



آزمون ۱۳ مرداد ۱۴۰۲ اختصاصی یازدهم تجربی

مدت پاسخ‌گویی به آزمون: ۱۴۰ دقیقه
تعداد کل سوال‌های قابل پاسخ‌گویی: ۱۱۰ سوال

نوع پاسخ‌گویی	مجموع	ریاضی ۲	شیمی ۲	فیزیک ۲	زیست ۲	ریاضی ۱	شیمی ۱	فیزیک ۱	آشنا	طراحی	زمان پاسخ‌گویی	شماره سوال‌ها
اجباری	نگاه به گذشته										۲۰ دقیقه	۱-۲۰
											۱۵ دقیقه	۲۱-۳۰
											۲۰ دقیقه	۳۱-۵۰
											۲۰ دقیقه	۵۱-۶۰
اختیاری	نگاه به آینده										۲۰ دقیقه	۶۱-۸۰
											۱۵ دقیقه	۸۱-۹۰
											۱۰ دقیقه	۹۱-۱۰۰
											۲۰ دقیقه	۱۰۱-۱۱۰
زمان پاسخ‌گویی											۱۴۰ دقیقه	۱۱۰

مسئولان درس، گزینش‌گران و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	گروه ویراستاری	گروه مستندسازی
زیست	کیارش سادات رفیعی	امیرحسین بهروزی‌فرد	حیدر راهواره، حسین منصوری‌مقدم امیررضا پاشاپور	مهسا سادات هاشمی
فیزیک	مهردی شریفی	مهردی شریفی	باپک اسلامی، غلامرضا محبی	حسام نادری
شیمی	پویا رستگاری	پویا رستگاری	ایمان حسین‌نژاد، جواد سوری لکی، هدی بهاری‌پور، وحید افشار، امیرعلی بیات	امیرحسین مرتضوی
ریاضی	محمد بحیرابی	محمد بحیرابی	علی مرشد، سجاد محمدنژاد	سمیه اسکندری

گروه فنی و تولید

مدیر گروه	امیررضا پاشاپوری‌گانه
مسئول دفترچه	امیررضا حکمت‌نیا
مسئول دفترچه	مدیر گروه: محبیا اصغری
مسئول دفترچه: سمية اسکندری	مسئول دفترچه: محبیا اصغری
حروف نگاری و صفحه آرایی	زلیخا آزمند
ناظر چاپ	حمدیم محمدی

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به آدرس اینستاگرامی [@kanoon](https://www.instagram.com/_11t_kanoon) مراجعه کنید.

گروه آزمون
بنیاد علمی آموزشی قلمچی (وقف عام)

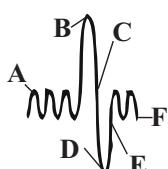
زیست‌شناسی (۱) – طراحی

زیست‌شناسی (۱)
گوارش و جذب مواد
تبدیلات گازی /
از ابتدای جذب مواد و تقطیم
فعالیت دستگاه گوارش تا
انتها نتوء تبدیلات گازی)
(صفحه ها، ۲۵ تا ۴۶)

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال
لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس زیست‌شناسی (۱). هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدینید؟
عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟
هدف‌گذاری، شما برای آزمون امروز جیست؟

چند از ۱۰ آزمون قبل	هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

- | |
|---|
| <p>کدام گزینه، عبارت زیر را به درستی، تکمیل می کند؟</p> <p>«هر بافت پوششی که در جذب مواد غذایی نقش داشته و در حفظ شکمی قرار ، دارای یاخته هایی است که »</p> |
| (۱) دارد - به فرآونی ماده زمینه ای این بافت را می سازند. |
| (۲) ندارد - فضای بین یاخته های زیادی دارد. |
| (۳) ندارد - در بین آن ها رشته های ارتقای گذار مشاهده می شود. |
| (۴) دارد - رشته های پروتئینی غشای پایه را تولید می کنند. |
| کدام عبارت درباره همه بخش هایی در دستگاه گوارش انسان که با لوله گوارش مرتبطاند و در گوارش غذا نقش دارند، صحیح است؟ |
| (۱) توسط یاخته های خود نوعی شیره گوارشی را تولید و ترشح می کنند. |
| (۲) با راماندزی حرکات کرمی، غذا را به بخش بعدی هدایت می کنند. |
| (۳) توسط پرده صفاق به سایر اندام های درون شکم متصل شده اند. |
| (۴) تحت کنترل پیک های شیمیایی عصبی و هورمونی قرار دارند. |
| در بررسی مدفوع فردی بیمار و بالغ، مقادیر زیادی از چربی مشاهده شده است؛ چند مورد می تواند منجر به بروز این اتفاق شود؟ |
| • کاهش ترشحات بخش برونزیز غده ای موجود در زیر و موازی با معده |
| • کاهش فعالیت یاخته های ماهیچه ای روده |
| • رسوب ترکیبات صفراء در کیسه صفراء |
| • ابتلاء به بیماری سلیاک |
| (۱) یک |
| (۲) دو |
| (۳) سه |
| (۴) چهار |
| چند مورد درباره بخشی از لوله گوارش فردی بالغ که آب و بیون های مواد را جذب می کند و مدفوع را به شکل جامد در می آورد، صحیح است؟ |
| * فاقد چین خودگی است و بخشی از ماهیچه های دیواره آن به شکل نوارهای عضلانی طولی در آمد ها ند. |
| * قسمت انتهایی کولون افقی نسبت به قسمت انتهایی کولون بالارو، در سطح پایین تری قرار دارد. |
| * نوعی ویتامین که به کمک عامل داخلی معده جذب می شود، در این بخش نیز تولید می شود. |
| * پر زهای آن با ترشح ماده مخاطی به حرکات کرمی غذای وارد شده کمک می کنند. |
| (۱) ۱۱ |
| (۲) ۲۲ |
| (۳) ۳۳ |
| (۴) ۴۴ |
| محل گوارش بلا فاصله |
| (۱) تکمیل - شیمیایی کربوهیدرات ها - قبل از محلی واقع شده است که یک لایه اضافه در بخش ماهیچه ای خود دارد. |
| (۲) آغاز - شیمیایی پروتئین ها - قبل از محلی قرار دارد که یاخته های بافت پوششی در آن دارای رسپزرهای فرآون می باشد. |
| (۳) تکمیل - شیمیایی لپیدها - بعد از قسمتی قرار دارد که یاخته های پوششی غدد آن پیش ساز آنزیم گوارشی ترشح نمی کند. |
| (۴) آغاز - مکانیکی - بعد از بندهارهای ماهیچه ای واقع شده است که شل شدن آن موجب ایجاد ریفلکس می شود. |
| با توجه به دهنگاره زیر، کدام مورد برای تکمیل عبارت داده شده در ارتباط با فرایندهای مرتبط با تنفس، مناسب است؟ |
| «قضمه سینه در از نظر وضعیت انتباخت در ماهیچه میان بند (دیافراگم) به شابات و از نظر وضعیت انتباخت در ماهیچه های بین دنده های داخلی با تفاوت دارد.» |





۷- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«ویزگی شش‌ها بیشتر در فرایندهای از تهیه ششی نقش دارد که در طی آن می‌باید.»

۱) کشناسانی - فاصله دندنهای متصل به جناغ تا لگن، کاهش

۲) کشناسانی - میزان فشار در داخل پرده جنب، کاهش

۳) پیروی از حرکات قفسه سینه - حجم درون فضای شکمی، کاهش

۴) پیروی از حرکات قفسه سینه - فاصله بین جناغ و ستون مهره‌ها، افزایش

۸- نوعی مجرای تنفسی در انسان، در ساختار خود دارای حلقه‌های غضروفی کامل می‌باشد. چند مورد در ارتباط با آن درست است؟

الف) این مجرا در سمت راست بدن، قطورتر و کوتاه‌تر از سمت چپ بدن است.

ب) برخلاف مجرای دارای غضروفهای C شکل، برخی غضروفهای آن منشعب هستند.

ج) حلقه‌های غضروفی این مجرا در سمت راست بدن، کم‌تر از سمت چپ بدن هستند.

۵) معادل آن در گوسفند، بعد از دو انشعاب اصلی آن، یک انشعاب سوم نیز مشاهده می‌شود که به شش بزرگ‌تر می‌رود.

۱) ۴ ۲) ۳ ۳) ۲ ۴) ۱

۹- درباره نوعی سیستم تنفسی ویژه که فقط در جانوران بی‌مهره می‌تواند مشاهده شود، کدام گزینه به درستی بیان شده است؟

۱) در ابتدای بزرگ‌ترین نایدیس‌های خود، دارای منافذی است که هوا به شکل یکطرفه درون آن جریان دارد.

۲) انشعابات پایانی نایدیس‌ها، درون یاخته‌ها منشعب شده و به کمک نوعی مایع، تبادلات گازی انجام می‌دهند.

۳) لوله‌های تنفسی در این سیستم تنفسی، می‌توانند، به کمک لوله عرضی به یک‌دیگر متصل شوند.

۴) تنها سیستم تنفسی در بی‌مهرگان می‌باشد که سطح تنفسی در داخل بدن قرار دارد.

۱۰- در گردش خون در شکم انسان سالم و بالغ، خون و ممکن نیست توسط یک رگ مشترک به سوی سیاهرگ باب کبدی منتقل شود.

۱) اندام گوارشی با چین‌های حلقوی در اندازه‌های متفاوت - بخشی که در باز جذب آب و یون‌ها از مواد گوارش نیافرته نقش دارد

۲) اندام گوارشی با توانایی ترشح پروتازهای متنوع، قوی و غیرفعال - بخشی از لوله گوارش که دو بندره با نوع ماهیچه‌های متفاوت دارد

۳) اندام غیرگوارشی موجود در زیر نیمة چپ ماهیچه دیافراگم - بخش ابتدایی قسمتی از لوله گوارش که حرکات آن به آهنگی انجام می‌شود

۴) اندام گوارشی که لایه ماهیچه‌ای حلقوی آن مستقیماً با زیرمخاط در تماس نیست - بخشی که یکی از مجرای صفرای یکی می‌شود

زیست‌شناسی (۱) - آشنا**زیست‌شناسی (۱)****گوارش و جذب مواد****/ تبادلات گازی**

- (از ابتدای جذب مواد و تنظیم
فعالیت دستگاه گوارش تا
انتهای تنوع تبادلات گازی)
(صفحه‌های ۲۵ تا ۴۶)

۱۱- کدام گزینه درباره همه یاخته‌های پوششی موجود در لایه مخاطی یک پرز روده باریک، صحیح است؟

۱) در ترشح موسین و بیکرینات نقش دارند.

۲) گاهی مواد مختلفی را با خون مبادله می‌کنند.

۳) با شبکه‌ای از رشته‌های گلیکوپروتئینی مرتبط‌اند.

۴) به گوارش و جذب مواد غذایی می‌پردازند.

۱۲- هورمونی که نقش مستقیمی در دارد.

۱) از اندام کیسی‌ای شکل لوله گوارش ترشح می‌شود - افزایش پیپسینوژن شیره معده

۲) بر ترشحات آنزیمی پانکراس به دوازده مورث است - تغییر pH دوازده

۳) ترشحات غیرآنزیمی پانکراس را تنظیم می‌کند - فالشدن پروتازهای معده

۴) روی بزرگ‌ترین یاخته‌های خدد دیواره معده اثر دارد - ساخت گویچه‌های قرمز

۱۳- کدام عبارت، در ارتباط با دستگاه عصبی روده‌ای انسان صحیح است؟

۱) فقط میزان تحرک روده را تنظیم می‌کند.

۲) فقط در لایه زیر مخاطی روده نفوذ می‌نماید.

۳) همواره همراه با دستگاه عصبی خودمختار فعالیت می‌کند.

۴) با دستگاه عصبی خودمختار ارتباط دارد.

۱۴- گوارش شیمیابی پروتئین‌ها و بیشترین میزان گذرندگی در کدام قسمت از دستگاه گوارش گاو رخ می‌دهد؟ (به ترتیب از راست به چپ)

۱) هزارلا - شیردان ۲) شیردان - هزارلا ۳) نگاری - هزارلا ۴) هزارلا - نگاری



- ۱۵

چند مورد در بیمار مبتلا به سلیاک از بین نمی‌رود؟

الف) یاخته‌های ترشح‌کننده ماده مخاطی

ب) بافت پیوندی زیرمخاط روده باریک

ج) یاخته‌های پوششی دارای ریزبرز

۴) صفر

۳) ۳

۲) ۲

۱) ۱

- ۱۶

کدام گزینه، جمله زیر را به طور نادرست کامل می‌کند؟

«بخشی از مجاری تنفسی که توان مناسب برای تنفس و گشاد شدن دارد، قطعاً»

۱) درون قفسه سینه قرار دارد.

۲) فاقد حلقه‌های غضروفی است.

۳) فاقد تازک است.

۴) فاقد یاخته‌هایی با توانایی اگزوسيتوز است.

- ۱۷ کدام عبارت صحیح است؟

۱) در گویچه قرمز آنژیمی وجود دارد که کربن‌مونوکسید را با آب ترکیب و کربنیک‌اسید ایجاد می‌کند.

۲) مولکول کربنیک اسید ایجاد شده توسط آنژیم کربنیک ایندراز به سرعت در خوناب تجزیه می‌شود.

۳) غلظت اکسیژن اطراف هموگلوبین در اتصال یا جدا شدن اکسیژن به هموگلوبین تعیین‌کننده است.

۴) گلبول قرمز نقش کمتری در انتقال کربن‌دی‌اکسید نسبت به خوناب دارد.

- ۱۸ کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«هر ماهیچه‌ای که»

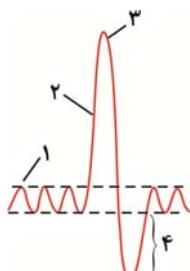
۱) در تنفس آرام و طبیعی، مهم‌ترین نقش را دارد، به هنگام دم به حالت مسطح است.

۲) در بازدم عمیق نقش دارد، در بالای پردهٔ دیافراگم واقع شده است.

۳) تنها در دم عمیق به افزایش حجم قفسه سینه کمک می‌کند، در بالای دندنه‌ها قرار دارد.

۴) در فرآیند فعال تنفس آرام و طبیعی دخالت دارد، موجب افزایش حجم شش‌ها می‌شود.

- ۱۹ کدام گزینه در رابطه با شکل مقابل که مربوط به حجم‌های تنفسی در یک فرد سالم است، صحیح است؟



۱) از لحظه شروع تا نقطه شماره ۱ جهت دم، یک بار ماهیچه‌های ناخیه شکم منقبض می‌شوند.

۲) مقدار حجم تنفسی شماره ۴، از حجم هوای باقیمانده در مجاری هادی، کمتر است.

۳) حجم تنفسی شماره ۲، سبب ورود همه حجم هوای جاری به بخش مبادله‌ای می‌شود.

۴) در نقطه شماره ۳، ابتدا هوای جاری از شش‌ها خارج می‌شود.

- ۲۰ در جانوری که به کمک قادر به است، قطعاً

۱) یاخته‌های سطحی - تبادل گازهای تنفسی - شبکه مویرگی تشکیل می‌شود.

۲) ساز و کار فشار منفی - افزایش کارایی تنفسی خود - منافذ تنفسی در انتهای ساختار تنفسی قرار دارند.

۳) لوله‌های منشعب و مرتبط به هم - تنفس - پاهای جلویی، طوبیل‌ترین پاهای بدن هستند.

۴) میکروب‌ها - گوارش سلولز در معدة چهارقسمتی خود - جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت سطح تنفسی آن برقرار می‌شود.

۱۵ دقیقه

فیزیک (۱)**ویژگی های فیزیکی مواد**

- (ا) از ابتدای فصل تا
- (ب) ابتدای فشارسنج هوا
- (بارومتر)
- (صفحه های ۲۳ تا ۳۷)

فیزیک (۱) - طراحی**هدف گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال**لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس **فیزیک (۱)**، هدف گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل
--------------------------------------	---------------------

۲۱- چه تعداد از عبارت‌های زیر به درستی بیان شده است؟

- (الف) هنگامی که یک لیوان پر از آب را کچ می‌کنیم، آب به راحتی از آن می‌ریزد. این مشاهده ما را به این نتیجه می‌رساند که مولکول‌های مایع بر روی هم می‌لغزند.
- (ب) با برداشتن در شیشه عطر، تمام فضای اتاق خوشبو می‌شود؛ زیرا تندي حرکت مولکول‌های عطر نسبت به تندي مولکول‌های هوا بسیار زیاد است.
- (پ) مولکول‌های مایع به صورت منظم و متقاضن در کنار یکدیگر قرار دارند.

- (ت) عامل ایجاد فرآیند پخش ذرات نمک در آب، حرکت نامنظم و کاتورهای مولکول‌های آب و برخورد آن‌ها با ذرات سازنده نمک است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۲۲- در صورتی که چند قطره از مایع را بر روی سطح یک شیشه خشک و تمیز بریزیم، مایع به شکل زیر بر روی سطح شیشه قرار می‌گیرد. در صورتی که لوله موبینی از جنس این شیشه را در داخل ظرفی دارای همین مایع قرار دهیم، سطح مایع در لوله از سطح آزاد آن در ظرف است و با افزایش قطره داخلی لوله موبین، سطح مایع در لوله می‌آید.

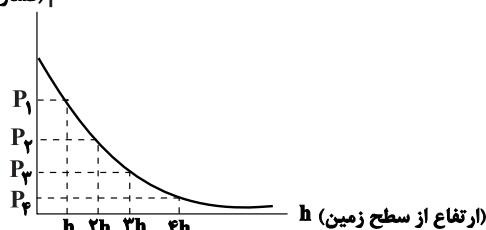
(۱) پایین‌تر - پایین‌تر

(۲) بالاتر - پایین‌تر

(۳) بالاتر - پایین‌تر

- ۲۳- اگر در ارتفاع‌های h , $2h$, $3h$ و $4h$ از سطح زمین، فشار هوا به ترتیب P_1 , P_2 , P_3 و P_4 و چگالی هوا به ترتیب ρ_1 , ρ_2 , ρ_3 و ρ_4 باشد، چه تعداد از موارد زیر در مورد مقایسه فشار و چگالی هوا در این نقاط صحیح است؟

(فشار هوا)



۲ (۲)

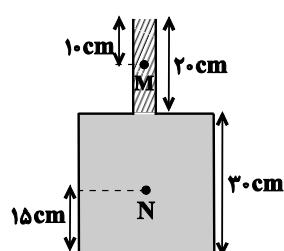
۴ (۴)

الف) $P_1 > P_2 > P_3 > P_4$ ب) $P_4 > P_3 > P_2 > P_1$ پ) $P_1 - P_2 = P_3 - P_4$ ت) $P_1 - P_4 > P_2 - P_3$

۱ (۱)

۳ (۳)

- ۲۴- مطابق شکل زیر، قسمت باریک ظرف استوانه‌ای از مایعی به چگالی ρ_1 و قسمت پایین ظرف از مایعی به چگالی ρ_2 پر شده است و در این حالت اندازه نیرویی که از طرف مایع‌ها به کف ظرف وارد می‌شود برابر با 810 N است. اگر شعاع دهانه باریک ظرف 2 cm باشد، اختلاف فشار نقاط M و N چند



$$\text{کیلوپاسکال است؟} \quad (\text{حجم مایع } \rho_2, \text{ مایع } \rho_1 \text{ برابر حجم مایع } \rho_1 \text{ است، } g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}} \text{ و } \pi = 3 \text{ است.})$$

۱۱۲/۵ (۱)

۵۰ (۲)

۲۲۵ (۳)

۱۰۰ (۴)



۲۵- ابعاد مکعب مستطیل تُپری 5 cm^3 و چگالی ماده سازنده آن $5 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}$ است. وقتی این مکعب مستطیل را از بزرگترین وجه روی سطح افقی قرار می‌دهیم، وزنه چند نیوتنی بر روی آن قرار دهیم تا فشاری که بر سطح افقی وارد می‌کند، هم اندازه فشاری باشد که زمانی که از روی

$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}) \quad \text{کوچکترین وجه روی سطح افقی قرار می‌گیرد، به سطح وارد می‌کند؟$$

۵/۴ (۴)

۶/۳ (۳)

۴/۲ (۲)

۳/۶ (۱)

۲۶- ابعاد ظرف استوانه‌ای B، دو برابر ابعاد ظرف استوانه‌ای A است. ظرف A را پُر از آب می‌کنیم و هم جرم با آب آن، در استوانه B جیوه می‌ریزیم.

فشاری که آب بر کف ظرف A وارد می‌کند، چند برابر فشاری است که جیوه بر کف ظرف B وارد می‌کند؟ ($\rho_{\text{آب}} = 1000 \text{ kg/m}^3$, $\rho_{\text{جيوه}} = 13 \text{ kg/m}^3$)

۴ (۴)

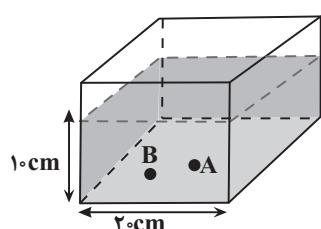
۱۳/۶ (۳)

 $\frac{1}{4}$ (۲) $\frac{1}{13}$ (۱)

۲۷- مطابق شکل زیر، در ظرف مکعب‌شکلی، آب وجود دارد. قطعه سنگی را به جرم 400 g ، به آرامی درون ظرف می‌اندازیم، به‌طوری که قطعه سنگ در کف

ظرف و در نقطه A قرار می‌گیرد. در این حالت، فشار ناشی از آب در نقطه B در کف ظرف چند پاسکال و چگونه تغییر می‌کند؟

$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}, \rho_{\text{آب}} = 1000 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}, \rho_{\text{سنگ}} = 5 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3})$$



(۱) ۱۰ ، افزایش

(۲) ۱۰ ، کاهش

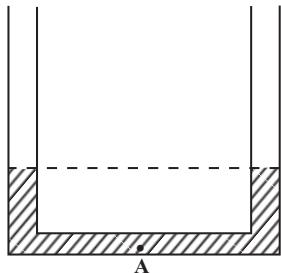
(۳) ۲۰ ، افزایش

(۴) ۲۰ ، کاهش



-۲۸- مطابق شکل زیر، در یک لوله U شکل مقداری آب در حال تعادل است. سطح مقطع لوله در دو طرف آن یکسان و برابر 2 cm^2 است. چند گرم روغن با

$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}, \rho_{آب} = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}) \quad \text{چگالی } \frac{g}{\rho_{آب}} = 10 \text{ cm}^3$$



۴ (۱)

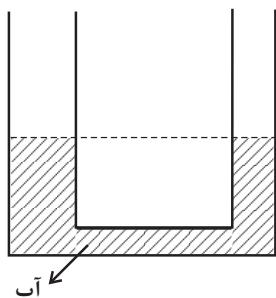
۵ (۲)

۶ (۳)

۱۰ (۴)

-۲۹- در لوله U شکل زیر، قطر مقطع لوله سمت چپ، ۲ برابر قطر لوله سمت راست است. اگر در شاخه سمت راست تا ارتفاع 5 cm روغن با

$$(g = 10 \frac{\text{N}}{\text{kg}}, \rho_{آب} = 1 \frac{\text{g}}{\text{cm}^3}) \quad \text{چگالی } \frac{g}{\rho_{آب}} = 10 \text{ cm}^3$$



۰/۸ (۱)

۳/۲ (۲)

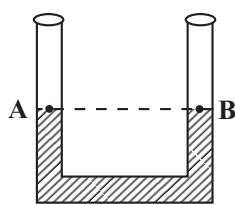
۲ (۳)

۴ (۴)

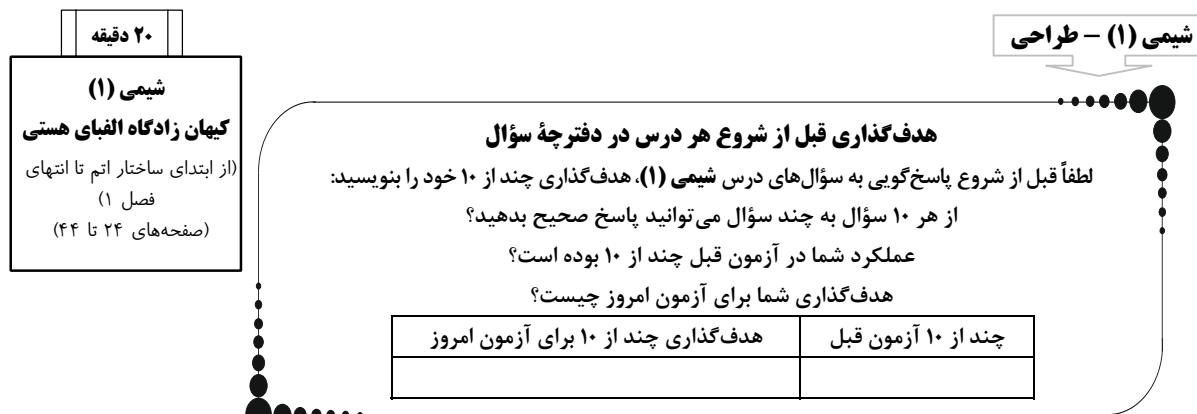
-۳۰- مطابق شکل زیر، در لوله U شکل مقداری جیوه در حال تعادل قرار دارد. سطح آزاد جیوه در دو طرف لوله با نقطه‌های A و B نامگذاری شده است. اگر

در شاخه سمت چپ مقداری مایع کمتر است ریخته شود، کدام گزینه در مورد فشار نقطه‌های A و B، بعد از تعادل دو مایع درست

است؟ (مکان نقاط A و B ثابت است و با ریختن مایع تغییری نمی‌کند).

 $P_A > P_B$ (۱) $P_A = P_B$ (۲) $P_A < P_B$ (۳)

(۴) باید نسبت چگالی مایع به جیوه معلوم باشد.

