

دفترچه سوال

آزمون ۳۰ شهریور

یازدهم تجربی

تعداد کل سوال‌های قابل پاسخ‌گویی: ۱۲۰ سوال

مدت پاسخ‌گویی به آزمون: ۱۴۵ دقیقه

آزمون هدیه ۱۳ مهر ۱۴۰۳ برای همه دانش‌آموزان

در روز ۱۳ مهر، یک آزمون هدیه برای همه دانش‌آموزان (کانونی و غیرکانونی) خواهیم داشت. مباحث این آزمون از درس‌های سال گذشته خواهد بود. به همه دوستان خود که در آزمون‌های برنامه‌ای کانون شرکت نمی‌کنند اطلاع بدهید.
با کد دستوری زیر در آزمون هدیه ثبت‌نام کنید:

*۶۶۵۵*۸۴۵۱*۱۳#

عنوان	نام درس	تعداد سوال	شماره سوال‌ها	زمان پاسخ‌گویی
نگاه به گذشته	زیست‌شناسی ۱ (طراحی + آشنا)	۲۰	۱-۲۰	۲۰ دقیقه
	فیزیک ۱	۱۰	۲۱-۳۰	۱۵ دقیقه
	شیمی ۱	۲۰	۳۱-۵۰	۲۰ دقیقه
	ریاضی ۱	۱۰	۵۱-۶۰	۱۵ دقیقه
نگاه به آینده	زیست‌شناسی ۲	۱۰	۶۱-۷۰	۱۰ دقیقه
	فیزیک ۲	۱۰	۷۱-۸۰	۱۵ دقیقه
	شیمی ۲ (طراحی + آشنا)	۲۰	۸۱-۱۰۰	۲۰ دقیقه
	ریاضی ۲ (طراحی + آشنا)	۲۰	۱۰۱-۱۲۰	۳۰ دقیقه
مجموع				۱۴۵ دقیقه

گروه فنی و تولید

امیررضا حکمت‌نیا	مدیر گروه
امیرمحسن اسدی	مسئول دفترچه
مدیر گروه: محبی اصغری مسئول دفترچه: مهسا سادات هاشمی	مستندسازی و مطابقت با مصوبات
سیده صدیقه میرغیاثی	حروف نکاری و صفحه آرایی
حمید محمدی	ناظر چاپ

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به سایت [kanoon.ir](#) ، آدرس اینستاگرامی [@kanoon_11t](#) و آدرس تلگرامی [@kanoon11t](#) مراجعه کنید.



۲۰ دقیقه

زیست‌شناسی (۱)
از ابتدای ساختار
گیاهان تا پایان
کتاب

(صفحه‌های ۹۰ تا ۱۱۱)

زیست‌شناسی (۱) - طراحی

۱- در هر روش عبور مواد از عرض ریشه گیاه ۲ لپه که آب و مواد محلول قطعاً

۱) از دیواره سلولی عبور می‌کنند - فشار اسمزی جهت حرکت آب را تعیین می‌کند.

۲) از درون یاخته عبور می‌کنند - این مواد از لایه‌های فسفولیپیدی گذر نمی‌کنند.

۳) پس از نوار کاسپاری ادامه پیدا می‌کند - مواد از داخل سیتوپلاسم عبور می‌کنند.

۴) از خارج از یاخته گیاهی عبور می‌کنند - تا درون پوست ریشه ادامه دارد.

۲- کدام گزینه عبارت مقابله با به درستی کامل می‌کند؟ «هر سیانوباکتری »

۱) علاوه بر داشتن توانایی تولید نیتروژن مورد استفاده گیاهان ، می‌تواند از محصولات فتوسنتزی گیاه نیز استفاده کند.

۲) که در مناطق فقر از نیتروژن با گیاه همزیستی دارد، توانایی ساخت مواد آلی از مواد معدنی را دارد.

۳) که نیاز گیاه سویا به نیتروژن را برطرف می‌کند در برجستگی‌های ریشه این گیاه زندگی می‌کند.

۴) تثبیت‌کننده نیتروژن، تنها با گیاهان دارای بافت زمینه‌ای با فضای بین یاخته‌ای زیاد و حاوی هوا، همزیستی دارد.

۳- چند مورد برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

«هر گیاهی که قطعاً »

الف) در مناطق فقر از نیتروژن زندگی می‌کند - از نیتروژن حاصل از فعالیت جانداران فاقد هسته استفاده می‌کند.

ب) در تالاب‌های شمال کشور می‌روید - دارای یاخته‌های پارانشیمی با فاصله زیاد از یکدیگر می‌باشد.

پ) تحت تأثیر اندام‌های مکنده سایر جانداران قرار می‌گیرد - مواد آلی و معدنی را برای یاخته‌های دیواره‌دار فراهم می‌کند.

ت) زندگی انگلی ندارد - با استفاده از گروهی از یاخته‌های پارانشیمی تمام مواد مورد نیاز خود را تأمین می‌کند.

۱) ۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

۴- کدامیک از گزینه‌های زیر در ارتباط با راههای بهبود کیفیت خاک نادرست است؟

۱) گلبرگ‌های گیاه گل ادریسی در خاک‌های اسیدی آبی رنگ می‌شوند.

۲) یکی از معایب کودهایی که مواد معدنی را به آهستگی آزاد می‌کنند احتمال آلودگی به انواعی از تک‌یاخته‌هایها است.

۳) انواعی از سرخس می‌توانند آرسنیک را که ماده‌ای سمی است، در سامانه‌های بافتی خود جمع کند.

۴) کاشت و برداشت گیاهانی که نمک‌ها را جذب می‌کنند، در چند سال متوالی موجب کاهش شوری خاک می‌شود.



۵- کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در نوعی گیاه دولپه، مریستمی که به طور حتم»

- (۱) اصلی‌ترین نقش را در افزایش عرض ساقه دارد - در بین آوندهای آبکش و چوب نخستین تمام نهاندانگان مشاهده می‌شود.
- (۲) در نوک ریشه مستقر شده است - با بخش انگشتانه مانندی به نام کلاهک که ترکیب پلی ساکاریدی ترشح می‌کند، پوشیده می‌شود.
- (۳) در تشکیل پیراپوست نقش دارد - یاختهای تولید می‌کند که دارای شبکه‌ای از لوله‌های سازنده لیپید در مجاورت هسته می‌باشد.
- (۴) حلقه‌های پیوسته‌ای از آوندهای چوب و آبکش را تولید می‌کند - نمی‌تواند در تشکیل انواع اندام‌های گیاهی مؤثر باشد.

۶- کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«در خاک، باکتری‌های ثبیت‌کننده نیتروژن، باکتری‌های»

- (۱) همانند - آمونیاک‌ساز، از نیتروژن مولکولی جو برای تولید آمونیوم استفاده می‌کنند.
- (۲) برخلاف - نیترات‌ساز، ترکیب نیتروژن دار دارای بار منفی تولید می‌کنند.
- (۳) همانند - نیترات‌ساز، نیتروژن قابل انتقال به اندام‌های هوایی را می‌سازند.
- (۴) همانند - آمونیاک‌ساز، بر روی میزان هوموس موجود اثر دارند.

۷- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب تکمیل می‌کند؟

«..... در گیاهانی که ریشه افسان دارند گیاهانی که ریشه مستقیم دارند،»

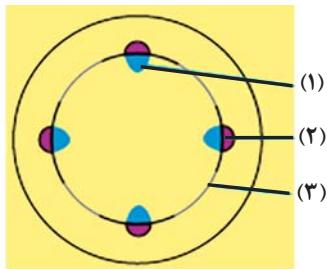
- (۱) آوندهای چوبی ساقه - برخلاف - پراکندگی بیشتری دارند.
- (۲) برگ‌ها - همانند - در محلی به نام گره، فقط به ساقه متصل می‌شوند.
- (۳) دسته‌جات آوندی ساقه - برخلاف - در نزدیکی پوست، به تعداد بیشتری مشاهده می‌شوند.
- (۴) آوندهای چوبی ساقه - همانند - نسبت به آوندهای آبکش ساقه، در فاصله کمتری از خارجی‌ترین لایه یاختهای ساقه قرار دارند.

۸- چند مورد از عبارت‌های زیر، درباره رابطه همزیستی تشکیل شده بین انواعی از قارچ‌ها با اغلب گیاهان دانه‌دار، درست است؟

- الف) تعداد رشته‌های قارچی موجود در سطح ریشه گیاه، کمتر از تعداد رشته‌های درون آن می‌باشد.
- ب) همانند تار کشنده سطح تماس برای جذب مواد را در اغلب گیاهان دانه‌دار را با خاک اطراف آن افزایش می‌دهد.
- پ) جزء غیرفتولسترکننده همواره به طور کامل در سطح ریشه مشاهده می‌گردد.
- ت) وجود آن‌ها در اندام‌های هوایی گیاهان دور از انتظار است.



۹- با توجه به شکل مقابل که برش عرضی اندامی از گیاهان دولپه را نشان می‌دهد، کدام مورد به درستی بیان شده است؟



(۱) بخش (۱) همانند بخش (۲) در شکل دهی ساختار نخستین اندام هوایی فاقد نقش است.

(۲) بخش (۱) نسبت به بخش (۲)، به میزان بیشتری توسط بخش (۳) تولید می‌گردد.

(۳) بخش (۲) همانند بخش (۱)، در انتقال شیرهای گیاهی تنها به ساقه نقش دارد.

(۴) بخش (۳) برخلاف بخش (۲)، یاخته‌های اصلی فاقد مرکز تنظیم ژنتیک نمی‌باشد.

۱۰- چند مورد از موارد زیر، عبارت زیر را به درستی تکمیل می‌نماید؟

«به طور معمول در یک گیاه امکان مشاهده وجود دارد.»

الف) ریشه جوان - دولپهای - یاخته‌هایی با دیواره نخستین ضخیم در خارجی‌ترین بخش پوست

ب) ساقه - تکلپهای - تراکم بیشتر دسته‌های آوندی در نزدیک روپوست

پ) ساقه - دولپهای - قرارگیری دسته‌های آوندی به صورت استوانه‌های هم‌مرکز

ت) ریشه - تکلپهای - ترکیبات آبگریز ترشح شده به سطح یاخته‌های روپوستی

۴ (۴)

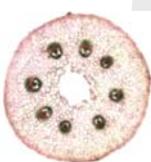
۳ (۳)

۲ (۲)

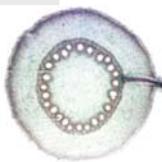
۱ (۱)

زیست‌شناسی (۱) - آشنا

۱۱- اگر تعداد لپهای گیاه عدس دو برابر لپهای گیاه جو باشد، می‌توان گفت شکل برش عرضی ریشه عدس و شکل برش عرضی ساقه گیاه جو است.



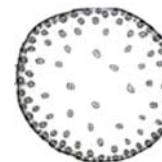
(د)



(ج)



(ب)



(الف - ب)

۴ (۴) ب-الف

۳ (۳) ج-د

۲ (۲) د-ج

۱ (۱) الف - ب

۱۲- چند مورد عبارت را به نادرستی تکمیل می‌کند؟ نمی‌توان گفت

الف) قطر استوانه آوندی در ریشه تکلپهای، بزرگ‌تر از ریشه دولپهای است.

ب) قطر پوست در ریشه تکلپهای، بیشتر از ریشه دولپهای است.

ج) تعداد دسته‌های آوندی در ساقه دولپهای، بیشتر از ساقه تکلپهای است.

د) قطرپوست در ساقه گیاه دولپه بیشتر از ساقه گیاه تکلپهای است.

ه) در مرکز ریشه تک لپه همانند مرکز ساقه گیاه دولپه فضایی وسیع داریم.

۵ (۴)

۴ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)



۱۳- بهطور طبیعی در یک گیاه تنها با ساختار نخستین، هر مریستمی که در اندام وجود دارد،

(۱) هوایی- توسط برگ‌های جوانه محافظت می‌شود.

(۲) غیرهوایی- یاخته‌هایی با هسته درشت مرکزی دارند.

(۳) هوایی- قطعاً با فعالیت خود، هیچ شاخه یا برگ جدیدی ایجاد نمی‌نماید.

(۴) غیرهوایی- در تولید یاخته‌های مورد نیاز برای ساختن سامانه‌های بافتی گیاه، فاقد نقش است.

۱۴- چند مورد از موارد زیر صحیح هستند؟

الف) گیاخاک روند تخریب و ریزش گروهی از یاخته‌ها را در بخشی از گیاه کاهش می‌دهد.

ب) درزمانی که گل ادریسی گلبرگ‌های صورتی دارد، خاک غنی از آلومینیم است.

ج) انواع سرخس‌ها می‌توانند آرسنیک را که ماده‌ای سمی برای گیاه است، در خود جمع کنند.

د) افزایش بیش از حد بعضی مواد در خاک می‌تواند مانع رشد گیاهان شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

۱۵- شکل قابل جذب عنصر فسفر

(۱) برخلاف نیتروژن، نمی‌تواند از طریق خاک، به صورت یونی جذب شود.

(۲) همانند نیتروژن، می‌تواند توسط جانداران دیگر برای گیاه فراهم شود.

(۳) برخلاف کربن، می‌تواند به صورت محلول جذب شود.

(۴) همانند کربن، می‌تواند در پی جذب از جو، در ساخت پروتئین‌ها شرکت کند.

۱۶- چند مورد، در ارتباط با «یکی از معمول‌ترین سازگاری‌ها برای جذب آب و مواد مغذی که در حدود ۹۰ درصد گیاهان دانه‌دار دیده می‌شود»، صحیح است؟

الف) امکان زندگی جاندار همزیست در سطح ریشه وجود دارد.

ب) امکان نفوذ بخشی از پیکر جاندار همزیست به داخل ریشه، از بین یاخته‌های گیاهی وجود دارد.

ج) در این نوع همزیستی انواعی از تثبیت کننده‌های نیتروژن و کربن‌دی‌اکسید شرکت دارند.

د) غلافی که در سطح پوستک ریشه شکل می‌گیرد، می‌تواند مواد معدنی بیش‌تری جذب کند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

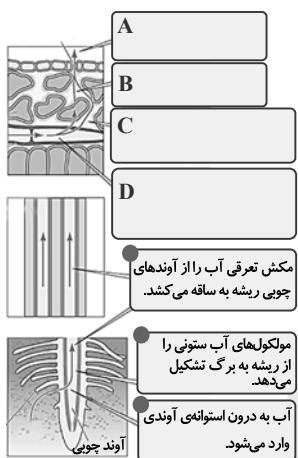
۱ (۱)

۱۷- گیاه مشخص شده در شکل مقابل است و ندارد.



- ۱) انگل - توانایی تامین نیتروژن مورد نیاز خود را از خاک
 - ۲) فتوسنتر کننده - توانایی زندگی در محیط آبی را
 - ۳) آبری - رابطه انگلی با گیاهان دیگر
 - ۴) از گیاهان حشرهخوار - ریشه

^{۱۸}- با توجه به شکایا، مقالیا، که مر بوط به عامل، اصلی، صعود شیره خام در گیاهان، است، توضیحات کدام بود به درست، نشان، داده نشده است؟



- (۱) A: آب به محیط اطراف برگ منتشر می‌شود.

(۲) B: آب و مواد محلول در فضاهای خالی در حال منتشر شدن است.

(۳) C: مکش تعرقی آب را از رگبرگ‌ها به فضای بین یاخته‌ها می‌کشد.

(۴) D: مکش تعرقی، ستون آب را از آوندهای چوبی ساقه به برگ می‌کشد.

۱۹- جند مود از موارد پای تکمیل عبارت زیر مناسب است؟

«ای ایجاد حیان، د آوند بخلاف کا، آمد نیست.»

(الف) تهدیه‌ای، -حومه، انبیاشت بوهای، بتاسیم و کل د، باخته‌های، نگهبان، وزنه-افزایش، تعداد تالهای، کشندیه

ب) فشار، آیکش، انتشار، آب از، اه لان، به صورت آزادانه و بدون صفاتی، نیست - فشار، بشاه،

ح) تهداء، - حور، وحمد عدسک‌ها در ساقه- و پنجه‌های هم‌حسن و دگ حسن مولکها های آب

د) تهدیه، = حمایت، فعالیت را ختمه‌کن، دستور داده است، فعالیت را ختمه‌کن، زنده داشتن اسقاط آنها را

卷之三



۱۵ دقیقه

فیزیک (۱)

فیزیک (۱)
دما و گرما

(صفحه‌های ۸۳ تا ۲۰)

-۲۱- دمای جسمی 248K است. اگر دمای جسم را 20°C افزایش دهیم، دمای نهایی آن چند درجه فارنهایت خواهد شد؟

۱۳ (۱)

۲۳ (۲)

۳۶ (۳)

۴۱ (۴)

-۲۲- اگر دمای جسمی را 5 درجه سلسیوس کاهش دهیم، دمای آن بر حسب درجه فارنهایت 18 درصد تغییر می‌کند. دمای نهایی چند کلوین است؟

۳۲۳ (۱)

۲۹۳ (۲)

۲۸۳ (۳)

۲۷۸ (۴)

-۲۳- طول دو میله فلزی A و B در دمای 20°C با یکدیگر برابر است. اگر دمای دو میله را با یکدیگر به 70°C برسانیم، در این صورت اختلاف طول دو میله

$$(\alpha_A = 12 \times 10^{-6} \frac{1}{^\circ\text{C}}, \alpha_B = 20 \times 10^{-6} \frac{1}{^\circ\text{C}})$$

۰ / ۲ (۱)

۲ (۲)

۲۰ (۳)

۲۰۰ (۴)



۲۴- ظرفی به حجم ۲ لیتر را با مایعی کاملاً پر می‌کنیم و دمای مجموعه را 90°F افزایش می‌دهیم. در اثر انبساط، 21cm^3 مایع از ظرف بیرون می‌ریزد. ضریب انبساط خطی ظرف در SI کدام است؟

$$\frac{1}{K} = \frac{4}{5 \times 10^{-4}} \quad (\beta \text{ مایع})$$

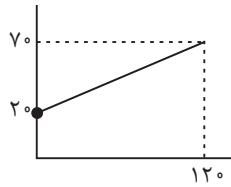
$$2/4 \times 10^{-5} \quad (1)$$

$$2/4 \times 10^{-4} \quad (2)$$

$$8 \times 10^{-4} \quad (3)$$

$$8 \times 10^{-5} \quad (4)$$

۲۵- نمودار دما بر حسب گرمای داده شده به ۵kg از فلزی (بدون تغییر حالت) به صورت زیر است. گرمای ویژه این فلز در SI چقدر است؟

 $\theta(^{\circ}\text{C})$  $Q(\text{kJ})$

$$480 \quad (1)$$

$$4800 \quad (2)$$

$$360 \quad (3)$$

$$3600 \quad (4)$$

۲۶- قطعه‌ای فلزی به جرم ۱۰۰ گرم را که دمایش 96°C است، در ۵۰۰ گرم آب 20°C وارد می‌کنیم. اگر تبادل حرارتی با محیط اطراف ناچیز باشد، تا رسیدن

به دمای تعادل، چند ژول گرما بین آب و فلز مبادله می‌شود؟

$$2100 \quad (1)$$

$$4200 \quad (2)$$

$$8400 \quad (3)$$

$$16800 \quad (4)$$



۲۷- چند گرم آب با دمای 10°C را با چند گرم آب با دمای 80°C مخلوط کنیم تا 250 گرم آب با دمای 59°C داشته باشیم؟

(۱) ۱۶۰ و ۹۰

(۲) ۱۵۰ و ۱۰۰

(۳) ۱۷۵ و ۷۵

(۴) ۲۰۰ و ۵۰

۲۸- حجم جسم A، برابر حجم جسم B و چگالی آن 4 g/cm^3 برابر چگالی B است. اگر گرمای ویژه A نصف گرمای ویژه B باشد و به هر دو به یک اندازه

گرمای بدهیم، افزایش دمای جسم A چند برابر افزایش دمای جسم B می‌شود؟

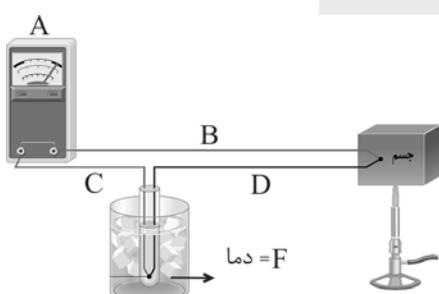
(۱) $\frac{5}{4}$

(۲) $\frac{5}{8}$

(۳) $\frac{8}{5}$

(۴) $\frac{4}{5}$

۲۹- چه تعداد از گزاره‌های زیر با توجه به شکل نادرست می‌باشند؟



الف) طرح مقابل، دماسنجهای ترموکوپل را نشان می‌دهد که جزو دماسنجهای معیار می‌باشد.

ب) سیم‌های B و D هم‌جنس هستند.

ج) F برابر دمای محیط می‌باشد تا تغییرات آن به صورت دقیق قابل محاسبه باشد.

