیک اسید از فورمیک اسید و نیترواسید کمتر است.

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۲۳ تا ۱۲۵)

۸۹. گزینه ۱ صحیح است.

ابتدا غلظت یون هیدرونیوم در محلول اسید HY را تعیین می‌کنیم:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]}{1 - \alpha} = \frac{\frac{[\text{H}^+]}{M\alpha}}{1 - \alpha} = \frac{[\text{H}^+] \alpha}{1 - \alpha} \Rightarrow 0.4 = \frac{[\text{H}^+] \times 0.1}{1 - 0.1}$$

$$\Rightarrow [\text{H}^+] = 0.36 \text{ mol L}^{-1}$$

غلظت یون هیدرونیوم در محلول اسید HX برابر ۰.۱۸ مول بر لیتر است. حال می‌توان غلظت HX را محاسبه کرد:

$$K_a = \frac{[\text{H}^+]^2}{M - [\text{H}^+]} \Rightarrow 0.06 = \frac{(0.18)^2}{M - 0.18} \Rightarrow M = 0.72 \text{ mol L}^{-1}$$

جرم اسید حل شده برابر است با:

$$2L \times 0.72 \text{ mol HX} \times \frac{15 \text{ g HX}}{1 \text{ mol HX}} = 216 \text{ g HX}$$

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۲۰ تا ۱۲۲)

۹۰. گزینه ۴ صحیح است.

همۀ موارد درست‌اند. بررسی موارد:

مورد اول: K_a هیدروسیانیک اسید کوچک‌تر از K_a کربنیک اسید است. بنابراین در دما و غلظت یکسان، سرعت واکنش HCN با فلز منیزیم کمتر از H₂CO₃ است.



۱۰۰. گزینه ۴ صحیح است.

در ابتدای بهار، خورشید بر مدار استوا عمود می‌تابد. در اول تیرماه بر مدار رأس السرطان تابش عمود می‌باشد. در اول زمستان بر مدار رأس الجدی تابش عمود می‌باشد و مجدداً در اول پاییز بر استوا عمود می‌تابد.

۱۰۱. گزینه ۴ صحیح است.

تریاس، ژوراسیک و کرتاسه دوره می‌باشند چون در سوال دوران مدنظر بوده است، پاسخ صحیح مژوزوئیک می‌باشد.

۱۰۲. گزینه ۳ صحیح است.

نخستین گیاهان گلدار در ابتدای دوره کرتاسه ظاهر شده‌اند.

۱۰۳. گزینه ۲ صحیح است.

ترتیب دوره‌ها: کامبرین ← اردوسین ← سیلورین ← دونین ← کربونیفر ← پرمین ← تریاس ← ژوراسیک ← کرتاسه ← پالئوزن ← نئوزن
لایه‌ها ۲ بار از آب خارج شده است.

۱۰۴. گزینه ۲ صحیح است.

در اثر فروپاشی اورانیوم ۲۳۵ بعد از ۷۱۳ میلیون سال عنصر پایدار سرب ۲۰۷ ایجاد می‌شود.

۱۰۵. گزینه ۴ صحیح است.

$$= ۵۷۳^{\circ}$$

$$\frac{۱}{۳۲} \rightarrow \frac{۱}{۳۳} \rightarrow \frac{۱}{۴} \rightarrow \frac{۱}{۸} \rightarrow \frac{۱}{۱۶} \rightarrow \frac{۱}{۲} \rightarrow ۱ \rightarrow \frac{۱}{۴} \rightarrow \frac{۱}{۸} \rightarrow \frac{۱}{۱۶} \rightarrow \frac{۱}{۳۲}$$

$$\text{بار} = ۵ = \text{تعداد نیمه‌عمر}$$

$$\text{سال} = ۵ \times ۵۷۳^{\circ} = ۲۸۶۵ = \text{نیمه‌عمر} \times \text{تعداد نیمه‌عمر} = \text{سن}$$

۱۰۶. گزینه ۳ صحیح است.

A > B > C > D > F > M ← ترتیب پدیده‌ها

۱۰۷. گزینه ۱ صحیح است.