**۳۱ - کدام گزینه نادرست است؟**

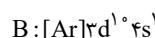
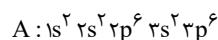
- (۱) مدل بور توانست طیف نشری خطی هیدروژن را برخلاف سایر عناصر توجیه کند.
 - (۲) الکترون در هر لایه‌ای که باشد، در همه نقاط اتم حضور می‌یابد، اما در یک محدوده احتمال حضور بیشتری دارد.
 - (۳) انرژی الکترون‌ها در هر لایه اتم، کوانتیده بوده و مانند پله‌های یک راه پله، برای رفتان از هر سطح باید انرژی معین و کافی صرف کرد.
 - (۴) با تعیین دقیق طول موج نوارهای طیف نشری خطی می‌توان به تصویر دقیقی از انرژی لایه‌های الکترونی دست یافت.
- ۳۲ - اگر فلز A که نخستین عنصر دسته p دوره سوم جدول دوره‌ای است، با نافلز B، ترکیب یونی AB را تشکیل دهد. کدام گزینه نادرست است؟ (نماد عناصر A و B فرضی هستند)**

- (۱) اگر آرایش یون‌های پایدار A و B به یک گاز نجیب برسد، اختلاف عدد اتمی آن‌ها برابر ۶ است.
- (۲) اگر A و B در یک دوره از جدول دوره‌ای قرار داشته باشند، شمار زیرلایه‌های اشغال شده دو الکترونی آن‌ها با هم برابر است.
- (۳) در اثر تشکیل دو مول ترکیب از عناصر A و F و یک مول ترکیب از عناصر B و K ۱۹ بهترین ۶ و ۳ مول الکترون مبادله می‌شود.
- (۴) اگر B در دوره چهارم جدول قرار داشته باشد، مجموع عدد کوانتومی اصلی و فرعی الکترون‌های ظرفیتی آن برابر ۱۵ است.

۳۳ - چند مورد از موارد داده شده نادرست هستند؟

- گاز کلر که خاصیت رنگبری و گندزدایی دارد، ماده‌ای مولکولی است که اتم‌های آن همانند اتم‌های مولکول آب به آرایش هشت‌تابی رسیده‌اند.
- در آرایش الکترون - نقطه‌ای هر مولکول آب، تعداد کل الکترون‌های پیوندی و ناپیوندی با تعداد الکترون‌های غیراشتراکی هر مولکول گاز کل برابر است.
- در مولکول آب، الکترون هر اتم هیدروژن با یک الکترون اتم اکسیژن، پیوند کووالانسی تشکیل می‌دهد.
- با استفاده از مدل فضا پرکن مولکول‌ها می‌توان تعداد الکترون‌های اشتراکی را بدست آورد.

۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۱) ۴ (۴)

۳۴ - با توجه به آرایش الکترونی گونه‌های زیر، کدام گزینه نادرست است؟ (نمادهای A، B و C فرضی هستند)

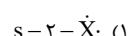
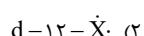
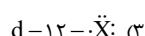
(۱) عنصری با آرایش الکترونی C، هم‌گروه با عنصر Cr است.

(۲) عنصری با آرایش الکترونی B، هم‌گروه با عنصر Co است.

(۳) اگر آرایش الکترونی A مربوط به آئیون دو بار منفی آن باشد، این عنصر در گروه ۱۶ و دوره ۳ جدول تناوبی قرار دارد.

(۴) بیش از ۵۰ درصد از الکترون‌های گونه C در زیرلایه‌هایی با $n + 1$ بزرگ‌تر از ۴ قرار دارد.

- ۳۵ - در ترکیب یونی یونی دوتایی X_3N_2 ، یون‌های سازنده به آرایش الکترونی هشت‌تابی رسیده‌اند. آرایش الکترون - نقطه‌ای اتم عنصر X چگونه بوده و این عنصر در کدام گروه از جدول دوره‌ای جای دارد و جزو کدام دسته از عناصر است؟ (نماد عنصر X بهصورت فرضی است).**



- ۳۶- عبارت کدام گزینه درباره عناصر A، D، E، F و G درست است؟ (نماد عناصر فرضی است).

(۱) فرمول مولکولی ساده‌ترین ترکیب حاصل از عناصر D و هیدروژن، شامل ۴ اتم است.

(۲) دو مورد از این عناصر، در دما و فشار اتفاق، به شکل مولکول‌های دو اتمی دیده می‌شوند.

(۳) شمار مول الکترون‌های مبادله شده در اثر تشکیل یک مول ترکیب A با G، برابر شمار الکترون‌های ظرفیتی D است.

(۴) نسبت شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی به پیوندی در مولکول حاصل از اتم‌های E در دما و فشار اتفاق، برابر ۳ است.

- ۳۷- عنصر X، نخستین عنصر دارای سه زیرلایه شش الکترونی و عنصر Y نخستین عنصر با ۵ زیرلایه دو الکترونی است. چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

(آ) هر دو عنصر X و Y، جزء دسته d هستند.

ب) عنصر X مربوط به خانه ۲۶ و عنصر Y مربوط به خانه ۲۲ جدول تناوبی است.

پ) آرایش الکترونی کاتیون X در X_2O_3 به صورت $[Ar]^{3d^5}O_3$ است.

ت) کاتیون Y در YCl_3 ، به آرایش گازنجیب آرگون می‌رسد.

(۴) صفر

۱ (۳)

۲ (۲)

۳ (۱)

- ۳۸- همه عبارت‌های زیر درست هستند، به جزء.....

(۱) حداقل شمار الکترون‌ها در هر لایه الکترونی، از رابطه $2n^2$ بدست می‌آید.

(۲) براساس قاعدة آفبا، زیرلایه ۶S پیش از زیرلایه ۴F پر می‌شود.

(۳) شمار الکترون‌های دارای ۲ = ۱ در Ge، نصف تعداد الکترون‌های دارای ۲ = ۱ در عنصر زیرین آن در جدول تناوبی است.

(۴) در کروم، تعداد الکترون‌های دارای ۲ = ۱، نصف تعداد الکترون‌های دارای ۰ = ۱ است.

- ۳۹- با توجه به شکل زیر که بخشی از جدول تناوبی عناصر را نشان می‌دهد. کدام موارد از مطالب زیر درست هستند؟ (نمادها فرضی‌اند).

	۱																۱۸
	۲																
A																	
B																	
C																	
D																	
E																	
F																	
G																	
H																	

آ) در صورت تشکیل یون، مجموع بار یون‌های پایدار مربوط به عناصر A، C، D، B، E و H برابر ۱ است.

ب) در یون پایدار عنصر G، همه لایه‌ها و زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون، پر هستند.

پ) عناصر A، B و G، به ترتیب با از دست دادن ۱، ۲ و ۳ الکترون به آرایش الکترونی گازنجیب قبل از خود دست می‌یابند.

ت) در صورت تشکیل یون، مجموع بار یون‌های حاصل از عناصر مشخص شده‌ای که عدد اتمی آن‌ها با شماره گروهشان بکسان است، برابر یک است.

(۱) (آ) و (ب)

(۲) (آ) و (ت)

(۳) (ب) و (پ)

- ۴۰- چند مورد از عبارت‌های زیر در مورد ترکیب‌های یونی و یون‌ها درست است؟

- به کاتیون یا آنیونی مانند یون N_3^- که تنها از یک نوع اتم تشکیل شده است، یون تکاتومی می‌گویند.

- در ترکیب یونی دوتایی کلسیم کلرید، نسبت کاتیون به آنیون سازنده آن، ۱ به ۲ است.

- هر ترکیب متتشکل از یک فلز و نافلز، ترکیب یونی محسوب می‌شود.

- همواره در یک ترکیب یونی مجموع بار الکتریکی مثبت با مجموع بار الکتریکی منفی برابر است.

- رفتار شیمیایی اتم‌های عناصر دسته s و p به الکترون‌های موجود در لایه آخرشان بستگی دارد.

(۱) (۲)

(۲) (۴)

(۳) (۳)

۴۱- با توجه به جدول زیر که بخشی از جدول تناوبی را نشان می‌دهد، چند مورد از عبارت‌های داده شده درست است؟

A									C	D	E		
		B									F		

آ) سه عنصر از عناصر مشخص شده در جدول، در دما و فشار اتفاق به شکل مولکول‌های دو اتمی وجود دارند.

ب) آرایش الکترونی اتم عنصر C را امروزه به کمک روش‌های طیف‌سنجی پیشرفته تعیین می‌کنند.

پ) شمار الکترون‌های لایه ظرفیت اتم عناصر B و D یکسان می‌باشد.

ت) بین عناصر E تا C، ۵ عنصر با نماد تک‌حرفی وجود دارد.

ث) عناصر B، D و F هر سه با تشکیل یون پایدار خود به آرایش الکترونی گاز نجیب پیش یا پس از خود می‌رسند.

۲ (۴)

۳ (۳)

۴ (۲)

۵ (۱)

۴۲- در واکنش‌های تولید نمونه‌هایی از منیزیم اکسید و پتاسیم اکسید از عناصر سازنده خود، هر واکنش $10^{۲۴} \times 10^{۸۰۶}$ / ۱ الکترون بین اتم‌ها مبادله می‌کند. تفاوت جرم نمک‌های تولید شده برابر با چند گرم است؟

ایزوتوپ	^{۳۹}K	^{۴۰}K	^{۱۶}O	^{۱۸}O	^{۲۴}Mg	^{۲۵}Mg
درصد فراوانی	۹۰	۱۰	۱۰	۹۰	۸۰	۲۰

۸۱ (۲)

۵۴ (۱)

۱۶۲ (۳)

۴۳- چند مورد از عبارت‌های داده شده در ارتباط با عناصر دوره چهارم جدول تناوبی درست است؟

الف) نماد اولین عنصر که لایه سومش به‌طور کامل از الکترون پر می‌شود همانند عنصری که همزمان دو زیرلایه نیمه‌پر در آرایش الکترونی خود دارد، دو حرفی است.

ب) در ۵ عنصری که در آن‌ها زیرلایه نیمه‌پر دیده می‌شود، نسبت عناصر واسطه به عناصر دسته S برابر با ۳ است.

پ) عنصری که در آرایش الکترونی خود بیش از ۷۰ درصد زیرلایه‌های اشغال شده دو الکترونی است حتماً متعلق به دسته I جدول تناوبی است.

ت) اولین عنصر واسطه‌ای که با تشکیل یون پایدار خود به آرایش گاز نجیب می‌رسد، با اکسیژن ترکیب XO را تشکیل می‌دهد.

ث) اختلاف عدد اتمی اولین عنصری که همه زیرلایه‌هایش به‌طور کامل از الکترون پر می‌شود با اولین عنصری که زیرلایه نیمه‌پر در آن دیده می‌شود برابر با ۴ است.

۱ (۴)

۲ (۳)

۳ (۲)

۴ (۱)

۴۴- با توجه به آرایش الکترونی داده شده، چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

«آرایش الکترونی آخرین زیرلایه یون‌ها: $^{۳\text{d}}^۹$ ، $^{۳\text{p}}^۶$ ، $^{۲\text{s}}^۲$ »

- در دوره‌ای که عنصر X وجود دارد، ۴ عنصر وجود دارد که در آرایش الکترونی اتم آن‌ها، زیرلایه آخرشان نیمه‌پر است.

- در آرایش الکترون - نقطه‌ای عنصر Y، تعداد الکترون‌های منفرد، $\frac{1}{2}$ الکترون‌های جفت شده می‌باشند.

- عنصری که در جدول تناوبی زیر عنصر X قرار دارد، آرایش الکترونی لایه ظرفیتش $^{۴\text{d}}^۹$ $^{۵\text{s}}^۱$ می‌باشد.

- در آرایش الکترونی اتم عنصر X، نسبت شمار الکترون‌های زیرلایه $= 1$ به شمار الکترون‌های زیرلایه $= 2$ برابر با $\frac{1}{9}$ می‌باشد.

- در دوره‌ای که عنصر Y قرار دارد، در آرایش الکترونی اتم دو عنصر از این دوره زیرلایه نیمه‌پر وجود دارد و دو عنصر همه زیرلایه‌هایشان به‌طور کامل از الکترون پر شده است.

۱ (۴)

۲ (۳)

۴ (۲)

۳ (۱)



۴۵- عنصر Z_n^{∞} متعلق به دورۀ سوم جدول تناوبی بوده و دارای ۲ الکترون جفت نشده در ساختار الکترون - نقطۀ خود است. اگر در اثر واکنش این عنصر با اکسیژن الکترون ... شمار نوترون‌ها در یک مول از این عنصر با شمار مولکول‌های کربن دی‌اکسید در ... گرم از آن برابر است. ($O = 16, C = 12 : g/mol^{-1}$) (عدد جرمی و جرم اتمی را تقریباً یکسان در نظر بگیرید، نماد Z فرضی است.) (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید)

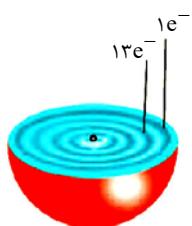
(۱) مبادله شود - ۷۰۴
 (۲) اشتراک گذاشته شود - ۷۰۶

(۳) مبادله شود - ۵۲۸
 (۴) اشتراک گذاشته شود - ۵۴۰

۴۶- در دو عنصر B و A به ترتیب از راست به چپ مجموع اعداد کوانتموی فرعی الکترون‌ها برابر با ۲ و ۱۰ می‌باشد. این دو عنصر در ترکیب با هم برای رسیدن به پایداری الکترون و ترکیبی با فرمول تشکیل می‌دهند. (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید)

(۱) مبادله می‌کنند - AB_2
 (۲) به اشتراک می‌گذارند - BA_2

(۳) مبادله می‌کنند - BA_2
 (۴) به اشتراک می‌گذارند - AB_2



۴۷- با توجه به شکل مقابل کدام گزینه درست است؟

(۱) این عنصر در خانه ۲۲ جدول جای دارد.

(۲) اتم این عنصر دارای یک الکترون ظرفیتی می‌باشد.

(۳) در هر یک از اتم‌های این عنصر مجموع اعداد فرعی کوانتموی الکترون‌ها برابر با ۲۰ می‌شود.

(۴) این عنصر در اولین خانه گروه خود در جدول دوره‌ای عناصر قرار دارد.

۴۸- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) نسبت تعداد آنیون به کاتیون در سدیم فسفید به نسبت تعداد کاتیون به آنیون در کلسیم کلرید برابر $\frac{2}{3}$ است.

(۲) اگر در ترکیب یونی M_2X_3 یون‌ها به تعداد مساوی الکترون داشته باشند، پس اختلاف عدد اتمی M و X برابر ۵ است.

(۳) تعداد الکترون‌های مبادله شده در تشکیل یک مول از کلسیم نیترید برابر A_3N_6 می‌باشد.

(۴) در CH_3OH همه اتم‌ها از قاعده هشت‌تایی پیروی می‌کنند.

۴۹- همه عبارت‌های زیر درست هستند، بهجز.....

(۱) اگر به یک اتم در حالت پایه به حد کافی انرژی داده شود، الکترون‌های آن به لایه‌های بالاتر انتقال می‌یابند.

(۲) در مدل کوانتموی اتم، با فاصله گرفتن از هسته، شماره لایه‌های الکترونی کاهش می‌یابد.

(۳) در اتم هیدروژن هر چه از هسته دورتر شویم، اختلاف سطح انرژی لایه‌های الکترونی متوالی کاهش می‌یابد.

(۴) اتم در حالت برانگیخته ناپایدار است و تمایل دارد با از دست دادن انرژی به حالت پایدار خود برگرد.

۵۰- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) اگر تعداد الکترون‌های A^{2+} و B^{-3} با هم برابر بوده و مجموع پروتون‌های آن‌ها برابر با ۱۰۸ باشد، آن‌گاه اختلاف الکترون‌های ظرفیتی دو عنصر A و B برابر با ۴ خواهد بود.

(۲) دو اتم که در یک گروه از جدول تناوبی قرار دارند، همواره تعداد الکترون ظرفیتی برابری دارند.

(۳) اگر در زیرلایه‌ای ۸ الکترون وجود داشته باشد، عدد کوانتموی اصلی آن زیرلایه بزرگتر یا مساوی ۳ است.

(۴) عنصری که آخرین لایه الکترونی اشغال شده اتم آن $3d^3 4p^3$ است در گروه ۱۵ و دوره چهارم جدول تناوبی قرار دارد.

۲۰ دقیقه

ریاضی (۱) - طراحی

ریاضی (۱)

مثلثات / توان های گویا و
عبارت های جبری
(از ابتدای دایره مثلثاتی
تا انتهای فصل ۳
صفحه های ۳۶ تا ۶۸)

هدف گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ گویی به سؤال های درس ریاضی (۱)، هدف گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می توانید پاسخ صحیح بدھید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف گذاری شما برای آزمون آمروز چیست؟

هدف گذاری چند از ۱۰ برای آزمون آمروز	چند از ۱۰ آزمون قبل

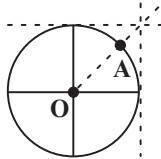
۵۱- با فرض $\tan \theta + \cot \theta = \frac{2}{3}$ ، حاصل عبارت $\frac{1}{\sin^2 \theta}$ کدام است؟

$$\frac{9}{67} \quad (۴)$$

$$\frac{143}{18} \quad (۳)$$

$$\frac{1}{9} \quad (۲)$$

$$\frac{114}{15} \quad (۱)$$

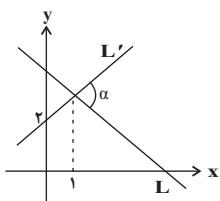
۵۲- در دایره مثلثاتی زیر، نقطه A را 135° در جهت مثبت دوران می دهیم و آن را B می نامیم. محیط مثلث AOB کدام است؟

$$2 + \sqrt{2 + \sqrt{2}} \quad (۲)$$

$$\sqrt{2 + \sqrt{3}} \quad (۱)$$

$$2 + \sqrt{2 - \sqrt{2}} \quad (۴)$$

$$\sqrt{2 - \sqrt{2}} \quad (۳)$$

۵۳- دو خط $L: y + \sqrt{3}x = 3 + \sqrt{3}$ و $L': y + \sqrt{3}x = 3 - \sqrt{3}$ مطابق شکل در صفحه قرار گرفته اند. زاویه α چند درجه است؟

$$75 \quad (۱)$$

$$60 \quad (۲)$$

$$80 \quad (۳)$$

$$105 \quad (۴)$$

۵۴- اگر $\tan x - \frac{1}{\cos x} = 2$ باشد، حاصل $\frac{3}{\cos x}$ کدام است؟

$$-\frac{4}{15} \quad (۴)$$

$$\frac{4}{15} \quad (۳)$$

$$-\frac{15}{4} \quad (۲)$$

$$\frac{15}{4} \quad (۱)$$

۵۵- اگر $\frac{a+b}{a-b} = \sqrt[3]{14-6\sqrt{5}}$ و $b = \sqrt[3]{14+6\sqrt{5}}$ باشد، حاصل a است؟

$$\sqrt{10} \quad (۴)$$

$$\sqrt{6} \quad (۳)$$

$$\sqrt{5} \quad (۲)$$

$$\sqrt{2} \quad (۱)$$



۵۶- با توجه به تساوی $\sqrt[3]{(27)^2} \times \sqrt[4]{\sqrt[3]{9}} = 27^n$ ، مقدار n کدام است؟

$$\frac{55}{72} \quad (4)$$

$$\frac{77}{108} \quad (3)$$

$$\frac{77}{36} \quad (2)$$

$$\frac{55}{24} \quad (1)$$

۵۷- حاصل عبارت $x = \sqrt[3]{5} + 2$ به ازای $A = x^3 - 6x^2 + 12x + 2$ کدام است؟

$$15 \quad (4)$$

$$10 \quad (3)$$

$$10 + 10\sqrt[3]{5} \quad (2)$$

$$5 \quad (1)$$

۵۸- ریشه نهم کدام عدد، با ریشه پنجم عدد $4\sqrt[5]{2}$ برابر است؟

$$4\sqrt[12]{8} \quad (4)$$

$$16\sqrt[2]{2} \quad (3)$$

$$8\sqrt[2]{2} \quad (2)$$

$$512 \quad (1)$$

۵۹- اگر $x = \frac{x+3}{x+\sqrt{3}}$ باشد، حاصل $\frac{x+3}{x+\sqrt{3}}$ کدام است؟

$$2 + \sqrt{3} \quad (4)$$

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

$$6 - 3\sqrt{3} \quad (2)$$

$$4 + 2\sqrt{3} \quad (1)$$

۶۰- حاصل عبارت $x = \frac{1}{1+(5\sqrt{2}+7)^x} + \frac{1}{1+(5\sqrt{2}-7)^x}$ به ازای $x = 3$ کدام است؟

$$(\sqrt{2}-1)^3 \quad (4)$$

$$(5\sqrt{2}-7)^3 \quad (3)$$

$$(5\sqrt{2}+7)^3 \quad (2)$$

$$1 \quad (1)$$



زیست‌شناسی (۲)
تنظیم عصبی / حواس
(از ابتدای فصل ۱ تا انتهای
چشم)
(صفحه‌های ۱ تا ۲۸)

۲۰ دقیقه

زیست‌شناسی (۲) - طراحی**هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال**

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس زیست‌شناسی (۲)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل



ب

الف

- ۶۱- شکل زیر، مقطعی از برش عرضی نخاع را نشان می‌دهد. با توجه به آن، کدام گزینه عبارت زیر را به درستی کامل می‌کند؟
«برشهای از عصب نخاعی که در سمت به نخاع متصل می‌شود، ممکن»

(۱) الف - نیست در ساختار خود، دارای هسته یاخته باشد.

(۲) ب - نیست هدایت پیام عصبی در آن به صورت یکطرفه باشد.

(۳) ب - است دارای رشته‌های عصبی وارد کننده پیام به جسم یاخته‌ای باشد.

(۴) الف - است اجتماع جسم یاخته‌ای نورون‌ها در آن، باعث ایجاد برآمدگی شود.

- ۶۲- به طور معمول چند مورد درباره یک یاخته عصبی فاقد غلاف میلین و بون‌های مؤثر در پتانسیل عمل، صحیح است؟
- الف) در زمانی که اندازه اختلاف پتانسیل دو سوی غشا به بیشترین مقدار خود برسد، هر دو کانال دریچه‌دار یونی بسته می‌شوند.
- ب) باز شدن هر کانال دریچه‌دار سدیمی در طول دارینه یک یاخته عصبی حسی، به اتصال ناقل‌های عصبی وابسته است.
- ج) در پی بسته شدن کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی، اختلاف غلظت بون‌های باز مثبت دو سوی غشا تغییر می‌کند.
- د) در پی افزایش فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم، مقدار اختلاف پتانسیل دو سوی غشا نورون تغییر خواهد کرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۶۳- کدام گزینه، عبارت زیر را به نادرستی تکمیل می‌کند؟

«در یک گیرنده فشار پوست نسبت به دیرتر رخ می‌دهد.»

- ۱) تغییر شکل پوشش چند لایه دارای رشته‌های پروتئینی مختلف - وارد شدن فشار بر قسمتی از پوست
- ۲) باز شدن کمتر کانال‌های یونی غشا در پی پوشیدن طولانی مدت لباس - شروع هدایت جهشی پیام عصبی تولید شده
- ۳) رسیدن پتانسیل غشای اولین بخش تحریک شده به $+30$ میلی ولت - بازگشت شکل پوشش اطراف رشته عصبی به حالت اولیه
- ۴) فعالیت شدید پمپ سدیم - پتانسیم در اولین گره رانویه - باز شدن کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی در اولین بخش تحریک شده

- ۶۴- کدام گزینه در ارتباط با پدیده سازش گیرنده‌های حسی در انسان، نادرست است؟

(۱) الزاماً با عدم ارسال پیام عصبی همراه نیست.

(۲) می‌تواند برای هر گیرنده با انتهای دارینه آزاد رخ دهد.

(۳) هر گونه تغییر شدت محرك از بروز این پدیده جلوگیری می‌کند.

(۴) در طی بروز این پدیده ممکن است پردازش اطلاعات مهم‌تری در مغز انجام گیرد.

- ۶۵- براساس مطالب کتاب درسی، کدام مورد تکمیل‌کننده مناسبی برای عبارت زیر محسوب می‌شود؟

«در دستگاه عصبی هر جانور بالغی که امکان مشاهده وجود دارد،»

- ۱) شبکه نورون‌های پراکنده در دیواره بدن - تحریک عصبی هر نقطه از بدن، در تمامی سطوح پیکر جانور انتشار می‌یابد.
- ۲) فقط یک طناب عصبی در طول بدن - قطعاً گره‌های به هم جوش خورده سر، جایگاه پردازش نهایی اطلاعات حسی را می‌سازند.
- ۳) طناب عصبی شکمی و لوله مالپیگی - طول رشته‌های عصبی موجود در پایهای عصبی جانور نسبت به پاهای جلویی می‌تواند بیشتر باشد.
- ۴) نوعی ساختار نرdban مانند - همه رشته‌های عصبی متصل به طناب‌های عصبی، جزء بخش مرکزی دستگاه عصبی جانور محسوب می‌شوند.



- ۶۶- گروهی از گیرنده‌های حواس پیکری، بیشترین نقش را در تغییر فعالیت یاخته‌های مخچه دارند. کدام گزینه درباره این گروه صحیح است؟

(۱) تنها در ساختار ماهیچه‌های واحد خطوط تیره و روشن بدن دیده می‌شوند.

(۲) می‌توانند فعالیت بخشی از ساقه مغز که در بینایی و شنوایی اثر دارد، را تغییر دهند.

(۳) مغز را از چگونگی قرارگیری اندام‌های بدن در حالت حرکت برخلاف سکون آگاه می‌کند.

(۴) در صورت قرارگیری در برابر محرك برای مدت طولانی، الزاماً تولید پیام عصبی را کاهش می‌دهند.

- ۶۷- بخشی از لایه درونی چشم که در امتداد محور نوری کره چشم قرار دارد بخشی از لایه درونی کره چشم که عصب بینایی از آن خارج می‌شود،

(۱) همانند - می‌تواند دارای گیرنده‌های حس ویژه باشد.

(۲) برخلاف - در تماش با رگ‌های خونی می‌باشد.

- ۶۸- کدام گزینه درباره عوارض و اثرات مصرف اтанول در انسان بالغ، به نادرستی بیان شده است؟

(۱) مدت زمان انعکاس‌های مغزی در بدن انسان را افزایش می‌دهد.

(۲) همانند بیماری ام اس می‌تواند باعث اختلال در حرکات بدن انسان شود.