۱ (۳)

(۱) صفر

۳ (۴)

۲ (۳)

۳۰- ظرفی از آب با دمای 39°F کاملاً پر است. در کدام یک از حالت‌های زیر، با تغییر دمای آب و ظرف، آب بیشتری از ظرف بیرون خواهد ریخت؟

(۱) افزایش دما به اندازه 4°C

(۲) کاهش دما به اندازه 2°C

(۳) کاهش دما به اندازه 4°C

(۴) افزایش دما به اندازه $1/5^{\circ}\text{C}$

دقيقه ۲۰

شیوه (۱) - نکاه به گذشه

شیوه (۱)

آب، آهنگ زندگی

(از ابتدای آیا نمکها به یک اندازه در آب حل می‌شوند تا انتهای فصل)
صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۲۲

-۳۱- کلسیم سولفات با انحلال پذیری 21% گرم در 100 g آب از دسته ترکیبات در آب به شمار می‌رود و غلظت یون کلسیم در 10 L محلول سیرشده آن برابر تقریباً است.

$$(چگالی محلول را برابر با \frac{\text{g}}{\text{cm}^3} \text{ در نظر بگیرید.}) \quad \text{O} = 16, \quad S = 32, \quad Ca = 40: \text{g.mol}^{-1}$$

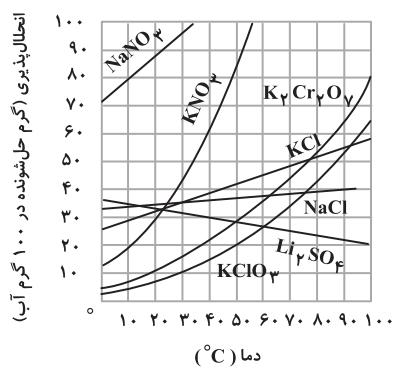
۲۱۰.۰ ppm

۵۸۸ ppm

۲۱۰.۰ ppm

۶۱۸ ppm

-۳۲- در چهار ظرف دارای 200 g آب در دمای 20°C ، به ترتیب از راست به چپ، 80 g از ترکیب‌های (A) KNO_3 ، (B) $NaNO_3$ ، (C) $K_2Cr_2O_7$ و (D) $KClO_3$ اضافه کرده و پس از هم زدن، محلول از مواد جامد باقی‌مانده جداسازی شده است. ترتیب چگالی محلول‌های به دست آمده کدام است؟ (از تغییر حجم چشمپوشی شود).



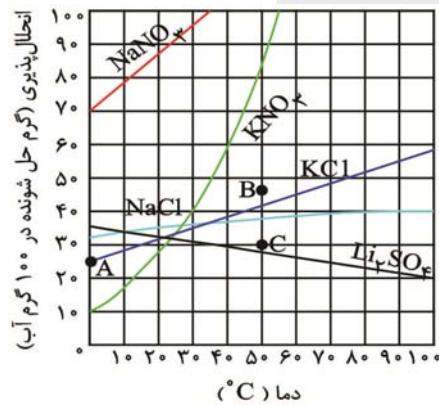
B > A > C > D (۱)

D > B > A > C (۲)

C > A > B > D (۳)

B > A > D > C (۴)

-۳۳- با توجه به نمودار زیر کدام گزینه نادرست است؟ (از تغییر حجم در اثر انحلال پذیری چشمپوشی شود).



(۱) در دمای 10°C چگالی محلول سیرشده سدیم نیترات از چگالی محلول سیرشده بقیه نمک‌ها بیشتر است.

(۲) نقطه A و B به ترتیب نشان دهنده محلول سیرنشده و فراسیرشده لیتیوم سولفات است.

(۳) درصد جرمی حل شونده در محلول‌های سیرشده سدیم کلرید و پتاسیم کلرید در دمای 35°C با هم یکسان است.

(۴) با سرد کردن 900 g محلول سیرشده پتاسیم نیترات از دمای 30°C به 55°C مقدار 27 g حل شونده رسوب خواهد نمود.

-۳۴- انحلال پذیری یک نمک در آب در دمای 20°C برابر با 15 g است. اگر درصد جرمی محلول سیرشده این نمک در دمای 6°C باشد، معادله انحلال پذیری آن بر حسب دما کدام گزینه خواهد بود؟

$S = 0 / 25\theta + 25$ (۱)

$S = 0 / 5\theta - 5$ (۲)

$S = 0 / 5\theta + 5$ (۳)

$S = 0 / 25\theta + 10$ (۴)

-۳۵- محلول 20% جرمی از نمکی را در اختیار داریم. اگر انحلال پذیری این نمک در دمای 60°C درجه سلسیوس 80 g گرم در 100 g آب باشد، پس از رساندن دمای $1/5$ کیلوگرم از این محلول به 60°C درجه سلسیوس حداقل چند گرم دیگر از این نمک را می‌توان در آن حل کرد؟ (از ایجاد محلول فراسیرشده در طول مراحل آزمایش صرف نظر کنید).

660 (۱)

960 (۲)

540 (۳)

330 (۴)



- ۳۶- چند مورد از عبارت‌های زیر در مورد مولکول H_2O درست هستند؟

(الف) نوع اتم‌های سازنده و ساختار مولکول‌های آب، نقش تعیین‌کننده‌ای در خواص آن دارد.

(ب) شکل مولکول H_2O مانند مولکول اوزون، خمیده است.

(پ) مولکول‌های H_2O در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کنند، زیرا باردار هستند.

(ت) در مولکول H_2O ، اتم کوچک‌تر، سر منفی و اتم بزرگ‌تر، سر مثبت مولکول را تشکیل می‌دهد.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۳۷- کدام عبارت نادرست است؟

(۱) استفاده از گشتاور دوقطبی برای بررسی روند تغییر نقطه جوش هیدروکربن‌ها مناسب نیست.

(۲) در دمای اتاق در بین عناصر موجود در گروه هالوژن‌ها تا دوره پنجم، دو عنصر با حالت فیزیکی یکسان وجود دارند.

(۳) هیچ‌یک از عوامل مؤثر بر نقطه جوش مولکول‌های قطبی با عوامل مؤثر بر نقطه جوش مولکول‌های ناقطبی مشترک نیستند.

(۴) تفاوت در نوع نیروی بین مولکولی دلیل تفاوت نقطه جوش HF با HBr است.

- ۳۸- در کدام گزینه، بهم‌کنش میان مولکول‌ها در میان همه ترکیب‌های داده شده از نوع واندروالسی است؟

NO, C_2H_5OH, HI ۲

H_2S, SO_2, N_2 ۱

SCO, O_2, H_2O ۴

CO, NO_2, HF ۳

- ۳۹- چند مورد از عبارت‌های زیر درست هستند؟

(الف) هر چهار ترکیب HCl , HBr , HCl , AsH_3 در دما و فشار اتاق حالت گازی دارند.

(ب) در انحلال استون یا اتانول در آب و اتحلال ید در هگزان، مولکول‌های حل شونده ماهیت خود را در محلول حفظ نمی‌کنند.

(پ) در میان دو ترکیب مولکولی و فرضی A و B که جرم مولی مشابهی دارند، ترکیبی که در میدان الکتریکی دارای جهت‌گیری است، نقطه جوش بالاتری دارد.

(ت) به دلیل این‌که گشتاور دوقطبی ید و هگزان به تقریب برابر صفر است، ید در هگزان به صورت مولکولی حل شده و یک محلول سبز رنگ پدید می‌آورد.

۴ (۴)

۳ (۳)

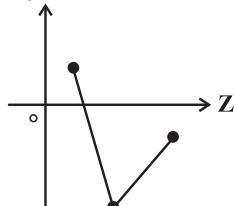
۲ (۲)

۱ (۱)

- ۴۰- چند مورد از عبارت‌های زیر درست است؟

* نمودار زیر به صورت کیفی، نقطه جوش ترکیب‌های هیدروژن‌دار سه عضو نخست گروه ۱۵ جدول تناوبی را بر حسب عدد اتمی نشان می‌دهد.

نقطه جوش ($^{\circ}C$)



* علت تفاوت در خواص فیزیکی آب و هیدروژن سولفید، تفاوت در جرم مولی و شکل مولکولی آن‌هاست.

* ترتیب مقایسه گشتاور دوقطبی آب، هیدروژن سولفید و کربن دی‌اکسید به صورت: کربن دی‌اکسید > هیدروژن سولفید > آب است.

* سهم حالت فیزیکی در تعیین نیروهای بین مولکولی به یقین پررنگ‌تر است.

* زمانی که هر مولکول آب حداکثر تعداد پیوند هیدروژنی خود را تشکیل دهد، هر اتم اکسیژن ۴ نوع اتصال با دیگر مولکول‌های آب برقرار می‌کند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

- ۴۱- چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست‌اند؟

* حالت فیزیکی و ترکیب شیمیایی در سرتاسر مخلوط ید در هگزان همانند مخلوط استون در آب، یکسان و یکنواخت است.

* مولکول اتانول توانایی تشکیل پیوند هیدروژنی را با خود و با مولکول‌های آب دارد.

* اگر گشتاور دوقطبی مولکول‌های A برابر صفر و مولکول‌های B قطبی باشد، به یقین A در B حل نمی‌شود.

* اگر نیروهای بین مولکولی در آب برابر با a، در اتانول برابر با b و در مخلوط اتانول و آب برابر با c در نظر گرفته شود، ۳ مورد از روابط زیر درست است.

$c > b < a$

$a > b > c$

$a < b, c$

الف: $c > \frac{b+a}{2}$

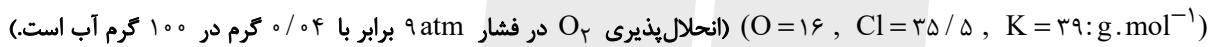
۱ (۴)

۴ (۳)

۳ (۲)

۲ (۱)

- ۴۲- ترتیب درستی یا نادرستی عبارت‌های زیر در کدام گزینه آمده است؟
- الف) مخلوط ید در هگزان، به صورت همگن، شفاف، بی‌رنگ و پایدار است.
 - ب) اتانول در مقایسه با استون جرم مولی کمتر و نقطه جوش بیشتری دارد.
 - پ) شمار اتم‌ها در هگزان دو برابر شمار اتم‌ها در استون است.
- ت) اتانول به عنوان حلل در تهیه مواد دارویی، آرایشی و بهداشتی کاربرد دارد و به هر نسبتی در آب حل می‌شود.
- درست، نادرست، نادرست، درست
 - نادرست، درست، نادرست، درست
 - نادرست، درست، درست، درست
- ۴۳- در مورد ساختار یخ کدام یک از مطالب داده شده درست است؟
- در هر ساختار شش ضلعی ۶ پیوند هیدروژنی بین مولکول‌های آب وجود دارد.
 - اتم‌های اکسیژن در رأس ساختارهای شش ضلعی شبیه کندوی زنبور عسل قرار دارند.
 - به دلیل وجود پیوندهای هیدروژنی، ساختار آب و یخ یکسان و منظم هستند.
 - پیوند هیدروژنی و اشتراکی در ساختار یخ قدرت یکسانی دارند.
- ۴۴- اگر ۵ kg آب سیرشده از گاز اکسیژن در فشار 9 atm را به فشار $\frac{4}{5} \text{ atm}$ برسانیم، گاز اکسیژن به دست آمده از این آزمایش را می‌توان از تجزیه تقریباً چند گرم پتاسیم کلرات (KClO_3) طبق واکنش زیر به دست آورد؟



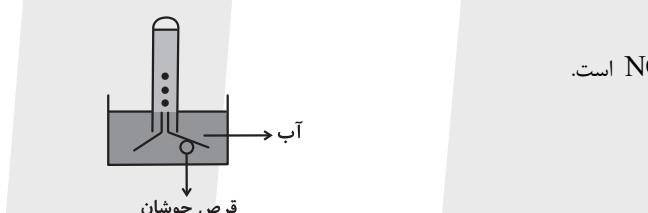
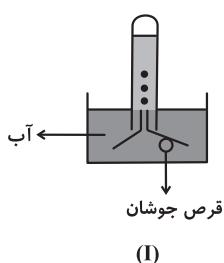
۱/۱۸ (۴)

۱/۵۵ (۳)

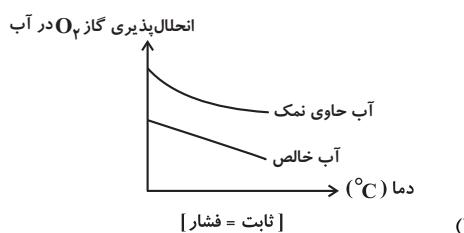
۲/۱۸ (۲)

۲/۵۵ (۱)

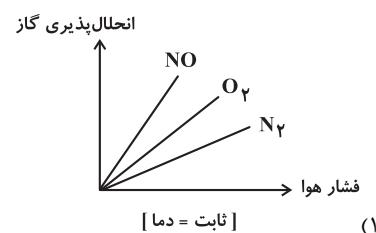
- ۴۵- با توجه به شکل‌های زیر، کدام عبارت نادرست است؟ (در ابتدا، هر دو لوله پر از آب بوده‌اند. مقدار قرص جوشان در هر دو ظرف برابر است. فشار محیط در هر دو آزمایش برابر و یکسان است و از انبساط گاز موجود در ظرف در صورت تغییرات دمایی صرف‌نظر کنید.)
- دماهی آب در ظرف شماره (I) بیشتر است.
 - گاز آزاد شده در این دو واکنش، یک گاز گلخانه‌ای است و در ساختار لوویس آن چهار جفت الکترون ناپیوندی وجود دارد.
 - در گاز آزاد شده ${}^{\circ}\text{C} = 1 \mu\text{m}$ است.
 - انحلال‌پذیری این گاز در آب کمتر از NO است.



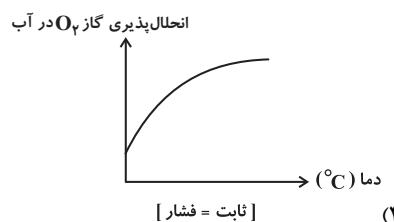
۴۶- کدام نمودار درست است؟



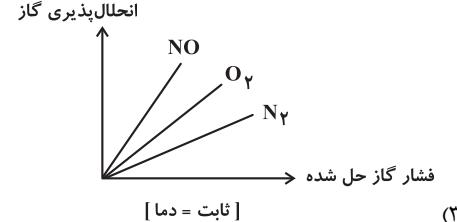
(۲)



(۱)



(۴)



(۳)



۴۷- احلال پذیری گاز A در دمای 25°C و فشار یک اتمسفر آن، برابر $145\text{ g}/\text{atm}$ باشد، پس از باز شدن در بطريق و گذشت زمان کافی در دمای 25°C تقریباً چند گرم گاز A از بطريق خارج خواهد شد؟ ($1\text{ g} \cdot \text{mL}^{-1} = 1\text{ g/cm}^3$) (جرم نوشیدنی را تقریباً برابر با جرم آب در نظر بگیرید. درصد حجمی گاز A در هواکره را تقریباً صفر در نظر بگیرید.)

(۴) ۶/۵

(۳) ۱۳/۰۵

(۲) ۴/۳

(۱) ۲/۹

۴۸- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) میانگین ردهای آب برای هر فرد در یک سال در حدود یک میلیون میلی لیتر است.

(۲) ردهای آب نشان می دهد که هر انسان چقدر آب قابل استفاده و در دسترس مصرف می کند.

(۳) هر چه ردهای آب در کره زمین توسط انسان بیشتر باشد، مقدار آب شیرین بیشتری مصرف می شود.

(۴) همه آب مورد نیاز مصرفی توسط آبهای سطحی یا زیرزمینی تأمین می شود.

۴۹- در شکل زیر، محلولی از سدیم کلرید با غلظت نیم مولار در مخزن لوله ای شکل A به وسیله یک غشا نیمه تراوا از حجم مشخصی از آب خالص در مخزن B جدا شده است. کدام موارد از عبارت های زیر درست است؟

(آ) حالت C (بیرون ریختن محلول از مخزن A) به علت افزایش مولاریته محلول موجود در بخش A اتفاق می افتد.

(ب) جریان مایع زمانی متوقف می شود که غلظت محلول های جدا شده توسط غشاء تقریباً برابر شود.

(پ) این فرایند همانند انداختن میوه های خشک در آب که بعد از مدتی متورم می شوند، بدون مصرف انرژی اتفاق می افتد.

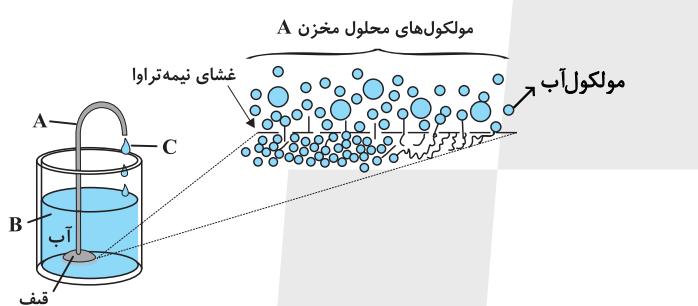
(ت) اگر به جای آب خالص در مخزن B، از محلول آب نمک غلیظتر از محلول A استفاده کنیم جریان C متوقف می شود.

(۱) فقط ت

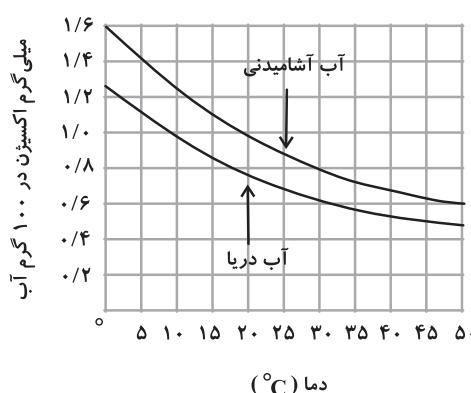
(۲) فقط ب

(۳) آ، ب

(۴) ب، پ و ت



۵۰- دو نمونه آب دریا و آب آشامیدنی هر کدام به حجم 1 L در اختیار داریم. اگر دمای آب آشامیدنی را از 28°C به 48°C و دمای آب دریا را از 8°C به 31°C برسانیم، مجموع جرم گاز اکسیژن آزاد شده در این فرایند چند گرم خواهد بود؟ (چگالی آب آشامیدنی و آب دریا را به ترتیب ۱ و $1/2\text{ گرم بر میلی لیتر}$ در نظر بگیرید.)



(۱) ۶۸

(۲) 0.068

(۳) ۴۸

(۴) 0.048



۱۵ دقیقه

ریاضی (۱)

**ریاضی (۱)
آمار و احتمال**

(صفحه‌های ۱۴۱ تا ۱۷۰)

۵۱- در کیسه‌ای ۲ مهره سفید و k مهره سیاه داریم. دو مهره به تصادف پشت سرهم و با جایگذاری از کیسه انتخاب می‌کنیم. اگر احتمال غیرهمزنگ بودن مهره‌ها $\frac{4}{48}$ درصد باشد، k کدام است؟

۵) ۴

۴) ۳

۳) ۲

۲) ۱

۵۲- در پرتاپ دو تاس، کدامیک از پیشامدهای زیر احتمال بیشتری دارد؟

(۱) مجموع دو عدد رو شده از ۹ بیشتر باشد.

(۲) مجموع دو عدد رو شده از ۶ کمتر باشد.

(۳) مجموع دو عدد رو شده مضرب ۳ باشد.

(۴) مجموع دو عدد رو شده مضرب ۴ باشد.

۵۳- سه سکه را همزمان پرتاپ می‌کنیم؛ اگر دو پیشامد A و B را به صورت زیر تعریف کنیم:

A : حداقل یکی از سکه‌ها به پشت بیاید.

B : تعداد سکه‌هایی که به رو آمد است بیشتر از تعداد سکه‌هایی باشد که به پشت آمد است.

آنگاه احتمال پیشامد $A \cap B$ ، کدام است؟

 $\frac{3}{8}$ (۲)

 $\frac{1}{4}$ (۱)

 $\frac{7}{16}$ (۴)

 $\frac{1}{2}$ (۳)

۵۴- متغیرهای «شاخص توده بدن افراد»، «درجه‌های افراد در یک ارگان نظامی»، «جنسیت افراد» و «تعداد فارغ‌التحصیلان سالانه یک دانشگاه» به ترتیب چه نوع متغیرهایی هستند؟

(۱) کمی پیوسته - کیفی ترتیبی - کیفی اسمی - کمی گسسته

(۲) کمی گسسته - کیفی ترتیبی - کیفی اسمی - کمی پیوسته

(۳) کمی پیوسته - کمی گسسته - کیفی ترتیبی - کمی گسسته

(۴) کمی پیوسته - کیفی ترتیبی - کیفی اسمی - کمی پیوسته

۵۵- نوع کدام متغیر درست است؟

(۱) نوع بارندگی (باران/برف): کیفی ترتیبی

(۲) شدت آلودگی هوا (کم، زیاد، متوسط): کیفی ترتیبی

(۳) میزان بارندگی بر حسب سانتی‌متر: کمی گسسته

(۴) دمای هوای کمی گسسته



۵۶- در پرتاب دو تاس، چقدر احتمال دارد مجموع دو تاس ۷ یا هر دو زوج باشند؟

$$\frac{7}{12} \quad (2)$$

$$\frac{5}{12} \quad (1)$$

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

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

۵۷- نوع کدام متغیر درست ذکر شده است؟

(۱) گروه خونی: کیفی ترتیبی

(۲) سرعت خودرو: کمی گسسته

(۳) قد افراد: کمی پیوسته

(۴) مراحل رشد انسان (نوزاد و . . .): کیفی اسمی

۵۸- ۵ نفر به تصادف روی ۶ صندلی در یک ردیف می‌نشینند. با چه احتمالی هر ۵ نفر در صندلی‌های متوازی و دو شخص a و b کنار هم می‌نشینند؟

$$\frac{1}{45} \quad (2)$$

$$\frac{2}{15} \quad (1)$$

$$\frac{1}{10} \quad (4)$$

$$\frac{1}{15} \quad (3)$$

۵۹- از بین اعداد طبیعی سه رقمی، به تصادف یک عدد برداشته‌ایم، با کدام احتمال، لااقل یک بار رقم ۲ در این عدد ظاهر شده است؟

$$0/25 \quad (2)$$

$$0/24 \quad (1)$$

$$0/28 \quad (4)$$

$$0/26 \quad (3)$$

۶۰- مجموعه‌ای از اعداد، ارقام و اطلاعات را می‌گویند و مجموعه روش‌هایی که شامل جمع‌آوری اعداد و ارقام، سازماندهی و نمایش و تفسیر داده‌ها و در

نهایت نتیجه‌گیری می‌شود را می‌گویند.