در محل بیرون آمدن ماقما، سنگ‌ها سن کمتری دارند و اصطلاحاً تازه متولد شده‌اند و هر چه از بستر اقیانوس‌ها فاصله می‌گیریم سن سنگ‌ها بیشتر می‌شود. چون B به زیر A فروانش کرده و A در نزدیکی خود پشتۀای ندارد، پس از بقیه قدیمی‌تر است.

۱۰۸. گزینه ۲ صحیح است.

در حضیض خورشیدی (نیم‌کره شمالی) اول دی‌ماه آغاز می‌گردد و به ترتیب برخلاف عقریه‌های ساعت حرکت می‌کنیم و در منطقه B به اردیبهشت می‌رسیم.

۱۰۹. گزینه ۴ صحیح است.

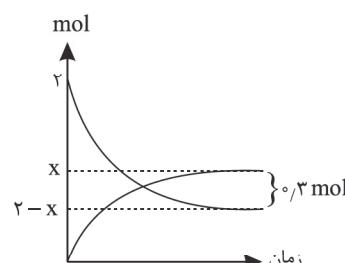
عصر یخندهان دوران پالئوزوئیک در دوره پرمین و پایان دوران رخ داده است و باعث یک انفراض بزرگ گردید.

۱۱۰. گزینه ۲ صحیح است.

مراحل چرخه ویلسون: بازشدنی ← گسترش ← بسته شدن ← برخورد

۹۴. گزینه ۴ صحیح است.

فرض می‌کنیم x مول یون هیدروجنوم تولید شود. در نتیجه x مول از اسید HA مصرف شده و $x - ۲$ مول از آن در محلول باقی می‌ماند. بنابراین با توجه به نمودار می‌توان نوشت:



$$x - (2 - x) = 0.3 \Rightarrow x = 1.15 \text{ mol}$$

$$\alpha = \frac{x}{M} \times 1.00 = \frac{1.15}{2} \times 1.00 = 0.575$$

بنابراین درصد اسید یونیده نشده برابر است با:
 $100 - 0.575 = 99.425$
 (شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۱۱ و ۱۲)

۹۵. گزینه ۳ صحیح است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) در دما و غلظت بکسان، هرچه ثابت یونش اسیدی بزرگ‌تر باشد، درجه یونش آن نیز بزرگ‌تر است.
 (۲) با توجه به مقدار عددی ثابت تعادل می‌توان گفت هر سه اسید جزو اسیدهای ضعیف دسته‌بندی می‌شوند. در نتیجه در محلول آنها غلظت یون‌ها از مولکول‌های اسید یونیده نشده کمتر است.

(۳) ابتدا درجه یونش اسید HY را محاسبه می‌کنیم:

$$K_a = M\alpha^2 \Rightarrow \alpha^2 = 4 \times 10^{-4} \Rightarrow \alpha = 0.02$$

$$[HY]_{\text{بینیده نشده}} + 2[H^+] = M(1 - \alpha) + 2\alpha M = M(1 + \alpha)$$

$$= 1 \times (1 + 0.02) = 1.02$$

(۴) مقایسه غلظت آنیون‌ها مشابه مقایسه ثابت یونش سه اسید است:

$$K_{HY} > K_{HX} > K_{HZ} \Rightarrow [Y^-] > [X^-] > [Z^-]$$

(شیمی دوازدهم، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۳)

زمین‌شناسی

۹۶. گزینه ۲ صحیح است.

قطر کهکشان راه شیری صد هزار سال نوری می‌باشد و ضخامت آن ده هزار سال نوری می‌باشد. نسبت آنها به هم برابر 10^{10} می‌باشد.

۹۷. گزینه ۱ صحیح است.

اختلاف فاصله زمین با خورشید در دی‌ماه و تیرماه، نشان‌دهنده فاصله دو کانون می‌باشد.

$$152,000,000 - 147,000,000 = 5,000,000$$

۹۸. گزینه ۱ صحیح است.

سرعت حرکت زمین به دور خورشید وقتی به آن نزدیک‌تر است بیشتر و وقتی از آن دورتر است کمتر می‌شود.

۹۹. گزینه ۳ صحیح است.

در ابتدا فاصله را براساس واحد نجومی به دست می‌آوریم:
 $600 \div 150 = 4$
 واحد نجومی
 $P^r = d^r \Rightarrow P^r = (4)^r \Rightarrow P^r = 64 \Rightarrow P = 8$