(۳) می‌تواند در شرایطی باعث کاهش میزان برون ده قلبی و اختلال در ذخیره ویتامین‌ها در بدن شود.

(۴) در فعالیت صحیح پرده‌های صوتی برخلاف فعالیت ماهیچه‌های اسلکتی دهان انسان اختلال ایجاد می‌شود.

- ۶۹- در یک نورون فاقد میلین در لحظه‌ای که غلظت یون سدیم درون یک نقطه خاص به بیشترین مقدار خود می‌رسد، ممکن است در

(۱) همان نقطه خروج یون‌های پتانسیم از طریق دو نوع کانال پروتئینی مشاهده شود.

(۲) نقطه مجاور شروع ورود سدیم از طریق کانال‌های دریچه‌دار مشاهده شود.

(۳) همان نقطه اختلاف پتانسیل الکتریکی بین دو سوی غشاء یاخته عصبی به صفر برسد.

(۴) همان نقطه فعالیت پمپ سدیم - پتانسیل جهت تغییر غلظت یون‌ها، به حداقل مقدار خود برسد.

- ۷۰- چند مورد درباره یکی از لایه‌های کره چشم انسان که در جلو به بخشی شفاف تبدیل می‌شود، صحیح است؟

الف) محتوى انواعی از رشته‌های پروتئینی است.

ب) سرتاسر بخش عقبی کره چشم را می‌پوشاند.

ج) با ماهیچه‌های غیرارادی چشم انسان تماس دارد.

د) بافت آن به بافت احاطه کننده عصب بینایی شباهت دارد.

۱) ۴

۴) ۳

۳) ۲

۲) ۱

زیست‌شناسی (۲) - آشنا

زیست‌شناسی (۲)

تنظیم عصبی / حواس

(از ابتدای فصل ۱ تا انتهای

چشم)

(صفحه‌های ۱ تا ۲۸)

- ۷۱- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می‌کند؟

«در یک یاخته عصبی انسان، فقط در شرایطی»

(۱) یون‌های بارمثبت از کانال‌های دریچه‌دار عبور می‌کنند.

(۲) کانال‌های دریچه‌دار سدیمی و پتانسیمی به طور همزمان باز می‌گردند.

(۳) پمپ سدیم - پتانسیم، یون‌های سدیم بیشتری را به درون یاخته وارد می‌نماید.

(۴) کانال‌های بدون دریچه پتانسیمی، خروج پتانسیم را از درون یاخته ممکن می‌سازد.

- ۷۲- چند مورد عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌کند؟

«به طور طبیعی، در طی انتقال پیام عصبی ممکن نیست.....»

ب) یاخته پس‌همایه‌ای، یاخته عصبی نباشد.

الف) ناقل عصبی وارد یاخته پس‌همایه‌ای شود.

ج) پتانسیل الکتریکی یاخته پس‌همایه‌ای تغییر نکند.

۴) صفر

۳) ۳

۲) ۲

۱) ۱

- ۷۳- در هر نیمکره مخ انسان، لوپ آهیانه و لوپ گیجگاهی به ترتیب از راست به چپ، با چند لوپ دیگر مز مشارک دارند؟

۴) ۲ و ۳

۳ و ۱

۲) ۳ و ۱

۱) ۲ و ۳



- ۷۴- در انسان، کدام عبارت در ارتباط با بخش قرار گرفته در قسمت پایینی مغز که از یک سمت به نخاع منتهی می‌شود، نادرست است؟

(۱) نقش مهمی در تنظیم تعداد تنفس و تعداد ضربان قلب انسان دارد.

(۲) در دریافت و تقویت اطلاعات حسی نقش اساسی دارد.

(۳) در انتقال پیام به مرکز تنظیم حالت بدن و تعادل نقش دارد.

(۴) در سطح پایین‌تری نسبت به مرکز احساس تشنجی و گرسنگی و تنظیم دمای بدن قرار دارد.

- ۷۵- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی کامل می‌کند؟

«در تشریح مغز گوسفند، هنگام مشاهده مغز،»

(۱) سطح پشتی - شیار بین دو نیم کره مخ مشخص است.

(۲) سطح شکمی - در صورتی که لوب‌های بویایی به سمت بالا باشد، کیاسماهی بینایی بالاتر از مغز میانی قرار دارد.

(۳) بخش‌های درونی - بطن‌های جانبی ۱ و ۲ در تمام قسمت‌ها پایین‌تر از اپی‌فیز قرار دارند.

(۴) بخش‌های درونی - پس از ایجاد برش طولی در رابط سه‌گوش، می‌توان تالاموس‌ها را دید.

- ۷۶- چند مورد عبارت زیر را به طور مناسب کامل می‌کند؟

«در انسان انجام عضلات بدن، متأثر از بخش پیکری دستگاه عصبی محیطی است و این بخش در تنظیم ترشح غدد نقش است.»

الف) همه حرکات ارادی - فاقد

ب) همه حرکات غیررادی - دارای

ج) فقط بعضی از حرکات ارادی - فاقد

۴

۳

۲

۱

- ۷۷- کدام عبارت، درباره همه مهره‌داران بالغی درست است که اندازه نسبی مغز آن‌ها نسبت به وزن بدن بیشتر از سایر مهره‌دارهاست؟

(۱) همگی دارای شبکه‌ای از موبرگ‌های خونی در بدن خود هستند.

(۲) گوارش شیمیایی و مکانیکی مواد غذایی در بخش حجمی انتهای مري آغاز می‌گردد.

(۳) ماده دفعی نیتروژن دار فقط به شکل اوریک اسید از بدن دفع می‌شود.

(۴) همه اطلاعات حسی و حرکتی، فقط در لایه خارجی بزرگترین بخش اصلی مغز پردازش می‌شود.

- ۷۸- کدام گزینه، در ارتباط با گیرنده‌های حسی که در پوست انسان قابل مشاهده‌اند، عبارت زیر را به طور صحیح کامل می‌کند؟

«همه گیرنده‌های حسی»

(۱) هرگاه مدتی در معرض محرک ثابتی قرار گیرند، پیام عصبی تولید نمی‌کنند و یا پیام عصبی کمتری تولید می‌کنند.

(۲) انتهای دارینه یاخته‌های عصبی حسی هستند که درون پوششی از بافت پیوندی قرار گرفته‌اند.

(۳) می‌توانند پیام عصبی تولید کنند و به گروه حواس پیکری تعلق دارند.

(۴) با فشرده شدن پوشش اطرافشان، تحریک شده و پتانسیل الکتریکی غشای آن‌ها تغییر می‌کند.

- ۷۹- کدام گزینه، جمله زیر را به نادرستی تکمیل می‌نماید؟

«در چشم انسان سالم، به مظنو الاما»

(۱) تجزیه ماده حساس به نور در گیرنده‌های نوری - عبور نور از ماده‌ای رله‌ای، در پشت عدسي، اتفاق می‌افتد.

(۲) ساخت ماده حساس به نور - نوعی ویتامین محلول در چربی نیاز است.

(۳) تحریک گیرنده‌های لکه زرد - اعصاب پادآسیمیک دائمًا ناقل عصبی آزاد می‌کنند.

(۴) قطور شدن عدسي - انقباض گروهی از ماهیچه‌های لایه میانی چشم صورت می‌گیرد.

- ۸۰- در انسان، کدام عبارت درباره نوعی بیماری چشم که توسط عدسي همگرا اصلاح می‌شود، درست است؟

(۱) پرتوهای نور به طور نامنظم به یکدیگر می‌رسند.

(۲) فاصله لکه زرد تا عدسي چشم بیشتر از حد معمول است.



۱۵ دقیقه

فیزیک (۲)

الکتریسیته ساکن
 (از ابتدای فصل ۱ تا
 انتهای برایند میدان‌های
 الکتریکی)
 (صفحه‌های ۱ تا ۱۶)

فیزیک (۲) - طراحی

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس فیزیک (۲)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل



-۸۱ کدامیک از گزینه‌های زیر می‌تواند بیانگر بار الکتریکی یک جسم باشد؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

$$\frac{5}{9} \mu C$$

$$8 \times 10^{-40} C$$

$$5/2nC$$

$$\sqrt{3} \mu C$$

-۸۲ مجموع بار الکتریکی چه تعداد یون Fe^{2+} با عدد اتمی ۲۶، برابر با $4 \mu C$ است؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

$$1/04 \times 10^{13}$$

$$1/25 \times 10^{13}$$

$$2/08 \times 10^{12}$$

$$9 \times 10^{11}$$

-۸۳ با توجه به جدول سری الکتریسیته مالشی زیر، اگر جسم خنثی A را با گلوله رسانای خنثی C مالش دهیم، اندازه بار گلوله رسانای C برابر با $8 \mu C$ و اگر گلوله رسانای خنثی B را با جسم خنثی D مالش دهیم، اندازه بار گلوله B برابر با $2 \mu C$ خواهد شد. حال اگر دو گلوله B و C که از نظر ابعاد با

یکدیگر مشابه هستند، با هم تماس دهیم، در این صورت چه تعداد الکترون و چگونه بین آن‌ها مبادله می‌شود؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

انتهای مثبت سری
A
B
C
D
انتهای منفی سری

(۱) $3/125 \times 10^{13}$ و از B به C منتقل می‌شود.

(۲) $3/125 \times 10^{13}$ و از C به B منتقل می‌شود.

(۳) $6/25 \times 10^{12}$ و از B به C منتقل می‌شود.

(۴) $6/25 \times 10^{12}$ و از C به B منتقل می‌شود.

-۸۴ دو بار الکتریکی نقطه‌ای هماندازه و ناهمنام در فاصله ۲ از هم قرار دارند. چند درصد از بار یکی را برداشته و به دیگری اضافه کنیم تا وقتی فاصله

بین آن‌ها نصف می‌شود، اندازه نیروی الکتریکی بین آن‌ها ۷۵ درصد کاهش یابد؟

$$25\%$$

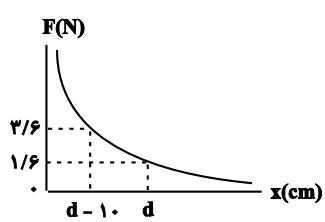
$$20\%$$

$$80\%$$

$$75\%$$

-۸۵ در شکل زیر، اندازه نیرویی که دو بار الکتریکی نقطه‌ای q_1 و q_2 بر یکدیگر وارد می‌کنند، بر حسب فاصله بین دو بار رسم شده است. با توجه به اطلاعات

روی نمودار، اندازه نیرویی که دو بار در فاصله $(d + 10)$ سانتی‌متری به هم وارد می‌کنند، چند نیوتون است؟



$$1\%$$

$$1/2$$

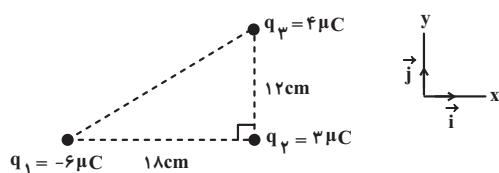
$$0/8$$

$$0/9$$



- ۸۶- مطابق شکل زیر، سه ذره باردار در سه رأس مثلث قائم‌الزاویه‌ای قرار دارند. اندازه نیروی خالص وارد بر بار q_2 بر حسب بردارهای یکه در SI کدام است؟

$$(k = 9 \times 10^9 \frac{N \cdot m^2}{C^2})$$



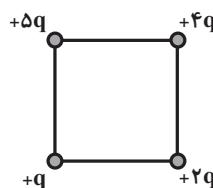
$$-500\vec{i} - 750\vec{j} \quad (1)$$

$$500\vec{i} - 750\vec{j} \quad (2)$$

$$-5\vec{i} - 7/5\vec{j} \quad (3)$$

$$5\vec{i} - 7/5\vec{j} \quad (4)$$

- ۸۷- اگر در یک رأس مربعی بار q قرار گیرد، میدان الکتریکی حاصل از آن در مرکز آن چند E می‌شود؟



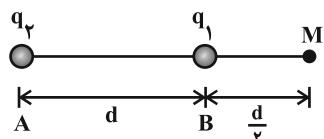
$$2\sqrt{3} \quad (2)$$

$$\sqrt{2} \quad (1)$$

$$3\sqrt{2} \quad (4)$$

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

- ۸۸- دو بار الکتریکی نقطه‌ای q_1 و q_2 در نقاط A و B مطابق شکل قرار دارند. میدان الکتریکی برایند در نقطه M برابر \vec{E} است. اگر بار q_1 را خنثی کنیم، میدان الکتریکی در همان نقطه $\frac{-\vec{E}}{3}$ می‌شود. نسبت $\frac{q_2}{q_1}$ کدام است؟



$$+\frac{9}{4} \quad (2)$$

$$-\frac{9}{4} \quad (1)$$

$$+\frac{3}{2} \quad (4)$$

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

- ۸۹- بزرگی میدان الکتریکی در فاصله 10cm از یک بار نقطه‌ای برابر با E است. چند سانتی‌متر از این بار در همان راستا دور شویم تا بزرگی میدان

الکتریکی 36 درصد کاهش یابد؟

$$12 \quad (2)$$

$$2 \quad (1)$$

$$12/5 \quad (4)$$

$$2/5 \quad (3)$$

- ۹۰- دو بار الکتریکی نقطه‌ای ناهمنام با اندازه‌های مساوی به فاصله d از یکدیگر قرار دارند و بزرگی میدان الکتریکی حاصل از آنها در وسط دو بار E است.

هرگاه یکی از بارها را به اندازه $\frac{d}{3}$ به دیگری نزدیک کنیم، بزرگی میدان در آن نقطه چند E خواهد بود؟

$$2 \quad (2)$$

$$1/5 \quad (1)$$

$$4 \quad (4)$$

$$2/5 \quad (3)$$

۱۰ دقیقه

شیمی (۲)

قدر هدایای زمینی را

بدانیم

- (از ابتدای فصل تا انتهای
دنیای رنگی با عنصرهای
دسته d
(صفحه‌های ۱ تا ۱۷)

شیمی (۲) - طراحی**هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال**

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس شیمی (۲)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز	چند از ۱۰ آزمون قبل

۹۱- کدام موارد از عبارت‌های بیان شده درست هستند؟

آ) در دوره سوم جدول تناوبی با صرف‌نظر از گازهای نجیب، تعداد عناصر فلزی و نافلزی برابر است.

ب) اغلب فلزهای واسطه در طبیعت به شکل ترکیب‌هایی با یون‌های CO_3^{2-} , O^{2-} ... یافت می‌شوند.پ) کمترین اختلاف شعاع اتمی بین دو عنصر متواالی در دوره سوم جدول تناوبی (بهجز گاز نجیب) مربوط به عناصر Cl_{17} و S_{16} می‌باشد.

ت) هالوژن‌ها، واکنش‌پذیرترین نافلزات یک دوره هستند و با از دست دادن یک الکترون به یون هالید تبدیل می‌شوند.

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

۹۲- کدام موارد از عبارت‌های بیان شده درست هستند؟

آ) اگر تفاوت عدد اتمی دو شبکه‌فلز گروه چهاردهم جدول تناوبی را برابر x و شمار الکترون‌ها با $= 1$ در آرایش الکترونی دومین شبکه‌فلز این گروه را برابر y در نظر بگیریم، $y = x$ برابر ۴ خواهد بود.

ب) بین ۵ عنصر نخست در گروه چهاردهم جدول تناوبی، تعداد عناصری که در اثر ضربه خرد می‌شوند با تعداد عناصری که قابلیت مفتول شدن دارند، برابر است.

پ) در دوره سوم جدول تناوبی، شمار عناصری که خصلت فیزیکی آن‌ها با عنصر Si_{14} مشابه است، با شمار عناصر فلزی گروه ۱۴ این جدول برابر است.

ت) فسفر نافلزی از دوره سوم جدول تناوبی است که دگرگشل قرمز آن را در آزمایشگاه، زیر آب نگه می‌دارند.

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

۹۳- با توجه به جدول زیر که بخشی از جدول تناوبی است، چند مورد از مطالب زیر درست‌اند؟ (نماد عناصر فرضی است.)

دوره \ گروه	۱	۲	۱۵	۱۶	۱۷
۱	A			G	
۲		C		D	E
۳	B	H			F
۴					

*) خصلت فلزی B از خصلت فلزی A بیشتر است.

*) شعاع اتمی H، از شعاع اتمی C، D و G بیشتر است.

*) از عناصر موجود در گروهی که عنصر F قرار دارد، در ساخت لامپ چراغ جلو خودروها استفاده می‌شود.

*) رنگ عناصر D و E در دما و فشار اثاق مشابه بوده و همانند دگرگشل ناپایدارتر G خاصیت گندزدایی دارد.

(۱) ۲ (۲) ۱ (۳) ۳ (۴) ۴

۹۴- همه گزینه‌های زیر نادرست هستند، بهجز ...

(۱) هدایت گرمایی و شکل‌پذیری از جمله رفتارهای شیمیایی عناصر می‌باشد.

(۲) با افزایش عدد اتمی چند عنصر متواالی، همواره شعاع اتمی کاهش می‌یابد.

(۳) اختلاف شعاع اتمی دو عنصر با اعداد اتمی ۱۱ و ۱۲ بیشتر از اختلاف شعاع اتمی دو عنصر با اعداد اتمی ۱۶ و ۱۷ است.

(۴) شدت واکنش ششمین عنصر دسته S با سومین عنصر دسته P بیشتر از شدت واکنش پنجمین عنصر دسته S با پنجمین عنصر دسته P است.

۹۵- کدام گزینه نادرست است؟

۱) در یک اتم فلزی، $\frac{4}{13}$ الکترون‌ها، دارای $= 0$ و $= 1$ الکترون‌ها، دارای $= 1$ است؛ بنابراین می‌توان نتیجه گرفت ترکیبات این عنصر می‌تواند عنصر رنگی باشد.

۲) در نیترید عنصر X با فرمول XN_3 ، اگر سه الکترون بیرونی تر کاتیون $\frac{1}{7}$ کل الکترون‌های کاتیون را به خود اختصاص دهند، این الکترون‌ها دارای $= 1$ می‌باشد.

۳) رسانایی الکتریکی طلا بالا بوده و برخلاف سایر فلزات در شرایط دمایی گوناگون آن را حفظ می‌کند.

۴) رنگ زیبای یا قوت، نشانی از وجود برخی اتم‌های فلزهای واسطه است.

۹۶- کدام گزینه درست است؟

۱) شعاع اتمی هر دو عنصر Z و X از شعاع اتمی عنصر مایع گروه ۱۷ جدول تناوبی کوچک‌تر است.

۲) در میان عنصرهای واسطه دوره چهارم، دو عنصر وجود دارد که اتم آن‌ها دارای $= 10$ الکترون با عدددهای کوانتموی $n = 3$ و $n = 2$ باشد.

۳) در دوره سوم جدول دوره‌ای، با افزایش شمار الکترون‌های ظرفیتی، خاصیت فلزی افزایش می‌یابد.

۴) عنصری که در دوره سوم و گروه شانزدهم جدول تناوبی جای دارد، در واکنش با اکسیژن حتماً ترکیب قطبی ایجاد می‌کند.

۹۷- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

آ) خاصیت نافلزی عنصر قبل از کربیتون (Kr) در مقایسه با عنصر Mg کمتر است.

ب) حالت فیزیکی عنصر D_{35} با حالت فیزیکی عنصرهای واسطه هم دوره خود متفاوت است.

پ) در دوره سوم جدول تناوبی، شب تغییرات شعاع اتم‌های فلزی بر حسب افزایش عدد اتمی بیشتر از شب تغییرات شعاع اتمی عناصر نافلزی است.

ت) در میان عنصرهای واسطه دوره چهارم جدول تناوبی، دو عنصر وجود دارد که در اتم آن‌ها، آخرین لایه الکترونی، تنها یک الکترون دارد.

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۹۸- چه تعداد از عبارت‌های داده شده درست هستند؟

آ) در جدول تناوبی امروزی، همه عناصر موجود در یک گروه، الزاماً تعداد الکترون ظرفیتی برابری دارند.

ب) فلز قلیایی که از سامانه واکنش آن با گاز کلر، نور بنشن گسیل می‌شود، در آرایش الکترونی خود لایه نیمه پر دارد.

پ) سدیم در مقایسه با آهن، نرم‌تر بوده و برخلاف آهن، در مجاورت هوا سریعاً واکنش داده و سطح آن کدر می‌شود.

ت) عدد کوانتموی فرعی بیرونی ترین زیرلایه در هر فلز واسطه از دوره چهارم جدول تناوبی که زیرلایه نیمه پر دارد، برابر صفر است.

ث) هر هالوژنی که بتواند در دمای اتاق و فشار یک اتمسфер، با گاز هیدروژن واکنش بدهد، بیشتر از 50% الکترون‌های آن دارای $= 1$ هستند.

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۹۹- چند مورد از عبارت‌های داده شده نادرست می‌باشد؟

آ) در دوره سوم جدول دوره‌ای (به جز گاز نجیب)، بیشترین تفاوت شعاع اتمی دو عنصر مربوط به عناصر Na و Cl است.

ب) فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از یون آمونیوم با واکنش پذیرترین نافلز (X)، به صورت NH_4X است.

پ) در ساخت برگهای و رشته سیم‌های بسیار نازک طلا از ویژگی رسانایی الکتریکی بالای آن بهره می‌گیرند.

ت) حدود ۸۹ درصد عناصر دوره چهارم جدول دوره‌ای، در دمای اتاق به صورت جامد هستند.

ث) در یک واکنش شیمیایی، هر چه شدت نور گسیل شده بیشتر باشد، واکنش شیمیایی سریع‌تر و شدیدتر بوده و فراورده‌ها، فعالیت شیمیایی بیشتری دارند.

۱) (۱) ۲) (۲) ۳) (۳) ۴) (۴)

۱۰۰- کدام گزینه درست است؟

۱) بین اولین شب‌فلز گروه ۱۴ و آخرین گاز نجیب موجود در جدول دوره‌ای، 10^4 عنصر قرار دارد.

۲) اتم هالوژنی که برای واکنش با گاز هیدروژن به حداقل دمای C^{200} نیاز دارد، تعداد ۲۳ الکترون با $= 1$ دارد.

۳) عنصری از گروه ۱۴ جدول دوره‌ای که در مقایسه با سایر عناصر رسانایی کمتری دارد، چکش خوار بوده و دارای سطح درخشان است.

۴) شمار الکترون‌هایی با $= 1$ در آرایش کاتیون‌های موجود در هر دو اکسید طبیعی عنصر ۲۶ جدول دوره‌ای، با هم برابر است.



۲۰ دقیقه

ریاضی (۲) - طراحی

ریاضی (۲)

هندرسه تحلیلی و جبر /

هندرسه

(از ابتدای فصل ۱ تا

انتهای ترسیم‌های

(هندرسه‌ی)

(صفحه‌های ۱ تا ۳۰)

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس ریاضی (۲). هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:

از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

عملکرد شما در آزمون قبل چند از ۱۰ بوده است؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون آمروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون آمروز	چند از ۱۰ آزمون قبل

- ۱۰۱ خط ۱ my - x = mx + ۱ عمود است. مقدار m کدام است؟

۱ (۲)

-۲ (۱)

-۱ (۴)

۲ (۳)

- ۱۰۲ مساحت مربع ABCD که دو ضلع AB و CD روی خطوط $y = ax + ۱$ و $y = (2a - ۲)x + ۱$ قرار دارند، کدام است؟

۱۰ (۲)

۵ (۱)

۲۵ (۴)

۲۰ (۳)

- ۱۰۳ جواب‌های معادله $\alpha + \frac{1}{\beta} + \beta + \frac{1}{\alpha} = ۰$ و $\alpha + \beta$ در نظر می‌گیریم. جواب‌های کدام معادله $2x^2 - 7x + ۱ = ۰$ را α و β باشد؟

$$2x^2 = 21x + ۹ \quad (۲)$$

$$2x^2 = 21x - ۹ \quad (۱)$$

$$2x^2 = ۹ - 21x \quad (۴)$$

$$-2x^2 = 21x + ۹ \quad (۳)$$

- ۱۰۴ اگر α و β ریشه‌های حقیقی معادله $x^2 - mx + m + ۲ = ۰$ باشد به طوری‌که $\alpha^2\beta + \alpha\beta^2 = ۸$ باشد، حاصل $\alpha + \beta$ کدام است؟

۲ (۲)

-۲ (۱)

۴ (۴)

-۴ (۳)

- ۱۰۵ اگر در معادله $m = \frac{x-m}{x^2-2x} + \frac{2x}{x-2}$ مجموع ریشه‌های معادله برابر ۳ باشد، حاصل $m^2 + ۳$ کدام است؟

۴ (۲)

۳ (۱)

۱۲ (۴)

۷ (۳)



- ۱۰۶ - کدام گزینه در مورد معادله $\sqrt{x-2} + \sqrt{3-x} = x - 4$ درست است؟

(۱) یک ریشه مثبت و یک ریشه منفی دارد.

(۲) فقط یک ریشه مثبت دارد.