(۱) آمار - علم آمار

(۲) علم آمار - آمار

(۳) پدیده تصادفی - علم آمار

(۴) پدیده تصادفی - آمار



۱۰ دقیقه

زیست‌شناسی (۲)

زیست‌شناسی (۲)
+ تنظیم عصبی +
حوال + دستگاه
حرکتی + تنظیم
شیمیایی
 (از ابتدای فصل ۱ تا آخر فصل
 تنظیم شیمیایی)
 (صفحه‌های ۱ تا ۶۲)

۶۱- چند مورد از عبارات زیر در ارتباط با غده‌ای که توسط استخوان کف جمجمه احاطه شده است صحیح می‌باشد؟

الف) می‌تواند با ترشح هورمونی روی چرخه یاخته‌ای صفحات غضروفی در دو سر استخوان دراز در فرد بالغ تأثیرگذار باشد.

ب) ساختاری در مغز انسان که می‌تواند دمای بدن را تنظیم کند، فعالیت این غده را تنظیم می‌کند.

ج) یاخته‌های آن توانایی ساخت هورمون اکسی‌توسین را دارند.

د) افزایش ساخت و ترشح هورمون‌های مریبوط به این غده می‌تواند منجر به تغییر در فعالیت همه یاخته‌های زنده بدن شود.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

۶۲- کدام مورد یا موارد زیر با توجه به انواع ماهیچه‌های اسکلتی موجود در بدن انسان، صحیح است؟

الف) هیچ‌یک از ماهیچه‌ها تحت تاثیر دستگاه عصبی، در انجام فعالیت‌های غیرارادی نقش ندارد.

ب) بسیاری از این ماهیچه‌ها به منظور انجام صحیح حرکات بدن، به صورت جفت عمل می‌کنند.

ج) هیچ‌یک از این ماهیچه‌ها توسط بخش خودمختار دستگاه عصبی محیطی، عصب‌دهی نمی‌شوند. آزمون وی ای پی

د) تنها گروهی از این ماهیچه‌ها به وسیله طنابی محکم از جنس بافت پیوندی، به استخوان متصل می‌شوند.

۲) فقط «ب» و «د»

۱) «الف»، «ب»، «ج» و «د»

۴) فقط «ج»

۳) «ب»، «ج» و «د»

۶۳- چند مورد از موارد مطرح شده برای تکمیل عبارت زیر مناسب هستند؟

«... پیکهای شیمیایی که ... می‌شوند، ...»

الف) همه - توسط یاخته‌های عصبی ترشح - می‌توانند سبب تغییر شکل فضایی پروتئینی در یاخته هدف شوند.

ب) گروهی از - باعث افزایش بازجذب آب از کلیه - در محلی متفاوت از محل تولید خود به خون وارد شده‌اند.

ج) همه - باعث افزایش ضربان قلب - به وسیله برخی از غدد درون‌ریز ناحیه شکم ساخته شده‌اند.

د) گروهی از - توسط یاخته‌های درون‌ریز ناحیه گردن ترشح - می‌توانند بر سلول‌های مختلف اثر متفاوت داشته باشند.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

سؤالهایی که با آیکون مشخص شده‌اند، سوالهایی هستند که مشابه آن‌ها در امتحانات تشریحی مورد پرسش قرار می‌گیرد.



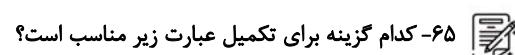
۶۴- در انسان، هورمونی که از غدهای درون ریز قرار گرفته در لب بطی که در پشت تalamوس‌ها دیده می‌شود، به خون وارد می‌شود، می‌تواند

(۱) موجب افزایش رشد استخوان‌های بلند در سن بلوغ شود.

(۲) سبب افزایش بازجذب آب در کلیه شود.

(۳) با تنظیم ریتم‌های شبانه‌روزی ارتباط داشته باشد.

(۴) توسط یاخته‌های عصبی ساخته و در بخش دیگری ذخیره شود.



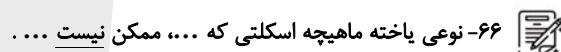
«وجه ... هورمون‌های آلدوسترون و ضد ادراری را می‌توان در ... بیان کرد.»

(۱) تفاوت - اندام حاوی گیرنده‌های آن‌ها

(۲) تشابه - نوع تأثیر بر حجم ادرار

(۳) تشابه - تولید و ترشح در یک بخش

(۴) تفاوت - نوع تأثیر بر فشار خون



(۱) با ورزش کردن به نوع دیگری از یاخته‌های ماهیچه‌ای تبدیل می‌شود - عملکردی تحت تأثیر اعصاب پیکری داشته باشد.

(۲) انرژی خود را دیرتر از دست می‌دهد - توانایی تحریک گیرنده‌های سازش‌ناپذیر را نداشته باشد.

(۳) در افراد کم تحرک به میزان بیشتری وجود دارد - انرژی خود را به روش هوایی بدست بیاورد.

(۴) برای انجام حرکاتی مانند شنا کردن ویژه شده است - بتواند استراحتی پیوسته داشته باشد.

۶۵- کدام گزینه عبارت زیر را به نادرستی تکمیل نمی‌کند؟

« نوعی تار ماهیچه‌ای که ممکن نیست»

(۱) بیشتر انرژی خود را همراه با تحریک گیرنده‌هایی سازش‌ناپذیر تأمین می‌کند - به رنگ قرمزتر از تار دیگر دیده شود.

(۲) در شنا کردن نقش اصلی را دارد - مقدار زیادی رنگدانه قرمز داشته باشد.

(۳) در اثر ورزش افزایش می‌یابد - سرعت تجزیه ATP کمتری داشته باشد.

(۴) در افراد کم تحرک بیشتر است - در بعضی ماهیچه‌ها دیده نشود.



۶۸- کدام مورد در ارتباط با نوعی بافت استخوانی که در پوکی استخوان به مقدار بیشتری تحت تأثیر قرار می‌گیرد، صحیح است؟

(۱) مصرف نوشابه‌های گازدار با جلوگیری از رسوب کلسیم در این استخوان‌ها، منجر به فراهم شدن شرایط برای پوک شدن استخوان‌ها می‌شود.

(۲) تعدادی از یاخته‌های آن نمی‌توانند در خارج از ساختارهای واجد دوایر متحداً مرکز قرار بگیرند.

(۳) در انتهای برآمده استخوان ران، بلافضله در زیر غضروف سر استخوان، این بافت قرار دارد.

(۴) وظيفة تغذیه و اکسیژن‌رسانی آن، توسط رگ‌های خونی در حفرات نامنظم آن صورت می‌گیرد.

۶۹- در ارتباط با بیماری‌های چشم، کدام مورد صحیح است؟

«در بیماری که ... قطعاً ...»

(۱) تصویر واضحی از اجسام و محیط تشکیل نمی‌شود – اختلالی در لایه خارجی یا درونی ترین لایه چشم به وجود آمده است.

(۲) به کمک عینک‌های ویژه اصلاح می‌شود – تغییری در قطر کره چشم به وجود آمده است.

(۳) اندازه کره چشم تغییر پیدا می‌کند – پرتوهای نوری برخی اجسام بر روی داخلی ترین لایه چشم به همدیگر نمی‌پیوندند.

(۴) با استفاده از عدسی هم‌گرا اصلاح می‌شود – کره چشم بیش از حد بزرگ شده است.

۷۰- در هر نیم‌کره مخ انسان، لوپی که ... همانند لوپی که

(۱) با بخش کوچکی از مخچه در تماس است – جلویی‌ترین لوپ مخ است، با لوپ آهیانه مرز مشترک دارد.

(۲) عقبی‌ترین لوپ مخ است – با لوپ پیشانی و لوپ گیج‌گاهی دارای مرز است، در موقعیتی پایین‌تر از مرکز بلع قرار دارد.

(۳) جلویی‌ترین لوپ مخ است – کوچک‌ترین لوپ مخ است، با سه لوپ دیگر در همان نیمکره دارای مرز مشترک هستند.

(۴) با بخش بزرگی از مخچه در تماس است – بزرگ‌ترین لوپ مخ است، با لوپ پس سری مرز مشترک ندارند.



۱۵ دقیقه

فیزیک (۲)

فیزیک (۲)
الکتریسیته ساکن

(صفحه‌های ۱ تا ۳۸)

۷۱- بار الکتریکی جسمی q_1 است. اگر این جسم تعداد 12×10^{12} الکترون از دست دهد، اندازه بار الکتریکی آن پنج برابر شده و علامت بار آن نیز تغییر می‌کند. q_1 چند میکروکولن بوده است؟ ($e = 1/6 \times 10^{-19} C$)

(۱) ۰/۱۶

(۲) ۰/۳۲

(۳) -۰/۳۲

(۴) -۰/۱۶

۷۲- چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

الف) اندازه میدان الکتریکی در هر نقطه از فضا متناسب با اندازه بار الکتریکی واقع در آن نقطه است.

ب) میدان الکتریکی کمیتی برداری است و یکای آن در SI برابر با $\frac{N}{C}$ است.

پ) اندازه میدان الکتریکی حاصل از بار الکتریکی نقطه‌ای در هر نقطه با فاصله آن نقطه از بار نسبت وارون دارد.

ت) جهت میدان الکتریکی در هر نقطه، هم جهت با نیروی الکتریکی وارد بر بار نقطه‌ای مثبت در آن نقطه است.

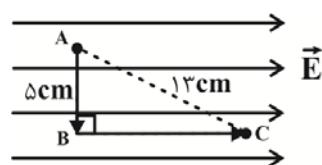
۱) ۱

۲) ۲

۳) ۳

۴) ۴

۷۳- مطابق شکل زیر، ذره بارداری با بار $C = 5 \mu C$ در میدان الکتریکی یکنواختی به بزرگی $E = 10^5 \frac{N}{C}$ از نقطه A تا نقطه B و سپس تا نقطه C جابه‌جا می‌شود. انرژی پتانسیل الکتریکی این ذره در این جایهای چگونه تغییر می‌کند؟



(۱) ۰/۰۵ ژول کاهش می‌یابد.

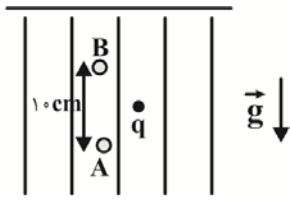
(۲) ۰/۰۵ ژول افزایش می‌یابد.

(۳) ۰/۰۷ ژول افزایش می‌یابد.

(۴) ۰/۰۶ ژول کاهش می‌یابد.



۷۴- از ذرهای خشی به جرم $kg = 10^{-16} \times 10^{-8}$ / ۳، تعداد ۸ الکترون جدا کرده و مطابق شکل زیر در میدان الکتریکی یکنواخت و قائم رها می‌کنیم. مشاهده می‌شود ذره به حالت معلق باقی می‌ماند. جهت این میدان الکتریکی از ... بوده و اندازه اختلاف پتانسیل بین دو نقطه A و B ... ولت است.



$$(g = 10 \frac{N}{kg}, e = 1/6 \times 10^{-19} C)$$

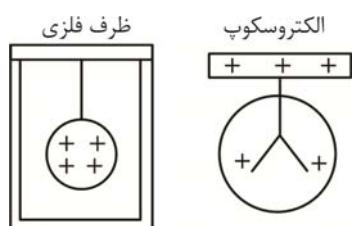
(۱) پایین به بالا، ۳۰۰

(۲) پایین به بالا، ۳۰

(۳) بالا به پایین، ۳۰۰

(۴) بالا به پایین، ۳۰

۷۵- مطابق شکل زیر، یک گوی رسانای باردار را توسط نخ عایق به بدنۀ داخلی یک ظرف دربسته فلزی که در ابتداء خنثی است، تماس داده و پس از خروج گوی از ظرف، آنرا به کلاهک الکتروسکوپی با بار مثبت نزدیک می‌کنیم. کدام اتفاق رخ می‌دهد؟



(۱) ورقه‌های الکتروسکوپ از هم بازتر می‌شود.

(۲) ورقه‌های الکتروسکوپ تکان نمی‌خورد.

(۳) ورقه‌های الکتروسکوپ شروع به بسته شدن می‌کند.

(۴) بسته به مقدار بار گوی هر سه اتفاق ممکن است رخ دهد.

۷۶- خازن تختی به یک باتری متصل است. اگر نسبت انرژی پتانسیل الکتریکی ذخیره شده در خازن به ظرفیت آن در SI برابر با ۸ و پتانسیل الکتریکی صفحه مثبت خازن ۳ ولت باشد، پتانسیل الکتریکی صفحه منفی چند ولت است؟

-۱ (۱)

۱۳ (۲)

-۱۳ (۳)

۱ (۴)

۷۷- فاصلۀ بین صفحات خازنی تخت و متصل به باتری، d است. اگر اختلاف پتانسیل الکتریکی دو سر باتری را ۲۵ درصد افزایش داده و صفحات خازن را به

اندازه $\frac{4d}{5}$ به هم نزدیک تر کنیم، بزرگی میدان الکتریکی و انرژی الکتریکی ذخیره شده در آن نسبت به حالت اول، به ترتیب از راست به چپ، چند برابر

می‌شوند؟

$$\frac{25}{16} \text{ و } \frac{4}{25} \quad (1)$$

$$\frac{125}{16} \text{ و } \frac{25}{4} \quad (2)$$

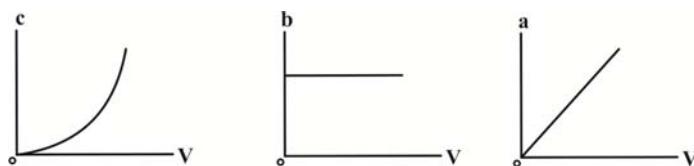
$$\frac{5}{4} \text{ و } \frac{4}{25} \quad (3)$$

$$\frac{5}{16} \text{ و } \frac{25}{4} \quad (4)$$



۷۸- تغییرات کمیت‌های a ، b و c مربوط به یک خازن بر حسب اختلاف پتانسیل دو سر آن رسم شده است a ، b و c به ترتیب از راست به چپ، چه کمیت‌هایی

می‌توانند باشند؟ (ساختار خازن تغییری نمی‌کند).



(۱) بار الکتریکی - میدان الکتریکی - انرژی پتانسیل الکتریکی

(۲) میدان الکتریکی - بار الکتریکی - انرژی پتانسیل الکتریکی

(۳) انرژی پتانسیل الکتریکی - ظرفیت خازن - بار الکتریکی

(۴) میدان الکتریکی - ظرفیت خازن - انرژی پتانسیل الکتریکی

۷۹- خازن تختی را که بین صفحه‌های آن هوا است، پس از شارژ شدن کامل، از مولد جدا می‌کنیم، سپس یک دیالکتریک با ثابت $\kappa = 4$ را بین صفحه‌های آن

وارد می‌کنیم، به طوری که تمام فضای بین دو صفحه پر شود. اگر در این حالت، انرژی خازن $C = 30 \text{ mF}$ تغییر کند، انرژی اولیه آن چند میکروژول بوده است؟

۲۴۰ (۱)

۳۶۰ (۲)

۱۰۰ (۳)

۴۰۰ (۴)

۸۰- اگر اختلاف پتانسیل بین دو صفحه یک خازن تخت را از V_6 به V_{12} افزایش دهیم، بار الکتریکی ذخیره شده در آن $C_{12} = 12 \mu\text{F}$ می‌یابد. ظرفیت این

خازن چند میکروفاراد است؟

۴ (۱)

۳ (۲)

۲ (۳)

۱ (۴)

دقيقة ۲۰

شیمی (۲)

قدر هدایای زمینی را

بدافیم

(کل فصل ۱)

صفحه‌های ۱ تا ۵۰

(۳) سرب - ژرمانیم - دارای سطح صیقلی

(۴) سرب - قلع - رسانای گرما

شیمی (۲) - نگاه به آینده

۸۱- کدام گزینه جمله داده شده را به درستی تکمیل می‌کند؟
 «..... برخلاف است.»

(۱) قلع - ژرمانیم - چکش خوار

(۲) کربن - قلع - رسانای الکتریکی

۸۲- کدام گزینه جمله داده شده را به نادرستی تکمیل می‌کند؟
 «در گروه ۱۴ جدول دوره‌ای، ... عنصر ...»

(۱) پنجمین - در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون از دست می‌دهد.

(۲) دومین - رسانایی الکتریکی کمی دارد و در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون از دست می‌دهد.

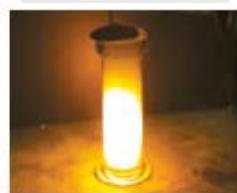
(۳) چهارمین - رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارد.

(۴) سومین - شکننده است و در اثر ضربه خرد می‌شود.

۸۳- با توجه به شکل زیر که واکنش سه عنصر از فلزهای قلیایی با گاز کلر را در شرایط یکسان نشان می‌دهد، کدام گزینه نادرست است؟



(الف) (قرمز)



(ب) (زرد)



(پ) (بنفش)

(۱) این سه عنصر به ترتیب از راست به چپ در دوره‌های دوم تا چهارم جدول دوره‌ای قرار دارند.

(۲) در این واکنش‌ها، یکی از عنصرهای فلزی به آرایش هشتتاوی پایدار نمی‌رسد.

(۳) هر سه عنصر برخلاف هالوژن‌ها در لایه ظرفیت خود تنها یک الکترون دارند. آزمون وی ای بی

(۴) فلز مریبوط به شکل «پ» در مقایسه با دو فلز دیگر آسان‌تر الکترون از دست می‌دهد.

۸۴- کدام گزینه درست است؟

(۱) عناصر دسته d دوره چهارم جدول دوره‌ای همگی فلز هستند و زیرلایه d اتم آن‌ها با ۸ نوع گنجایش مختلف در حال پرشدن است.

(۲) بهدلیل رنگی بودن محلول آبی کاتیون‌های فلزهای دسته d، محلول آبی ترکیبات حاوی این یون‌ها رنگ‌های متنوعی ایجاد می‌کنند.

(۳) آرایش الکترونی $d^5 3d^6 2p^6 3s^2 2s^2$ را فقط می‌توان به اتم یا یون‌هایی از دسته d نسبت داد.

(۴) اگر شمار الکترون‌ها در یک اتم و یک کاتیون از عنصرهای دسته d برابر باشند، آرایش الکترونی آن‌ها نیز یکسان خواهد بود.

۸۵- کدام گزینه صحیح است؟

(۱) واکنش $\text{Fe} + \text{ZnO} \rightarrow \text{FeO} + \text{Zn}$ به طور طبیعی انجام می‌شود.

(۲) در معادله موازن شده واکنش ترمیت، نسبت ضریب استوکیومتری فراورده مذاب به ضریب استوکیومتری اکسید استفاده شده به عنوان رنگ قرمز در

نقاشی برابر با $\frac{1}{2}$ است.(۳) محلول حاصل از حل شدن زنگ آهن در هیدرولکلریک اسید، در واکنش با محلول سدیم هیدروکسید، رسوب قرمز - قهوه‌ای Fe(OH)_3 را تشکیل می‌دهد.(۴) برای استخراج فلز آهن از Fe_2O_3 می‌توان از واکنش آهن (III) اکسید با فلز نقره یا طلا بهره برد.



-۸۶- از هر تن سنگ معدن مورد استفاده در یک کارخانه ذوب آهن که حاوی Fe_3O_4 است، فقط ۲۶۴/۶ کیلوگرم آهن

($\text{Fe} = 56, \text{O} = 16 : \text{g.mol}^{-1}$) به دست می‌آید. بازده کارخانه ذوب آهن چند درصد است؟ (Fe)

۳۶ (۲)

۵۴ (۴)

۲۷ (۱)

۴۵ (۳)

-۸۷- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست‌اند؟

آ) واژلين نسبت به گریس نقطه جوش بیشتری دارد.

ب) در شرایط یکسان، نقطه جوش آلkan‌های راست زنجیر دارای بیش از ۸ اتم کربن، از آب بالاتر است.

پ) در دما و فشار اتاق، از همه آلkan‌ها جهت محافظت از فلزها (مانند آهن) برابر خودگی می‌توان استفاده کرد.

ت) آلkan‌های راست زنجیر دارای کمتر از ۵ اتم کربن، در دمای اتاق گازی شکل هستند.

۱) آ - ب - ت

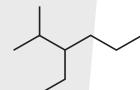
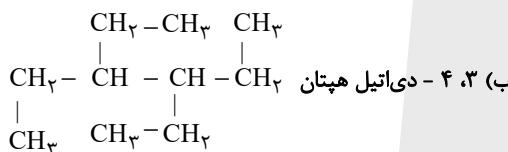
۴) پ - ت

۲) آ - ت

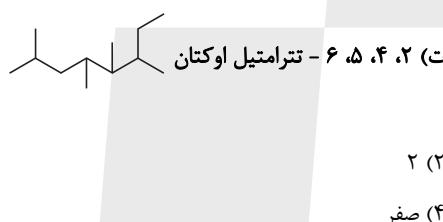
۳) ب - پ



-۸۸- نام ترکیب موجود در چند مورد از موارد زیر، براساس قواعد آیوپاک، صحیح است؟

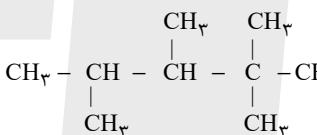


آ) ۳ - متیل - ۲ - اتیل پنتان



۲) (۲)

۴) صفر



۱) (۱)

۳) (۳)

-۸۹- کدام گزینه درست است؟



۱) به مقاومت یک مایع در برابر جاری شدن، گرانروی گفته می‌شود.

۲) با افزایش شمار اتم‌های کربن، گشتاور دو قطبی آلkan‌ها افزایش می‌یابد.

۳) گریس ماده‌ای چسبنده‌تر از واژلين است.

۴) در دمای 22°C و فشار یک اتمسفر، پنج آلkan اول به حالت گازی یافت می‌شوند.

-۹۰- کدام موارد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

الف) بنزن با فرمول مولکولی C_6H_6 یک ترکیب آروماتیک است.

ب) سوخت هوایپما از پالایش نفت خام در برج‌های تقطیر پالایشگاه‌ها تولید می‌شود.

پ) برای به دام انداختن گاز گوگرد دی‌اکسید خارج شده از نیروگاه‌ها، گاز خروجی را از روی کلسیم هیدروکسید عبور می‌دهند.