- ۱۰۷ - یک مکانیک همراه شاگردش قطعه‌ای از یک خودرو را در مدت ۷۲ دقیقه تعویض می‌کنند. اگر شاگرد او بخواهد به تنهایی قطعه را تعویض کند یک ساعت بیشتر از زمانی طول می‌کشد که استادش بخواهد آن را به تنهایی تعویض کند. شاگرد قطعه را به تنهایی در چند ساعت تعویض می‌کند؟

(۱) ۱/۵ (۲) ۲ (۳) ۳/۵ (۴) ۴

- ۱۰۸ - اگر $B = \begin{bmatrix} -1 \\ 3 \end{bmatrix}$ و $A = \begin{bmatrix} 3 \\ -2 \end{bmatrix}$ باشند، در این صورت فاصله عمود منصف پاره خط AB از نقطه‌ای به طول ۴ روی خط

$y - 2x + 3 = 0$ چقدر است؟

$$\frac{43}{2\sqrt{41}} \quad (۱) \quad \frac{65}{4\sqrt{41}} \quad (۲)$$

$$\frac{45}{4\sqrt{41}} \quad (۳) \quad \frac{21}{2\sqrt{41}} \quad (۴)$$

- ۱۰۹ - نقطه A به فاصله ۱ سانتی‌متر از خط d قرار دارد. چند نقطه در صفحه یافت می‌شود که از نقطه A به فاصله ۴ سانتی‌متر و از خط d به فاصله ۳

سانتی‌متر باشد؟

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

- ۱۱۰ - عمودمنصف پاره خط AC را رسم می‌کنیم تا این پاره خط را در نقطه M قطع کند. اگر به مرکز M و به شعاع AM دایره‌ای رسم کنیم تا عمودمنصف

را در نقاط B و D قطع کند، چهار ضلعی $ABCD$ کدام است؟

(۱) فقط لوزی با زاویه‌های غیرقائم

(۲) ذوزنقه

(۳) مربع (۴) فقط مستطیل با طول و عرض متفاوت



دفترچه پاسخ آزمون

۱۳ مرداد ۱۴۰۲

یازدهم تجربی

طراحان

امیررضا بواناتی، امیرگیتی بور، محمد رضا قراجه‌مند، شهریار صالحی، محمد امین بیگی، مریم سپهی، مبین حیدری، پوریا خاندار، رضا آرامش‌اصل، سبحان بهاری، محمد مهدی روزبهانی، سحر زرافشان، اسرا خسروی، امیر محمد رمضانی علوی، سجاد جداوی، محمد سجاد ترکمان، ادب الماسی	زیست
غلامرضا محبی، بهادر کامران، امیرحسین برادران، مصطفی کیانی، ایمان بنی‌هاشم، عباس اصغری، سعید شرق، شهرام آموزگار، محمد گودرزی، هاشم زمانیان، مهدی شریفی، بینا خورشید، خسرو ارغوانی‌فرد، محمد راست‌پیمان، مریم شیخ‌مو	فیزیک
ایمان حسین‌نژاد، پویا رستگاری، امیر حسین مرتضوی، سجاد نفتی، رسول عابدینی‌زار، منصور سلیمانی‌ملکان، عباس هنرجو، هادی مهدی‌زاده	شیمی
مهدی ملارممانی، شاهین بروازی، فرامرز سپهری، کاظم اجلالی، محمد بحیرایی، سهند ولی‌زاده، امیر محمودیان، میلاد منصوری، سعید اکبرزاده، کیان کریمی خراسانی، عرفان صادقی، وحید راحنی، امیر وفاتی، عباس گنجی، احسان غنی‌زاده، تصیر محبی‌نژاد، هادی پالور	ریاضی

گزینشگران، مسئولین درس و ویراستاران

گروه مستندسازی	گروه ویراستاری	مسئول درس	گزینشگر	نام درس
مهسنسادات هاشمی	حمدی راهواره، حسین منصوری مقدم امیررضا پاشاپور	امیرحسین بهروزی‌فرد	کیارش سادات رفیعی	زیست
حسام نادری	بابک اسلامی، غلامرضا محبی	مهدی شریفی	مهدی شریفی	فیزیک
امیرحسین مرتضوی	ایمان حسین‌نژاد، جواد سوری لکی، هدی بهاری بور، وحید افسار، امیرعلی بیات	پویا رستگاری	پویا رستگاری	شیمی
سمیه اسکندری	علی مرشد، سجاد محمدنژاد	محمد بحیرایی	محمد بحیرایی	ریاضی

گروه فنی و تولید

امیررضا پاشاپوری‌گانه	مدیر گروه
امیررضا حکمت‌نیا	مسئول دفترچه
مدیر گروه: محبی اصغری مسئول دفترچه: سمیه اسکندری	مستندسازی و مطابقت با مصوبات
زیبا آزمند	حروف نگاری و صفحه آرایی
حبیب محمدی	ناظر چاپ

گروه آزمون
بنیاد علمی آموزشی قلمچی (وقف عام)



با روده باریک متفاوت است و به شکل حفره حفره می باشد. هم چنین مطابق همین شکل‌ها واضح است که بخشی از ماهیچه‌های دیواره روده بزرگ به شکل نوارهای عضلانی طولی در آمده است.

مورد «دوم»: قسمت انتهای کولون افقی (بخش زیر طحال) نسبت به بخش انتهای کولون بالا رو (بخش زیر کبدی) در سطح بالاتری قرار دارد.

مورد «سوم»: در روده بزرگ ویتمین B₁₂ تولید می‌شود. ویتمین B₁₂ موجود در غذای مصرف شده به کمک فاکتور داخلی ترشح شده از معده در روده باریک جذب می‌شود.

مورد «چهارم»: در دیواره روده بزرگ پرز مشاهده نمی‌شود.
(کوارش و پزب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۲۶ و ۶۳)

۵- گزینه «۲» (ممدم‌امین یکی)

محل اغاز گوارش شیمیایی پروتئین‌ها معده می‌باشد که قبل از روده باریک واقع شده است. یاخته‌های بافت پوششی روده باریک دارای ریزپرزهای فراوان در ساختار خود می‌باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: محل تکمیل گوارش شیمیایی کربوهیدرات‌ها روده است در حالی که قبل از محلی که یک لایه ماهیچه‌ای اضافه دارد (معده)، مری واقع شده است.

گزینه «۳»: محل تکمیل گوارش شیمیایی لیپیدها، روده می‌باشد. روده بالاصله بعد از معده قرار دارد. این در حالی است که یاخته‌های اصلی غدد معده توائی ای ترشح پیش‌سازهای آنزیم‌های گوارشی را دارند.

گزینه «۴»: آغاز گوارش مکانیکی در دهان صورت می‌گیرد. این در حالی است که بالاصله بعد از بنداره انتهای مری (بنداره‌ای که شل شدن آن ریفلاکس را بیجاد می‌کند) معده قرار دارد، نه دهان.

(کوارش و پزب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۰ و ۳۵)

۶- گزینه «۳» (مریم سویی)

نقطه **A**: دم عادی

نقطه **C**: بازدم غیرفعال (عادی)

نقطه **F**: بازدم غیرفعال (عادی)

نقطه **E**: دم عادی

در نقطه **E** (دم عادی) همانند نقطه **B** (دم عمیق) ماهیچه دیافراگم منقبض

و مسطح است، پس وضعیت ماهیچه دیافراگم در هر دو نقطه مشابه است.

در نقطه **D** بازدم عمیق و فعال است و ماهیچه‌های بین‌دنده‌ای داخلی در حال انقباض هستند، در حالی که در نقطه **E** ماهیچه‌های بین‌دنده‌ای داخلی در حال استراحت می‌باشند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در نقطه **A** (دم عادی) و نقطه **B** (دم عمیق) عضله دیافراگم منقبض و مسطح است. در نقطه **F** (بازدم عادی) عضلات بین‌دنده‌ای داخلی همانند نقطه **A** در حال استراحت می‌باشند.

زیست‌شناسی (۱)

۱- گزینه «۴» (امیرخدا بوانات)

بافت پوششی در دهان، معده و روده باریک، مواد غذایی را جذب می‌کند. معده و روده باریک برخلاف دهان در حفره شکمی قرار دارند. در هر بافت پوششی، رشته‌های پروتئینی و گلیکوپروتئینی غشای پایه توسط یاخته‌های آن بافت ساخته می‌شود. بافت پوششی در دهان سنگفرشی چندلایه و در معده و روده باریک، استوانه‌ای یک لایه است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بافت پوششی ماده زمینه‌ای ندارد و ماده زمینه‌ای در بافت پیوندی یافت می‌شود.

گزینه «۲»: یاخته‌های بافت پوششی در دهان به یکدیگر بسیار نزدیک‌اند و بین آن‌ها فضای بین یاخته‌ای انکو وجود دارد.

گزینه «۳»: رشته‌های کشسان (ارتاجاعی) مربوط به بافت پیوندی است.
(ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۸، ۲۱، ۲۴، ۲۵)

۲- گزینه «۴» (امیر کیمپور)

غده‌های براق، پانکراس (لوزالمعده)، کبد و کیسه صفراء با لوله گوارش مرتبط‌اند و در گوارش غذا مؤثراند. طبق متن کتاب درسی در گفتار ۲ فصل ۲ زیست‌شناسی ۱، دستگاه گوارش تحت کنترل عوامل عصبی و هورمونی قرار دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: کیسه صفراء به تولید شیره گوارشی نمی‌پردازد.

گزینه «۲»: حرکات کرمی مربوط به لوله گوارش هستند. در ضمن به بخش‌های ذکر شده، اصلاً غذایی هم وارد نمی‌شود.

گزینه «۳»: غدد براقی در حفره شکمی قرار ندارند.
(کوارش و پزب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۰، ۲۲، ۲۴ و ۳۷)

۳- گزینه «۴» (محمد رضا خواجه‌مرمند)

مشاهده مقادیر زیاد چربی در مدفوع نشان‌دهنده اختلال در جذب چربی‌ها می‌باشد که تمامی موارد ذکر شده موجب کاهش جذب چربی‌ها شوند. غده موازی با معده، پانکراس می‌باشد که با ترشح لیپاز، مهمترین نقش را در گوارش تری گلیسریدها دارد.

حرکات مخلوط‌کننده روده و صفراء موجب ریز شدن چربی‌ها و کمک به گوارش آن می‌شوند که با به وجود آمدن سنج صفراء، مجرای صفرایی بسته شده و صفراء به دوازدهه نمی‌ریزد. در فرد مبتلا به سلیاک سطح جذب به شدت کاهش یافته و موجب دفع مواد غذایی می‌شود.
(کوارش و پزب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۳، ۲۵ و ۳۵)

۴- گزینه «۱» (شهریار صالح)

اندام معرفی شده در صورت سوال روده بزرگ است که از روده کور، کولون بالا ر، کولون افقی و کولون پایین رو تشکیل شده است.

بررسی موارد:

مورد «اول»: مطابق شکل ۱۴ و ۱۵ فصل ۲ زیست‌شناسی ۱، واضح است که دیواره روده بزرگ دارای چین خورده‌گی می‌باشد که این چین خورده‌گی‌ها



(پورا گانه)

۹- گزینه «۳»

منظر از صورت سوال، سیستم تنفس نایدیسی می‌باشد که فقط در بی‌مهرگان مشاهده می‌شود، زیرا که تنفس ششی، آبششی و پوستی هم در مهره‌داران و هم در بی‌مهرگان دیده می‌شود.
طبق شکل کتاب، نایدیس‌ها به کمک لوله‌های عرضی می‌توانند به یکدیگر متصل شوند.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: دقت کنید مطابق شکل ۱۸ صفحه ۴۵ زیست‌شناسی ۱، واضح است که جهت عبور هوای (جهش فلش) از درون منفذ تنفسی، به شکل دو طرفه است.
گزینه «۲»: دقت کنید نایدیس‌های پایانی در کنار یاخته‌ها مشغوب می‌شوند، نه درون آن‌ها!
گزینه «۴»: در بی‌مهرگان می‌توان سیستم تنفسی ششی نیز مشاهده کرد که سطح تنفسی آن در داخل بدن قرار دارد. (ظاهر حلقه)
(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۴۵ و ۴۶)

(رضا آرامش اصل)

۱۰- گزینه «۳»

طحال که نوعی اندام لنفی است در گوارش مواد غذایی نقش نداشته و در سمت چپ بدن (زیر نیمه چپ دیافراگم) و کنار معده قرار گرفته است. رگ خارج شده از طحال با کمک رگ‌های معده یکی می‌شود. توجه داشته باشید حرکات روده بزرگ آهسته انجام می‌شود و خون مربوط به بخش ابتدایی این اندام از طریق رگی دیگر به سیاهرگ باب وارد می‌شود.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: روده باریک واحد چین‌های حلقوی با اندازه متفاوت است. از طرفی روده بزرگ در جذب آب و یون‌ها نقش دارد. خون کولون بالا روى روده بزرگ و روده باریک به کمک سیاهرگ مشترکی به سمت سیاهرگ باب منتقل می‌شود.

گزینه «۲»: به ترتیب منظور لوزالمعده و راست‌روده است که خون هر دو از طریق سیاهرگ مشترک به سیاهرگ باب کمکی وارد می‌شود.
گزینه «۴»: منظر از ترتیب معده و لوزالمعده است که خون را از طریق رگی مشترک به سیاهرگ منشاً گرفته از کولون پایین‌رو وارد می‌کند. البته توجه داشته باشید خون تیره معده از دو مسیر به سیاهرگ باب کمکی منتقل می‌شود.
(تکیی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۳، ۲۴، ۲۵، ۲۶، ۲۷ و ۲۸)

(کتاب آمیخته)

۱۱- گزینه «۳»

بافت پوششی موجود در لایه مخاطی روده از نوع استوانه‌ای یک‌لایه است. بنابراین، در این بافت همه یاخته‌ها در تماس با غشاء پایه قرار دارند. غشاء پایه، شبکه‌ای از رشته‌های پروتئینی و گلیکوپروتئینی است.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: گروهی از یاخته‌های پوشاننده پرز، در ترشح ماده مخاطی نقش دارند. یاخته‌های پوششی مخاط ماده باریک علاوه بر ماده مخاطی، آب و یون‌های مختلف از جمله بیکرنینت، ترشح می‌کنند و گروهی از این یاخته‌ها آنژیلهای گوارشی دارند.
گزینه «۲»: یاخته‌های پوششی پرز مانند یاخته‌های دیگر به طور دائم مواد مختلفی را با خون مبادله می‌کنند.

گزینه «۴»: با توجه به شکل ۱۳ صفحه ۲۵ بیشتر یاخته‌های پوششی یک پرز روده باریک، از نوع یاخته‌های پوششی دارای ریزپر ز هستند. این یاخته‌ها در جذب مواد غذایی نقش دارند.

(گوارش و چنب موارد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۲، ۲۳، ۲۴ و ۲۵)

گزینه «۲»: در نقطه C (بازدم عادی) و نقطه F (بازدم غیرفعال) عضله دیافراگم در حال استراحت و گنبده شکل است. در نقطه E (دم عادی) عضله بین‌دندانی داخلی همانند نقطه C در حال استراحت است.

گزینه «۴»: در نقطه A (دم عادی) عضله دیافراگم در حال انقباض و مسطوح، ولی در نقطه F عضله دیافراگم در حال استراحت و گنبده شکل است.
(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

(میمین هیدری)

شش‌ها دو ویژگی مهم دارند. یکی پیروی از حرکات قفسه سینه و دیگری ویژگی کشسانی. پیروی از حرکات قفسه سینه در فرآیند دم بیشتر نقش دارد، زیرا در هنگام دم ابتدا قفسه سینه بزرگ می‌شود و به همراه خود لایه پیروزی پرده جنب را می‌کند و باعث کشیده شدن شش‌ها و بزرگ‌شدنشان و در نتیجه عمل دم می‌شود. ویژگی کشسانی شش‌ها طبق متن کتاب در بازدم نقش بیشتری دارد. در هنگام بازدم، فشار درون پرده جنب افزایش می‌یابد؛ زیرا فضای بین دو لایه آن کاهش می‌یابد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

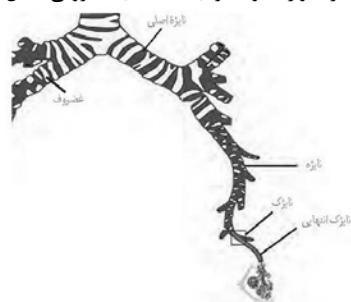
گزینه «۱»: در بازدم، دندنه‌ها که به جناغ متصل هستند به سمت پایین و عقب حرکت می‌کنند.

گزینه‌های «۳» و «۴»: در هنگام دم، با افزایش حجم قفسه سینه و پایین‌آمدن دیافراگم، حجم درون فضای شکمی کاهش می‌یابد و فشار بر روی اندام‌های شکمی نیز افزایش می‌یابد. افزایش حجم قفسه سینه با جلو و بالا آمدن جناغ و دورشدن آن از ستون مهره‌ها اتفاق می‌افتد.
(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

(پورا بربزین)

۸- گزینه «۲»

مواد «الف» و «ج» صحیح هستند.
نایزه‌های اصلی در دیواره خود دارای حلقه‌های غضروفی کامل می‌باشند.



بررسی موارد:

مورد «الف»: طبق شکل، نایزه اصلی سمت راست، قطورتر و کوتاه‌تر از نایزه اصلی سمت چپ است.

مورد «ب»: طبق شکل، در نای (مجرای دارای غضروف C شکل) همانند نایزه‌های اصلی، برخی غضروف‌ها منشعب هستند.

مورد «ج»: طبق شکل، حلقه‌های غضروفی نایزه اصلی راست، کمتر از حلقه‌های غضروفی نایزه اصلی چپ هستند.

مورد «د»: در گوسفند، قبل از دو انشعاب اصلی نایزه، یک انشعاب سوم نیز مشاهده می‌شود که به شش راست (بزرگ‌تر) می‌رود.
(تبارلات کازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)



(کتاب آبی)

۱۷- گزینه «۳»

غلظت اکسیژن در اطراف هموگلوبین مشخص می‌کند که باید اکسیژن به هموگلوبین متصل یا از آن جدا شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: آنزیم کربنیک‌انیدراز موجب ترکیب کربن دی‌اکسید با آب می‌شود.
 گزینه «۲»: ترکیب کربنیک‌اسید در گلبول قرمز تجزیه می‌شود نه در خوناب.
 گزینه «۴»: گلبول قرمز از دو طریق در انتقال کربن دی‌اکسید نقش دارد:
 ۱- در پیوند با هموگلوبین ۲- آنزیم کربنیک‌انیدراز گلبول قرمز موجب ترکیب کربن دی‌اکسید با آب می‌شود و کربنیک‌اسید تولید می‌نماید که به سرعت به یون بیکربنات و هیدروژن تجزیه می‌شود. یون بیکربنات از گلبول قرمز وارد خوناب می‌شود. از این رو گلبول قرمز نسبت به خوناب، نقش بیشتری در انتقال کربن دی‌اکسید دارد.

(تبادلات گازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۳۹)

(کتاب آبی)

۱۲- گزینه «۱»

هورمون گاسترین از بعضی یاخته‌های دیواره معده (بخش کیسه‌های شکل لوله گوارش) ترشح و باعث افزایش ترشح اسید معده و پیسینوژن می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه‌های «۲» و «۳»: هورمون سکرتین ترشحات غیرآنزیمی (بیکربنات) پانکراس را تنظیم می‌کند. پانکراس، با ترشح بیکربنات در قلیای کردن محیط دوازده‌نقطه دارد. بنابراین، این هورمون در فعل شدن پروتازهای معده نقش مستقیم ندارد.
 گزینه «۴»: هورمون گاسترین روی یاخته‌های کناری غدد دیواره معده که طبق شکل ۹ کتاب درسی در صفحه ۲۱، بزرگترین یاخته‌های غدد معده هستند، تاثیر دارد. یاخته‌های کناری با ترشح فاکتور داخلی معده در جذب ویتامین B₁₂ که برای ساختن گوچه‌های قرمز لازم است، نقش دارد.
 بنابراین، این هورمون به طور مستقیم در ساخت گوچه‌های قرمز نقش ندارد.

(گوارش و بذب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۲ و ۲۸)

(کتاب آبی)

۱۸- گزینه «۲»

در بازدم عمیق ماهیچه‌های شکمی نیز نقش دارند که در زیر پرده دیافراگم قرار دارند.

(تبادلات گازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۴۱ و ۴۲)

(کتاب آبی)

۱۹- گزینه «۳»

در هنگام ثبت شماره ۲، دم عمیق انجام می‌شود، لذا هوای جاری به طور کامل به درون بخش مبادله‌ای رانده می‌شود. همچنین بخش بیشتر هوای ذخیره دمی نیز به درون بخش مبادله‌ای وارد می‌شود. تنها بخش اندکی از هوای ذخیره دمی درون مجاری تنفسی می‌ماند و به بخش هادی نمی‌رسد و هوای مرده را تشکیل می‌دهد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: از لحظه شروع تا نقطه شماره ۱، دم عادی انجام می‌شود، در حالی که ماهیچه‌های ناحیه شکم در بازدم عمیق منقبض می‌شوند.

گزینه «۲»: حجم تنفسی شماره ۴، مربوط به هوای ذخیره بازدمی می‌باشد. مقدار حجم هوای ذخیره بازدمی بیشتر از هوایی است که در مجاری مانده (هوای مرده) و به بخش هادی نمی‌رسد.

گزینه «۴»: در نقطه شماره ۳، بازدم پس از یک دم عمیق، صورت می‌گیرد. در طی بازدم ابتدا هوای مرده، سپس هوای ذخیره دمی و سپس هوای جاری از شش‌ها خارج می‌شود.

(تبادلات گازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۴۲ و ۴۳)

(کتاب آبی)

۲۰- گزینه «۴»

در نشخوارکنندگان، وجود میکروب‌ها برای گوارش سلولز ضروری است و سلولز مقدار زیادی انرژی دارد. مهره‌داران دو نوع ساز و کار متفاوت در تهییه دارند که باعث می‌شود جریان پیوسته‌ای از هوای تازه در مجاورت سطح تنفسی برقرار شود.

(تنوع تبادلات گازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۴۵ و ۴۶)

(کتاب آبی)

۱۳- گزینه «۴»

دستگاه عصبی روده‌ای به صورت مستقل از دستگاه عصبی خودختار است اما می‌توانند تحت تأثیر آن فعالیت خود را کم و زیاد کند. این دستگاه در تنظیم میزان ترشح و حرکت لوله گوارش نقش دارد. این دستگاه، در لایه ماهیچه‌ای و زیر مخاط بافت می‌شود.

(گوارش و بذب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۲۷)

(کتاب آبی)

۱۴- گزینه «۲»

در شیردان آنزیمهای گوارشی جانور، موجب گوارش شیمیایی غذا می‌شوند جذب آب که به صورت گذرندگی است، در هزار لای گاو صورت می‌گیرد.

(گوارش و بذب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۳، ۱۴ و ۱۵)

(کتاب آبی)

۱۵- گزینه «۱»

در بیماری سلیاک یاخته‌های روده تخریب می‌شوند و ریزبیزها و حتی بزها از بین می‌روند، به جز مورد (ب) سایر موارد در این بیماری از بین می‌روند.

(گوارش و بذب مواد) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

(کتاب آبی)

۱۶- گزینه «۴»

با توجه به نداشتن غضروف، نایزک‌ها توانایی تنگ و گشاد شدن دارند. نایزک‌ها درون قفسه سینه قرار دارند و فاقد حلقه‌های غضروفی هستند. یاخته‌های مخاط آن‌ها مژک‌دار هستند نه تازک‌دار و می‌توانند با آگزوستیوز، موسین را ترشح کنند.

(تبادلات گازی) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۵، ۱۶ و ۱۷)



در این قسمت فشار ناشی از مایع در ته ظرف را برحسب ρ_1 و ρ_2 می‌یابیم:

$$P = \rho_1 gh_1 + \rho_2 gh_2 \frac{h_2 = ۳۰\text{ cm} = ۰/۴\text{ m}}{h_1 = ۲۰\text{ cm} = ۰/۲\text{ m}}$$

$$P = \rho_1 \times ۱۰\times۰/۲ + \rho_2 \times ۱۰\times۰/۳ \Rightarrow P = ۲\rho_1 + ۳\rho_2 \quad (۱)$$

در آخر، اختلاف فشار نقاط M و N را بدست می‌آوریم:

$$P_{MN} = \rho_1 gh'_1 + \rho_2 gh'_2 \frac{h'_2 = ۳۰ - ۱۵ = ۱۵\text{ cm} = ۰/۱۵\text{ m}}{h'_1 = ۲۰ - ۱ = ۱۹\text{ cm} = ۰/۱\text{ m}}$$

$$P_{MN} = \rho_1 \times ۱۰\times۰/۱ + \rho_2 \times ۱۰\times۰/۱۵ \Rightarrow P_{MN} = \rho_1 + ۱/۵\rho_2 \quad (۲)$$

$$\xrightarrow{(۱),(۲)} \begin{cases} P = ۲\rho_1 + ۳\rho_2 \\ P_{MN} = \rho_1 + ۱/۵\rho_2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} P = ۲\rho_1 + ۳\rho_2 \\ ۲P_{MN} = ۲\rho_1 + ۳\rho_2 \end{cases}$$

$$\Rightarrow ۲P_{MN} = P \xrightarrow{P=۲۲۵\text{ kPa}} ۲P_{MN} = ۲۲۵\text{ kPa}$$

$$\Rightarrow P_{MN} = ۱۱۲/۵\text{ kPa}$$

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(مفهومی کلایم)

۲۵- گزینه «۳»

اگر جرم مکعب مستطیل توپر را m و جرم اضافه شده را x در نظر بگیریم، با توجه به اینکه بزرگترین وجه مکعب مستطیل دارای مساحت $6 \times 7 = ۴۲\text{ cm}^۲$ و کوچکترین وجه آن دارای مساحت $۶ \times ۶ = ۳۶\text{ cm}^۲$ است، می‌توان نوشت:

$$\frac{(m+x)g}{۴۲} = \frac{mg}{۳۶} \Rightarrow x = \frac{۳}{۴}m = \frac{۳}{۴}\rho V = \frac{۳}{۴} \times ۵ \times (۴ \times ۶ \times ۷)$$

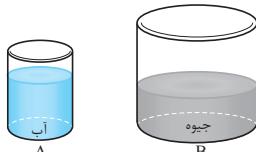
$$\Rightarrow x = ۶۳\text{ g} = ۰/۶۳\text{ kg} \Rightarrow W_x = ۰/۶۳ \times ۱۰ = ۶/۳\text{ N}$$

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(سراسری فارج از کشور تهریب - ۹۶)

۲۶- گزینه «۴»

مسئله، نسبت فشار آب بر کف استوانه A را به فشار جیوه هم جرم آب بر کف استوانه B می‌خواهد. دو داده کلیدی در حل این مسئله معلوم بودن جرم (وزن) مایع در هر دو ظرف (که یکسانند) و نسبت ابعاد آن‌هاست که ما را به استفاده از $P = \frac{F}{A}$ هدایت می‌کند و نیازی به دانستن چگالی دو مایع نیست.



نیروی ایجاد کننده فشار بر کف هر دو ظرف (وزن مایع) یکسان است. از طرف دیگر ابعاد استوانه B دو برابر ابعاد استوانه A است، بنابراین نسبت مساحت کف ظرف‌ها قابل محاسبه و نسبت فشارها به صورت زیر بدست می‌آید:

$$P = \frac{F}{A} \Rightarrow \frac{P_A}{P_B} = \frac{F_A}{F_B} \times \frac{A_B}{A_A} \frac{F_A = F_B}{A = \pi r^2} \Rightarrow$$

$$\frac{P_A}{P_B} = \frac{\pi(r_B)^2}{\pi(r_A)^2} = \left(\frac{r_B}{r_A}\right)^2 \xrightarrow{r_B = ۲r_A} \frac{P_A}{P_B} = ۲^2 = ۴$$

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(ایمان بنی‌هاشمی)

۲۷- گزینه «۳»

با انداختن قطعه سنگ در آب، ارتفاع آب درون ظرف اندکی بالا می‌آید و در نتیجه فشار ناشی از آب در نقطه B افزایش می‌یابد. بنابراین ابتدا افزایش ارتفاع آب را می‌یابیم، به همین منظور، چون افزایش حجم آب برابر حجم سنگ است، می‌توان نوشت:

(غلامرضا مهی)

۲۱- گزینه «۲»

بررسی موارد:

مورد «الف»: به درستی بیان شده است.

مورد «ب»: نادرست است. با پراحتن در شیشه عطر، تمام فضای اتاق خوشبو می‌شود؛ زیرا در اثر برخورد مولکول‌های هوا با مولکول‌های عطر، این مولکول‌ها در تمام فضای اتاق پخش می‌شود.

مورد «پ»: نادرست است. مولکول‌های مایع نظم و تقارن جامد‌های بلورین را ندارند و به صورت نامنظم و نزدیک به یکدیگر قرار گرفته‌اند.

مورد «ت»: به درستی بیان شده است.

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۲۵ تا ۲۷)

(غلامرضا مهی)

۲۲- گزینه «۳»

با توجه به این که قطره‌ها بر روی سطح شیشه پخش شده و سطح شیشه را ترکرده است، نتیجه می‌گیریم که نیروی هم‌چسبی بین مولکول‌های این مایع کمتر از نیروی دگرچسبی بین مولکول‌های مایع با شیشه است؛ بنابراین اگر لوله موبینی را در داخل ظرفی حاوی این مایع قرار دهیم، سطح مایع در لوله از سطح آزاد مایع در ظرف بالاتر خواهد بود و با افزایش قطره داخلی لوله موبین، سطح مایع پایین‌تر از حالت قبل قرار می‌گیرد.

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(بیوار، کامران)

۲۳- گزینه «۲»

با توجه به نمودار فشار هوا برحسب ارتفاع از سطح زمین مشخص است که با افزایش ارتفاع از سطح زمین، فشار هوا کاهش پیدا می‌کند، بنابراین «الف» صحیح است. از طرفی می‌دانیم با افزایش ارتفاع، هوا راقیق‌تر می‌شود و چگالی هوا کاهش می‌یابد، بنابراین «ب» نادرست است.

با توجه به نمودار، معلوم است که به ازای افزایش ارتفاع یکسان، کاهش فشار یکسانی نداریم، یعنی $P_1 - P_2 > P_3 - P_4$ خواهد بود، بنابراین «پ» نادرست است.

با توجه به نمودار، معلوم است که $P_3 - P_4 > P_2 - P_1$ است، بنابراین «ت» درست است.

با بررسی‌های انجام‌شده موارد «الف» و «ت» صحیح‌اند.

(ویژگی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ۱، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۴)

(امیرحسین برادران)

۲۴- گزینه «۱»

ابتدا مساحت سطح مقطع قسمت پهن ظرف را می‌یابیم:

$$\frac{۹}{۲}V_1 = V_۲ \Rightarrow \frac{۹}{۲}A_1 h_1 = A_۲ h_۲ \xrightarrow{A = \pi r^2} \frac{۹}{۲}\pi r_۱^۲ \times h_۱ = A_۲ \times h_۲$$

$$\frac{r_۱ = ۲\text{ cm}, \pi = ۳}{h_۱ = ۲\text{ cm}, h_۲ = ۳\text{ cm}} \Rightarrow$$

$$\frac{۹}{۲} \times ۳ \times ۴ \times ۲۰ = A_۲ \times ۳۰ \Rightarrow A_۲ = ۳۶\text{ cm}^۲$$

اکنون با داشتن اندازه نیروی وارد بر کف ظرف، با استفاده از

F/A ، فشار ناشی از دو مایع را در کف ظرف می‌یابیم:

$$P = \frac{F}{A} \xrightarrow{F = ۸۱\text{ N}, A = ۳۶\text{ cm}^۲ = ۳۶ \times ۱۰^{-۴}\text{ m}^۲}$$

$$P = \frac{۸۱۰}{۳۶ \times ۱۰^{-۴}} = ۲۲۵ \times ۱۰^۳ \text{ Pa} = ۲۲۵\text{ kPa}$$

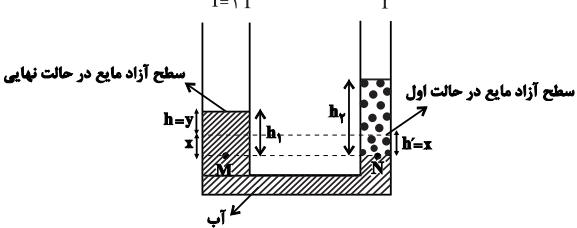


(مدل‌بینی کیانی)

«۲۹- گزینه»

حجم آب جایه‌جا شده در هر دو شاخه نسبت به حالت اول یکسان است. بنابراین می‌توان نوشت:

$$V = V' \xrightarrow{V=Ah} Ah = A'h' \xrightarrow{A=\pi r^2} \pi r^2 h = \pi r'^2 h' \xrightarrow{r=r'} \pi r'^2 \times h = r'^2 \times h' \Rightarrow h = \frac{h'}{4}$$



می‌بینیم جایه‌جا سطح آب در شاخه سمت چپ، $\frac{1}{4}$ جایه‌جا سطح آب در شاخه سمت راست است. بنابراین $x = y$ خواهد بود.

از طرف دیگر برای دو نقطه همتراز **M** و **N** که روی سطح افقی یک مایع واقع‌اند و فشار یکسان دارند، می‌توان نوشت:

$$P_M = P_N \Rightarrow P_0 + \rho_{آب}gh_1 = P_0 + \rho_{روغن}gh_2 \Rightarrow \rho_{آب}h_1 = \rho_{روغن}h_2$$

$$\frac{\rho_{روغن}}{\rho_{آب}} = \frac{h_1}{h_2} = \frac{y+x}{y} \Rightarrow 1 \times (x+y) = 0 / \lambda \times 5 \xrightarrow{x=4y} \rho_{آب} = \frac{g}{cm^3}, h_1 = 5cm$$

$$4y + y = 4 \Rightarrow 5y = 4 \Rightarrow y = \frac{4}{5} = 0 / \lambda cm \Rightarrow \Delta h = h_1 = 5y$$

$$\Rightarrow \Delta h = 5 \times 0 / \lambda = 4 cm$$

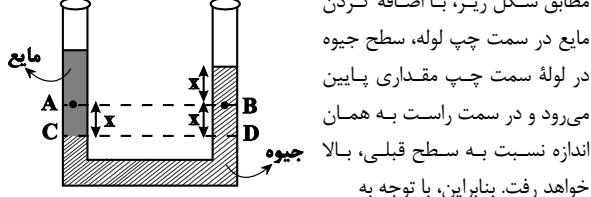
روش دوم: در این سؤال بدون در نظر گرفتن تفاوت سطح مقطع لوله در شاخه‌های سمت چپ و راست، اختلاف ارتفاع آب در دو شاخه (h_1) پس از اضافه کردن روغن، از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$P_M = P_N \Rightarrow P_0 + \rho_{آب}gh_1 = P_0 + \rho_{روغن}gh_2 \Rightarrow 1 \times h_1 = 0 / \lambda \times 5 \Rightarrow h_1 = 5 cm$$

(وینکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۵)

«۳۰- گزینه»

(سعید شرق)



این که نقطه‌های **C** و **D** همتراز و در جیوه واقع‌اند، فشار یکسانی دارند. لذا می‌توان نوشت:

$$P_C = P_D \Rightarrow P_A + \rho_{مایع}gh_{AC} = P_B + \rho_{جیوه}gh_{BD}$$

$$\frac{h_{BD} = h_{AC} = x}{\rho_{جیوه}gx = \rho_{مایع}gx} \Rightarrow P_A + \rho_{مایع}gx = P_B + \rho_{جیوه}gx \quad (*)$$

$$P_A - P_B = (\rho_{جیوه} - \rho_{مایع})gx$$

$$\frac{\rho_{جیوه} > \rho_{مایع}}{P_A - P_B > 0} \Rightarrow P_A > P_B$$

(وینکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۵)

$$\rho_{آب} = \frac{g}{cm^3} \xrightarrow{\rho_{آب} = ۱۰۰ g/cm^3} m_{سنگ} = \frac{V_{سنگ}}{\rho_{سنگ}} \xrightarrow{V_{سنگ} = ۴۰۰ cm^3} m_{سنگ} = ۴۰۰ g$$

$$400 = 5 \times V_{سنگ} \Rightarrow V_{سنگ} = 80 cm^3$$

$$\Rightarrow \Delta V_{آب} = V_{سنگ} = 80 cm^3$$

$$\Delta V_{آب} = A \Delta h_{آب} \xrightarrow{A = ۲۰ \times ۲۰ = ۴۰۰ cm^2} \Delta h_{آب} = 400 \times \Delta h_{آب}$$

$$\Rightarrow \Delta h_{آب} = 0 / 2 cm = 2 \times 10^{-3} m$$

اکنون تغییر فشار ناشی از افزایش ارتفاع آب را در نقطه **B** می‌یابیم:

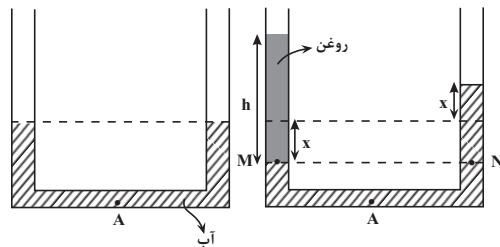
$$\Delta P = \rho_{آب}g\Delta h_{آب} \xrightarrow{\rho_{آب} = ۱۰۰ g/cm^3, \Delta h_{آب} = 2 \times 10^{-3} m} \Delta P = 1000 \times 10 \times 2 \times 10^{-3} = 20 Pa$$

همچنین با توجه به این که ارتفاع ستون مایع در ظرف افزایش پیدا کرده است، فشار در نقطه **B** افزایش می‌یابد.

(وینکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۵)

«۳۱- گزینه»

(عباس اصغری) با توجه به اینکه سطح مقطع لوله در دو طرف آن یکسان است، با اضافه کردن روغن به ارتفاع **h** در شاخه سمت چپ، سطح آب در این لوله به اندازه **x** پایین آمده و در طرف دیگر به همان اندازه **x** بالا می‌رود.



بنابراین، اگر به سمت راست لوله توجه شود، فشار در نقطه **A** به اندازه **x** سانتی‌متر از ستون آب افزایش می‌یابد. در این حالت، **x** را می‌یابیم:

$$\Delta P = 200 Pa, \rho = 1000 \frac{kg}{m^3} \xrightarrow{\Delta P = \rho g \Delta h} \Delta h = x$$

$$200 = 1000 \times 10 \times x \Rightarrow x = 0 / 0.2 m = 2 cm$$

از طرفی، با توجه به برابری فشار در نقاط همتراز **M** و **N** داریم:

$$P_0 + \rho_{آب}gh_{روغن} = P_0 + \rho_{آب}g(h_{روغن} + x)$$

$$\frac{\rho_{آب}}{\rho_{آب}} = \frac{h_{روغن}}{h_{روغن} + x} = \frac{2x}{2x + 4} = \frac{4}{6} \Rightarrow h_{روغن} = 5cm$$

$$\Rightarrow h_{روغن} = 5cm$$

در آخر با محاسبه حجم، جرم روغن اضافه شده را می‌یابیم:

$$V_{روغن} = Ah \xrightarrow{A = 7 cm^2, h = 5 cm} V_{روغن} = 2 \times 5 = 10 cm^3$$

$$\frac{\rho_{روغن}}{\rho_{روغن}} = \frac{V_{روغن}}{V_{روغن}} \xrightarrow{\rho_{روغن} = ۱۰۰ g/cm^3, V_{روغن} = 10 cm^3} \rho_{روغن} = 10 \times 10 = 100 g$$

(وینکی‌های فیزیکی مواد) (فیزیک ا، صفحه‌های ۳۲ تا ۳۵)



(Cl₂)، مجموع تعداد الکترون‌های پیوندی و ناپیوندی در هر مولکول آب برابر با ۸ و مجموع تعداد الکترون‌های غیراشتراکی در مولکول گاز کلر برابر با ۱۲ است.



مورد سوم: با توجه به ساختار مولکول آب، هر اتم هیدروژن با یک الکtron اتم اکسیژن، پیوند کووالانسی تشکیل می‌دهد.



مورد چهارم: با استفاده از مدل فضای‌پرک مولکول‌ها می‌توان اندازه اتم‌ها را مقایسه کرد، اما تعداد الکترون‌های اشتراکی را نمی‌توان به دست آورد.

(شیمی ا. کیهان زارکاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۳-۴ گزینه «۲» (سبار نفتی)

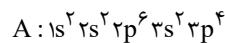
آرایش لایه ظرفیت عنصر B نشان می‌دهد که عنصری در گروه ۱۱ است اما عنصر کیالت (Co) در گروه ۹ جدول دوره‌ای قرار دارد.



بررسی سایر گزینه‌ها:



گزینه «۳»: بنابراین آرایش الکترونی اتم A به صورت زیر می‌باشد:



و با توجه به این آرایش الکترونی عنصر A در گروه ۱۶ و دوره ۳ جدول دوره‌ای قرار دارد.

گزینه «۴»: زیرلایه‌های ۳d، ۴p، ۴s و ۴d دارای n+1 بزرگ‌تر از ۴ هستند که در مجموع ۲۲ الکترون در این زیرلایه‌ها وجود دارد.

$$\frac{۲۲}{۴۲} \times ۱۰۰ = ۵۲ / ۴۰\%$$

تعداد الکترون‌های ۱+ بزرگ‌تر از

تعداد کل الکترون‌ها

(شیمی ا. کیهان زارکاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۳-۵ گزینه «۱» (رسول عابدین زواره)

با توجه به این که اتم نیتروژن با گرفتن ۳ الکترون به یون نیترید (N³⁻) تبدیل می‌شود و این‌که ترکیب یونی از نظر بار الکتریکی خنثی است، کاتیون آن باید X³⁺ باشد، پس X در لایه ظرفیت خود باید دو الکترون داشته باشد؛ چون آرایش الکترونی ۲+ به صورت هشت‌تالی است.

بنابراین می‌توان نتیجه گرفت اتم X متعلق به عنصری از گروه ۲ جدول دوره‌ای می‌باشد. گزینه «۲» نمی‌تواند پاسخ سوال باشد، زیرا عنصر گروه ۱۲ به آرایش هشت‌تالی نمی‌رسند.

(شیمی ا. کیهان زارکاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۳-۶ گزینه «۲» (ایمان هسین نژاد)

عناصر E و G به ترتیب کلر و اکسیژن هستند. هر دوی این عناصر در دما و فشار اتاق به شکل مولکول‌های دو اتمی یافت می‌شوند.

بررسی گزینه‌های نادرست:

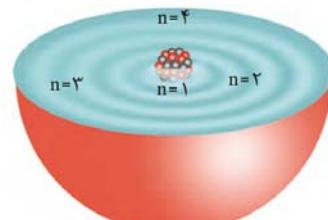
گزینه «۱»: D همان عنصر کربن است و ساده‌ترین ترکیب حاصل از آن با هیدروژن، متان (CH_۴) بوده که دارای ۵ اتم است.

گزینه «۳»: با توجه به عدد اتمی عناصر A و G، این عناصر آلومینیم و

(ایمان هسین نژاد)

شیمی (۱)

۳-۱ گزینه «۲»



در ساختار لایه‌ای اتم، مطابق شکل بالا، هر بخش پرنگ، مهم‌ترین بخش از یک لایه الکترونی نشان می‌دهد. بخشی که الکترون‌های آن لایه، بیشتر وقت خود را در آن فاصله از هسته سپری می‌کنند؛ به این معنا که الکترون در هر لایه‌ای که باشد، در همه نقاط بی‌پارامون هسته حضور می‌یابد، اما در محدوده یاد شده، احتمال حضور بیشتری دارد. توجه کنید الکترون‌ها در هسته اتم امکان حضور ندارند؛ بنابراین نمی‌توانند در همه نقاط اتم یافت شوند.

(شیمی ا. کیهان زارکاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۳-۲ گزینه «۴» (پویا رسکاری)

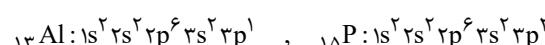
نخستین عنصر دسته p دوره سوم جدول دوره‌ای، آلومینیم (Al) است که یون پایدار Al³⁺ ایجاد می‌کند و یون پایدار B به صورت B³⁻ است و در گروه ۱۵ جدول قرار دارد. اگر B در دوره چهارم جدول دوره‌ای باشد، متعلق به عنصر As است که لایه ظرفیت آن به صورت ۳s^۲ ۳p^۳ است و مجموع اعداد کوانتمومی اصلی (n) و فرعی (l) برای الکترون‌های لایه ظرفیت آن برابر ۲۳ است.

$$\left. \begin{array}{l} 4s^2 \Rightarrow 2(4+0) = 8 \\ 4p^3 \Rightarrow 3(4+1) = 15 \end{array} \right\} \Rightarrow 15 + 8 = 23$$

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: Al³⁺ به آرایش گاز نجیب Ne^۰ می‌رسد، درنتیجه B عنصر N^۷ است. اختلاف عدد اتمی آلومینیم و نیتروژن برابر ۶ = ۷ - ۱ است.

گزینه «۲»: Al در دوره سوم قرار دارد، پس B عنصر P^{۱۵} است. شمار زیرلایه‌های دو الکترونی اشغال شده هر دو، برابر ۳ زیرلایه است.



گزینه «۳»: ترکیب یونی AlF_۳ و ترکیب یونی B (با یون پایدار

B³⁻) و K³⁻ به صورت K_۲B است. دراثر تشکیل دو مول AlF_۳ و یک مول K_۲B به ترتیب ۶ و ۳ مول الکترون مبادله می‌شود.

(شیمی ا. کیهان زارکاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

۳-۳ گزینه «۱» (امیرحسین مرتفعی)

فقط مورد سوم درست است.

بررسی عبارت‌ها:

مورد اول: Cl₂ ترکیبی مولکولی است که خاصیت رنگ‌بری و گندزاری دارد و اتم‌های آن به آرایش هشت‌تالی رسیده‌اند، اما در مولکول آب (H_۲O) اتم‌های هیدروژن دارای آرایش دوتالی هستند.

مورد دوم: بر اساس آرایش الکترون - نقطه‌ای مولکول‌های آب (H_۲O) و گاز کلر



آن همه لایه‌ها و همه زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون، پر هستند:



عبارت (پ): گالیم با از دست دادن ۳ الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب نمی‌رسد.

عبارت (ت): در میان عناصر مشخص شده، عدد اتمی عناصر C, D, H با شماره گروهشان برابر است که بار یون‌های آن‌ها به ترتیب $+3$, -3 و صفر (عنصر H یک گاز نجیب است و یون تشکیل نمی‌دهد) است که مجموع آن‌ها صفر می‌شود.

(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۴)

۴۰ - گزینه «۳» (امیرحسین مرتضوی)

عبارت‌های دوم، چهارم و پنجم درست می‌باشند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول: یون N^-_3 از سه اتم تشکیل شده است؛ بنابراین یون تک اتمی محسوب نمی‌شود. به یون‌هایی مانند Cl^- و Ca^{2+} که تنها از یک اتم تشکیل شده‌اند، یون تک‌اتمی گفته می‌شود.

عبارت دوم: در CaCl_2 نسبت کاتیون (Ca^{2+}) به آنیون (Cl^-) ۱ به ۲ است.

عبارت سوم: ترکیب‌هایی مانند BeCl_2 و AlBr_3 که پیوند اشتراکی بین فلز و نافلز برقرار شده است، ترکیبات کوالانسی محسوب می‌شوند نه یونی.

عبارت چهارم: یک ترکیب یونی از لحاظ بار الکتریکی خنثی می‌باشد؛ بنابراین مجموع بارهای الکتریکی مثبت و منفی در یک ترکیب یونی با هم برابر است.

عبارت پنجم: رفتار شیمیایی هر اتم به شمار الکترون‌های طرفیت آن بستگی دارد. چون در اتم عناصر دسته S و P، الکترون‌های لایه طرفیت برابر با همان الکترون‌های آخرین لایه می‌باشد؛ بنابراین جمله داده شده درست است.

(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۳۴ تا ۳۶)

۴۱ - گزینه «۲» (پویا رسکاری)

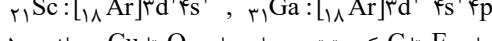
به جز عبارت (ث) سایر عبارت‌ها درست می‌باشند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ) عناصر A, E, F و Cl که به ترتیب H, O و F می‌باشند، در دما و فشار اتاق به شکل ماده مولکولی با مولکول‌های دو اتمی وجود دارند.

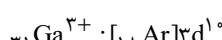
عبارت (ب) آرایش الکترونی اتم مس (عنصر C) جدول (جداول) از قاعده آفبا پیروی نمی‌کند و آرایش الکترونی آن امروزه به کمک روش‌های طیف سنجی تعیین می‌شود.

عبارت (پ) عناصر B و D به ترتیب اسکاندیم و گالیم از گروه‌های سوم و سیزدهم جدول تناوبی هستند. شمار الکترون‌های طرفیتی هر دوی این عناصر برابر با ۳ است.



عبارت (ت) بین عناصر E تا C که به ترتیب همان عناصر O, Cu, S, P, F با نام تک‌حرفی وجود دارند.

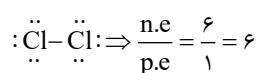
عبارت (ث) عنصر D یا همان گالیم با تشکیل یون پایدار خود به آرایش الکترونی گاز نجیب نمی‌رسد.



(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۲۸ تا ۳۶)

اکسیژن هستند و ترکیب حاصل از آن‌ها آلومینیم اکسید (Al_2O_3) است. در تشکیل یک مول از این ترکیب یونی، ۶ مول الکترون بین فلز و نافلز مبادله می‌شود. این در حالی است که D چهار الکترون ظرفیتی دارد.

گزینه «۴»: E همان عنصر کلر است و مولکول حاصل از آن در دما و فشار اتاق به صورت مولکول‌های دو اتمی Cl_2 دیده می‌شود. ساختار لوویس این مولکول به صورت زیر است: (p.e) و n.e به ترتیب جفت الکترون ناپیوندی و جفت الکترون پیوندی است



(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۹)

۴۲ - گزینه «۳» (ایمان حسین نژاد)

X_2O_3 , آرایش الکترونی کاتیون $\text{X}^{3+} : [\text{Ar}]^3\text{d}^5$ و در YCl_2 کاتیون $\text{Y}^{3+} : [\text{Ar}]^3\text{d}^2$ دارای آرایش الکترونی $\text{Ar}^{\text{[Ar]}^3\text{d}^2}$ است؛ بنابراین تنها عبارت (ت) نادرست است.

(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۲۷ و ۳۶)

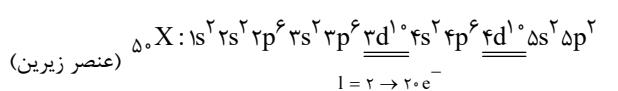
۴۳ - گزینه «۴» (ایمان حسین نژاد)

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: حداقل گنجایش الکترونی در هر زیرلایه برابر $4n + 2$ و در هر لایه برابر $2n^2$ است.

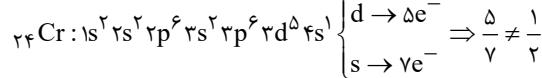
گزینه «۲»: $n + 1$ برای زیرلایه‌های $6s$ و $4f$ به ترتیب برابر ۶ و ۷ است، پس $4f$ دیرتر از $6s$ الکترون می‌گیرد.

گزینه «۳»: $\text{Ge}^{3+} : \text{Ar}^{\text{[Ar]}^3\text{d}^1}$



(عنصر زیرین)

گزینه «۴»:



(شیوه ام کیوان زادگاه الفیای هستی، صفحه‌های ۲۷ تا ۳۶)

۴۵ - گزینه «۱» (ایمان حسین نژاد)

عبارت‌های (آ) و (ب) درست هستند.

بررسی عبارت‌ها:

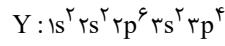
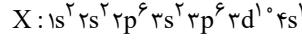
عبارت (آ): بار یون‌های مربوط به عنصرهای A, B, C, D, E و H به ترتیب $+1, +2, +3, +4, +5$ و صفر (عنصر H یک گاز نجیب است و یون تشکیل نمی‌دهد) است که مجموع آن‌ها ۱ است.

عبارت (ب): G عنصر گالیم است و یون پایدار آن Ga^{3+} است که در



پایدار خود یعنی یون Sc^{3+} به آرایش الکترونی گاز نجیب آرگون می‌رسد. این عنصر در واکنش با اکسیژن ترکیب Sc_2O_3 را ایجاد می‌کند. عبارت (ث) اولین عنصری که در دوره چهارم همه زیرلایه‌هایش به طور کامل از الکترون پر می‌شود عنصر Ca است. از طرفی اولین عنصری که زیرلایه نیمه‌پر در آن دیده می‌شود عنصر K می‌باشد. (شیمی ا، کیان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۲۷ و ۳۹)

۴۲ - گزینه «۲»
 با توجه به آرایش الکترونی زیرلایه آخر این دو یون آرایش الکترونی اتم این دو عنصر به صورت زیر خواهد بود.



بنابراین عبارت‌های سوم و چهارم نادرست می‌باشند.
بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول: عنصر X در دوره چهارم جدول تناوبی قرار دارد. در دوره ۲۹ Cu , ۲۴ Cr , ۱۹ K عنصر ۴ زیرلایه الکترونی و ۳۳ As نیمه‌پر می‌باشد.