ت) در برج تقطیر جزء به جزء نفت خام، دمای قسمت‌های مختلف برج از پایین به بالا افزایش می‌یابد.

۲) (پ)، (ت)

(الف)، (ب)

۴) (ب)، (ت)

(الف)، (پ)



شیوه (۲) - سوالات آشنا

۹۱ - همه گزینه‌ها در مورد آلkan‌ها نادرست است؛ به جز ...

- (۱) آلkan‌ها ناقطبی هستند؛ این ویژگی باعث شده تا میزان سمی بودن آن‌ها کاهش یابد.
- (۲) در آلkan‌ها، هر اتم کربن از طریق چهار پیوند اشتراکی، به چهار اتم هیدروژن متصل است.
- (۳) دمای جوش آلkan راست زنجیری که نسبت جرم مولی آن به جرم کربن موجود در یک مول از آن برابر $\frac{1}{2}$ است؛ از دمای اتاق بیشتر است.
- (۴) عدم تمایل آلkan‌ها به انجام واکنش‌های شیمیایی باعث شده تا از آن‌ها برای حفاظت فلزات استفاده کنند.

۹۲ - کدام گزینه جمله زیر را به درستی کامل می‌کند؟

«... با فرمول مولکولی ... ساده‌ترین ... و ... دومین عضو خانواده ... است.»

(۱) اتن - C_2H_2 - آلken - پروپین - آلken‌ها

(۲) اتن - C_2H_4 - آلken - اتین - آلken‌ها

(۳) متان - CH_4 - آلkan - اتن - آلken‌ها

(۴) اتن - C_2H_2 - آلken - پروپین - آلken‌ها

۹۳ - کدام گزینه نادرست است؟

(۱) نسبت شمار اتم‌های H به C در هر واحد فرمولی آلkan راست زنجیر مایع در دما و فشار اتاق با کمترین نقطه جوش برابر با $\frac{2}{4}$ است.

(۲) تفاوت مجموع شمار اتم‌ها در واحدهای فرمولی آلkan، آلken یا آلkenin با عضو بعدی خانواده خود برابر با ۳ است.

(۳) ورود بخارهای بنزین به شش‌ها از انتقال گازهای تنفسی در شش‌ها جلوگیری کرده و نفس کشیدن دشوار می‌شود.

(۴) اتین (اتین) نخستین عضو خانواده آلken‌ها است که از آن در کشاورزی به عنوان «عمل آورنده» استفاده می‌شود.



۹۴ - شکل زیر نمایی از واکنش تکه گوشت چرب با ... را نشان می‌دهد. با توجه به این واکنش که تنها واکنش چربی موجود در گوشت را نشان می‌دهد، می‌توان نتیجه گرفت مولکول چربی موجود در این گوشت ... است. این واکنش یکی از روش‌های شناسایی ... از هیدروکربن‌های سیرشده است.



(۱) گاز کلر - سیر شده - آلken‌ها

(۲) بخار برم - سیر شده - آلkan‌ها

(۳) بخار برم - سیر نشده - آلken‌ها

(۴) گاز کلر - سیر نشده - آلkan‌ها

۹۵ - کدام یک از ویژگی‌های زیر در مورد آلkenی با فرمول مولکولی C_2H_4 درست است؟

(۱) از سوختن کامل هر مول از آن، ۵ مول فراورده گازی تولید می‌شود.

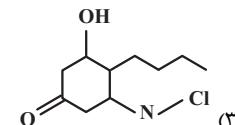
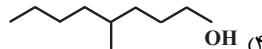
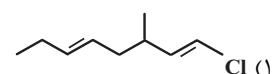
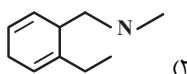
(۲) نخستین عضو خانواده آلken‌ها است و تعداد اتم‌های هیدروژن هر مولکول آن از هر مولکول سرگروه ترکیبات آромاتیک، ۴ عدد کمتر است.

(۳) از جایگزینی همه اتم‌های هیدروژن آن با گروه‌های متیل، مولکولی با 20 پیوند اشتراکی به وجود می‌آید.

(۴) در مقیاس صنعتی از واکنش آن با آب در حضور کاتالیزگر برای تولید الکلی دو کربنی، بی‌رنگ و فرآر استفاده می‌شود.



۹۶- شمار اتمهای H در کدام مولکول، بیشتر از بقیه مولکول‌ها است؟



۹۷- محصول واکنش «(I) $\text{Br}_2(g)$ و $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ » ... است و طی این واکنش رنگ قرمز ... و همه آلان‌ها در این واکنش شرکت

(۱) ۲،۰-دی‌برمو اتان؛ به وجود می‌آید؛ نمی‌کنند

(۲) برمو اتان؛ از بین می‌رود؛ نمی‌کنند

(۳) برمو اتان؛ به وجود می‌آید؛ می‌کنند

(۴) ۲،۰-دی‌برمو اتان؛ از بین می‌رود؛ می‌کنند

۹۸- کدام گزینه نادرست است؟

(۱) بیش از نیمی از نفت سنگین کشورهای عربی را نفت کوره تشکیل می‌دهد.

(۲) در میان بنزین، نفت سفید و گازوئیل، بیشترین میزان فرار بودن متعلق به بنزین است.

(۳) مرحله پالایش نفت خام پیش از جدا کردن نمک‌ها، اسیدها و آب از آن می‌باشد.

(۴) میزان نفت کوره موجود در نفت سنگین بیشتر از نفت سیک است.

۹۹- در مورد بنزین و زغالسنگ، پاسخ صحیح پرسش‌های زیر در کدام گزینه به درستی ارائه شده است؟

الف) استفاده از کدام سوخت بیشتر سبب تشدید اثر گلخانه‌ای می‌شود؟

ب) فراورده‌های حاصل از سوختن کدام یک متنوع‌تر است؟

پ) به ازای هر کیلوژول انرژی تولید شده از سوختن هر کدام، مقدار CO_2 تولید شده از کدام یک بیشتر است؟

(۱) بنزین - بنزین - زغال سنگ (۲) زغال سنگ - زغال سنگ - زغال سنگ

(۳) بنزین - زغال سنگ - بنزین (۴) زغال سنگ - بنزین - بنزین

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

(۱) در سوختن زغال سنگ همه فراورده‌های حاصل از سوختن بنزین نیز وجود دارد.

(۲) گرمای آزاد شده از سوختن یک گرم زغال سنگ از یک گرم بنزین بیشتر است.

(۳) برای به دام انداختن گاز SO_2 خارج شده از نیروگاه‌ها می‌توان از کلسیم اکسید استفاده کرد.

(۴) نفت سفید که به عنوان سوخت هوایپما کاربرد دارد، مخلوطی از آلkan‌هایی با ده تا پانزده اتم کربن است.



۳۰ دقیقه

ریاضی (۲) - طراحی

ریاضی (۲)
هندسه تحلیلی و
+ جبر + هندسه
تابع

 (از ابتدای فصل ۱ تا انتهای
 اعمال جبری روی توابع)
 (صفحه‌های ۱ تا ۷۰)

 ۱۰۱ - ماکزیمم مقدار تابع $f(x) = -3x^2 + 4x - 1$ کدام است؟

$\frac{1}{3}$ (۲)

$\frac{5}{3}$ (۱)

$\frac{4}{3}$ (۴)

$\frac{8}{3}$ (۳)

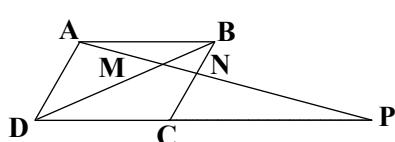
 ۱۰۲ - اگر $x = -1$ جواب معادله $-4 - 2x - \sqrt{3x - \alpha} = 0$ باشد، کدام گزینه در مورد جواب(های) دیگر معادله، صحیح است؟

(۲) فقط یک جواب مثبت

(۱) فقط یک جواب منفی

(۴) فاقد جواب دیگر

(۳) دو جواب منفی دیگر

 ۱۰۳ - اگر در شکل زیر، ABCD متوازی‌الاضلاع باشد و $MN = 4$ و $MN = 12$ ، آن‌گاه طول AM کدام است؟


λ (۱)

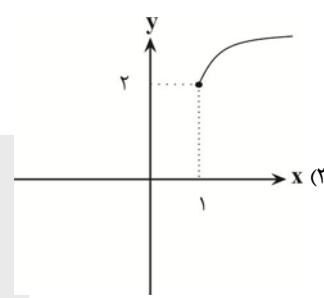
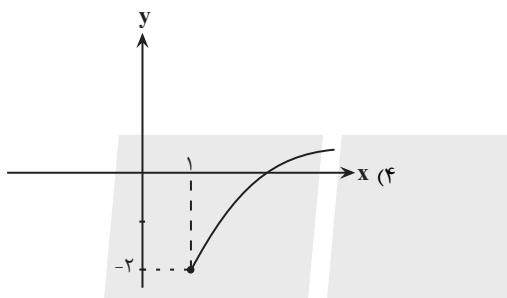
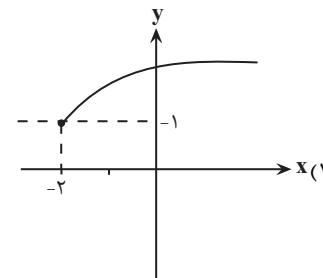
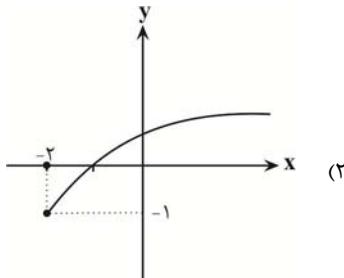
6 (۲)

9 (۳)

4 (۴)



۱۰۴ - نمودار تابع $g(x) = -2 + \sqrt{x-1}$ کدام است؟



۱۰۵ - اگر $f(x) = [x] + \left[\frac{x}{x+1} \right]$ مقدار $f(-\sqrt{3})$ کدام است؟ [] علامت جزو صحیح است.

(۰) صفر

-۱ (۲)

۱ (۳)

-۲ (۴)

۱۰۶ - اگر نمودار تابع با ضابطه $f(x) = ax + b$ از نقاط $(1, 0)$ و $(2, 0)$ بگذرد، آنگاه نمودار تابع f^{-1} از کدام یک از نقاط زیر می‌گذرد؟

(۰, ۲) (۱)

(۲, ۰) (۲)

(-۲, ۰) (۳)

(۰, -۲) (۴)



- ۱۰۷ - دامنه تابع $f(x) = 2x^2 - 7x + 3$ به صورت $D_f = (a, b)$ تعریف شده و وارون f^{-1} یک تابع است. (a) کدام یک از بازه‌های زیر می‌تواند باشد؟

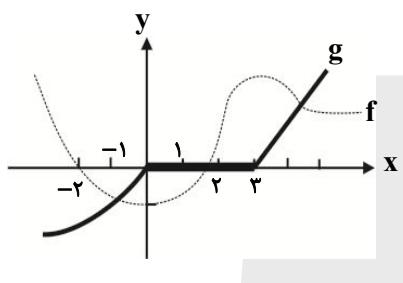
(۰, ۳) (۱)

(-۱, ۲) (۲)

(-۲, ۱) (۳)

(۱, ۴) (۴)

- ۱۰۸ - در شکل زیر، خط ممتد نشان دهنده نمودار تابع g و خطچین نشان دهنده نمودار تابع f است. دامنه تابع $y = (\sqrt{\frac{f}{g}})(x)$ کدام است؟



(-∞, -2] ∪ (3, +∞) (۱)

[-2, 0) ∪ (3, +∞) (۲)

(-∞, 0) ∪ [3, +∞) (۳)

[-2, +∞) (۴)

- ۱۰۹ - اگر $f(x) = \sqrt{1-x^2}$ و $g = \{(-3, 5), (-1, 4), (0, 7)\}$ ، آنگاه بیشترین مقدار تابع $(g-f) \cdot 2g$ کدام است؟

۳۲ (۱)

۶۴ (۲)

۸۴ (۳)

۴۲ (۴)



۱۱۰ - اگر $f = \{(2, 5), (3, -1), (4, 2)\}$ و $g = \{(2, 7), (3, 2), (5, 1)\}$ کدام است؟



$$\left\{ \left(2, \frac{3}{35}\right), \left(3, 2\right) \right\} \quad (1)$$

$$\left\{ \left(2, \frac{3}{10}\right), \left(3, \frac{1}{2}\right) \right\} \quad (2)$$

$$\left\{ \left(2, \frac{3}{35}\right), \left(3, \frac{2}{3}\right) \right\} \quad (3)$$

$$\left\{ \left(2, \frac{35}{3}\right), \left(3, \frac{2}{3}\right), \left(4, \frac{2}{5}\right), \left(5, \frac{1}{2}\right) \right\} \quad (4)$$

ریاضی (۲) - آشنا

۱۱۱ - فاصله نقطه برخورد دو خط $2x + y = -10$ و $y = 3x + 5$ از مبدأ مختصات کدام است؟



۲۵ (۱)

۵ (۲)

$$\sqrt{5} \quad (3)$$

$$2\sqrt{5} \quad (4)$$

۱۱۲ - فرض کنید d خطی باشد که فاصله اش از نقطه A برابر یک باشد. چند نقطه روی d می‌توان یافت که فاصله اش از A برابر ۲ باشد؟

۳ (۱)

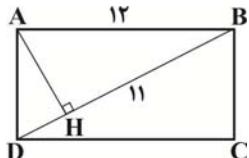
۱ (۲)

۳ صفر

۲ (۴)



۱۱۳ - در شکل مقابل، ABCD مستطیل است. مساحت مثلث ADH کدام است؟ $BH = 11$

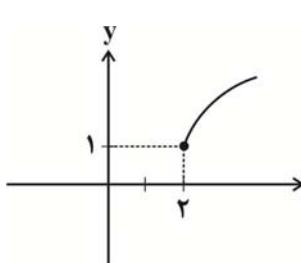


$$\frac{23\sqrt{23}}{22} \quad (1)$$

$$\frac{23\sqrt{23}}{11} \quad (2)$$

$$\frac{12\sqrt{6}}{11} \quad (3)$$

$$\frac{12\sqrt{3}}{11} \quad (4)$$



۱۱۴ - نمودار زیر مربوط به تابع با کدام ضابطه می‌تواند باشد؟ آزمون وی ای بی

$$f(x) = \sqrt{x+2} + 1 \quad (1)$$

$$f(x) = \sqrt{x+2} - 1 \quad (2)$$

$$f(x) = \sqrt{x-2} + 1 \quad (3)$$

$$f(x) = \sqrt{x-1} + 2 \quad (4)$$

۱۱۵ - اگر دامنه تابع گویای $f(x) = \frac{3x-1}{x^2-3x+b}$ برابر $\mathbb{R} - \{a, 2\}$ باشد، حاصل کدام است؟ (۱)، علامت جزء صحیح است.

(۱) صفر

-۱ (۲)

۱ (۳)

۲ (۴)



۱۱۶ - اگر تابع $f = \{(1, 2), (3, 0), (a^2 - 8, 2), (b^2 - 1, 0)\}$ یک به یک باشد، حاصل $|a| + |b|$ کدام است؟

۱ (۱)

۲ (۲)

۳ (۳)

۴ (۴)

۱۱۷ - کدام تابع وارون پذیر است؟

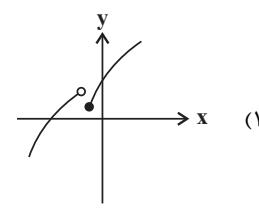
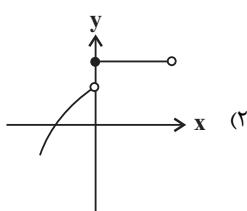
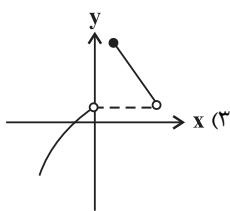
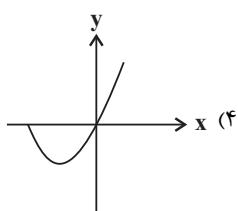
$$f(x) = \begin{cases} x+2 & ; \quad x \leq 0 \\ x & ; \quad x > 0 \end{cases} \quad (۱)$$

$$f(x) = \begin{cases} -x & ; \quad x \leq 0 \\ x+1 & ; \quad x > 0 \end{cases} \quad (۲)$$

$$f(x) = \begin{cases} -x^2 & ; \quad x \leq 0 \\ x^2 + 1 & ; \quad x > 0 \end{cases} \quad (۳)$$

$$f(x) = \begin{cases} x^2 - 1 & ; \quad x \leq 0 \\ x^2 + 1 & ; \quad x > 0 \end{cases} \quad (۴)$$

۱۱۸ - کدام یک از نمودارهای زیر مربوط به یک تابع یک به یک است؟





۱۱۹ - اگر $f(x) = \frac{\sqrt{x+5}}{x+4}$ کدام است؟

$[-5, +\infty)$ (۱)

$(-5, 5)$ (۲)

$[-5, +\infty) - \{5\}$ (۳)

$(-5, +\infty) - \{5\}$ (۴)

۱۲۰ - نمودار تابع $f(x) = -|x-1|+2$ چگونه رسم می‌کنیم؟

(۱) ابتدا نمودار g را در راستای افقی یک واحد به راست می‌بریم، سپس نسبت به محور X ها قرینه می‌کنیم و ۲ واحد در راستای قائم بالا می‌بریم.

(۲) ابتدا نمودار g را در راستای افقی یک واحد به چپ می‌بریم، سپس نسبت به محور X ها قرینه می‌کنیم و ۲ واحد در راستای قائم بالا می‌بریم.

(۳) ابتدا نمودار g را در راستای افقی یک واحد به چپ می‌بریم، سپس نسبت به محور Y ها قرینه می‌کنیم و ۲ واحد در راستای قائم پایین می‌بریم.

(۴) ابتدا نمودار g را در راستای افقی یک واحد به راست می‌بریم، سپس نسبت به محور Y ها قرینه می‌کنیم و ۲ واحد در راستای قائم پایین می‌بریم.



دفترچه سؤال

آزمون هوش و استعداد

(دوفروزه ۲۹)

۳۰ شنبه‌یور

تعداد کل سؤالات آزمون: ۲۰

زمان پاسخ‌گویی: ۳۰ دقیقه

گروه فنی تولید

حمید لنجانزاده اصفهانی	مسئول آزمون
فاطمه راسخ، حمیدرضا رحیم خانلو	ویراستار
محیا اصغری	مدیر گروه مستندسازی
علیرضا همایون خواه	مسئول درس مستندسازی
حمید اصفهانی، سپهر حسن خان‌پور، فاطمه راسخ، هادی زمانیان، کیارش صانعی، محمدرضا اسفندیار، آرین توسل، عرشیا مرزبان، علی رضا جعفری	طراحان
معصومه روحانیان	حروف‌چینی و صفحه‌آرایی
حمید عباسی	ناظر چاپ

برای مشاهده پاسخ‌ها، به صفحه شخصی خود در سایت کانون مراجعه کنید.



--	--

مدت زمان پاسخگویی
۳۰ دقیقه

--

استعداد تحلیلی

- ۲۵۱ - درباره ضربالمثل «خرس در کوه، بوعلی سیناست»، کدام گزینه درست است؟

۱) این که بوعلی سینا پژشک است، در ضربالمثل مفروض است.

۲) این که همهی خرس‌ها در کوه زندگی می‌کنند، نتیجه‌ای منطقی از ضربالمثل است.

۳) این که خرس در مقایسه با آدمیان، نادان است، در ضربالمثل مفروض است.

۴) این که تنها بعضی خرس‌ها هستند که در کوه زندگی می‌کنند، نتیجه‌ای منطقی از ضربالمثل است.

- ۲۵۲ - مفهوم کدام ضربالمثل را می‌توان در متن زیر دید؟

«اگر شاعری امیر «الف» را که به خون‌ریزی مشهور است مدح کرده است، گاه از آن روست که ستایش گرگ را به ستایش کفتار ترجیح داده است:

امیر «ب» در خون‌ریزی از امیر «الف» پیشی و بیشی دارد. و صدابته که نباید مفاهیم امروزی را به آن‌چه سده‌ها از آن می‌گذرد سوار کرد.»

۲) پشه چو پُر شد بزند پیل را

۱) پیش عقرب جراره باز به مار غاشیه

۴) توبه‌ی گرگ مرگ است

۳) برادری به‌جا، بزغاله یکی هفت صنار

* بر اساس حروف الفبای فارسی، «ا ب پ ت ث ج چ ح خ د ذ ر ز ڙ س ش ص ض ط ظ ع غ ف ق ک گ ل م ن و هـی» به دو پرسش بعدی پاسخ دهید.

- ۲۵۳ - اگر حروف یک نقطه‌ای را از الفبای سی‌ودوحرفی فارسی حذف کنیم و در حروف باقی‌مانده، از دومین حرف سمت راست پانزدهمین حرف از سمت

چپ، چهار حرف به سمت راست حرکت کنیم، در سمت چپ کدام حرف قرار می‌گیریم؟

۲) پ

۱)

۴) ث

۳) ت

- ۲۵۴ - الگوی «ب، پ، ث، چ، ذ، ...» با کدام دو حرف ادامه می‌یابد؟

۲) ز، ض

۱) ز، ض

۴) ز، ص

۳) ز، ص

- ۲۵۵ - واژه‌های زیر را به ترتیب فرهنگ لغت (لغت‌نامه) مرتب می‌کنیم. واژه‌ای که در جایگاه ششم می‌آید، چند نقطه دارد؟

«رهنورد - رنگارنگ - رستگار - رادمردی - روزگار - روش - رهایی - رستنی - رود - راهدار»

۲) دو

۱) یک

۴) نقطه ندارد.