عبارت دوم: در آرایش الکترون - نقطه‌ای عنصر گوگرد که به صورت $\text{S}\cdot$ است، تعداد الکترون‌های منفرد برابر با ۲ و تعداد الکترون‌های جفت شده برابر با ۴ می‌باشد؛ بنابراین نسبت خواسته شده در سوال برابر با $\frac{1}{2}$ خواهد بود.

عبارت سوم: عنصر هم گروه و زیرین مس، همان نقره (Ag) است که آرایش الکترونی لایه ظرفیتش $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3d^1 4s^1$ می‌باشد.

عبارت چهارم: با توجه به آرایش الکترونی عنصر مس، نسبت شمار الکترون‌هایی با $= 1$ در این عنصر برابر $\frac{6}{7}$ خواهد بود.

عبارت پنجم: عنصر Y همان گوگرد است که در دوره سوم جدول تناوبی جای دارد. در این دوره در آرایش الکترونی اتم دو عنصر P و ۱۱ Na زیرلایه نیمه‌پر و در آرایش الکترونی اتم دو عنصر Mg و ۱۲ Ar تمامی زیرلایه‌ها به طور کامل از الکترون پر شده‌اند.

(شیمی ا، کیان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۱۰ و ۲۷)

۴۳ - گزینه «۳»
 در دوره سوم جدول تناوبی دو عنصر Mg و ۱۶ S دارای دو الکترون جفت نشده در ساختار الکترون - نقطه‌ای خود می‌باشند. با توجه به اینکه در عنصر Z عدد جرمی دو برابر عدد اتمی است، پس عدد جرمی را در عناصر منیزیم و گوگرد به دست می‌آوریم:

$$A_{\text{Mg}} = 2 \times 12 = 24$$

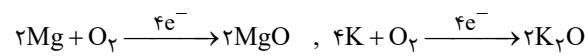
$$A_{\text{S}} = 2 \times 16 = 32$$

شمار نوترон‌ها در یک مول از منیزیم برابر با ۱۲ مول و یک مول از گوگرد برابر با ۱۶ مول است. حال به ترتیب محاسبه می‌کنیم که ۱۲ و ۱۶ مول CO_2 معادل با چند گرم از این ماده است.

(پویا رسکاری)

۴۲ - گزینه «۲»

۱۰ / ۸۰۶ $\times ۱۰^{-۴}$ الکترون معادل با سه مول الکترون است. فرمول شیمیایی پتانسیم اکسید و منیزیم اکسید نیز به ترتیب K_2O و MgO می‌باشد. واکنش تشکیل این نمک‌ها از عناصر سازنده خود به صورت زیر است:



بنابراین به‌ازای تولید هر مول پتانسیم اکسید و منیزیم اکسید، ۲ مول الکترون مبادله می‌شود. در ابتدا جرم اتمی میانگین هر یک از عناصر را به دست آورده و برابر با جرم مولی آن عنصر در نظر می‌گیریم:

$$\bar{M}_{\text{K}} = \frac{(39 \times 90) + (40 \times 10)}{100} = 39/1$$

$$\bar{M}_{\text{O}} = \frac{(16 \times 10) + (18 \times 90)}{100} = 17/8$$

$$\bar{M}_{\text{Mg}} = \frac{(24 \times 80) + (25 \times 20)}{100} = 24/2$$

بنابراین جرم مولی منیزیم اکسید (MgO) پتانسیم اکسید (K_2O) به ترتیب معادل با ۴۲ و ۹۶ گرم بر مول است. حال جرم هر کدام را به ازای ۳ مول الکترون به دست می‌آوریم:

$$?g\text{K}_2\text{O} = 3\text{mol e} \times \frac{1\text{mol K}_2\text{O}}{2\text{mole e}} \times \frac{96\text{g K}_2\text{O}}{1\text{mol K}_2\text{O}} = 144\text{g K}_2\text{O}$$

$$?g\text{MgO} = 3\text{mol e} \times \frac{1\text{mol MgO}}{2\text{mole e}} \times \frac{42\text{g MgO}}{1\text{mol MgO}} = 63\text{g MgO}$$

$$\Rightarrow \text{تفاوت جرم} = 144 - 63 = 81\text{g}$$

(شیمی ا، کیان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۱۳ و ۳۸)

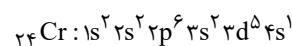
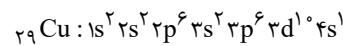
(پویا رسکاری)

۴۳ - گزینه «۲»

عبارت‌های الف، ب و پ درست می‌باشند.

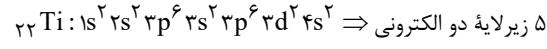
بررسی عبارت‌ها:

عبارت (الف) اولین عنصری که در دوره چهارم جدول تناوبی، لایه سومش به طور کامل از الکترون پر می‌شود عنصر مس (Cu) است. از طرفی تنها عنصری که در دوره چهارم همزمان دو زیرلایه نیمه‌پر دارد، عنصر کروم (Cr) می‌باشد.



عبارت (ب) در دوره چهارم جدول تناوبی، ۵ عنصر که ۳ عنصر متعلق به دسته d (همان عناصر واسطه) و یک عنصر متعلق به دسته s و یک عنصر مربوط به دسته p جدول تناوبی می‌باشد.

عبارت (پ) در دوره چهارم جدول تناوبی، در آرایش الکترونی عنصر Ti بیش از ۷۰ درصد زیرلایه‌های اشغال شده از الکترون، دو الکترونی می‌باشند:



$$\Rightarrow \frac{5}{7} \times 100 = 71/4$$

عبارت (ت) اسکاندیم (Sc) اولین عنصر واسطه‌ای است که با تشکیل یون



(عباس هنریو)

۴۸- گزینه «۴»

اتم H به آرایش الکترونی گاز نجیب هلیم می‌رسد و هشت تابی نمی‌شود.
بررسی سایر گزینه‌ها:

$$\text{Na}_3\text{P} = \frac{\text{تعداد آئیون}}{\text{تعداد کاتیون}} = \frac{1}{3} \Rightarrow \frac{1}{\frac{1}{3}} = \frac{1}{\frac{2}{3}} = \frac{3}{2}$$

$$\text{CaCl}_2 = \frac{\text{تعداد کاتیون}}{\text{تعداد آئیون}} = \frac{1}{2} \Rightarrow \frac{1}{\frac{1}{2}} = \frac{2}{1}$$

گزینه «۱»:

گزینه «۲»: این ترکیب از یون‌های M^{3+} و X^{3-} تشکیل شده است.

$$\left\{ \begin{array}{l} \text{M}^{3+} : e = z_1 - 3 \\ \text{X}^{3-} : e = z_2 + 2 \end{array} \right. \Rightarrow z_1 - 3 = z_2 + 2 \Rightarrow z_1 - z_2 = 5$$

گزینه «۳»: $\text{Ca}_3\text{N}_2 = 3 \times 2 \times N_A = 6N_A$

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۸ تا ۳۷)

(عباس هنریو)

۴۹- گزینه «۲»

در مدل کوانتموی اتم، با فاصله گرفتن از هسته، شمار نسبت داده شده به لایه‌های الکترونی افزایش می‌یابند.

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۷ تا ۳۶)

(عباس هنریو)

۵۰- گزینه «۲»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اگر تعداد الکترون‌های یون A^{2+} و B^{2-} را با $e_{\text{A}^{2+}}$ و $e_{\text{B}^{2-}}$ ، تعداد الکترون‌های A و B در حالت خنثی را با e_{A} و e_{B} و تعداد پروتون‌هایشان را با P_{A} و P_{B} نشان دهیم:

$$e_{\text{A}^{2+}} = e_{\text{B}^{2-}} \Rightarrow e_{\text{A}} = e_{\text{B}} + 4 \Rightarrow P_{\text{A}} = P_{\text{B}} + 4$$

$$P_{\text{A}} + P_{\text{B}} = 10.8 \Rightarrow (P_{\text{B}} + 4) + P_{\text{B}} = 10.8$$

$$\Rightarrow P_{\text{B}} = 5.2, P_{\text{A}} = 5.6$$

حال می‌توانیم آرایش الکترونی دو اتم را بنویسیم:

$$\left. \begin{array}{l} \text{الکترون ظرفیتی} \Rightarrow [Kr]4d^1 5s^2 5p^4 \\ \text{الکترون ظرفیتی} \Rightarrow [Xe]6s^2 6p^5 \end{array} \right\} 6-2=4$$

گزینه «۲»: الکترون‌های ظرفیتی He با هم گروه‌هایش متفاوت است.

گزینه «۳»: اگر در زیرلایه‌ای ۸ الکترون وجود داشته باشد، آن زیرلایه d پا f است. زیرلایه d در لایه سوم و لایه‌های بالاتر و زیرلایه f در لایه‌چهارم و لایه‌های بالاتر است.

گزینه «۴»: آرایش الکترونی این عنصر به صورت

« $3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^3$ » است، پس این عنصر در گروه ۱۵ و دوره چهارم قرار دارد.

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۷ تا ۳۶)

$$? g \text{CO}_2 : 12 \text{mol CO}_2 \times \frac{44 \text{g CO}_2}{1 \text{mol CO}_2} = 528 \text{g CO}_2$$

$$? g \text{CO}_2 : 16 \text{mol CO}_2 \times \frac{44 \text{g CO}_2}{1 \text{mol CO}_2} = 704 \text{g CO}_2$$

همچنین در آخر باید توجه داشته باشید که عنصر منبیز در واکنش با اکسیژن الکترون مبادله می‌کند و عنصر گوگرد الکترون به اشتراک می‌گذارد.

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۱۶، ۱۷ و ۱۸)

(منصور سلیمانی مکان)

۴۶- گزینه «۲»

مجموع اعداد کواتنومی فرعی الکترون‌ها در عنصر A برابر با ۱۰ می‌شود
پس این عنصر ۶ الکترون در زیرلایه ۲p و ۴ الکترون در زیرلایه ۳p دارد
پس در مجموع دارای ۶ الکترون ظرفیتی است که برای هشت تابی شدن به دو الکترون نیاز دارد که یا می‌گیرد یا به اشتراک می‌گذارد.

اما در عنصر B مجموع اعداد کواتنومی فرعی الکترون‌ها برابر با ۲ است، پس این دو الکترون در زیرلایه ۲p قرار می‌گیرد، لذا این عنصر دارای چهار الکترون ظرفیتی است و برای رسیدن به پایداری ۴ الکترون به اشتراک می‌گذارد. در ترکیبی که از A و B به وجود می‌آید، چون هر دو نافلز هستند، پس تشکیل مولکول می‌دهند و الکترون‌های مورد نیاز را با خود به اشتراک می‌گذارند. در اینجا عنصری که الکترون ظرفیتی کمتری دارد، اتم مرکزی است که چهار الکترون ظرفیتی دارد از طرفی عنصر مقابل ۶ الکترون ظرفیتی دارد و برای پایداری به دو الکترون نیاز دارد که با عنصر B به اشتراک می‌گذارد ولی هنوز B پایدار نشد و به یک اتم A دیگر نیاز دارد تا پایدار شود:

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۳۰ تا ۳۵)

(منصور سلیمانی مکان)

۴۷- گزینه «۴»

با توجه به شکل می‌توان فهمید آرایش الکترونی این عنصر در لایه سوم و چهارم برابر $1s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^2$ می‌باشد؛ بنابراین می‌توان نتیجه گرفت این عنصر متعلق به دسته d است و در گروه شش و در دوره چهارم جدول تناوبی قرار دارد و دارای شش الکترون ظرفیتی است. از آن جا که این دسته از دوره چهارم شروع می‌شود، پس اولین عنصر گروه خود به شمار می‌رود. با توجه به آرایش لایه ظرفیت می‌توان نتیجه گرفت گازی اثر قبل از آن آرگون است، لذا عدد اتمی آن ۲۴ می‌شود.

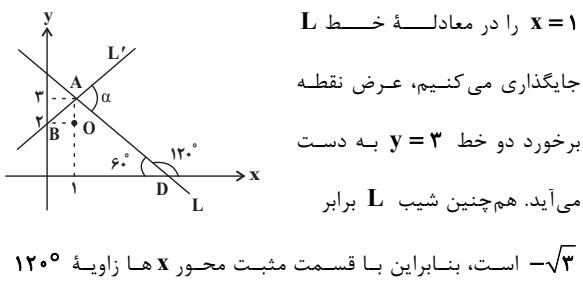
عدد کواتنومی فرعی برای S برابر صفر است، لذا الکترون‌های Z در مجموع وارد نمی‌شوند و سایر زیرلایه‌ها را باید حساب کرد. در مجموع ۱۲ الکترون در زیرلایه‌های ۳p و ۲p قرار می‌گیرند که مجموع ۱ برای آن‌ها می‌شود از طرفی ۵ الکترون در زیرلایه d قرار دارد که در مجموع ۱ آن‌ها برابر با ۱۰ می‌شود، پس مجموع ۱ برای الکترون‌های این اتم ۲۲ می‌شود.

(شیمی ا. کیهان؛ زادگاه الفیاضی هستی، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)



(فرامرز سپهری)

«۵۳- گزینه»



مثلث $\widehat{BAO} = 45^\circ$, $\widehat{AOB} = 45^\circ$ است، پس داریم:

$$\alpha = 180^\circ - (\widehat{BAO} + \widehat{OAB}) = 180^\circ - 75^\circ = 105^\circ$$

(ریاضی ا: مثلثات، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

(شاهین پژوازی)

«۵۴- گزینه»

$$\begin{aligned} \text{با توجه به اتحاد مثلثاتی } 1 + \tan^2 x &= \frac{1}{\cos^2 x} \text{ داریم:} \\ \frac{1}{\cos^2 x} - \tan^2 x &= 1 \Rightarrow \left(\frac{1}{\cos x} - \tan x\right)\left(\frac{1}{\cos x} + \tan x\right) = 1 \\ \Rightarrow (-2)\left(\frac{1}{\cos x} + \tan x\right) &= 1 \Rightarrow \frac{1}{\cos x} + \tan x = -\frac{1}{2} \\ \Rightarrow \begin{cases} \tan x - \frac{1}{\cos x} = 2 \\ \tan x + \frac{1}{\cos x} = -\frac{1}{2} \end{cases} &\Rightarrow \frac{2}{\cos x} = -\frac{5}{2} \Rightarrow \frac{1}{\cos x} = -\frac{5}{4} \\ \Rightarrow \frac{3}{\cos x} &= -\frac{15}{4} \end{aligned}$$

(ریاضی ا: مثلثات، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۷)

(کاظم اجلانی)

«۵۵- گزینه»

$$\begin{aligned} a &= \sqrt[4]{9+5+2\times 3\sqrt{5}} = \sqrt[4]{(3+\sqrt{5})^2} = \sqrt{3+\sqrt{5}} \\ \text{ابتدا توجه کنید که } b &= \sqrt{3-\sqrt{5}} \text{ است.} \end{aligned}$$

روش اول:

$$\begin{cases} a^2 + b^2 = 3 + \sqrt{5} + 3 - \sqrt{5} = 6 \\ ab = \sqrt{3+\sqrt{5}} \sqrt{3-\sqrt{5}} = \sqrt{9-5} = 2 \end{cases}$$

ریاضی (۱)

«۵۱- گزینه»

(مهدی ملارمغان)

$$\begin{cases} \cot \theta = \frac{1}{\tan \theta} \Rightarrow \cot \theta = \frac{3}{2} \\ 1 + \cot^2 \theta = \frac{1}{\sin^2 \theta} \Rightarrow \frac{1}{\sin^2 \theta} = 1 + \frac{9}{4} = \frac{13}{4} \end{cases}$$

$$(\tan \theta + \cot \theta)^2 + \frac{1}{\sin^2 \theta} = \left(\frac{2}{3} + \frac{3}{2}\right)^2 + \frac{13}{4}$$

$$= \frac{169}{36} + \frac{13}{4} = \frac{169+117}{36} = \frac{143}{18}$$

(ریاضی ا: مثلثات، صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

«۵۲- گزینه»

(شاهین پژوازی)

با توجه به شکل مختصات A به صورت $(\cos 45^\circ, \sin 45^\circ)$ است و با

دوران 135° درجه در جهت دایره مثلثاتی به نقطه

$B(\cos 180^\circ, \sin 180^\circ)$ می‌رسیم:

$$A\left(\frac{\sqrt{2}}{2}, \frac{\sqrt{2}}{2}\right), B:(-1, 0)$$

$$\Rightarrow AB = \sqrt{\left(\frac{\sqrt{2}}{2} + 1\right)^2 + \left(\frac{\sqrt{2}}{2}\right)^2} = \sqrt{2 + \sqrt{2}}$$

$$OA = OB = 1$$

$$\Rightarrow P_{\Delta OAB} = 1 + 1 + \sqrt{2 + \sqrt{2}} = 2 + \sqrt{2 + \sqrt{2}}$$

(ریاضی ا: مثلثات، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۷)



(امیر محمدیان)

«۱» گزینه -۵۹

$$x = \frac{4}{\sqrt{5}-\sqrt{3}} \times \frac{\sqrt{5}+\sqrt{3}}{\sqrt{5}+\sqrt{3}} - \frac{\sqrt{5}}{\sqrt{5}-2} \times \frac{\sqrt{5}+2}{\sqrt{5}+2} =$$

$$\frac{4(\sqrt{5}+\sqrt{3})}{2} - \frac{\sqrt{5}(\sqrt{5}+2)}{1} = 2\sqrt{5} + 2\sqrt{3} - 5 - 2\sqrt{5} = 2\sqrt{3} - 5$$

$$\frac{x+3}{x+\sqrt{3}} = \frac{2\sqrt{3}-5+3}{2\sqrt{3}-5+\sqrt{3}} = \frac{2\sqrt{3}-2}{3\sqrt{3}-5} \times \frac{3\sqrt{3}+5}{3\sqrt{3}+5}$$

$$= \frac{8+4\sqrt{3}}{2} = 4+2\sqrt{3}$$

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۶۸ تا ۶۵)

$$\Rightarrow \begin{cases} (a+b)^2 = a^2 + b^2 + 2ab = 6 + 4 = 10 \Rightarrow a+b = \sqrt{10} \\ (a-b)^2 = a^2 + b^2 - 2ab = 6 - 4 = 2 \Rightarrow a-b = \sqrt{2} \end{cases}$$

$$\Rightarrow \frac{a+b}{a-b} = \frac{\sqrt{10}}{\sqrt{2}} = \sqrt{5}$$

$$ab = 2 \Rightarrow b = \frac{2}{a}$$

$$\Rightarrow \frac{a+b}{a-b} = \frac{a + \frac{2}{a}}{a - \frac{2}{a}} = \frac{a^2 + 2}{a^2 - 2} = \frac{5 + \sqrt{5}}{1 + \sqrt{5}} = \sqrt{5}$$

روش دوم:

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۶۸ تا ۶۷ و ۵۳ تا ۴۸)

(میلاد منصوری)

«۱» گزینه -۶۰

دو عدد $5\sqrt{2}+2$ و $5\sqrt{2}-2$ معکوس یکدیگرند، زیرا:

$$(5\sqrt{2}+2)(5\sqrt{2}-2) = 50 - 4 = 1$$

پس عبارت داده شده را به صورت زیر می‌نویسیم:

$$\frac{1}{1+(5\sqrt{2}+2)^x} + \frac{1}{1+\frac{1}{(5\sqrt{2}+2)^x}} = \frac{1}{1+(5\sqrt{2}+2)^x} + \frac{(5\sqrt{2}+2)^x}{1+(5\sqrt{2}+2)^x} = 1$$

پس به ازای هر مقدار حقیقی x ، حاصل عبارت داده شده برابر ۱ است.

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۶۳ تا ۶۱)

(محمد بهیری)

«۳» گزینه -۵۶

$$\sqrt[3]{(27)^2 \times \sqrt[4]{3\sqrt[3]{9}}} = \sqrt[3]{3^6} \times \sqrt[4]{\sqrt[3]{3^3} \times 3^2} =$$

$$\sqrt[3]{3^6 \times \sqrt[4]{3^5}} = \sqrt[3]{3^6 \times 3^{12}} = \sqrt[3]{3^{36}} = 27^n = 3^{3n}$$

$$\Rightarrow 3n = \frac{77}{36} \Rightarrow n = \frac{77}{108}$$

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۵۴ تا ۵۱)

(مهدی ملا‌مقانی)

«۴» گزینه -۵۷

$$A = x^3 - 6x^2 + 12x + 2 = (x^3 - 6x^2 + 12x - 8) + 10$$

$$\Rightarrow A = (x-2)^3 + 10$$

$$\xrightarrow{x=\sqrt[3]{5}+2} A = (\sqrt[3]{5}+2-2)^3 + 10 = (\sqrt[3]{5})^3 + 10 = 15$$

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۶۷ تا ۶۵)

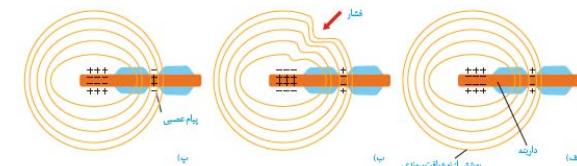
(سیدن و لیزاده)

«۳» گزینه -۵۸

$$\sqrt[8]{4\sqrt{2}} = \sqrt[8]{\sqrt{32}} = \sqrt[8]{32} = \sqrt{2}$$

$$\sqrt[8]{x} = \sqrt{2} \Rightarrow x = (\sqrt{2})^8 = \sqrt{2^8 \times 2} = 16\sqrt{2}$$

(ریاضی ا، توان‌های گویا و عبارت‌های هیری، صفحه‌های ۶۱ تا ۵۹)



بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: در بی اعمال فشار، ابتدا بخش‌های بالایی پوست تغییر شکل یافته و سپس فشار به گیرنده وارد می‌شود و باعث تغییر شکل پوشش اطراف آن می‌شود.

گزینه «۲»: سازش گیرنده فشار در پوست در بی پوشیده شدن طولانی مدت لباین نسبت به شروع تحریک گیرنده، دیرتر رخ می‌دهد. در این ابتدا گیرنده تحریک می‌شود و پس از مدتی اگر محرك ثابت باشد، سازش رخ می‌دهد.

گزینه «۴»: کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی اولین بخش تحریک شده رشته در پتانسیل $+30$ می‌شوند. در این هنگام بخش بعدی (یعنی اولین گره رانویه) کانال‌های دریچه‌دار سدیمی خود را باز می‌کند. فعالیت شدید پمپ سدیم - پتانسیم در پایان پتانسیل عمل آن رخ می‌دهد.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵، ۲۰ تا ۳۲)
(زیست‌شناسی، صفحه‌ها ۱۵ و ۱۶)

۶۴- گزینه «۲» (اسرا فرسودی)

گیرنده‌های درد، گیرنده‌هایی با انتهای دارینه آزاد هستند که سازش پیدا نمی‌کنند.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: سازش می‌تواند به صورت عدم ارسال پیام یا با ایجاد پیام عصبی کمتر همراه باشد.

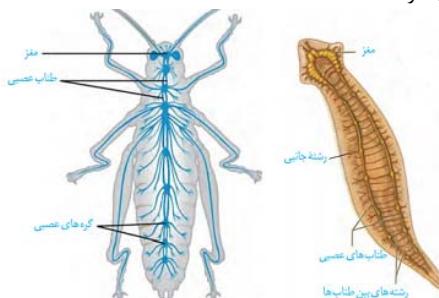
گزینه «۳»: سازش زمانی رخ می‌دهد که گیرنده‌ها برای مدتی در معرض محرك ثابتی قرار بگیرند.

گزینه «۴»: در زمان سازش گیرنده‌ها در انسان، مغز می‌تواند اطلاعات مهم‌تری را پردازش کند.

(مواس) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۰ تا ۳۲)

۶۵- گزینه «۳» (امیر محمد رفانی علوی)

در حشرات، طناب عصبی شکمی و لوله‌های مالپیگی وجود دارد. همان‌طور که در شکل زیر مشاهده می‌کنید، طول رشته‌های (های) عصبی پاهاي عقبی از جلویی بیشتر است.



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این مورد تلهٔ تستی است. توجه داشته باشید این گزینه در ارتباط با هیدر است، اما در هیدر «دستگاه عصبی» وجود ندارد، بلکه ساده‌ترین ساختار عصبی در هیدر دیده می‌شود.

(سبحان بواری)

بخش «الف»، ناحیه شکمی نخاع و بخش «ب»، ناحیه پشتی آن را نشان می‌دهد. (برای تشخیص راحت‌تر، کافیست به خاطر داشته باشید یک بریدگی عمیق در ناحیه شکمی نخاع وجود دارد.) ریشه متصل شده به نخاع از طرف بخش «الف»، ریشه شکمی عصب نخاعی بوده که حرکتی است؛ همچنین ریشه متصل از طرف بخش «ب»، ریشه پشتی یا همان ریشه حسی عصب نخاعی است.

دندریت، رشته واردکننده پیام به جسم یاخته‌ای نورون است. در ریشه پشتی، تعداد زیادی دندریت مربوط به نورون حسی را می‌توان مشاهده کرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: در ریشه شکمی، اکسون نورون حرکتی وجود دارد که دارای غلاف میلین است! غلاف میلین از پیچیدن یاخته پشتیبان به دور رشته عصبی به وجود می‌آید. بنابراین در ریشه شکمی، هسته‌های یاخته‌ای پشتیبان وجود دارند.

گزینه «۲»: هدایت پیام عصبی در ریشه‌های پشتی و شکمی عصب نخاعی به صورت یک طرفه انجام می‌شود.

گزینه «۴»: توجه داشته باشید در ریشه پشتی، اجتماع جسم یاخته‌ای نورون‌های حسی، باعث به وجود آمدن یک برآمدگی در طول آن می‌شود. ریشه شکمی چنین خصوصیتی ندارد.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳، ۹، ۱۵ و ۱۶)

(محمد مهدی روزبهانی)

فقط مورد «ج» صحیح است. در پی بسته شدن کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی، فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم افزایش یافته و یون‌های سدیم به بیرون و یون‌های پتانسیم به درون یاخته وارد می‌شوند و اختلاف غلظت یون‌های دو سوی غشا تغییر می‌کند.

بررسی سایر موارد:

مورد «الف»: دقت کنید در پتانسیل -70 میلیولت (بیشترین اختلاف غلظت دو سوی غشا)، تنها کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی بسته می‌شوند. در این زمان کانال‌های دریچه‌دار سدیمی بسته هستند.

مورد «ب»: دقت کنید باز شدن کانال‌های دریچه‌دار سدیمی می‌تواند به علت تغییر اختلاف پتانسیل دو سوی غشا در نقطه مجاور یا تحریک در نورون‌های حسی باشد.

مورد «د»: قبل از افزایش فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم، اختلاف پتانسیل غشا به -70 میلیولت رسیده و تغییر محسوس و ناگهانی نمی‌کند.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۴ و ۵)

(سهر زراغشان)

با توجه به شکل کتاب درسی، هنگامی که اولین قسمت تحریک شده رشته عصبی دارای پتانسیل مثبت ($+30$ میلیولت) است، هنوز شکل پوشش پیوندی اطراف گیرنده به حالت اولیه برنگشته است. بنابراین رسیدن پتانسیل غشای اولین بخش تحریک شده به $+30$ میلیولت نسبت به بازگشت شکل پوشش اطراف رشته عصبی به حالت اولیه زودتر رخ می‌دهد.

زیست‌شناسی (۲)

۶۱- گزینه «۳»

بخش «الف»، ناحیه شکمی نخاع و بخش «ب»، ناحیه پشتی آن را نشان می‌دهد. (برای تشخیص راحت‌تر، کافیست به خاطر داشته باشید یک بریدگی عمیق در ناحیه شکمی نخاع وجود دارد.) ریشه متصل شده به نخاع از طرف بخش «الف»، ریشه شکمی عصب نخاعی بوده که حرکتی است؛ همچنین ریشه متصل از طرف بخش «ب»، ریشه پشتی یا همان ریشه حسی عصب نخاعی است.

دندریت، رشته واردکننده پیام به جسم یاخته‌ای نورون است. در ریشه پشتی، تعداد زیادی دندریت مربوط به نورون حسی را می‌توان مشاهده کرد.

بررسی سایر گزینه‌ها:
گزینه «۱»: در ریشه شکمی، اکسون نورون حرکتی وجود دارد که دارای غلاف میلین است! غلاف میلین از پیچیدن یاخته پشتیبان به دور رشته عصبی به وجود می‌آید. بنابراین در ریشه شکمی، هسته‌های یاخته‌ای پشتیبان وجود دارند.

گزینه «۲»: هدایت پیام عصبی در ریشه‌های پشتی و شکمی عصب نخاعی به صورت یک طرفه انجام می‌شود.

گزینه «۴»: توجه داشته باشید در ریشه پشتی، اجتماع جسم یاخته‌ای نورون‌های حسی، باعث به وجود آمدن یک برآمدگی در طول آن می‌شود. ریشه شکمی چنین خصوصیتی ندارد.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۳، ۹، ۱۵ و ۱۶)

۶۲- گزینه «۱»

فقط مورد «ج» صحیح است. در پی بسته شدن کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی، فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم افزایش یافته و یون‌های سدیم به بیرون و یون‌های پتانسیم به درون یاخته وارد می‌شوند و اختلاف غلظت یون‌های دو سوی غشا تغییر می‌کند.

بررسی سایر موارد:

مورد «الف»: دقت کنید در پتانسیل -70 میلیولت (بیشترین اختلاف غلظت دو سوی غشا)، تنها کانال‌های دریچه‌دار پتانسیمی بسته می‌شوند. در این زمان کانال‌های دریچه‌دار سدیمی بسته هستند.

مورد «ب»: دقت کنید باز شدن کانال‌های دریچه‌دار سدیمی می‌تواند به علت تغییر اختلاف پتانسیل دو سوی غشا در نقطه مجاور یا تحریک در نورون‌های حسی باشد.

مورد «د»: قبل از افزایش فعالیت پمپ سدیم - پتانسیم، اختلاف پتانسیل غشا به -70 میلیولت رسیده و تغییر محسوس و ناگهانی نمی‌کند.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۴ و ۵)

۶۳- گزینه «۳»

با توجه به شکل کتاب درسی، هنگامی که اولین قسمت تحریک شده رشته عصبی دارای پتانسیل مثبت ($+30$ میلیولت) است، هنوز شکل پوشش پیوندی اطراف گیرنده به حالت اولیه برنگشته است. بنابراین رسیدن پتانسیل غشای اولین بخش تحریک شده به $+30$ میلیولت نسبت به بازگشت شکل پوشش اطراف رشته عصبی به حالت اولیه زودتر رخ می‌دهد.



گزینه «۳»: مصرف الكل باعث اختلال کبدی(اندام ذخیره کننده ویتامین‌ها) و سکته قلبی (کاهش میزان برون ده قلبی) می‌شود.
 (ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۳ و ۱۶)
 (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۹، ۲۷، ۳۶، ۴۷ و ۵۳)

۶۹- گزینه «۲» (ادیب الماس)

منظور صورت سوال، زمانی است که در قله نمودار پتانسیل عمل می‌باشد.
 مطابق شکل ۸ صفحه ۶ زیست‌شناسی ۲، این موضوع صحیح است.
 بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در قله نمودار در همان نقطه، کانال‌های دریچه‌دار بسته هستند.
 گزینه «۳»: در این زمان اندازه اختلاف پتانسیل بین دو سوی غشای این نقطه از نورون ۳۰ میلیولت می‌باشد.
 گزینه «۴»: این حالت بعد از پایان پتانسیل عمل رخ می‌دهد.
 (تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۶ تا ۳۷)

۷۰- گزینه «۲» (اسرا فضوی)

صورت تست در مورد لایه خارجی کره چشم است که شامل صلبی و قرنیه است و فقط مورد «ب» غلط است.
 بررسی موارد:

مورد «الف» و «د»: این لایه از جنس بافت پیوندی(بافت سفید رنگ محکم) است، بنابراین دارای رشته‌های پروتئینی است. بافت پیوندی در اطراف عصب بینایی نیز وجود دارد.
 مورد «ج»: ماهیچه‌های جسم مژگانی با این لایه خارجی در تماس هستند.
 مورد «ب»: لایه خارجی در محل خروج عصب بینایی(نقطه کور) وجود ندارد. این نکته در کنکور سراسری نیز مطرح شده است.
 (ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۶، ۲۳ و ۳۶)
 (زیست‌شناسی، صفحه ۱۵)

۷۱- گزینه «۱» (کتاب آبی)

در یک یاخته عصبی، فقط در شرایط پتانسیل عمل، کانال‌های دریچه‌دار، یون‌های با بار مثبت را عبور می‌دهند.
 بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲» و «۳»: این موارد هیچ گاه ممکن نیست.
 گزینه «۴»: این مورد همواره در حال انجام است نه فقط در شرایطی!!!!!!
 (تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۳۶ تا ۵۷)

۷۲- گزینه «۲» (کتاب آبی)

موارد «الف» و «ج» جمله را به درستی تکمیل می‌کنند.
 ناقل عصبی پس از رسیدن به غشای یاخته پس‌همایه‌ای، به گیرنده‌های پروتئینی خود در سطح غشا متصل می‌شود و هیچ گاه وارد این یاخته نمی‌شود.
 یاخته‌های عصبی می‌توانند با ماهیچه‌ها، نورون‌ها و غدد، همایه برقرار کنند.
 با اتصال ناقل عصبی به گیرنده (پروتئینی کانالی)، پتانسیل الکتریکی یاخته پس‌همایه‌ای تغییر می‌کند. بر اساس اینکه ناقل عصبی تحریک کننده یا بازدارنده باشد، یاخته پس‌همایه‌ای تحریک، یا فعالیت آن مهار می‌شود.
 (تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۷ و ۸)

گزینه «۲»: منظور حشرات و مهره‌داران است بخش دوم این عبارت در ارتباط با حشرات به درستی بیان شده است اما در ارتباط با مهره‌داران صادق نیست.

گزینه «۴»: منظور پلاتاریا است. دقت کنید رشته‌های عصبی که میان دو طناب عصبی قرار دارند، جزء بخش مرکزی دستگاه عصبی محسوب می‌شوند. اما رشته‌هایی که فقط به یکی از دو طناب عصبی اتصال دارند و به نواحی طرفی پیکر جانور منتهی می‌شوند، در بخش محیطی دستگاه عصبی قرار دارند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۹ و ۱۰)
 (زیست‌شناسی، صفحه ۲۶)

۷۶- گزینه «۲» (امیر محمد، مفانی علوی)

منظور از گیرنده‌های حس پیکری که بیشترین نقش را در تغییر فعالیت مخچه دارند، گیرنده‌های حس وضعیت می‌باشند. همان‌طور که می‌دانید بالاترین بخش ساقه مغز، مغز میانی است. این بخش در شنوایی، بینایی و حرکت نقش دارد. بنابراین این گیرنده‌ها می‌توانند فعالیت این مرکز عصبی را نیز تغییر دهند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: گیرنده‌های حس وضعیت در زردپی، کپسول مفصلی و ماهیچه‌های اسکلتی یافت می‌شوند.

گزینه «۳»: همان‌طور که در متن کتاب درسی می‌خوانیم، این گیرنده‌ها مغز را از چگونگی قرارگیری اندام‌های بدن در حالت حرکت همانند سکون آگاه می‌کند.

گزینه «۴»: دقت کنید این گیرنده‌ها، جزء گیرنده‌های سازش‌پذیر محسوب می‌شوند. اما نکته‌ای که در ارتباط با آن‌ها وجود دارد، به منظور کاهش تولید پیام عصبی و سازش گیرنده، باید محرك باشد ثابت برای مدت طولانی موجود باشد! اگر شدت محرك متفاوت باشد، آن‌گاه گیرنده سازش پیدا نمی‌کند.

(ترکیبی) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۰، ۱۱ و ۱۲)
 (زیست‌شناسی، صفحه ۱۶)

۷۷- گزینه «۴» (سیدار بدروی)

لکه زرد و نقطه کور هر دو بخشی از شبکیه‌اند پس نورون، توانایی هدایت پیام عصبی را دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: نقطه کور فاقد گیرنده نوری است.

گزینه «۲»: لکه زرد در تشکیل تصاویر دقیق نقش دارد.

گزینه «۳»: نقطه کور با رگ‌های خونی در تماس است.
 (موس) (زیست‌شناسی، صفحه‌های ۱۶ تا ۲۵)

۷۸- گزینه «۴» (محمد سیدار ترکمن)

دقت کنید مصرف الكل باعث اختلال در گفتار می‌شود. می‌دانیم پرده‌های صوتی در تولید صدا، حرکات دهان و لب‌ها در شکل‌دهی به صدا مؤثر هستند. مصرف الكل می‌تواند فعالیت انقباضی ماهیچه‌های دهان را مختل کند؛ زیرا باعث اختلال در گفتار می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مصرف الكل مدت زمان پاسخ فرد به محرك‌های محیطی را افزایش می‌دهد.

گزینه «۲»: مصرف الكل همانند بیماری ام. اس باعث اختلال در حرکات بدن می‌شود.



(کتاب آبی)

«۷۷- گزینه ۱»

منظور صورت سوال پرندگان و پستانداران هستند که همگی دارای گردش خون بسته بوده و در پیکر خود دارای شبکه‌ای از مویرگ‌های خونی می‌باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: برای پستانداران به طور قطع صادق نیست.

.

گزینه «۳»: مثلاً انسان اوره دفع می‌کند.

گزینه «۴»: مثلاً در انسان، تalamوس‌ها نیز در پردازش اولیه اغلب اطلاعات حسی نقش دارند.

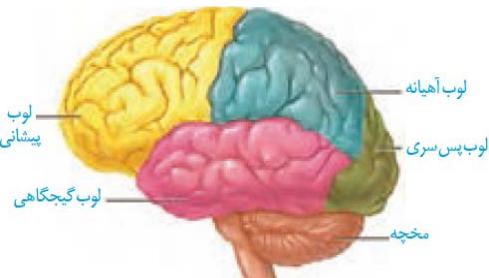
(ترکیبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۱۸)

(زیست‌شناسی ۱، صفحه‌های ۶۵ و ۷۵)

(کتاب آبی)

«۷۳- گزینه ۲»

در هر نیمکره مخ لوب آهیانه با سه لوب پیشانی، پس سری و گیجگاهی مرز مشترک دارد. لوب گیجگاهی نیز با سه لوب پس سری، آهیانه و پیشانی مرز مشترک دارد.



(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه ۱۰)

(کتاب آبی)

«۷۸- گزینه ۳»

همه گیرنده‌های حسی می‌توانند پیام عصبی تولید کنند؛ گیرنده‌های حسی پوست به گروه حواس پیکری تعلق دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: گیرنده‌های درد، سازش‌پذیر نیستند.

گزینه‌های «۲» و «۴»: گیرنده درد، انتهای دارینه آزاد نورون حسی است و پوشش ندارد.

(بواس) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۰ تا ۲۲)

(کتاب آبی)

«۷۴- گزینه ۲»

پایین‌ترین قسمت مغز انسان که به نخاع منتهی می‌شود، بصل النخاع می‌باشد اما دقیقاً دریافت و تقویت اغلب اطلاعات حسی، مربوط به تalamوس‌ها می‌باشد.

وصل النخاع در تنظیم تعداد ضربان قلب و تنفس نقش مهمی دارد. این بخش در سطح پایین‌تری نسبت به هیپotalamus قرار دارد. هم چنان بصل النخاع تقریباً در جلوی مخچه قرار دارد و در ارسال پیام به آن نقش دارد.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۰ و ۱۱)

(کتاب آبی)

«۷۹- گزینه ۳»

گیرنده‌های مخروطی که در لکه زرد فراوان‌ترند، در نور زیاد تحریک می‌شوند بنابراین می‌توانیم بگوییم برای اینکه نور زیاد وارد چشم شود، سوراخ مردمک گشادتر و ماهیچه‌های گشاد کننده که تحت تأثیر اعصاب آسیمیک (نه پادآسیمیک) قرار دارند، منقبض می‌شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: به منظور تجزیه ماده حساس به نور، باید نور به گیرنده‌های شبکیه برسد و برای رسیدن به گیرنده‌های شبکیه باید از زجاجیه یا ماده ژله‌ای در پشت عدسی عبور کند.

گزینه «۲»: به منظور ساخت ماده حساس به نور، نوعی ویتامین محلول در چربی یعنی ویتامین A، نیاز است.

گزینه «۴»: ماهیچه‌های مژکی جزوی از لایه میانی چشم می‌باشند و با انقباض خود، در قطع شدن عدسی و افزایش همگرایی نور نقش دارند.

(بواس) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۳ تا ۲۵)

(کتاب آبی)

«۷۵- گزینه ۳»

همان‌طور که در شکل‌های فعالیت ۷ فصل ۱ کتاب درسی می‌بینید، بطن‌های جانی ۱ و ۲، بالاتر از اپی‌فیز قرار دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در سطح پشتی بخش‌های خارجی مغز گوسفندها، شیار بین دو نیم کره مشخص است.

گزینه «۲»: در سطح شکمی، کیاسمای بینایی بالاتر از مغز میانی قرار دارد.

گزینه «۴»: در مرحله مشاهده بخش‌های درونی مغز گوسفندها، به کمک چاقوی جراحی در رابط سه گوش، برش طولی ایجاد می‌کنیم تا در زیر آن، تalamوس‌ها را ببینیم.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۵ و ۱۶)

(کتاب آبی)

«۸۰- گزینه ۳»

در افراد مبتلا به دوربینی از عدسی همگرا برای اصلاح دید استفاده می‌شود که در میان گزینه‌ها، گزینه «۳» نسبت به سایر گزینه‌ها صحیح‌تر است، چرا که دوربینی می‌تواند به علت اختلال در کار عدسی نیز باشد. اما در صورتی که کره چشم بیش از حد کوچک باشد، یعنی فاصله قرنیه با نقطه کور کمتر از حد معمول باشد، تصویر اشیای نزدیک در پشت شبکیه تشکیل می‌شود که در این حالت، فرد مبتلا به دوربینی است.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مربوط به آستیگماتیسم است.

گزینه‌های «۲» و «۴»: در ارتباط با نزدیکی‌بینی هستند.

(بواس) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

(کتاب آبی)

«۷۶- گزینه ۱»

بررسی موارد:

مورد «الف»: همه حرکات ارادی بدن مربوط به عضلات اسکلتی و دستگاه عصبی پیکری است و این بخش در تنظیم ترشح غدد نقش ندارد. (نادرست)

مورد «ب»: گروهی از حرکات غیرارادی مربوط به دستگاه عصبی خودمختار است. (نادرست)

مورد «ج»: همه حرکات ارادی مربوط به بخش پیکری است. (نادرست)

مورد «د»: دستگاه عصبی پیکری در تنظیم ترشح غدد نقش ندارد. (نادرست)

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۶ و ۱۷)



(هاشم زمانیان)

«۸۳- گزینه»

طبق جدول سری الکتریسیته مالشی، اگر جسم A را با گلوله رسانای مالش دهیم، چون جسم C الکترون خواهی بیشتری دارد، گلوله رسانای C دارای بار منفی و جسم A دارای بار مثبت می‌شود، پس $-8\mu\text{C} = q_C$. حال اگر گلوله رسانای B را با جسم D مالش دهیم، مطابق استدلال قبل و با توجه به جدول الکتریسیته مالشی، گلوله D دارای بار مثبت می‌شود، پس $q_B = 2\mu\text{C}$. حال اگر دو گلوله B و C را که از نظر ابعاد با یکدیگر مشابه هستند، با هم تماس دهیم، بار هر دو یکسان می‌شود و بار هر یک برابر میانگین بار آن‌ها قبل از تماس خواهد شد. در این حالت داریم:

$$q'_B = q'_C = \frac{q_B + q_C}{2} = \frac{q_B - 8\mu\text{C}}{2}$$

$$q'_B = q'_C = \frac{2 + (-8)}{2} = -3\mu\text{C}$$

پس الکترون‌ها از جسم C به جسم B منتقل می‌شوند و تعداد الکترون‌های منتقل شده برابر است با:

$$\Delta q_B = q'_B - q_B = -3 - 2 = -5\mu\text{C}$$

$$\Rightarrow n = \frac{\Delta q_B}{e} = \frac{-5 \times 10^{-9}}{-1/6 \times 10^{-19}} = 3/125 \times 10^{13}$$

(غیریک ۲، صفحه‌های ۳ و ۴)

(بیتا فورشی)

«۸۴- گزینه»

چون دو بار ناهم‌ناماند، لذا با برداشتن بار از یکی از آن‌ها و اضافه کردن آن به بار دیگر، بار هر دو به یک اندازه کاهش می‌یابد. اگر فرض کنیم بارها $\frac{x}{100}$ کاهش یابند، در این صورت با استفاده از رابطه مقایسه‌ای قانون کولن داریم:

$$F = \frac{k |q_1| |q_2|}{r^2} \Rightarrow F' = \frac{|q'_1| |q'_2|}{|q_1| |q_2|} \times \left(\frac{r}{r'}\right)^2$$

$$\frac{|q'_1| = |q'_2| = |q| \times (1 - \frac{x}{100})}{|q_1| = |q_2| = |q|, r' = \frac{r}{2}} \Rightarrow F' = F - \frac{75}{100} F = \frac{1}{4} F$$

$$\frac{1}{4} F = \frac{|q| \times (1 - \frac{x}{100})}{|q|} \times \frac{|q| \times (1 - \frac{x}{100})}{|q|} \times \left(\frac{r}{2}\right)^2$$

$$\Rightarrow \frac{1}{4} = (1 - \frac{x}{100})^2 \times \frac{1}{4} \Rightarrow (1 - \frac{x}{100})^2 = \frac{1}{16}$$

«۸۱- گزینه»

(شهرام آموخته)

طبق اصل کوانتیده بودن بار الکتریکی، بار الکتریکی هر جسم مضرب صحیحی از اندازه بار یک الکترون است. حال به بررسی تک‌تک گزینه‌ها می‌پردازیم:

گزینه «۱»:

$$n_1 = \frac{q_1}{e} = \frac{8 \times 10^{-20}}{1/6 \times 10^{-19}} = 8 \times 10^{-1} = 0/5$$

گزینه «۲»:

$$n_2 = \frac{q_2}{e} = \frac{5 \times 10^{-6}}{1/6 \times 10^{-19}} = \frac{30}{72} \times 10^{13} = 3/472 \times 10^{12}$$

گزینه «۳»:

$$n_3 = \frac{q_3}{e} = \frac{\sqrt{3} \times 10^{-9}}{1/6 \times 10^{-19}} = \frac{5\sqrt{3}}{8} \times 10^{13}$$

گزینه «۴»:

$$n_4 = \frac{q_4}{e} = \frac{5/2 \times 10^{-9}}{1/6 \times 10^{-19}} = 3/25 \times 10^{10}$$

همان گونه که ملاحظه می‌کنید، تنها بار گزینه «۴» مضرب صحیحی از اندازه بار یک الکترون است. در نتیجه این بار می‌تواند بار الکتریکی یک جسم باشد.

(غیریک ۲، صفحه‌های ۳ و ۴)

«۸۲- گزینه»

بار الکتریکی یون Fe^{2+} برابر با مجموع بار دو پروتون است، زیرا اتم Fe تعداد دو الکترون از دست داده و به یون Fe^{2+} تبدیل شده است. پس بار الکتریکی خالص هر یون Fe^{2+} برابر با $(2 \times 1/6 \times 10^{-19})$ است. حال محاسبه می‌کنیم بار الکتریکی چه تعداد یون Fe^{2+} برابر $4\mu\text{C}$ است.

$$n = \frac{4 \times 10^{-6}}{2 \times 1/6 \times 10^{-19}} = 1/25 \times 10^{13}$$

(غیریک ۲، صفحه‌های ۳ و ۴)



$$F_{yy} = \frac{k |q_1| |q_y|}{r_{yy}^2} \quad |q_y| = 4\mu C = 4 \times 10^{-9} C, \quad r_{yy} = 12 \text{ cm} = 12 \times 10^{-2} \text{ m}$$

$$F_{yy} = 9 \times 10^9 \times \frac{4 \times 10^{-9} \times 3 \times 10^{-9}}{(12 \times 10^{-2})^2} = 7 / 5 \text{ N}$$

$$\Rightarrow \vec{F}_{yy} = -7 / 5 \hat{j}(\text{N})$$

در نتیجه نیروی خالص بر بار q_2 برابر است با:

$$\vec{F} = \vec{F}_{12} + \vec{F}_{yy} = -5 \hat{i} - 7 / 5 \hat{j}(\text{N})$$

(فیزیک ۲، صفحه‌های ۵ تا ۶)

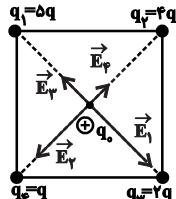
(مهندی شریفی)

«۴» گزینه «۴»-۸۷

$$E = k \frac{q}{a^2}$$

رأس مربع

$$|\vec{E}_1| = k \frac{|q_1|}{r_1^2} = \frac{k \times \Delta q}{a^2} = \Delta \frac{kq}{a^2} = \Delta E$$



$$|\vec{E}_2| = k \frac{|q_2|}{r_2^2} = \frac{k \times q}{a^2} = \frac{kq}{a^2} = E$$

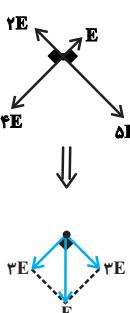
$$|\vec{E}_4| = k \frac{|q_4|}{r_4^2} = \frac{k \times q}{a^2} = E$$

$$\begin{cases} E_{2,4} = E_2 - E_4 = qE - E = qE \\ E_{1,3} = E_1 - E_3 = \Delta E - qE = qE \end{cases}$$

$$E_{\text{کل}} = \sqrt{(qE)^2 + (qE)^2} = \sqrt{2 \times (qE)^2}$$

$$E_{\text{کل}} = \sqrt{2} E \Rightarrow \frac{E_{\text{کل}}}{E} = \sqrt{2}$$

(فیزیک ۲، صفحه‌های ۵ تا ۶)



$$\Rightarrow 1 - \frac{x}{100} = \frac{1}{4} \Rightarrow \frac{x}{100} = \frac{3}{4} \Rightarrow x = 75$$

پس باید ۷۵٪ از بار یکی به دیگری انتقال یابد.