۳) سه



۲۵۶ - ویژگی مشترکی در همهی واژه‌های دسته‌ی «مصر، کشت، سرد، یوز، غصب» هست. کدام واژه در این دسته نمی‌گنجد؟

۲) قفا

۱) نهی

۳) نرخ

۴) لگد

۲۵۷ - رابطه‌ای بین واژه‌های سه تا از دسته‌های زیر مشترک است. این رابطه در کدام گزینه دیده نمی‌شود؟

۱) تعاریف - فیل - لیوان - نادرست - تساهل

۲) گرافه - هفتاک - کاربرد - درویش

۳) عظیم - میزان - ناخدا - دایره - هرم

۴) اصلت - تلقین - نیاکان - ناحیه - هیاهو

۲۵۸ - در دشتی ۴ نوع ابر داریم. در هر سال، ابر اول ۹ ماه پشت سر هم می‌بارد و ۳ ماه نمی‌بارد. ابر دوم تنها در ۳ مقطع و در هر کدام ۲۵ روزه می‌بارد و

ابر سوم فقط در ۵ مقطع که هر کدام ۱ ماه طول می‌کشد. تعداد روزهای بارش ابر چهارم در سال، برابر با میانگین تعداد روزهای بارش سه نوع ابر

قبلی است و می‌خواهیم این تعداد را به مقطع‌هایی برابر تقسیم کنیم. کدام عدد قطعاً ممکن نیست که تعداد روزهای بارش ابر چهارم در یک مقطع

باشد؟ هر ماه را سی روزه درنظر بگیرید.

۲۵) ۲

۱۵)

۵۵) ۴

۳۳) ۳

۲۵۹ - پنج روز پیش، یک کشتی مسافری نزدیک جزیره‌ای بی‌آب‌وعلف و خالی از سکنه غرق شده و تنها ۶۰ نفر از مسافران آن توانسته‌اند خود را به همراه

آذوقه ۳۵ روز خود به ساحل برسانند. امروز، ناگهان ۳۰ نفر دیگر از مسافران بدون هیچ آذوقه‌ای خود را به ساحل رسانده‌اند. تا پیش از اتمام آذوقه‌ها

چند روز مهلت هست؟

۲۰) ۲

۱۸)

۲۴) ۴

۲۱) ۳



۲۶۰ - نجاری می‌تواند در هر روز یک صندلی بسازد. شاگرد او در هر چهار روز یک صندلی می‌سازد. اگر برای ساخت ۲۷ صندلی، ۵ روز اول فقط نجار،

سپس ۸ روز بعد فقط شاگرد نجار و بعد، هر دو با هم کار کنند، در مجموع کار چند روزه تمام می‌شود؟

۲۷) ۲

۲۳) ۱

۳۱) ۴

۲۹) ۳

۲۶۱ - در یک مرکز خرید، هر کالایی بخریم، ۵٪ قیمت آن کالا تخفیف می‌گیریم. اگر بخواهیم دقیقاً صد هزار تومان خرج کنیم، باید کالایی با چند هزار تومان

قیمت بخریم؟

۱۰۴) ۲

$$\frac{2000}{21} \quad 1$$

$$\frac{2000}{19} \quad 4$$

۱۰۵) ۳

* علی می‌تواند با سطل، حوضی خالی را در ۲۰ دقیقه پُر و حوض پر را در ۳۰ دقیقه خالی کند. همین کار را حسین با سطلی دیگر، به ترتیب در ۴۰ دقیقه و ۳۰ دقیقه انجام دهد. حوض، خود شیری دارد که آن را در ۲۰ دقیقه پُر می‌کند. دریچه‌ای برای خروج آب نیز وجود دارد که حوض پر را در

۲۰ دقیقه خالی می‌کند. بر این اساس به دو سؤال بعدی پاسخ دهید.

۲۶۲ - اگر شیر ورودی باز، حوض نیمه پُر، دریچه خروجی بسته و علی و حسین مشغول خالی کردن آب حوض باشند، چند دقیقه طول می‌کشد تا آب حوض

کاملاً تخلیه شود؟

۲۰) ۳

۱۰) ۱

۴۰) ۴

۳۰) ۳

۲۶۳ - اگر شیر ورودی بسته، حوض خالی، دریچه خروجی باز و علی و حسین مشغول پر کردن آب حوض باشند، چند دقیقه طول می‌کشد تا حوض کاملاً

پر شود؟

۳۰) ۲

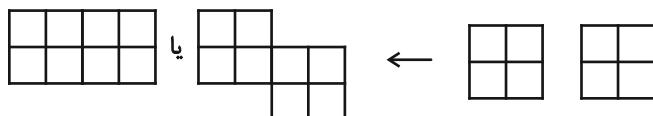
۲۰) ۱

۴۵) ۴

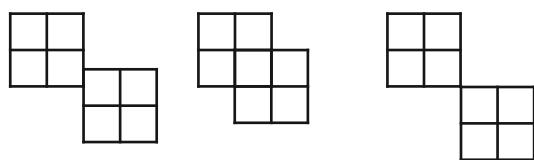
۴۰) ۳



* قطعه‌هایی مربعی به ابعاد 2×2 واحد داریم که می‌توانیم آن‌ها را واحد به واحد به هم بچسبانیم. نظری شکل‌های زیر:



اما قطعه‌ها به حالت‌های دیگر مانند شکل‌های زیر، به هم نمی‌چسبند:



بر این اساس به دو سؤال بعدی پاسخ دهید.

۲۶۴ - نه قطعه از قطعه‌های بالا به نحوی به هم می‌چسبانیم که کمترین محیط حاصل شود. این محیط چند واحد است؟

۲۴) ۲

۱۸) ۱

۶۴) ۴

۳۶) ۳

۲۶۵ - پنج قطعه را از قطعه‌های بالا، به نحوی به هم می‌چسبانیم که محیط شکل حاصل از ۲۸ واحد بیشتر باشد. چند عدد متفاوت برای محیط شکل

حاصل ممکن است؟

۲) ۲

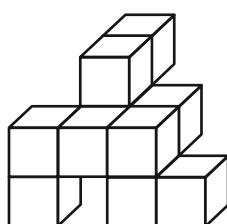
۱) ۱

۴) ۴

۳) ۳

۲۶۶ - مکعب واحدی در حجم زیر نیست که حداقل قسمتی از آن در این نما دیده نشود. با این وصف، حداقل به چند مکعب واحد دیگر احتیاج داریم تا

شکل را به یک مکعب مستطیل کامل تبدیل کنیم؟



۱۸) ۱

۲۳) ۲

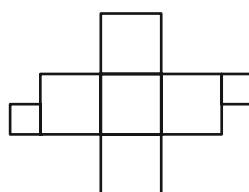
۲۷) ۳

۳۴) ۴



۲۶۷- دو قطعهٔ مربعی زیر را باید به نحوی به شکل گستردهٔ مقابل بچسبانیم که از شکل گسترده، یک مکعب کامل حاصل شود و سطحی خالی نماند. چند حالت برای این کار ممکن است؟ دقت کنید این دو قطعه، از ضلع خود به شکل گستردهٔ مکعب می‌چسبند.

۴ (۱)

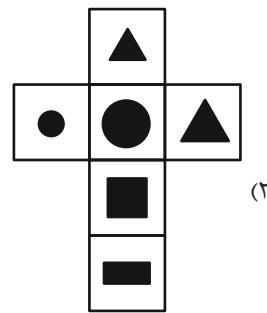


۸ (۲)

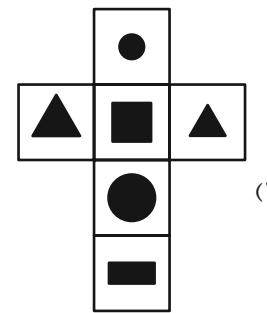
۹ (۳)

۱۶ (۴)

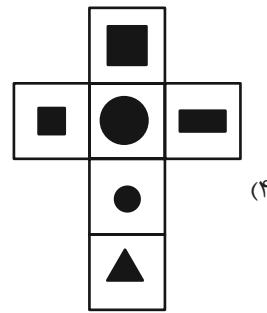
۲۶۸- مکعبی کوچک با ضخامت بسیار زیاد داریم که اگر از یک سوی آن که طرح دایره دارد، با فاصلهٔ اندک از سطح، نور چراغقوهٔ زیر را به آن بتابانیم، نوری به شکل مثلث از سوی دیگر آن خارج می‌شود. کدام گزینهٔ زیر ممکن است شکل گستردهٔ این مکعب باشد؟ شکل‌های سیاه، شکل‌های بریده شده است.



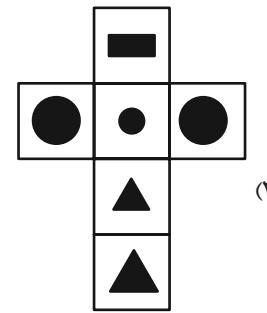
(۱)



(۲)



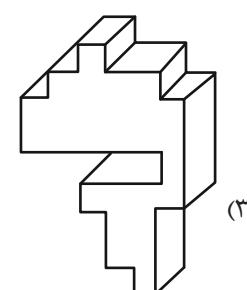
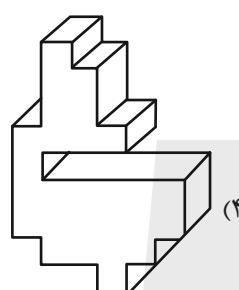
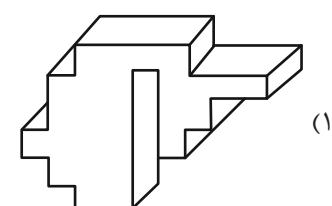
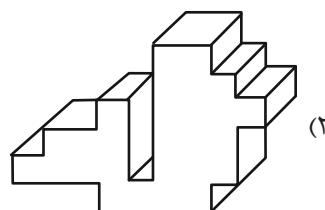
(۳)



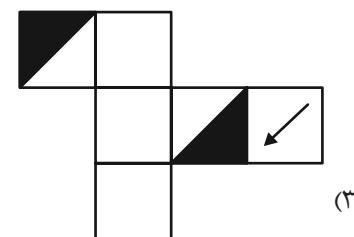
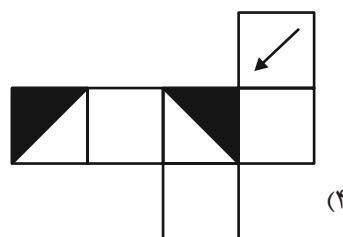
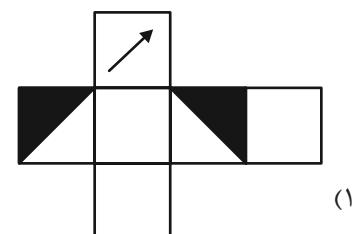
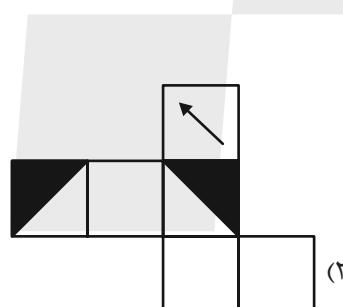
(۴)



۲۶۹ - کدام حجم، حجم متفاوتی است؟



۲۷۰ - از کدام شکل گسترده، مکعب متفاوتی ساخته می‌شود؟ پشت برگه‌ها کاملاً سفید است.



خودارزیابی توجه و تمرکز

آزمون ۳۰ شهریور ۱۴۰۳

دانش آموز عزیز!

توجه و تمرکز برای یادگیری، مطالعه و دستیابی به موفقیت تحصیلی بسیار مهم است. این مهارت‌های شناختی دانش‌آموزان را قادر می‌سازد تا اطلاعات را دریافت کنند، روی کارها و تکالیف متوجه باشند و به طور موثر زمان و منابع خود را مدیریت کنند. بهبود توجه و تمرکز می‌تواند منجر به درک بهتر مطالب، نمرات بالاتر و به طور کلی تجربه یادگیری موثرتر شود. برای کمک به ارزیابی ظرفیت‌های توجه خود، از شما دعوت می‌کنیم با سوالات زیر خود را ارزیابی کنید. مهم است که به هر سؤال صادقانه پاسخ دهید. با درک نقاط قوت و زمینه‌های پیشرفت، می‌توانید برای ارتقای عملکرد تحصیلی خود قدم ببردارید.

سوالات را به دقت بخوانید و نزدیکترین پاسخ مرتبط با خود را انتخاب و در پاسخبرگ علامت بزنید. دقت داشته باشید
که سوالات از شماره ۲۷۱ شروع شده است.

۲۷۱. من می‌توانم به یک کار و تکلیف توجه کنم، بدون اینکه حواسم پرت شود.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۲. من می‌توانم روی تکالیف تموجه کنم حتی زمانی که صدای اطراف به گوش می‌رسد.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۳. من می‌توانم روی یک پروژه برای مدت طولانی و بدون از دست دادن علاقه کار کنم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۴. من می‌توانم برای مدت طولانی توجه خود را ببروی تکالیف مدرسه حفظ کنم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۵. من می‌توانم روی دستورات معلم تموجه کنم حتی اگر سر و صدایی در کلاس وجود داشته باشد.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۶. هنگام مطالعه یا درس خواندن می‌توانم صدای پس زمینه و محیط را نادیده بگیرم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۷. من می‌توانم به سرعت از یک کار به کار دیگر بدون از دست دادن تموجه، توجهم را تغییر دهم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۸. من می‌توانم در طول مدرسه به راحتی از یک موضوع به موضوع دیگر بدون گیج شدن حرکت کنم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۷۹. من می‌توانم بدون مشکل، توجه و تموجه خود را بین یک کار اصلی و یک کار دیگر تقسیم کنم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه
۲۸۰. من می‌توانم بر روی یک پروژه کار کنم و در عین حال مراقب ساعت باشم.
 ۱. هرگز ۲. به ندرت ۳. گاهی اوقات ۴. همیشه

دفترچه پاسخ

آزمون ۳۰ شهریور

یازدهم تجربی

چرا برنامه کانون مهم است؟

رتبه‌های برتر و دانش‌آموزان موفق همواره از نقش برنامه‌ای کانون در موفقیت خودشان صحبت می‌کنند. کانون فقط یک آزمون نیست و مجموعه‌ای از امکانات را برای موفقیت در اختیار دانش‌آموزان قرار می‌دهد. به کانون و برنامه کانون اعتماد کنید. مطمئن باشید پیشرفت خواهد کرد.

گزینشگران، مسئولین درس و ویراستاران

نام درس	گزینشگر و مسئول درس	گروه ویراستاری	گروه مستندسازی
زیست‌شناسی ۱۹۱	حسین منصوری مقدم	امیرحسن اسدی - شایان تقواei - محمد صدرا رشیدی - ایلیا اعظمی نژاد - محمد حسن کربیمی فرد	مهسا سادات هاشمی
فیزیک ۱۹۱	مهردی شریفی	محمد صدرا رشیدی	حسام نادری
شیمی ۱۹۱	ایمان حسین نژاد	امیر رضا حکمت‌نیا - احسان پنجه‌شاهی	سمیه اسکندری
ریاضی ۱۹۱	محمد بحیرابی	علی مرشد - مهدی بحر کاظمی	عادل حسینی

گروه فنی و تولید

مدیر گروه	امیر رضا حکمت‌نیا
مسئول دفترچه	امیرحسن اسدی
مسئلتدازی و مطابقت با مصوبات	مدیر گروه: محبیا اصغری مسئول دفترچه: مهسا سادات هاشمی
حروف نگاری و صفحه آرایی	سیده صدیقه میر غیاثی
ناظر چاپ	حمید محمدی

برای دریافت اخبار گروه تجربی و مطالب درسی به سایت kanoon.ir ، آدرس اینستاگرامی [@kanoon_11t](https://www.instagram.com/kanoon_11t) و آدرس تلگرامی [@kanoon11t](https://t.me/kanoon11t) مراجعه کنید.



گزینه «۴»: سیانوباکتری‌ها در گیاه آرولا و گونرا وجود دارد. گیاه دارای

بافت زمینه‌ای با فضای بین یاخته‌ای زیاد حاوی هوا نوعی گیاه آبزی می‌باشد

ولی گیاه گونرا آبزی نمی‌باشد.

(پذیر و انتقال مواد در کیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۵، ۱۰۲ تا ۱۰۴)

(سیر امیرمنصور بیوشتن)

۳- گزینه «۲»

مواد «الف» و «ت» صورت سؤال را به نادرستی تکمیل می‌کنند.

بررسی مواد:

مورد «الف»: توجه داشته باشید که گیاهان حشره‌خوار نیز در مناطق فقیر

از نیتروژن زندگی می‌کنند ولی نیتروژن موردنیاز خود را با گوارش حشرات به دست می‌آورند.

مورد «ب»: درست است. گیاهان که در مناطق پرآب مانند تالاب‌های شمال

کشور می‌رویند، دارای پارانشیم‌های هوادار با فضای بین یاخته‌ای زیاد هستند.

مورد «پ»: درست است. منظور گیاهان میزبان انگل‌ها هستند که این

گیاهان می‌توانند مواد آلی و معدنی را برای همه یاخته‌های زنده خود فراهم کنند.

مورد «ت»: توجه داشته باشید که هیچ گیاهی توانایی تأمین تمامی مواد

موردنیاز خود را ندارد.

(پذیر و انتقال مواد در کیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۵، ۱۰۳ و ۱۰۴)

(کاوه نرمیم)

۴- گزینه «۳»

یکی از انواع سرخس‌ها می‌تواند آرسنیک را به صورت ایمن در خود جمع کند.

زیست‌شناسی (۱) - طراحی

۱- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: منظور روش آپولاستی و انتقال از عرض غشا و ابتدای سیمپلاستی

می‌باشد. دقت کنیم که در روش آپولاستی فشار اسمزی نقشی ندارد. زیرا در این مسیر، غشایی وجود ندارد و اساس اسمز وجود غشا است.

گزینه «۲»: منظور روش سیمپلاستی و انتقال از عرض غشا می‌باشد. در

روش انتقال از عرض غشا مواد از غشای فسفولیپیدی گذر می‌کنند.

گزینه «۳»: هر سه روش پس از نوار کاسپاری دیده می‌شود و در روش

آپولاستی عبور مواد از داخل سیتوبلاسم دیده نمی‌شوند.

گزینه «۴»: منظور آپولاستی می‌باشد. مسیر آپولاستی تا درون پوست

ادامه دارد. توجه کنید که در گیاه ۲ لپه تمام سلول‌ها نوار کاسپاری دارند و سلول معبر نداریم.

(پذیر و انتقال مواد در کیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۰۵، ۱۰۶ تا ۱۰۷)

(علی رفیعی)

۲- گزینه «۲»

همه سیانوباکتری‌ها توانایی فتوسنتر را دارند ولی بعضی از آن‌ها می‌توانند

ثبت نیتروژن هم انجام دهند. گیاه گونرا در نواحی فقیر از نیتروژن به علت

همزیستی با سیانوباکتری رشد شگفت‌انگیزی دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بعضی از باکتری‌ها توانایی تولید نیتروژن مورد نیاز برای استفاده

گیاهان را دارند.

گزینه «۳»: در بر جستگی‌های ریشه گیاه سویا ریزوبیوم‌ها وجود دارند نه

سیانوباکتری‌ها.



گزینه ۳: کامبیوم چوب پنبه‌ساز (نوعی مریستم پسین) در تشکیل

پیراپوست نقش دارد. در یاخته‌های گیاهی زنده، شبکه آندوپلاسمی زیر در
مجاورت هسته قرار دارد.

(از یافته تاکیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۲ تا ۹۳)

(ممدرامین میری)

۶- گزینه ۴

گیاخاک (هوموس)، لایه سطحی خاک است و به طور عمده از بقایای جانداران
و به ویژه اجزای در حال تجزیه آنها تشکیل شده است. باکتری‌های موجود در
خاک بعد از مرگشان می‌توانند جزئی از هوموس شوند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: باکتری‌های ثبیت‌کننده نیتروژن، از نیتروژن جو و باکتری‌های

آمونیاکساز، از مواد آلی خاک برای تولید آمونیوم استفاده می‌کنند.

گزینه ۲: باکتری‌های ثبیت‌کننده نیتروژن، یون مثبت آمونیوم و

باکتری‌های نیترات‌ساز تولید یون منفی نیترات را می‌کنند.

گزینه ۳: باکتری‌های نیترات‌ساز، یون نیترات می‌سازند که وقتی وارد

ریشه می‌شود ابتدا به یون آمونیوم تبدیل شده و سپس این آمونیوم قابلیت
انتقال به اندام‌های هوایی گیاه را دارد.

(بنزب و انتقال موارد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۱ و ۹۹)

(غلامرضا عبداللهم)

۷- گزینه ۱

گیاهانی که ریشه افسان دارند: گیاهان تکلپه
آوندهای چوبی موجود در ساقه تکلپه پراکنده‌اند اما در ساقه ۲ لپه، به‌طور
منظم تشکیل یک دایره می‌دهند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: ذخیره آلمینیوم در گیاه گل ادریسی باعث می‌شود رنگ

گلبرگ این گیاهان آبی شود.

گزینه ۲: کودهای آلی مواد معدنی را به آهستگی آزاد می‌کنند ولی یکی

از معایب این کودها احتمال آلودگی به عوامل بیماری‌زا است.

گزینه ۴: کشت گیاهانی که می‌توانند نمک‌ها را جذب کنند در چند سال

متوالی باعث کاهش شوری خاک و بهبود کیفیت آن می‌شود.

(بنزب و انتقال موارد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۱ و ۹۹)

۵- گزینه ۴

آوندهای چوب و آبکش پسین به صورت یک حلقه پیوسته در برش عرضی

ساقه و ریشه چوبی شده دیده می‌شوند.

بنابراین این آوندها حاصل مریستم پسین (کامبیوم آوندساز) هستند. توجه داشته

باشید هیچ کدام از مریستم‌های پسین، اندام ایجاد نمی‌کنند، بلکه می‌توانند با

تولید مداوم یاخته‌ها، بافت‌های موردنیاز برای افزایش قطر را تأمین کنند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه ۱: در گیاهان دولپه‌ای دارای رشد پسین، مریستم‌های پسین نقش

اصلی را در افزایش قطر بر عهده دارند، اما مریستم‌های نخستین نیز می‌توانند تا

حدودی باعث افزایش عرض ساقه، شاخه و ریشه شوند. توجه داشته باشید در

گیاهان تکلپه‌ای، مریستم پسین وجود ندارد. در گیاهان تکلپه‌ای و دولپه‌ای

جون و علفی، رشد عرضی ناشی از فعالیت مریستم‌های نخستین است.

گزینه ۲: مریستم نخستین ریشه، نزدیک به انتهای ریشه (نه در نوک

ریشه) قرار دارد و با بخش انتشتنانه مانندی به نام کلاهک پوشیده می‌شود.

کلاهک ترکیب پلی‌ساقاریدی ترشح می‌کند که سبب لزج شدن سطح آن و

در نتیجه نفوذ آسان به خاک می‌شود.



پ) توجه کنید که بخشی از قارچ ریشه‌ای درون ریشه قرار دارد.
(بنب و انتقال مواد، گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۰۲ و ۱۰۳)

۹- گزینه «۴»

بخش‌های (۱) تا (۳)، به ترتیب آوندهای چوب نخستین، آوندهای آبکش نخستین و کامبیوم چوب آبکش هستند. دقت کنید یاخته‌های مریستمی، هسته دارند در حالی که یاخته‌های آوند آبکش هسته خود را از دست داده‌اند.
بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: آوند چوب نخستین خودش جزئی از ساختار نخستین گیاه است.

گزینه «۲»: دقت کنید کامبیوم آندساز در ایجاد آوندهای نخستین نقشی ندارد.

گزینه «۳»: اندام اشاره شده خودش ساقه است و این آوندها در انتقال

شیره‌های گیاهی به همه بخش‌های گیاه نقش دارند.

(از یافته تا کیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۰۲ تا ۱۰۳)

(شروعین مصور علی)

۱۰- گزینه «۲»

موارد «الف» و «ب» عبارت را به درستی تکمیل می‌نمایند.

بررسی موارد:

مورد «الف»: معمولاً در زیر یاخته‌های روپوستی، یاخته‌های کلانشیمی قرار گرفته‌اند. این یاخته‌های دیواره پسین ندارند اما دیواره نخستین ضخیمی دارند.

مورد «ب»: با توجه به شکل فعالیت صفحه ۹۲، در ساقه گیاهان تکله‌ای،

هر چه به روپوست نزدیک‌تر می‌شویم، تراکم دسته‌های آوندی بیش‌تر می‌شود.

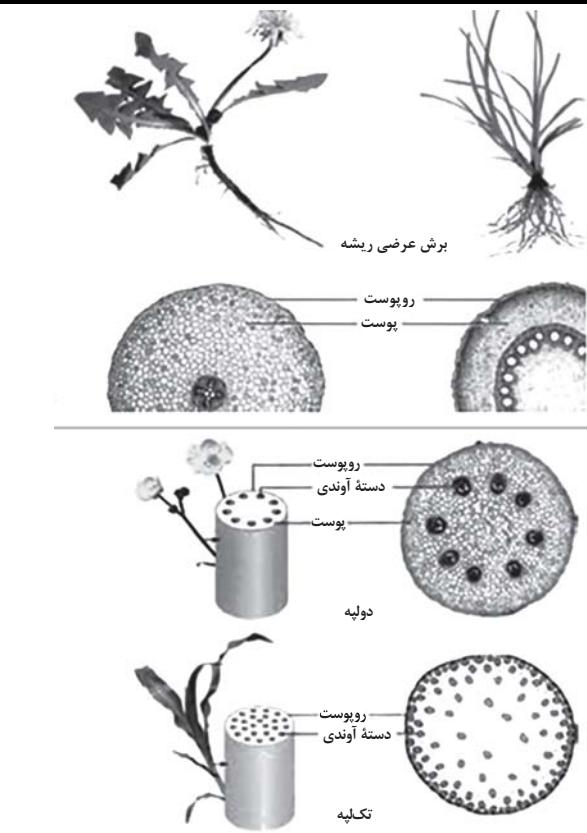
مورد «پ»: دسته‌های آوندی موجود در یک ساقه یک گیاه دولپه‌ای، در

یک استوانه هم‌مرکز سازمان یافته‌اند. (نه استوانه‌ها)

مورد «ت»: دقت کنید که پوستک که از ترکیبات آبگریز لیپیدی تشکیل

شده است، به سطح ریشه ترشح نمی‌شود.

(از یافته تا کیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۸۶ تا ۸۸ و ۹۱)



بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: گره، محلی است که برگ به ساقه یا شاخه متصل می‌شود.

گزینه «۳»: دسته‌جات آوندی در ساقه گیاهان تکله در نزدیکی روپوست (نه پوست) به تعداد بیش‌تر مشاهده می‌شود.

نکته: در ساقه گیاهان تکله مرز پوست و روپوست قابل تشخیص نیست.

گزینه «۴»: به طور کلی آوندهای چوبی نسبت به آوندهای آبکش در گیاهان، فاصله بیش‌تری از پوست دارد. ولی باید توجه کرد که در ساقه گیاهان تکله مرز پوست و روپوست قابل تشخیص نیست.

(از یافته تا کیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۰ تا ۹۲)

(مسن قائمی)

۱۱- گزینه «۲»

موارد «ب» و «ت» درباره رابطه همزیستی تشکیل شده بین انواعی از قارچ‌ها با اغلب گیاهان دانه‌دار (میکوریزها) به درستی بیان شده است.

الف) تعداد رشته‌های سطحی از رشته‌های داخل ریشه بیشتر است.



افزایش طول ساقه، به ایجاد شاخه‌ها و برگ‌های جدیدی نیز می‌انجامد. نتیجه فعالیت مریسم‌های نخستین، افزایش طول و تا حدودی عرض ساقه، شاخه و ریشه است.

گزینه «۴»: یاخته‌های مریسمی، در تولید یاخته‌های مورد نیاز برای ساختن سامانه‌های بافتی گیاه نقش دارند.

(از یافته تاکیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۰ و ۹۱)

(کتاب آبی)

۱۴- گزینه «۲»

وارد «الف» و «د» صحیح هستند.

بررسی موارد:

الف: کلاهک ریشه، مریسم نزدیک به نوک ریشه را در برابر آسیب‌های محیطی، حفظ می‌کند. یاخته‌های سطح بیرونی کلاهک به طور مداوم می‌ریزند و با یاخته‌های جدید، جانشین می‌شوند. گیاخاک باعث اسفنجی شدن حالت خاک می‌شود که برای نفوذ ریشه مناسب است. هر چه کیفیت خاک مناسب‌تر باشد (حال اسفنجی)، آسیب به یاخته‌های کلاهک و از بین رفتن آن‌ها کمتر می‌شود.

ب: اگر خاک اسیدی باشد، غنی از آلومینیم است و با تجمع آلومینیم، گلبرگ-ها آبی می‌شوند.

ج: فقط درمورد نوعی سرخس صادق است نه همه سرخس‌ها.

د: همان‌طور که کاهش عناصر مغذی در خاک برای گیاهان زیان‌بار است، افزایش بیش از حد بعضی مواد در خاک می‌تواند مسمومیت ایجاد کند و مانع رشد گیاهان شود.

(قرب و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۸، ۹۰ و ۱۰۰)

(کتاب آبی)

۱۵- گزینه «۲»

گیاهان نمی‌توانند شکل مولکولی نیتروژن را جذب کنند باکتری‌های تثبیت کننده نیتروژن، (آمونیاک‌ساز و نیترات‌ساز)، در ایجاد شکل قابل جذب

زیست‌شناسی (۱) - آشنا

(کتاب آبی)

۱۱- گزینه «۴»

با توجه به اطلاعات صورت سؤال عدس گیاهی دولپه و جو گیاهی تکلپه است. شکل (ب) مربوط به ریشه گیاه دولپه و شکل (الف) مربوط به ساقه گیاه تکلپه است. شکل (ج) ریشه تکلپه و شکل (د) ساقه دولپه است.

(از یافته تاکیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۱ و ۹۲)

(کتاب آبی)

۱۲- گزینه «۲»

موارد الف، د، ه عبارت را به نادرستی تکمیل می‌کنند. به فعالیت صفحه ۹۱ و ۹۲ توجه کنید.

مقایسه قطر پوست در ساقه؛ در دولپه بیشتر است.

مقایسه تعداد دسته‌های آوندی در ساقه؛ در تکلپه‌ای بیشتر است.

مقایسه قطر پوست در ریشه؛ دولپه‌ای بیشتر است.

فضای وسیع (متسع) در مرکز ریشه تکلپه‌ای و مرکز ساقه دولپه‌ای وجود دارد.

(از یافته تاکیاه) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۱ و ۹۲)

(کتاب آبی)

۱۳- گزینه «۲»

در ریشه (اندام غیرهوازی) گیاه علفی، مریسم نخستین وجود دارد. با توجه به شکل ۱۹ فصل ۶ کتاب درسی دهم، در این مریسم، یاخته‌ها هسته درشت در مرکز یاخته خود دارند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در اندام هوازی ساقه، مریسم‌ها عمدها در جوانه‌ها قرار دارند. جوانه‌ها مجموعه‌ای از یاخته‌های مریسمی و برگ‌های بسیار جوان‌اند که این برگ‌ها در حفاظت از مریسم‌ها نقش دارند. در ساقه، مریسم‌ها علاوه بر جوانه‌ها در فاصله بین دو گره از ساقه نیز حضور دارند که مریسم میان‌گرهی نام دارند و توسط جوانه محافظت نمی‌شوند!

گزینه «۳»: در اندام‌های هوازی، برگ و انشعاب‌های جدید ساقه، حاصل فعالیت مریسم‌های نخستین موجود در جوانه‌ها است. رشد جوانه‌ها علاوه بر



(کتاب آمیز)

۱۸- گزینه «۲»

باتوجه به شکل ۱۵ صفحه ۱۰۸ کتاب درسی قسمت برگ متوجه خواهد شد که مورد **B** آب از دیواره یاخته‌های میانبرگ تبخیر می‌شود در ضمن عمل تعریف فقط مربوط به خروج و انتشار آب است و مربوط به مواد محلول در آب نیست.

(پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۱۰۸)

(کتاب آمیز)

۱۹- گزینه «۴»

تمام موارد عبارت مورد نظر را به نادرستی تکمیل می‌کنند.

بررسی موارد:

(الف) اباحت یون‌های پتانسیم و کلر در یاخته‌های نگهبان روزنه، سبب تورژسانس این یاخته‌ها می‌شود و در جریان توده‌ای کارآمد است.

(ب) انتشار آب از راه لان در مرحله ۲ الگوی جریان فشاری که در نهایت به جریان توده‌ای می‌انجامد موثر است.

(ج) عدسک‌ها در تعریق نقش دارند. بنابراین، در انجام جریان توده‌ای کارآمدند.

(د) یاخته‌های درون‌پوست و یاخته‌های زنده درون استوانه آوندی با انتقالی فعال، یون‌های معدنی را به درون آوندهای چوبی منتقل می‌کنند و سبب ایجاد جریان توده‌ای می‌شوند.

(پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۰۸ تا ۱۱۰)

(کتاب آمیز)

۲۰- گزینه «۲»

در تعریق خروج آب بهصورت مایع از روزنه‌های آبی همیشه باز صورت می‌گیرد و در تعریق خروج آب بهصورت بخار از روزنه‌های هوایی در زمانی که باز هستند صورت می‌گیرد.

(پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۱۰۹ و ۱۱۰)

نیتروژن نقش دارد، در قارچ ریشه‌ای، قارچ مواد آلی را از گیاه می‌گیرد و برای گیاه مواد معدنی و بهخصوص فسفات فراهم می‌کند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: گیاهان نمی‌توانند شکل مولکولی نیتروژن را جذب کنند و این نیتروژن بیشتر به صورت یون نیترات یا آمونیوم جذب می‌شود. فسفر نیز، به صورت یون‌های فسفات از خاک جذب می‌شود.

گزینه «۳»: فسفر به صورت یون فسفات از خاک جذب می‌شود. مقداری از کربن‌دی‌اکسید هم با حل شدن در آب، به صورت یون بیکربنات در می‌آید که می‌تواند توسط گیاه جذب شود.

گزینه «۴»: فسفر نمی‌تواند از راه جو، جذب شود. نیتروژن و فسفر دو عنصر مهمی هستند که در ساختار پروتئین‌ها و مولکول‌های وراثتی شرکت می‌کنند.

(پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۹۱ و ۹۹)

۱۶- گزینه «۲»

موارد «الف» و «ب» صحیح‌اند.

بررسی موارد:

(الف) قارچ ریشه‌ای‌ها به صورت غلافی در سطح ریشه زندگی می‌کنند.

(ب) طبق شکل کتاب درسی صحیح است.

(ج) قارچ و گیاه، تثبیت کننده نیتروژن محسوب نمی‌شوند.

(د) روپوست ریشه، پوستک ندارد.

(پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه‌های ۸۷ و ۱۰۳)

(کتاب آمیز)

۱۷- گزینه «۳»

شکل، گیاه توبرهواش را نشان می‌دهد که فتوسنتر کننده و از گیاهان حشره‌خوار است. این گیاه انگل نیست و چون در تالاب زندگی می‌کند، توانایی زندگی در محیط آبی را دارد. هم‌چنین برخلاف گیاه سس ریشه دارد و توانایی تأمین مواد مورد نیاز خود را از محیط مناطقی که در آن زندگی می‌کند دارد. آزمون وی ای پی (پذیر و انتقال مواد در گیاهان) (زیست‌شناسی ا، صفحه ۱۰۴)



$$\Rightarrow -\frac{18}{100} F_1 = -9 \Rightarrow F_1 = 50^\circ F$$

$$F_2 = \Delta F + F_1 = -9 + 50 = 41^\circ F$$

برای تبدیل دما بر حسب درجه فارنهایت به کلوین، در ابتدا دما را بر حسب

درجه سلسیوس می باییم و سپس به کلوین تبدیل می کنیم.

$$F_2 = \frac{9}{5} \theta_2 + 32 \Rightarrow \frac{9}{5} (\theta_2) = 9 \Rightarrow \theta_2 = 5^\circ C$$

$$T = 273 + \theta \Rightarrow T = 273 + 5 = 278 K$$

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۸۵ و ۸۶ کتاب درسی)

(عبدالرفیع امینی نسب)

«۲۳» گزینه

دقیق کنید که ضریب انبساط طولی میله **B** از **A** بزرگتر است، لذا تغییر طول

میله **B** بیشتر است و با توجه به رابطه تغییر طول در اثر اختلاف دما داریم:

$$L_B - L_A = 0 / \lambda \Rightarrow L_B (1 + \alpha_B \Delta T_B) - L_A (1 + \alpha_A \Delta T_A)$$

$$= 0 / \lambda - \frac{L_B - L_A}{\Delta T_B - \Delta T_A} = \frac{L}{\Delta T}$$

$$L(\alpha_B - \alpha_A) \Delta T = 0 / \lambda - \frac{\alpha_B = 20 \times 10^{-6}}{\alpha_A = 12 \times 10^{-6}} \frac{1}{C} \rightarrow$$

$$L(20 \times 10^{-6} - 12 \times 10^{-6}) \times (70 - 20) = 0 / \lambda$$

$$\Rightarrow L \times 8 \times 10^{-6} \times 50 = 0 / \lambda \Rightarrow L = 2000 \text{ mm} = 2 \text{ m}$$

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۸۷ و ۸۸ کتاب درسی)

فیزیک (۱)

«۲۱» گزینه

ابتدا دمای اولیه جسم را بر حسب درجه سلسیوس به دست می آوریم:

$$T_1 = \theta_1 + 273 \rightarrow \theta_1 = 248 - 273 = -25^\circ C$$

اکنون دمای نهایی جسم را بر حسب درجه سلسیوس محاسبه می کنیم:

$$\Delta \theta = \theta_2 - \theta_1 - \frac{\Delta \theta = 20^\circ C}{\theta_1 = -25^\circ C} \rightarrow \theta_2 = -5^\circ C$$

اکنون این دما را بر حسب درجه فارنهایت محاسبه می کنیم:

$$F_2 = \frac{9}{5} \theta_2 + 32 = \frac{9}{5} (-5) + 32 = 23^\circ F$$

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۸۵ و ۸۶ کتاب درسی)

(سینا عزیزی)

«۲۲» گزینه

رابطه بین تغییرات ΔF و $\Delta \theta$:

$$\Delta F = \frac{9}{5} \Delta \theta$$

در اثر کاهش دما بر حسب درجه سلسیوس، دما بر حسب درجه فارنهایت نیز

کاهش می یابد.

$$\Delta F = \frac{9}{5} \Delta \theta \Rightarrow \Delta F = \frac{9}{5} (-5) = -9^\circ F$$

$$\Delta F = F_2 - F_1 = -9 \frac{F_2 = 0 / 18 F_1}{100} \rightarrow \frac{18}{100} F_1 - F_1 = -9$$



$$Q = mc\Delta\theta \Rightarrow c = \frac{Q}{m\Delta\theta} = \frac{120 \times 10^3}{5 \times 50} = 480 \frac{\text{J}}{\text{kg.K}}$$

(دماو کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۹۷ تا ۹۹ کتاب درس)

(میری شریفی)

۲۶- گزینه «۱»

ابتدا دمای تعادل مجموعه را می‌باییم، دقت کنید که مجموع گرمایی‌های مبادله شده بین فلز و آب صفر است، لذا داریم:

$$Q_{\text{فلز}} + Q_{\text{آب}} = 0$$

$$\Rightarrow m_{\text{فلز}}c_{\text{فلز}}\Delta\theta_{\text{فلز}} + m_{\text{آب}}c_{\text{آب}}\Delta\theta_{\text{آب}} = 0$$

$$\Rightarrow 0 / 5 \times 4200 \times (\theta_e - 20) + 0 / 1 \times 280 \times (\theta_e - 96) = 0$$

$$\Rightarrow 2100\theta_e - 42000 + 28\theta_e - 2688 = 0$$

$$\Rightarrow 2128\theta_e = 44688 \Rightarrow \theta_e = 21^\circ\text{C}$$

حال مقدار گرمایی مبادله شده برابر است با:

$$Q_{\text{آب}} = m_{\text{آب}}c_{\text{آب}}\Delta\theta_{\text{آب}} = 0 / 5 \times 4200 \times (21 - 20) = 2100\text{J}$$

(دماو کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۹۷ تا ۹۹ کتاب درس)

(علیرضا رستمی)

۲۷- گزینه «۳»

با توجه به رابطه دمای تعادل، اگر آب با دمای 10°C را با اندیس (۱) و آب با

دمای 80°C را با اندیس (۲) نشان دهیم، داریم:

$$Q_1 + Q_2 = 0 \Rightarrow m_1c_1\Delta\theta_1 + m_2c_2\Delta\theta_2 = 0 \xrightarrow{c_1=c_2}$$

(عبدالرضا امینی نسب)

۲۴- گزینه «۴»

با توجه به اینکه ظرف کاملاً پر از مایع است، حجم اولیه مایع و ظرف یکسان

است و حجم مایع بیرون ریخته شده برابر است با:

$$\Delta V_{\text{ظرف}} - \Delta V_{\text{مایع}} = \Delta V_{\text{سریز شده}} = \Delta V_{\text{مایع}} - \Delta V_{\text{ظرف}}(\beta - 3\alpha)$$

دقت کنید تغییرات دما بر حسب درجه فارنهایت داده شده است، بنابراین باید

آن را بر حسب درجه سلسیوس بیان کنیم. داریم:

$$\Delta\theta = \frac{\Delta F}{9} = \frac{5}{9} \times 90 = 50^\circ\text{C}$$

با جایگذاری در رابطه بالا داریم:

$$V_1 = 2L = 2000\text{cm}^3$$

$$21 = 2000 \times (4 / 5 \times 10^{-4} - 3\alpha) \times 50$$

$$\Rightarrow 21 = 10^5 (4 / 5 \times 10^{-4} - 3\alpha)$$

$$\Rightarrow 4 / 5 \times 10^{-4} - 3\alpha = 2 / 1 \times 10^{-4} \Rightarrow 3\alpha = 2 / 4 \times 10^{-4}$$

$$\Rightarrow \alpha = 0 / 8 \times 10^{-4} = 8 \times 10^{-5} \frac{1}{\text{K}}$$

(دماو کرما) (فیزیک، صفحه‌های ۹۳ و ۹۴ کتاب درس)

۲۵- گزینه «۱»

(میری شریفی)

با توجه به نمودار، مشخص است که به ازای 120kJ گرمای داده شده به فلز،

دمای آن 50°C تغییر می‌کند:



ج) نادرست - دمای مخلوط برابر صفر و مخلوط آب و یخ است.

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه ۸۶ کتاب درسی)

(امیر فالدری)

«۳» - گزینه ۳۰

ابتدا دمای داده شده را به درجه سانتی گراد تبدیل می کنیم.

$$F = \frac{9}{5}\theta + 32 \Rightarrow 39/2 = \frac{9}{5}\theta + 32 \Rightarrow 7/2 = \frac{9}{5}\theta$$

$$\Rightarrow \theta = \frac{5}{9} \times 7/2 = 4^\circ C$$

طبق نمودار حجم آب بر حسب دما، آب در دمای $39/2^\circ F$ یا $4^\circ C$

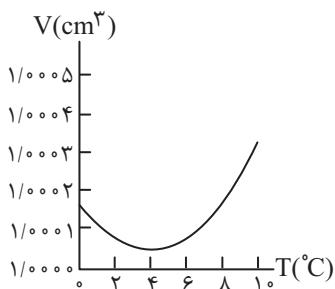
کمترین حجم را دارد. بنابراین چه دمای آب را افزایش و چه کاهش دهیم،

حجم آب افزایش می یابد. از طرفی با کاهش دما حجم ظرف نیز کاهش می یابد و به این ترتیب چون هم حجم آب زیاد شده و هم حجم ظرف کم می شود، آب بیشتری از ظرف بیرون خواهد ریخت. این پدیده تا دمای صفر

درجة سلسیوس ادامه دارد، از این رو با کاهش دما به اندازه $4^\circ C$ آب

بیشتری از ظرف بیرون می ریزد. لازم به ذکر است نمودار تغییرات حجم آب

بر حسب دما در نزدیکی دمای $4^\circ C$ تقریباً متقاض است.