(فیزیک ۲، صفحه‌های ۵ تا ۶)

(ممدر راست پیمان)

«۴» گزینه «۴»-۸۸

$$\text{با توجه به رابطه } F = \frac{k |q_1| |q_2|}{r^2} \text{ و اطلاعات روی نمودار، داریم:}$$

$$\frac{F_1}{F_2} = \left(\frac{d_1}{d_2} \right)^2$$

$$\Rightarrow \frac{3/6}{1/6} = \left(\frac{d}{d-10} \right)^2 \Rightarrow \frac{9}{1} = \left(\frac{d}{d-10} \right)^2$$

از طرفین جذر می‌گیریم:

$$\frac{3}{2} = \frac{d}{d-10} \Rightarrow 3(d-10) = 2d \Rightarrow d = 30 \text{ cm}$$

$$d+10 = 40 \text{ cm}$$

پس:

$$\frac{F_3}{F_1} = \left(\frac{d_1}{d_3} \right)^2 \Rightarrow \frac{F_3}{1/6} = \left(\frac{30}{40} \right)^2$$

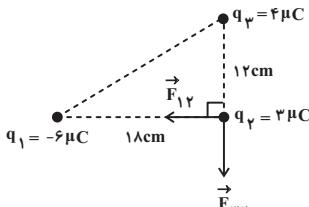
$$\Rightarrow \frac{F_3}{1/6} = \frac{9}{16} \Rightarrow F_3 = \frac{9 \times 1/6}{16} = 0.9 \text{ N}$$

(فیزیک ۲، صفحه‌های ۵ تا ۶)

(هاشم زمانیان)

«۳» گزینه «۳»-۸۶

ابتدا جهت نیروهای وارد بر بار q_2 را می‌باییم:



$$F_{12} = \frac{k |q_1| |q_2|}{r_{12}^2} \quad |q_1| = 2\mu C = 2 \times 10^{-9} C, \quad |q_2| = 4\mu C = 4 \times 10^{-9} C, \quad r_{12} = 18 \text{ cm} = 18 \times 10^{-2} \text{ m}$$

$$F_{12} = 9 \times 10^9 \times \frac{2 \times 10^{-9} \times 4 \times 10^{-9}}{(18 \times 10^{-2})^2} = 5 \text{ N} \Rightarrow \vec{F}_{12} = -5 \hat{i}(\text{N})$$



(مهند شریفی)

«۳- گزینه»

$$E = k \frac{|q|}{r^2} \xrightarrow{\text{ثابت } q} \frac{E'}{E} = \left(\frac{r}{r'}\right)^2$$

$$\frac{E' = E - \frac{q}{100} E = \frac{99}{100} E}{r = 10 \text{ cm}, r' = 10 + x \text{ (cm)}} \rightarrow$$

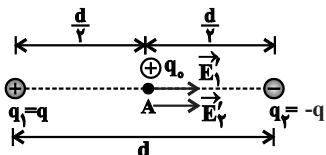
$$\Rightarrow \frac{\frac{99}{100} E}{E} = \left(\frac{10}{10+x}\right)^2 \Rightarrow \frac{99}{100} = \frac{100}{10+x} \Rightarrow x = \frac{10}{9}$$

$$\Rightarrow 10 + 10x = 100 \Rightarrow x = \frac{10}{9} = 1.11 \text{ cm}$$

(غیریک ۲، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)

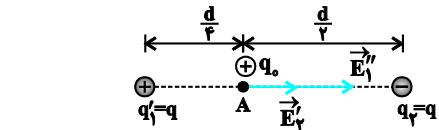
(مریم شیخ‌مومو)

«۴- گزینه»



حالت اول:

$$\begin{cases} E'_1 = E'_2 = k \frac{|q|}{r^2} = k \frac{|q|}{\left(\frac{d}{2}\right)^2} = 4k \frac{|q|}{d^2} = E' \\ E_A = E'_1 + E'_2 \Rightarrow |E_A| = E' + E' = E \Rightarrow E' = \frac{E}{2} \end{cases}$$



حالت دوم:

$$\begin{cases} E''_1 = k \frac{|q'_1|}{r'^2} = k \frac{|q|}{\left(\frac{d}{4}\right)^2} = 16k \frac{|q|}{d^2} = 16E' \\ E''_A = E''_1 + E'_2 = 16E' + E' = 17E' \\ \Rightarrow E_A = 17E' = 17 \times \frac{E}{2} = 8.5E \end{cases}$$

(غیریک ۲، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)

(فسرو ارغوانی فرد)

«۸۸- گزینه»

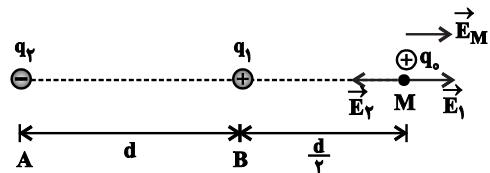
چون با حذف یکی از بارها میدان الکتریکی در خارج از فاصله دو بار از

$$-\frac{\vec{E}}{3} \xrightarrow{\text{تبديل شده است، یعنی در حقیقت با حذف یکی از بارها}}$$

میدان برایند تغییر جهت داده است. بنابراین میدان‌های الکتریکی دو بار

در نقطه M به طور قطع مختلف جهت هستند.

حالات اول:



$$\vec{E}_M = \vec{E}_1 + \vec{E}_2 = \vec{E} \quad (1)$$

حالات دوم (q_1 حذف شده):

$$\vec{E}'_M = \vec{E}_1 \Rightarrow \vec{E}_1 = -\frac{\vec{E}}{3} \quad (2)$$

$$\xrightarrow{(1), (2)} \vec{E}_1 = \frac{4\vec{E}}{3}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} E_1 = \frac{4}{3} E \\ E_1 = \frac{E}{3} \end{cases} \Rightarrow E_1 = \frac{4}{3} E \Rightarrow k \frac{|q_1|}{r_1^2} = \frac{4}{3} k \frac{|q_2|}{r_2^2}$$

$$\Rightarrow \frac{|q_1|}{\left(\frac{d}{2}\right)^2} = \frac{4}{3} \frac{|q_2|}{(d + \frac{d}{2})^2} \Rightarrow \frac{4|q_1|}{d^2} = \frac{16}{9} \frac{|q_2|}{d^2}$$

$$\Rightarrow \frac{|q_2|}{|q_1|} = \frac{36}{16} = \frac{9}{4} \xrightarrow{\text{نامناظر } q_2, q_1} \frac{q_2}{q_1} = -\frac{9}{4}$$

(غیریک ۲، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)



کلر همانند اوزون (دگرشکل ناپایدارتر اکسیژن) برای گندزاری میوه‌ها و سبزیجات استفاده می‌شود.
(شیمی ۳- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۷ تا ۱۴)

۹۴- گزینه «۳»
بررسی گزینه‌های نادرست:
(منصور سليماني ملکان)

- (۱) هدایت گرمایی و شکل‌پذیری از جمله رفتارهای فیزیکی عناصر می‌باشد.
- (۲) با افزایش عدد اتمی چند عنصر متواالی در یک دوره شعاع اتمی کاهش می‌یابد.
- (۴) شدت واکنش ششمین عنصر دسته S با سومین عنصر دسته p کمتر از شدت واکنش پنجمین عنصر دسته s با پنجمین عنصر دسته p است. زیرا در یک دوره از چپ به راست خاصیت فلزی کاهش ولی خاصیت نافلزی افزایش می‌یابد.
- (۵) ششمین عنصر دسته S، به آرایش $3s^2$ و سومین دسته p به آرایش $3p^3$ ختم می‌شود؛ در حالی که پنجمین عنصر دسته s به آرایش $3s^1$ و پنجمین عنصر دسته p به آرایش $3p^5$ ختم می‌شود.
(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۶ تا ۱۴)

۹۵- گزینه «۴»
بررسی برخی گزینه‌ها:
(منصور سليماني ملکان)

گزینه «۱»: چون مجموع این کسرها برابر با یک می‌باشد، پس $\frac{3}{13}$ الکترون‌ها در زیر لایه d قرار می‌گیرند و ترکیبات دسته d اغلب رنگی هستند.
گزینه «۲»: در ترکیب XN چون بار نیتروژن -۳ است، پس بار کاتیون $^{+3}$ بوده و از آن جا که $\frac{1}{7}$ کل الکترون‌ها برابر با ۳ است، پس تعداد کل الکترون‌های X^{3+} عدد می‌شود؛ بنابراین عدد اتمی این عنصر ۲۴ است. حال آرایش الکترونی این کاتیون را می‌توانرسم کرد.
 $X^{3+} : [Ar]^{3d}^3$
گزینه «۴»: رنگ زیبای یا قوت، سنگ فیروزه و ... نشانی از وجود برخی ترکیب‌های فلزهای واسطه است.
(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۶ تا ۱۷)

۹۶- گزینه «۲»
بررسی گزینه‌های نادرست:
(عباس هنربو)

فقط دو عنصر Zn و Cu این ویژگی را دارند.
گزینه «۱»: عنصر مایع گروه ۱۷ همان برم است (Bri) که در دوره چهارم و با عنصر Z و X هم دوره است، پس شعاع اتمی کوچکتری دارد.
گزینه «۳»: در یک دوره از چپ به راست، با افزایش شمار الکترون‌های ظرفیتی، خاصیت فلزی کاهش می‌یابد.
گزینه «۴»: عنصر دوره سوم و گروه شانزده جدول تناوبی، گوگرد است که در واکنش با اکسیژن ترکیب‌های SO_2 و SO_3 تولید می‌کند، که مولکول SO_3 ، ناقطبی است.
(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۶ تا ۱۶)

شیمی (۲)

۹۱- گزینه «۳»

عبارت‌های (آ)، (ب) و (پ) صحیح‌اند.
بررسی عبارت‌ها:

عبارت «آ»: در دوره سوم جدول تناوبی با صرف نظر از گاز نجیب، سه عنصر فلزی (Mg_{12} , Al_{13} , Si_{14})، یک شبه‌فلز (Cl_{17}) و سه عنصر نافلزی (P_{15} , S_{16} , Cl_{17}) وجود دارد.

عبارت «ب»: اغلب فلزهای واسطه در طبیعت به حالت آزاد (عنصری) نیستند و به شکل ترکیب‌های یونی مانند کربنات‌ها، اکسیدها و ... یافت می‌شوند.

عبارت «پ»: کمترین اختلاف شعاع اتمی بین دو عنصر متواالی در دوره سوم جدول تناوبی (به جز گاز نجیب) مربوط به عنصر Cl_{17} و S_{16} است.

عبارت «ت»: هالوژن‌ها واکنش پذیرترین نافلزهای یک دوره‌اند که با گرفن یک الکترون به یون هالید (X^-) تبدیل می‌شوند.
(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۶ تا ۹ و ۱۲ تا ۱۶)

۹۲- گزینه «۴»

عبارت‌های (آ) و (پ) درست‌اند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ): Si_{14} و Ge_{22} دو شبه‌فلز گروه چهاردهم جدول تناوبی هستند که تفاوت عدد اتمی آن‌ها (x) برابر ۱۸ است.

$Ge_{22} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 4p^2$

$\rightarrow x - y = 4 \Rightarrow x = 14$

عبارت (ب): در بین ۵ عنصر نخست گروه چهاردهم جدول تناوبی، C , Pb_{58} , Ge_{22} شکننده‌اند؛ در حالی که Si_{14} , Sn_{50} چکش خوارند و در اثر ضربه خرد نمی‌شوند و قابلیت مفتول شدن دارند.

عبارت (پ): خصلت فیزیکی شبه فلزات مانند Si_{14} مشابه فلزات است. در دوره سوم جدول تناوبی، عناصر سدیم، منیزیم و الومینیم فلزی هستند. در گروه چهاردهم جدول تناوبی نیز عناصر دوره‌های پنجم، ششم و هفتم فلزی هستند.

عبارت (ت): فسفر نافلزی از دوره سوم جدول تناوبی است که یکی از دگرشکل‌های آن (فسفر سفید) را در آزمایشگاه زیر آب نگه می‌دارند.
(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه‌های ۶ تا ۹)

۹۳- گزینه «۴»

همه عبارت‌ها صحیح‌اند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت اول: در یک گروه از بالا به پایین خصلت فلزی افزایش می‌یابد؛ بنابراین خصلت فلزی B بیشتر از A می‌باشد.

عبارت دوم: شعاع اتمی در یک گروه از بالا به پایین و در یک دوره از راست به چپ افزایش می‌یابد.

عبارت سوم: E و F جزو گروه هالوژن‌ها می‌باشند که از آن‌ها در ساخت لامپ چراغ جلو خودروها استفاده می‌شود.

عبارت چهارم: D و E به ترتیب گوگرد و کلر می‌باشند که از گاز



یون‌ها به صورت NH_4^+ است.

عبارت (پ): فلز طلا به اندازه‌ای چکش خوار و نرم است که چند گرم از آن را می‌توان با چکش کاری به صفحه‌ای با مساحت چند مترمربع تبدیل کرد. به همین دلیل ساخت برگه‌ها و رشته‌های بسیار نازک (نخ طلا) به راحتی امکان‌پذیر است.

عبارت (ت): در میان ۱۸ عنصر این دوره فقط دو عنصر برم (Br) و کریپتون (Kr) در دمای اتاق به صورت جامد نیستند. برم به حالت فیزیکی مایع و کریپتون گاز است. بر این اساس می‌توان گفت حدود $89 \frac{16}{18} \times 100$ درصد عناصر این دوره در دمای اتاق به حالت جامد هستند.

عبارت (ث): در این دسته واکنش، واکنش دهنده‌ها فعالیت شیمیایی بیشتری دارند.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برانیم- صفحه‌های ۷ تا ۱۷)

(پویا رسگاری)

۱۰۰- گزینه «۴»

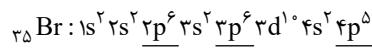
اکسیدهای طبیعی آهن (عنصر ۲۶ جدول دوره‌ای) FeO_x و Fe^{3+} هستند. در نتیجه کاتیون‌های مربوط به آن‌ها به ترتیب Fe^{3+} و Fe^{2+} است که آرایش الکترونی این کاتیون به صورت زیر است:

$$\begin{cases} {}_{26}\text{Fe}^{2+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 \\ {}_{26}\text{Fe}^{3+}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 \end{cases} \Rightarrow I = 0$$

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه ۱) اولین شبه‌فلز موجود در جدول دوره‌ای سیلیسیم (Si) با عدد اتمی ۱۴ و آخرین عنصر جدول دوره‌ای که یک گاز نجیب بوده در گروه ۱۸ نیز قرار می‌گیرد. اوگانسون (Og) با عدد اتمی ۱۱۸ است، با توجه به عدد اتمی عناصر گفته شده بین این دو عنصر $103 = 118 - 14$ عنصر دیگر قرار دارد.

گزینه ۲) برم در دمای 20°C با گاز H_2 واکنش می‌دهد و همان‌طور که می‌دانیم آرایش الکترونی برم به صورت زیر است.



بنابراین تعداد الکترون‌های که در زیر لایه ۱ = ۱ یا همان زیرلایه P قرار دارند، ۱۷ الکترون می‌باشد.

گزینه ۳) عناصر سیلیسیم و ژرمانیم در مقایسه با سایر عناصر گروه ۱۴ رسانایی الکتریکی کمتری دارند. این دو عنصر شبه‌فلز، چکش خوار نبوده و در اثر ضربه چکش خرد می‌شوند.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برانیم- صفحه‌های ۷ تا ۱۷)

(عباس هنریه)

۹۷- گزینه «۴»

همه عبارت‌ها درست هستند.
بررسی برخی عبارت‌ها:

(آ) عنصر مورد نظر برم (Br) بوده و با M_{35} گروه است. در یک گروه از بالا به پایین، خاصیت نافلزی کمتر می‌شود.

(ب) Br_2 در دمای اتاق مایع است؛ در حالی که فلزات واسطه دوره چهارم همگی جامدند.

(ت) در ${}_{24}\text{Cr}$ و ${}_{29}\text{Cu}$ آخرین لایه الکترونی ($n=4$)، تنها یک الکترون دارد.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برانیم- صفحه‌های ۶ تا ۱۶)

(پویا رسگاری)

۹۸- گزینه «۱»

عبارت‌های پ، ت و ث درست می‌باشند.

بررسی برخی عبارت‌ها:

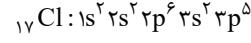
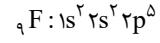
عبارت (آ) در ساختار جدول دوره‌ای، عنصر هلیم در رأس گروه ۱۸ (گروه گازهای نجیب) قرار گرفته است.

توجه داریم که هلیم دارای ۲ الکترون ظرفیتی است؛ در حالی که سایر گازهای نجیب دارای ۸ الکترون ظرفیتی در آرایش الکترونی خود هستند.

عبارت (ب) با توجه به شکل صفحه ۱۲ کتاب درسی فلز پتانسیم در واکنش با گاز کلر، نور بخش گسیل می‌کند. آرایش الکترونی اتم عنصر پتانسیم به صورت ${}_{19}\text{K}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$ می‌باشد. توجه داریم در آرایش الکترونی اتم عنصر پتانسیم، زیر لایه نیمه‌پر داریم اما لایه نیمه‌پر نداریم.

عبارت (ت) در دوره چهارم جدول تناوبی، عناصر واسطه ${}_{24}\text{Cr}$ ، ${}_{25}\text{Mn}$ و ${}_{29}\text{Cu}$ دارای زیرلایه نیمه‌پر در آرایش الکترونی خود هستند. عناصر فلزی نام برد شده، عدد کواتسومی فرعی بیرونی ترین زیرلایه آن‌ها برابر با صفر است.

عبارت (ث) عناصر فلور و کلر در دمای اتاق با گاز هیدروژن واکنش می‌دهند. آرایش الکترونی این دو عنصر به صورت زیر است:



در اتم فلور $55/5\%$ از کل الکترون‌ها و در اتم کلر $47/6\%$ از کل الکترون‌ها در زیرلایه‌های p قرار گرفته و عدد کواتسومی فرعی آن‌ها برابر است با ۱ است.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برانیم- صفحه‌های ۶ تا ۱۶)

(پویا رسگاری)

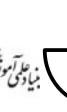
۹۹- گزینه «۱»

عبارت‌های (پ) و (ث) نادرست می‌باشند.

بررسی عبارت‌ها:

عبارت (آ): بیشترین تفاوت شعاع اتمی دو عنصر در هر دوره، میان عنصر اول و آخر دوره است. (که در این عبارت چون گاز نجیب از شرط سوال حذف شده، عنصر کلر به عنوان آخرین عنصر در نظر گرفته می‌شود).

عبارت (ب): یون آمونیوم به صورت NH_4^+ است و نافلزی که بیشترین واکنش‌پذیری (بیشترین خصلت نافلزی) را دارد فلور بوده که آنسیون پایدارش به صورت F^- است. فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از این



$$= (\alpha + \beta) + \frac{\alpha + \beta}{\alpha \beta} = S + \frac{S}{P} = \frac{7}{2} + \frac{2}{1} = \frac{21}{2}$$

$$P' = (\alpha + \frac{1}{\beta})(\beta + \frac{1}{\alpha}) = \alpha\beta + 1 + 1 + \frac{1}{\alpha\beta} = \frac{1}{2} + 2 + 2 = \frac{9}{2}$$

پس معادله مجهول به صورت $x^2 - S'x + P' = 0$ خواهد بود:

$$\Rightarrow x^2 - \frac{21}{2}x + \frac{9}{2} = 0 \Rightarrow 2x^2 - 21x + 9 = 0 \Rightarrow 2x^2 = 21x - 9$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)

(کیان کبریمی فراسانی)

«۳»- گزینه ۳

در معادله $x^2 - mx + m + 2 = 0$ ، $\alpha\beta = m + 2$ و $\alpha + \beta = m$ می‌دانیم، پس:

$$\alpha^2\beta + \alpha\beta^2 = \lambda \Rightarrow \alpha\beta(\alpha + \beta) = \lambda \Rightarrow (m + 2)m = \lambda$$

$$\Rightarrow m^2 + 2m - \lambda = 0 \Rightarrow m = 2, -4$$

$$\Rightarrow \begin{cases} m = 2 \Rightarrow x^2 - 2x + 4 = 0 & \Delta < 0 \\ m = -4 \Rightarrow x^2 + 4x - 2 = 0 & \Delta > 0 \end{cases}$$

ریشه حقیقی ندارد.
قابل قبول است.

$$\Rightarrow \alpha + \beta = m = -4$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۱۱ تا ۱۳)

(ویدیراهن)

«۴»- گزینه ۴

$$\frac{x-m}{x^2-2x} + \frac{2x}{x-2} = m \xrightarrow{x(x-2)} x-m+2x^2 = mx^2-2mx$$

$$\Rightarrow (m-2)x^2 - (2m+1)x + m = 0 \Rightarrow S = -\frac{b}{a} = \frac{2m+1}{m-2} = -3$$

$$\Rightarrow 2m+1 = -3m+6 \Rightarrow 5m = 5 \Rightarrow m = 1$$

با این مقدار m ، ریشه معادله صفر یا ۲ نیست (ریشه مخرج)

$$\Rightarrow m^2 + 3 = 1 + 3 = 4$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۲۱ تا ۲۹ و ۲۳)

(امیر وفانی)

«۵»- گزینه ۵

با توجه به دامنه معادله، سه شرط زیر باید هم‌zman برقرار باشد:

$$\begin{cases} x-2 \geq 0 \Rightarrow x \geq 2 \\ 2-x \geq 0 \Rightarrow x \leq 2 \\ x-4 \geq 0 \Rightarrow x \geq 4 \end{cases}$$

اشترک این سه شرط، تهی است، پس معادله ریشه ندارد.

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۲۲ تا ۲۴)

(سعید کبریزاده)

ریاضی (۲)

«۱۰۱»- گزینه ۱

ابتدا شیب خط 1 را $my - x = mx + 1$ می‌نابیم.

$$my = mx + x + 1 \Rightarrow (m+1)x + y = 1$$

$$\Rightarrow y = \left(\frac{m+1}{m}\right)x + \frac{1}{m} \Rightarrow \text{شیب} = \frac{m+1}{m}$$

حال شیب خط گذرنده از دو نقطه $A(1, 3)$ و $B(-1, 7)$ را محاسبه می‌کنیم:

$$m_{AB} = \frac{y_B - y_A}{x_B - x_A} = \frac{7 - 3}{-1 - 1} = \frac{4}{-2} = -2$$

چون دو خط بر هم عمودند، پس شیب یکی عکس و قرینه دیگری است؛ یعنی:

$$\frac{m+1}{m} = \frac{1}{2} \Rightarrow 2m + 2 = m \Rightarrow m = -2$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۲ تا ۴)

(کیان کبریمی فراسانی)

«۱۰۲»- گزینه ۲

برای بدست آوردن مساحت مریع باید فاصله دو خط موازی A و B را بدست آوریم.

$$m_{AB} = m_{CD} \Rightarrow a = 2a - 2 \Rightarrow a = 2 \Rightarrow \begin{cases} AB : -y + 2x + 6 = 0 \\ CD : -y + 2x + 1 = 0 \end{cases}$$

$$\text{فاصله } AB = \frac{|6-1|}{\sqrt{(-1)^2 + 2^2}} = \sqrt{5}$$

$$\text{مساحت مریع} = \left(\sqrt{5}\right)^2 = 5$$

(ریاضی ۲، هندسه تحلیلی و هیر، صفحه‌های ۲ تا ۴)

(عرفان مادرحقی)

«۱۰۳»- گزینه ۳

در معادله $2x^2 - 7x + 1 = 0$ مجموع و حاصل ضرب جواب‌ها به ترتیب

$$P = \alpha\beta = \frac{1}{2} \quad S = \alpha + \beta = \frac{7}{2}$$

$$S' = \alpha + \frac{1}{\beta} + \beta + \frac{1}{\alpha} = (\alpha + \beta) + \left(\frac{1}{\alpha} + \frac{1}{\beta}\right)$$



(تعییر معنی نیاز)

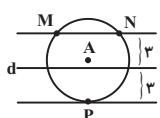
«گزینه ۳»

تذکر: مجموعه نقاطی از صفحه که از نقطه A به فاصله ۴ سانتی‌متر

باشد، دایره‌ای به مرکز A و به شعاع ۴ سانتی‌متر بوده و مجموعه نقاطی

از صفحه که از خط d به فاصله ۳ سانتی‌متر باشد، دو خط موازی d و به
فاصله ۳ سانتی‌متر از آن خواهد بود.

با توجه به شکل زیر، ۳ نقطه M و N و P ویژگی فوق را دارند.



(ریاضی ۳، هندسه، صفحه‌های ۵۷ و ۵۸)

(عباس گنجی)

«گزینه ۳»

زمان تعویض قطعه توسط مکانیک را x درنظر می‌گیریم پس شاگرد قطعه
را در $x+1$ ساعت تعویض می‌کند. چون هر دو با هم در ۷۲ دقیقه قطعه را
تعویض می‌کنند پس $\frac{6}{5}$ ساعت طول می‌کشد که هر دو با هم قطعه را

$$\frac{1}{x} + \frac{1}{x+1} = \frac{1}{\frac{6}{5}} \Rightarrow \frac{x+1+x}{x(x+1)} = \frac{5}{6} \Rightarrow \frac{2x+1}{x^2+x} = \frac{5}{6}$$

تعویض کنند. بنابراین:

با ساده کردن داریم: $0 = 7x - 6 = 5x$, پس:

$$\Delta = 49 + 120 = 169 \Rightarrow x = \frac{7 \pm 13}{10} \Rightarrow \begin{cases} x = 2 \\ x = -\frac{3}{5} \end{cases}$$

$x = -\frac{3}{5}$ غیرقابل قبول است، زیرا زمان مثبت است. پس $x = 2$ قابل قبول

و شاگرد در مدت $3 + 1 = 4$ ساعت این کار را انجام می‌دهد.

(ریاضی ۳، هندسه تحلیلی و هیبر، صفحه‌های ۵۹ و ۶۰)

(هادی پلاور)

«گزینه ۳»

در صورتی که در یک چهارضلعی، قطرها با یکدیگر برابر و عمودمنصف

یکدیگر باشند، آن چهارضلعی مربع است.

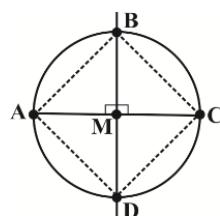
حال با توجه به اینکه A , B , C و D نقاط روی دایره‌ای به مرکز M

می‌باشند، داریم:

$$AM = MC = BM = MD$$

$$\Rightarrow AM + MC = BM + MD \Rightarrow AC = BD \quad (1)$$

$$\left. \begin{array}{l} AM = MC \\ BM = MD \\ AC \perp BD \end{array} \right\} \Rightarrow \text{عمود منصف یکدیگرند.} \quad (2)$$



از روابط (1) و (2) نتیجه می‌گیریم که چهارضلعی $ABCD$ یک مربع است.

(ریاضی ۳، هندسه، صفحه‌های ۵۷ و ۵۸)

(احسان غنی زاده)

«گزینه ۳»

$$M = \begin{bmatrix} 3-1 \\ 2 \\ 3-2 \\ 2 \end{bmatrix} \Rightarrow M = \begin{bmatrix} +1 \\ 1 \\ -1 \\ 2 \end{bmatrix}$$

$$m_{AB} = \frac{3+2}{-1-3} = \frac{5}{-4} \Rightarrow$$

$$m = \frac{4}{5} \Rightarrow \text{عمود منصف } m = \frac{4}{5} x + b$$

$$\begin{bmatrix} 1 \\ 1 \\ 2 \end{bmatrix} \rightarrow \frac{1}{2} = \frac{4}{5} + b \Rightarrow b = -\frac{3}{10}$$

$$\Rightarrow y = \frac{4}{5}x - \frac{3}{10} \Rightarrow y - \frac{4}{5}x + \frac{3}{10} = 0$$

$$\xrightarrow[4: \text{ نقطه به طول}]{x=4} y - 4 + 3 = 0 \Rightarrow y = 5$$

$$\Rightarrow d = \sqrt{\frac{16}{25} + \frac{3}{10}} = \sqrt{\frac{41}{25}} \Rightarrow d = \frac{\sqrt{41}}{5}$$

(ریاضی ۳، هندسه تحلیلی و هیبر، صفحه‌های ۵۹ و ۶۰)