(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۸۵، ۸۶ و ۹۵ کتاب درسی)

$$\Rightarrow m_1\Delta\theta_1 + m_2\Delta\theta_2 = 0 \Rightarrow m_1(\theta_e - \theta_1) + m_2(\theta_e - \theta_2) = 0$$

$$\frac{\theta_e = 59^\circ C}{\theta_1 = 10^\circ C, \theta_2 = 8^\circ C} \rightarrow m_1(59 - 10) + m_2(59 - 8) = 0$$

$$\Rightarrow 49m_1 - 21m_2 = 0 \Rightarrow 7m_1 = 3m_2 \quad (1)$$

حال جرم آب نهایی بعد از تعادل برابر است با:

$$m_1 + m_2 = 250 \quad (1)$$

$$\frac{3}{7}m_2 + m_2 = 250 \Rightarrow \frac{10}{7}m_2 = 250 \Rightarrow m_2 = 175g, m_1 = 75g$$

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۱۰۱ تا ۱۰۲ کتاب درسی)

(امیر محمد زمانی)

«۲۸» - گزینه ۲۸

$$\left. \begin{array}{l} \frac{V_A}{V_B} = 8 \\ \rho_A = 0/4 \end{array} \right\} \frac{m_A}{m_B} = \frac{\rho_A V_A}{\rho_B V_B} = 8 \times 0/4 = 3/2$$

$$\frac{c_A}{c_B} = \frac{1}{2}, Q_A = Q_B, \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} = ?$$

$$\frac{Q_A}{Q_B} = \frac{m_A c_A \Delta\theta_A}{m_B c_B \Delta\theta_B} \Rightarrow \frac{1}{1} = \frac{3/2}{10} \times \frac{1}{2} \times \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B}$$

$$\Rightarrow \frac{\Delta\theta_A}{\Delta\theta_B} = \frac{10}{16} = \frac{5}{8}$$

(دما و گرما) (فیزیک، صفحه های ۹۷ و ۹۸ کتاب درسی)

(آرمنی راسفی)

«۲۹» - گزینه ۲۹

الف) نادرست - دماسنجهای ترموکوپل از سال ۱۹۹۰ میلادی از مجموعه دماسنجهای معیار حذف شده اند.

ب) نادرست - **B** : مس **C** : کنستانتان



بررسی برخی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: زیرا انحلال پذیری NaNO_3 نسبت به بقیه نمک‌ها بیشتر است.
گزینه «۳»: با توجه به انحلال پذیری یکسان NaCl و KCl در دمای

35°C درصد جرمی این دو محلول با هم یکسان است.

(شیمی ا- صفحه‌های ۹۶ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(ممدرضا پورجاود)

۳۴ - گزینه «۱»

با توجه به درصد جرمی محلول سیرشده در دمای 60°C , می‌توان انحلال پذیری آن را در 100°C گرم آب به صورت زیر محاسبه کرد:
 $20\text{ g نمک} + 80\text{ g آب} = 100\text{ g محلول}$ 20 درصد جرمی
جرم نمک جرم آب

$$\frac{80\text{ g}}{100} \quad \frac{20\text{ g}}{x} \Rightarrow x = \frac{100 \times 20}{80} = 25\text{ g}$$

با توجه به انحلال پذیری این نمک در دمای 20°C , می‌توان معادله انحلال پذیری آن را به دست آورد:

$$S - S_1 = \frac{S_2 - S_1}{\theta_2 - \theta_1} (\theta - \theta_1) \Rightarrow S - 15 = \frac{25 - 15}{60 - 20} (\theta - 20)$$

$$\Rightarrow S - 15 = 0.25(\theta - 20) \Rightarrow S = 0.25\theta + 10$$

(شیمی ا- صفحه‌های ۹۶ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(امیر هاتمیان)

۳۵ - گزینه «۲»

مقدار جرم نمک موجود در محلول اولیه را برحسب گرم به دست می‌آوریم:

$$\text{نمک} = \frac{1000\text{ g}}{\text{محلول}} \times \frac{20\text{ g}}{100\text{ g}} = \frac{1}{5}\text{ kg}$$

نمک = 300 g

مقدار آب موجود در محلول \leftarrow آب = 1200 g

انحلال پذیری این نمک در دمای 60°C برابر 80 است. یعنی به ازای هر 100 گرم از حلal (آب), حداقل 80 گرم از این نمک حل می‌شود. حال باید حساب کنیم که به ازای 1200 گرم آب حداقل چقدر نمک دیگر می‌تواند در محلول حل شود تا محلول سیرشده حاصل شود. یعنی حداقل جرم نمک قابل حل را محاسبه کنیم و جرم نمک موجود در محلول را از آن کم کنیم.

$$\text{نمک} = \frac{80\text{ g}}{100\text{ g}} \times \text{آب} = \frac{80\text{ g}}{100\text{ g}} \times 1200\text{ g} = 960\text{ g}$$

$$960 - 300 = 660\text{ g}$$

پس حداقل 660 g نمک دیگر را می‌توان در محلول حل کرد.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

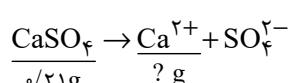
شیمی (۱) - نگاه به گذشته

(امیر هاتمیان)

چون انحلال پذیری عددی بین $1 < S < 10$ در 100°C در

گرم آب است، در نتیجه ترکیب مورد نظر کم محلول می‌باشد.

با استفاده از استوکیومتری مقدار انحلال پذیری (گرم حل شونده در 100°C گرم حل) کلسیم را به دست می‌آوریم. سپس به غلظت ppm تبدیل می‌کنیم:



دقت داشته باشید مقدار محلول بر غلظت مواد بی‌تأثیر است، چون محلول سیر شده است.

$$\frac{? \text{ g Ca}^{2+}}{\text{انحلال پذیری Ca}^{2+}} = \frac{1 \text{ mol CaSO}_4}{0.21 \text{ g CaSO}_4} \times \frac{1 \text{ mol Ca}^{2+}}{136 \text{ g CaSO}_4}$$

$$\times \frac{1 \text{ mol Ca}^{2+}}{1 \text{ mol CaSO}_4} \times \frac{40 \text{ g Ca}^{2+}}{1 \text{ mol Ca}^{2+}} = 0.618 \text{ g Ca}^{2+}$$

$$\text{ppm} = \frac{0.618 \times 10^6}{100} = 618 \text{ ppm}$$

(شیمی ا- صفحه‌های ۹۶ تا ۹۷ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(هادی مهری‌زاده)

با توجه به این که جرم آب در هر چهار ظرف یکسان است و تغییر حجم هم

رخ نداده، پس در رابطه چگالی حجم ثابت می‌ماند و هر چه جرم بیشتر

باشد، چگالی بیشتر خواهد بود؛ بنابراین هر ترکیبی که در دمای 20°C

انحلال پذیری بیشتر داشته باشد، جرم و چگالی آن بیشتر است.

: انحلال پذیری و چگالی در دمای 20°C



(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(محمد عظیمیان زواره)

انحلال پذیری پتسیم نیترات در دماهای 55°C و 30°C به ترتیب 100

و 40 گرم حل شونده در 100°C گرم آب می‌باشد؛ بنابراین می‌توان نوشت:

$$\frac{60\text{ g}}{20\text{ g}} = \frac{90\text{ g}}{27\text{ g}} \times \frac{\text{محلول}}{\text{رسوب}} = \frac{90\text{ g}}{20\text{ g}}$$

۳۳ - گزینه «۴»

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)



بررسی عبارت‌ها:

(الف) ترکیبات هیدروژن دار عناصر گروه ۱۷ و ۱۵ مطابق جدول‌های صفحه ۱۰۷ کتاب درسی در دما و فشار اتفاق به حالت گازی وجود دارند.

(ب) انحلال استنول یا اتانول (مولکول قطبی) در آب (مولکول قطبی) و انحلال ید (مولکول ناقطبی) در هگزان (مولکول ناقطبی) از نوع مولکولی بوده و مواد حل شونده ماهیت خود را در محلول حفظ می‌کنند.

(پ) هر چه میزان جهت‌گیری مولکولی در میدان الکتریکی بیشتر باشد، آن ترکیب نسبت به ترکیب دیگر با جرم مولی مشابه، نقطه جوش بیشتری دارد.

(ت) محلول ید در هگزان بنفس رنگ است. گشتاور دو قطبی ید برابر صفر است.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۳ تا ۱۰۷)

(علیرضا کیانی (وسط))

۴۰- گزینه «۴»

بررسی عبارت‌ها:

عبارة اول: نادرست؛ زیرا نقطه جوش ۳ عضو نخست این گروه (Zr) زیر صفر و منفی است.

عبارة دوم: نادرست، علت تفاوت در خواص فیزیکی آب و هیدروژن سولفید تفاوت در قدرت نیروهای بین مولکولی آن‌ها یا همان تشکیل پیوند هیدروژنی در آب است.

عبارة سوم: درست؛

$$\mu_{H_2O} = 1/85 \text{ D} \quad \mu_{H_2S} = 0/97 \text{ D}$$

$$\mu_{CO_2} = 0 \text{ D}$$

عبارة چهارم: نادرست؛ نیروی بین مولکولی در تعیین حالت فیزیکی نقش دارد. دقت کنید که حالت فیزیکی توسط نیروهای بین مولکولی تعیین می‌شود و بر عکس این جمله درست نیست.

عبارة پنجم: نادرست؛ اتم اکسیژن در صورت برقراری پیوند هیدروژنی در مولکول‌های آب، ۲ نوع اتصال (کووالانسی و هیدروژنی) و حداقل می‌تواند به تعداد ۲ اتصال با اتم‌های مولکول خود (کووالانسی) و ۲ اتصال با دیگر مولکول‌ها (هیدروژنی) داشته باشد.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۳ تا ۱۰۸)

(علیرضا کیانی (وسط))

۴۱- گزینه «۱»

عبارت‌های اول و دوم درست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارة سوم: به طور مثال CO_2 دارای $\mu = 0$ و آب مولکولی قطبی است، اما گاز CO_2 در آب حل می‌شود.

عبارة چهارم: با توجه به این که اتانول در آب حل شده و جاذبه مناسب

(روزبه رضوانی)

۳۶- گزینه «۲»

عبارت‌های (پ) و (ت) نادرست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

(پ) جهت‌گیری آب به دلیل قطبی بودن مولکول آن است و مولکول آب از نظر بار الکتریکی خنثی می‌باشد.

(ت) اتم کوچک‌تر (H) سر مثبت و اتم بزرگ‌تر (O) سر منفی را تشکیل می‌دهد.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۳ تا ۱۰۷)

۳۷- گزینه «۳»

(محمد رضا پورجاوردی)

در مورد مولکول‌های قطبی عواملی مانند میزان قطبیت مولکول، مقدار نیروهای جاذبه بین ذرات و جرم مولی بر روی نقطه جوش تأثیرگذار هستند؛ اما در مورد مولکول‌های ناقطبی جرم مولی چنین نقشی را ایفا می‌کند؛ بنابراین بین آن‌ها حداقل یک عامل مشترک (یعنی جرم مولی) وجود دارد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: از آنجا که گشتاور دوقطبی هیدروکربن‌ها در حدود صفر است، استفاده از این پارامتر برای بررسی روند تغییرات نقطه جوش مناسب نیست.

گزینه «۲»: در گروه هالوژن‌ها، Cl_2 در حالت گازی بوده و Br_2 و I_2 به ترتیب مایع و جامد هستند.

گزینه «۴»: نیروی غالب بین مولکول‌های HF ، پیوند هیدروژنی و نیروی بین مولکول‌های HBr تنها نیروی واندروالسی است. به همین دلیل نقطه جوش HF که نیروی بین مولکولی قوی‌تری دارد، بالاتر است.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۴)

(سید محمد رضا میرقائمه)

به نیروهای جاذبه بین مولکولی (قطبی با ناقطبی) به جز پیوندهای هیدروژنی، نیروی واندروالسی گفته می‌شود. تنها گزینه‌ای که در آن نیروی جاذبه میان مولکول‌ها از نوع هیدروژنی نیست، گزینه «۱» است.

برهم‌کنش میان مولکول‌ها در ترکیب‌های H_2O , HF , C_2H_5OH و CH_3Cl از نوع هیدروژنی است.

(شیمی ا- صفحه‌های ۱۰۳ تا ۱۰۷)

(امیر هاتمیان)

۳۹- گزینه «۲»

عبارة‌های (الف) و (پ) درست هستند.



شکسته می شود و در حالت بخار همچنان پیوندهای اشتراکی برقرار هستند.
(شیمی ا- صفحه ۱۰۱)

(پیمان فوابوی مهر)

۴۴- گزینه «۱»

مطابق قانون هنری و نمودار صفحه ۱۱۵ کتاب درسی با n برابر شدن فشار انحلال پذیری گاز n برابر می شود. پس با کاهش فشار از 9 atm به $4/5 \text{ atm}$ ، انحلال پذیری O_2 از $0/02$ به $0/04$ گرم می رسد «در نتیجه از هر 100 g آب، $0/02 \text{ g}$ ($0/04 - 0/02$) اکسیژن خارج می شود؛ بنابراین می توان جرم O_2 را به صورت زیر محاسبه کرد:

$$\frac{50000 \text{ g}}{100 \text{ g}} H_2O \times \frac{0/02 \text{ g} O_2}{1 \text{ mol} H_2O} = 1 \text{ g} O_2$$

محاسبه جرم $KClO_3$:

$$? \text{ g } KClO_3 = 1 \text{ g } O_2 \times \frac{1 \text{ mol } O_2}{32 \text{ g } O_2} \times \frac{2 \text{ mol } KClO_3}{3 \text{ mol } O_2}$$

$$\times \frac{122/5 \text{ g } KClO_3}{1 \text{ mol } KClO_3} \approx 2/55 \text{ g } KClO_3$$

(شیمی ا- ترکیبی- صفحه های ۷۷ و ۸۰ و ۱۱۳ و ۱۱۵)

(رفنا مسکن)

۴۵- گزینه «۲»

بررسی گزینه ها:

گزینه «۱»: دمای آب در ظرف (I) بیشتر است. زیرا با افزایش دما انحلال پذیری گاز در آب کاهش می یابد؛ بنابراین حجم گاز جمع آوری شده در بالای ظرف بیشتر است.

گزینه «۲»: گاز آزاد شده همان CO_2 است. ساختار لوویس آن به صورت $O=C=O$: است؛ همچنین CO_2 ، یک گاز گلخانه ای است.

گزینه «۳»: به علت تقارن در ساختار، CO_2 در میدان الکتریکی جهت گیری نمی کند و ناقطبی است؛ بنابراین $=O=$ است.

گزینه «۴»: انحلال پذیری (در آب) گاز CO_2 از گاز NO بیشتر است، چون جرم مولی بیشتری دارد و اندکی با آب واکنش شیمیایی می دهد.

(شیمی ا- صفحه های ۱۰۱ و ۱۱۳ و ۱۱۵)

(رفنا مسکن)

۴۶- گزینه «۳»

طبق قانون هنری، با افزایش فشار گاز، انحلال پذیری گاز در آب بیشتر می شود. محور افقی نمودار، فشار گاز حل شده است و نه فشار هوا.

(شیمی ا- صفحه های ۱۱۳ و ۱۱۵)

برقرار می کند و همچنین نقطه جوش اتانول از آب کمتر است، تنها ۲ رابطه زیر درست می باشد.

$$c > b < a \quad t: c > \frac{b+a}{2}$$

(شیمی ا- صفحه های ۱۰۱ و ۱۱۳ و ۱۱۵)

۴۷- گزینه «۳»

فقط عبارت (الف) نادرست است.

بررسی عبارت ها:

(الف) مخلوط ید در هگزان بنفش رنگ است.

(ب) اتانول (C_2H_6O) در مقایسه با استون (C_3H_6O) جرم مولی کمتری دارد اما به دلیل توانایی تشکیل پیوند هیدروژنی با مولکول های خود نقطه جوش بالاتری دارد.

(پ) در فرمول شیمیایی C_6H_{14} ، ۲۰ اتم و در فرمول شیمیایی C_3H_6O ، ۱۰ اتم وجود دارد.

(ت) اتانول به عنوان حل محل دارویی، آرایشی و بهداشتی کاربرد دارد و به هر نسبتی در آب حل می شود.

(شیمی ا- صفحه های ۱۰۹ و ۱۱۷)

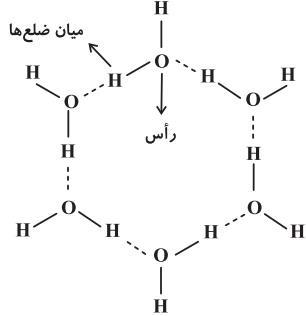
(همیده زیمی)

۴۳- گزینه «۲»

بررسی گزینه ها:

(۱) نادرست؛ میان مولکول های آب پیوند اشتراکی وجود ندارد.

(۲) درست؛ ساختار بین به صورت زیر است:



در این ساختار اتم های اکسیژن در رأس شش ضلعی فرار می گیرند و شبکه ای مانند کندوی عسل به وجود می آورند.

(۳) نادرست؛ در ساختار آب به حالت مایع، مولکول ها به صورت نامنظم روی هم می لغزنند.

(۴) نادرست؛ پیوند اشتراکی بین اتم ها به مراتب قوی تر از پیوند هیدروژنی بین مولکول ها است. چون در اثر حرارت ابتدا پیوند هیدروژنی بین مولکول ها



جریان آب از محلول A به سوی محلول B از غشای نیمه‌ترراوا برقرار می‌شود. در نتیجه حجم محلول A دیگر زیاد نمی‌شود تا با بالا رفتن مایع، قطره‌های C سرریز شود، پس عبارت «ت» درست است.

(شیمی - صفحه‌های ۱۱۷ و ۱۱۸)

(میلار شیخ‌الاسلامی)

آب آشامیدنی: با توجه به نمودار، انحلال‌پذیری گاز اکسیژن در دمای 28°C و 48°C به ترتیب $8/0$ و $6/0$ میلی‌گرم در 100° گرم آب است. با این افزایش دما، از هر 100° گرم آب آشامیدنی به اندازه $6/0 = 8/0$ اکسیژن آزاد می‌شود. در ادامه جرم 10 لیتر آب آشامیدنی را به کمک چگالی به دست آورده و اکسیژن آزاد شده به ازای این مقدار آب را حساب می‌کنیم:

$$d = \frac{m}{V} \Rightarrow 1 = \frac{x}{10000 \text{ mL}} \Rightarrow x = 10000 \text{ g}$$

$$\begin{aligned} \text{اکسیژن} &= \frac{8/0 \text{ mg}}{100 \text{ g}} \times 10000 \text{ g} \\ &= 20 \text{ mg O}_2 \end{aligned}$$

آب دریا: انحلال‌پذیری گاز اکسیژن در دمای 8°C و 31°C به ترتیب $1/0$ و $6/0$ میلی‌گرم در 100° گرم آب است. میزان گاز آزاد شده در اثر این افزایش دما، $4/0$ میلی‌گرم به ازای 100° گرم آب است. محاسبات بالا را برای آب دریا نیز انجام می‌دهیم.

$$d = \frac{m}{V} \Rightarrow 1/2 = \frac{x}{10000 \text{ mL}} \Rightarrow x = 12000 \text{ g}$$

$$\begin{aligned} \text{اکسیژن} &= \frac{4/0 \text{ mg}}{100 \text{ g}} \times 12000 \text{ g} \\ &= 48 \text{ mg O}_2 \end{aligned}$$

جمع اکسیژن آزاد شده برابر با 68 میلی‌گرم یا همان $68/0$ گرم می‌باشد.

(شیمی - صفحه‌های ۱۱۵ و ۱۱۶)

(رفاه مسکن)

در فشار 4 atm انحلال‌پذیری گاز A، 4 برابر این مقدار در فشار 1 atm می‌شود.

$$0/145 \times 4 = 0/58 \left(\frac{\text{g}}{100 \text{ g H}_2\text{O}} \right)$$

$$d = \frac{m}{V} \Rightarrow 1 = \frac{m}{2250} \Rightarrow m = 2250 \text{ g}$$

$$? \text{ g A} = 2250 \text{ g} \times \frac{0/58 \text{ g A}}{100 \text{ g}} = 13/05 \text{ g A}$$

از آنجایی که درصد حجمی گاز A در هواکره بسیار کم است، مطابق قانون هنری، می‌توان گفت که با باز شدن در بطیری تقریباً تمامی گاز A خارج می‌شود.

(شیمی - صفحه‌های ۱۱۳ و ۱۱۵)

(هدی بواری پور)

میانگین ردهای آب برای هر فرد در یک سال برابر با یک میلیون لیتر (یک میلیارد میلی لیتر) است.

(شیمی - صفحه‌های ۱۱۶ و ۱۱۷)

(امیر محمد نگرانی)

با توجه به شکل فقط مولکول‌های آب از غشا عبور می‌کنند. افزایش حجم مایع باعث می‌شود محلول سدیم کلرید بالا بیاید، سرریز شود و به داخل آب بریزد. عبور مولکول‌های آب از غشا باعث رقیق شدن محلول در قسمت A و کاهش مولاریت آن می‌شود، پس عبارت «آ» نادرست است. با پیشرفت فرایند و رقیق شدن محلول A، همچنین سرریز شدن قطره‌ها در مخزن B، غلظت محلول B زیاد می‌شود. این فرایند تا مساوی شدن غلظت محلول A و B ادامه می‌یابد، پس عبارت «ب» درست است. این فرایند اسمز نام دارد که همانند متورم شدن حبوبات و میوه‌های خشک به صورت خودبه‌خودی و بدون مصرف انرژی صورت می‌گیرد، پس عبارت «پ» درست است. اگر در مخزن B، محلول آب نمک غلیظتر محلول A داشته باشیم،

«۴۷ - گزینه ۳»

در فشار 4 atm انحلال‌پذیری گاز A، 4 برابر این مقدار در فشار 1 atm

«۴۸ - گزینه ۱»

میانگین ردهای آب برای هر فرد در یک سال برابر با یک میلیون لیتر (یک

میلیارد میلی لیتر) است.

«۴۹ - گزینه ۴»

با توجه به شکل فقط مولکول‌های آب از غشا عبور می‌کنند. افزایش حجم مایع باعث می‌شود محلول سدیم کلرید بالا بیاید، سرریز شود و به داخل آب بریزد. عبور مولکول‌های آب از غشا باعث رقیق شدن محلول در قسمت A و کاهش مولاریت آن می‌شود، پس عبارت «آ» نادرست است. با پیشرفت فرایند و رقیق شدن محلول A، همچنین سرریز شدن قطره‌ها در مخزن B، غلظت محلول B زیاد می‌شود. این فرایند تا مساوی شدن غلظت محلول A و B ادامه می‌یابد، پس عبارت «ب» درست است. این فرایند اسمز نام دارد که همانند متورم شدن حبوبات و میوه‌های خشک به صورت خودبه‌خودی و بدون مصرف انرژی صورت می‌گیرد، پس عبارت «پ» درست است. اگر در مخزن B، محلول آب نمک غلیظتر محلول A داشته باشیم،



(رایمین ایرانی)

$$A \cap B = \{(\bar{p}, r), (r, \bar{p}), (r, r)\} \Rightarrow n(A \cap B) = 3$$

از طرفی، در پرتاب سه سکه، فضای نمونه‌ای دارای $n(S) = 8^3 = 512$ عضو است،

پس:

$$P(A \cap B) = \frac{n(A \cap B)}{n(S)} = \frac{3}{8}$$

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۵۲ تا ۱۵۳)

(مهندسی ملوندی)

گزینه «۱»

- شاخص توده بدن از حاصل تقسیم وزن بر توان دوم قد به دست می‌آید پس

کمی پیوسته است.

- درجه‌های افراد در یک ارگان نظامی کیفی است و نیز دارای ترتیب است،

پس کیفی ترتیبی است.

- جنسیت کیفی است و هیچ ترتیبی ندارد پس کیفی اسمی است.

- تعداد فارغ‌التحصیلان سالانه یک دانشگاه کمی گسترشته است.

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۵۹ تا ۱۶۰)

(رایمین ایرانی)

گزینه «۲»

بررسی سایر گزینه‌ها:

۱) نوع بارندگی: کیفی اسمی

۳) میزان بارندگی: کمی پیوسته

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۵۹ تا ۱۶۰)

۴) دمای هوای کمی پیوسته

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۵۹ تا ۱۶۰)

(محمد بهادری)

گزینه «۱» آزمون وی ای پی

$$n(S) = 6 \times 6 = 36$$

مجموع دو تاس $= 7$

B = ۷

$$\Rightarrow A = \{(1, 6), (6, 1), (2, 5), (5, 2), (3, 4), (4, 3)\}$$

$$\Rightarrow B = \{(2, 2), (2, 4), (2, 6), (4, 2), (4, 4), (4, 6), (6, 2), (6, 4), (6, 6)\}$$

ریاضی (۱)**۵۱ - گزینه «۲»**

احتمال غیرهمنگ بودن مهره‌ها برابر است با:

اولی سفید، دومی سیاه یا بالعکس

$$P(A) = 2 \times \frac{2}{(k+2)} \times \frac{k}{(k+2)} = \frac{48}{100}$$

$$\Rightarrow \frac{4k}{(k+2)^2} = \frac{12}{25} \Rightarrow 25k = 12(k+2)^2$$

$$\Rightarrow 3k^2 - 13k + 12 = 0 \Rightarrow (3k-4)(k-3) = 0 \Rightarrow k = \frac{4}{3} \text{ یا } k = 3$$

مقدار $k = 3$ قابل قبول است.

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۴۶ تا ۱۴۷)

۵۲ - گزینه «۳»

(مهندسی ملارمفانی)

ابتدا تعداد حالت‌های ممکن برای مجموع دو عدد رو شده در پرتاب دو تاس را

در نظر می‌گیریم:

Mجموع دو تاس (X)	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷	۸	۹	۱۰	۱۱	۱۲
تعداد حالت‌ها	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۵	۴	۳	۲	۱	

با توجه به جدول بالا، می‌توان نوشت:

$$P_1 = \frac{3+2+1}{36} = \frac{6}{36} \quad \text{«۱: گزینه «۱»»}$$

$$P_2 = \frac{4+3+2+1}{36} = \frac{10}{36} \quad \text{«۲: گزینه «۲»»}$$

$$P_3 = \frac{2+5+4+1}{36} = \frac{12}{36} \quad \text{«۳: گزینه «۳»»}$$

$$P_4 = \frac{3+5+1}{36} = \frac{9}{36} \quad \text{«۴: گزینه «۴»»}$$

$$\Rightarrow P_3 > P_2 > P_4 > P_1$$

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۴۳)



(سراسری ریاضی فارج از کشور - ۸۶)

«۵۹- گزینه»

اگر A پیشامد آن باشد که لاقل یک بار رقم ۲ بیاید، A' پیشامد آن است

که رقم ۲ نیاید، بنابراین:

از 10 رقم ممکن، $\underbrace{2}$ نیامد

$$A' = \boxed{8} \boxed{9} \boxed{9} = 8 \times 9 \times 9$$



صفر و ۲ نمی‌تواند بیاید

$$S = \boxed{9} \boxed{10} \boxed{10} = 9 \times 10 \times 10$$



صفر نمی‌تواند بیاید

$$\Rightarrow P(A') = \frac{8 \times 9 \times 9}{9 \times 10 \times 10} = \frac{72}{100}$$

 $\Rightarrow P$ (رقم ۲ لاقل یک بار ظاهر شود)

$$= P(A) = 1 - P(A') = 1 - \frac{72}{100} = \frac{28}{100} = 0.28$$

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۴۳)

(ممدر بهیرابی)

«۶۰- گزینه»

مطابق متن کتاب درسی مجموعه‌ای از اعداد و ارقام اطلاعات را آمار می‌گویند

و مجموعه روش‌هایی که شامل جمع‌آوری اعداد و ارقام و سازماندهی و نمایش

و تفسیر و نتیجه‌گیری می‌شود را علم آمار می‌گویند.

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه ۱۵۲)

$$\Rightarrow n(B) = 9, (A \cap B) = \emptyset$$

$$P(A \cup B) = P(A) + P(B) = \frac{6}{36} + \frac{9}{36} = \frac{15}{36} = \frac{5}{12}$$

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۴۸ و ۱۴۹)

«۵۷- گزینه»

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: گروه خونی: کیفی اسمی

گزینه «۲»: سرعت خودرو: کمی پیوسته

گزینه «۴»: مراحل رشد انسان (نوزاد و ...)؛ کیفی ترتیبی

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۶۲ تا ۱۷۰)

(علی مرشد)

«۱- گزینه»

$$n(S) = \binom{6}{5} \times 5!$$

برای اینکه هر ۵ نفر در صندلی‌های متولی باشند، فقط دو حالت زیر را داریم:

۱) XXXX-۲) -XXXXبرای اینکه a و b کنار هم بنشینند، آن‌ها را یک بسته درنظر می‌گیریم که خودبه $2!$ جایه‌جا می‌شوند؛ حال 4 شیء متمایز داریم که به $4!$ حالت کنار هم قرار

می‌گیرند. احتمال این پیشامد برابر است با:

$$P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{2 \times 4! \times 2!}{6 \times 5!} = \frac{2 \times 2}{6 \times 5} = \frac{2}{15}$$

(آمار و احتمال) (ریاضی ا، صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۵۲)



اسکلتی به وسیله زردپی که طنابی محکم از جنس بافت پیوندی است، به استخوان متصل می‌شوند.

(دستگاه هرکتن) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۱۷، ۱۸ و ۱۹)

(امیررضا صدریکتا)

۶۳- گزینه «۳»

عبارات (الف) و (ب) و (د) صحیح هستند.

بررسی موارد:

(الف) همه پیکهای شیمیایی دارای گیرنده پروتئینی هستند که با اتصال به این گیرنده سبب تغییر شکل فضایی آن می‌شوند.

(ب) هورمون ضد ادراری و آلدوسترون باعث افزایش بازجذب آب از کلیه می‌شوند. ضد ادراری در هیپوتالاموس ساخته می‌شود اما از هیپوفیز پسین ترشح می‌شود.

(ج) دستگاه عصبی سمپاتیک و هورمون‌های بخش مرکزی غده فوق کلیه می‌توانند باعث افزایش ضربان قلب شوند. انتقال دهنده‌های عصبی آزاد شده توسط دستگاه عصبی سمپاتیک توسط غدد درون ریز ناحیه شکم ترشح نشده‌اند. (د) از ناحیه گردن هورمون‌های تیروئیدی، پاراتیروئیدی و کلسی‌تونین ترشح می‌شود و عبارت ذکر شده برای هورمون پاراتیروئیدی صادق است.

(تنظیم شیمیایی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۶، ۵۷ و ۵۸)

(سیاره براوی)

۶۴- گزینه «۳»

غده اپی‌فیز در بالا و جلوی برجستگی‌های چهارگانه قرار دارد، از طرف دیگر با توجه به شکل ۱۲ فصل ۴ کتاب درسی می‌توان گفت این غده در لبه پایینی بطن سوم (پشت تالاموس‌ها) واقع شده است. این غده، هورمون ملاتونین ترشح می‌کند که عملکرد آن به خوبی مشخص نیست، اما به نظر می‌رسد با تنظیم ریتم‌های شب‌روزی ارتباط داشته باشد.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: این گزینه درباره هورمون رشد بوده که از هیپوفیز پیشین ترشح می‌شود.

(ممدرسانی رمانی)

زیست‌شناسی (۲)

۶۱- گزینه «۲»

هیپوفیز داخل استخوان کف جمجمه قرار گرفته است. موارد «ب» و «د» در خصوص هیپوفیز صحیح می‌باشند.

بررسی موارد:

(الف) هورمون رشد روی افرادی که صفحات رشد در نزدیکی دو سر استخوان (نه در دو سر استخوان) آن‌ها بسته نشده است اثر داشته و سبب افزایش تقسیم یاخته‌های صفحات رشد می‌شود.

(ب) هیپوتالاموس می‌تواند دمای بدن را تنظیم کند. این غده با ترشح هورمون‌های مهار کننده و آزاد کننده روی هیپوفیز تأثیر می‌گذارد.

(ج) اکسی‌توسین از بخش پسین غده هیپوفیز ترشح می‌شود ولی اکسی‌توسین در هیپوتالاموس ساخته و در هیپوفیز پسین ذخیره می‌شود.

(د) هورمون محرك غده تیروئیدی می‌تواند فعالیت غدد تیروئیدی را زياد کرده و ميزان سوخت و ساز همه یاخته‌های زنده بدن را افزایش دهد.

(تنظیم شیمیایی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۵۶ و ۵۷)

(شهریور معمورعلی)

۶۲- گزینه «۳»

موارد (ب)، (ج) و (د) صحیح است.

(الف) گروهی از ماهیچه‌های اسکلتی مانند ماهیچه‌های اسکلتی حلق و ابتدای مری تحت تأثیر بخش پیکری دستگاه عصبی محیطی، در فعالیت غیررادی نقش ایفا می‌کنند.

(ب) بسیاری از ماهیچه‌ها به صورت جفت باعث حرکات اندام‌ها می‌شوند؛ زیرا ماهیچه‌ها فقط قابلیت انقباض دارند.

(ج) همه ماهیچه‌های اسکلتی، توسط بخش پیکری دستگاه عصبی محیطی، عصب‌دهی می‌شوند.

(د) همه ماهیچه‌های اسکلتی به استخوان متصل نبوده و باعث حرکت استخوان نمی‌شوند مانند بنداره خارجی مخرج. بنابراین تنها گروهی از ماهیچه‌های



گزینه «۴»: نوعی ماهیچه اسکلتی که برای انجام حرکاتی مانند شنا کردن ویژه شده است، ماهیچه اسکلتی نوع کند می باشد و همان طور که می دانیم یاخته های ماهیچه اسکلتی برخلاف یاخته های ماهیچه قلبی می توانند استراحتی پیوسته داشته باشند.

(ستکاه مرکنی) (زیست شناسی ۲، صفحه های ۱۶، ۲۲، ۳۵، ۴۰ و ۵۰)

(پسین منصوری مقدم)

«۶۷- گزینه «۱»

تارهای تند بیشتر انرژی خود را بی هوازی به دست می آورند و تولید لاكتیک اسید زیاد (تحریک گیرنده درد) دارند، این تارها دارای میوگلوبین (نوعی رنگدانه قرمز) کمتر اند پس ممکن نیست که قرمزتر دیده شوند.

گزینه «۲»: تارهای کند نقش اصلی را در شنا کردن دارند، این تارها دارای میوگلوبین (رنگدانه قرمز) زیادی اند. (درست و ممکن است).

گزینه «۳»: تارهای کند با ورزش زیاد می شوند، واضح است که سرعت انقباض و تجزیه ATP در تار کند کمتر است.

گزینه «۴»: در افراد کم تحرک تارهای تند بیشتر اند، توجه کنید که بسیاری از ماهیچه ها هر دو نوع تار را دارند و ممکن است در ماهیچه های تار تند دیده نشود.

(ستکاه مرکنی) (زیست شناسی ۲، صفحه های ۵ و ۱۵)

(محمد زارع)

«۶۸- گزینه «۴»

مطابق شکل ۵ صفحه ۴۱ کتاب درسی زیست شناسی ۲، بافت استخوانی اسفنجی بیشتر از بافت متراکم تحت تأثیر پوکی استخوان قرار می گیرد در حفرات نامنظم این بافت رگ های خونی وجود دارند که وظیفه اکسیژن رسانی و تغذیه یاخته ها را انجام می دهند.

گزینه «۲»: هیپوفیز پسین با آزادسازی هورمون ضد ادراری موجب افزایش باز جذب آب از کلیه می شود.

گزینه «۴»: یاخته های عصبی هیپوتالاموس دو هورمون اکسی توسمین و ضد ادراری را می سازند و در هیپوفیز پسین ذخیره می کنند.

(تنظیم شیمیابی) (زیست شناسی ۲، صفحه های ۱۳، ۱۵، ۵۶، ۵۷ و ۵۹)

(محمد رضا بهانشاھلو)

«۶۵- گزینه «۲»

گزینه «۲» صحیح می باشد. آلدوسترون و هورمون ضد ادراری، هر دو سبب افزایش باز جذب آب و در نتیجه کاهش حجم ادرار می شوند.

هورمون ضد ادراری در هیپوتالاموس ساخته شده و از هیپوفیز پسین ترشح می شود. هر دو هورمون با افزایش باز جذب حجم خون را بالا برد و فشار خون را افزایش می دهند.

(تنظیم شیمیابی) (زیست شناسی ۲، صفحه های ۵۶ و ۵۷)

(سید امیر منصور بوشنی)

«۶۶- گزینه «۲»

نوعی یاخته ماهیچه اسکلتی که انرژی خود را دیرتر از دست می دهد، ماهیچه اسکلتی نوع کند می باشد که می تواند بخشی از انرژی خود را به روش بی هوازی نیز به دست بیاورد. همان طور که می دانیم در طی تنفس بی هوازی مقداری لاكتیک اسید نیز تولید می شود که تجمع آن در ماهیچه ها باعث تحریک گیرنده های درد (نوعی گیرنده سازش ناپذیر) می گردد.

بررسی سایر گزینه ها:

گزینه «۱»: نوعی ماهیچه اسکلتی که با ورزش کردن به نوع دیگری از یاخته های ماهیچه ای تبدیل می شود ماهیچه اسکلتی نوع تند می باشد. توجه کنید که انقباض تمام ماهیچه های اسکلتی توسط اعصاب پیکری است.

گزینه «۳»: نوعی ماهیچه اسکلتی که در افراد کم تحرک به میزان بیشتری وجود دارد، ماهیچه اسکلتی نوع تند می باشد که انرژی خود را بیشتر به روش بی هوازی بدست آورده و بخشی از آن را نیز به روش هوازی تأمین می کند.



گزینه «۴»: در بیماری دوربینی، به علت کوچک شدن بیش از حد کره

چشم، تصویر اشیاء نزدیک در پشت شبکیه تشکیل می‌شود.

(موس) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۵ تا ۲۷)

(ممدر زارع)

با توجه به شکل ۱۴ صفحه ۱۰ کتاب زیست ۲، جلویی‌ترین لوب مخ پیشانی، عقیقی‌ترین لوب مخ لوب پس سری، بزرگ‌ترین لوب مخ لوب پیشانی و کوچک‌ترین لوب مخ لوب پس سری می‌باشد.

بررسی موارد:

گزینه «۱»: لوب پس سری با بخش کوچکی از مخچه در تماس است که همانند

جلویی‌ترین لوب مخ (لوب پیشانی) با لوب آهیانه دارای مرز مشترک هستند.

گزینه «۲»: لوب پس سری همانند لوب آهیانه (که با لوب پیشانی و

گیج‌گاهی دارای مرز است) نسبت به مرکز بلع در بصل النخاع دارای موقعیت بالاتری هستند.

گزینه «۳»: لوب پیشانی با دو لوب دیگر (آهیانه و گیج‌گاهی) و لوب پس

سری با دو لوب (گیج‌گاهی و آهیانه) در تماس و دارای مرز مشترک هستند.

گزینه «۴»: لوب گیج‌گاهی که با بخش بزرگی از مخچه در تماس است، با

لوب پس سری دارای مرز مشترک است، اما بزرگ‌ترین لوب مخ که لوب پیشانی می‌باشد، با لوب پس سری مرز مشترک ندارد.

(تنظیم عصبی) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۶ تا ۲۹)

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: مصرف نوشابه گازدار در کاهش تراکم استخوان نقش دارد، اما

این نوشابه‌ها موجب جلوگیری از رسوب کلسیم در استخوان‌ها نمی‌شوند، نوشیدنی‌های الکلی و دخانیات چنان نقشی ایفاء می‌کنند.

گزینه «۲»: سامانه هاورس (ساختار دارای دواير متحدم‌المرکز) مختص بافت

استخوانی متراکم است. بنای‌این تمامی یاخته‌های بافت اسفنجی (نه تعدادی) در خارج از سامانه هاورس (ساختار دارای دواير متحدم‌المرکز) قرار می‌گیرند.

گزینه «۳»: در انتهای برآمده استخوان‌های دراز مانند ران، بلافاصله در زیر

غضروف سر استخوان، دولایه بافت پیوندی پوشاننده سطح استخوان و سپس بافت استخوانی متراکم قرار دارد.

(سکله هرکتن) (زیست‌شناسی ۲، صفحه‌های ۲۹، ۳۰، ۳۱ و ۳۲)

(ممدر زارع)

۶۹ - گزینه «۳»

تفییر اندازه کره چشم در بیماری نزدیکبینی و دوربینی می‌تواند ایجاد شود

که طی آن پرتوهای نوری در جلو یا پشت شبکه متمنکر می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اگر سطح عدسی یا قرنیه کاملاً کروی یا صاف نباشد، پرتوهای

نور به طور نامنظم بهم می‌رسند و روی یک نقطه شبکیه متمنکر نمی‌شوند.

در نتیجه آن تصویر واضحی تشکیل نمی‌شود. عدسی جزء درونی‌ترین لایه چشم نمی‌باشد (عدسی جزء هیچ یک از لایه‌های چشم نیست).

گزینه «۲»: با افزایش سن، انعطاف‌پذیری عدسی چشم کاهش پیدا می‌کند

و تطبیق دشوار می‌شود. این حالت با کمک عینک‌های ویژه اصلاح می‌شود.

توجه کنید که قطر کره چشم در این بیماری ثابت می‌ماند.



بنابراین، از چهار عبارت داده شده، دو عبارت (ب) و (ت) درست‌اند.

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۱۶ تا ۱۷)

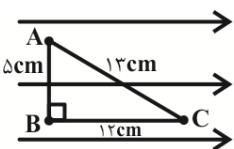
(سیدعلی میرنوری)

«۷۳- گزینهٔ ۴»

در مسیر AB چون عمود بر خط‌های میدان الکتریکی حرکت کرده‌ایم، انرژی پتانسیل الکتریکی آن تغییری نمی‌کند. در مسیر BC در حرکت به سمت پتانسیل‌های کمتر، انرژی پتانسیل الکتریکی ذره (با بار مثبت) کاهش می‌یابد.

بنابراین داریم:

$$\Delta U_E = -E|q|d = -10^5 \times 5 \times 10^{-6} \times 12 \times 10^{-2} = -0.06 \text{ J}$$



(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۱ تا ۲۳)

(بهنام رستمی)

«۷۴- گزینهٔ ۱»

ابتدا به کمک اصل کوانتیده بودن بار، بار ذره را به دست می‌آوریم:

(چون ذره الکترون از دست داده، بار آن مثبت می‌شود).

$$q = +ne = 8 \times 1 / 8 \times 10^{-19} = 12 / 8 \times 10^{-19} \text{ C}$$

از طرفی چون بار ذره مثبت است و بر بار مثبت در جهت میدان نیرو وارد

می‌شود و برای آن که ذره در اثر نیروی وزن سقوط نکند، جهت میدان و

در نهایت جهت نیرو باید به طرف بالا باشد.



فیزیک (۲)

«۷۱- گزینهٔ ۳»

(بهنام دیباخ اصل)

وقتی جسمی الکترون از دست می‌دهد، بار الکتریکی آن مثبت‌تر می‌شود؛

بنابراین داریم:

$$\Delta q = +ne \Rightarrow q_2 - q_1 = +ne$$

$$\frac{q_2 - \Delta q_1}{n = 12 \times 10^{12}} \rightarrow$$

$$-\Delta q_1 - q_1 = +12 \times 10^{12} \times (16 \times 10^{-18}) \Rightarrow -6q_1 = -12 \times 16 \times 10^{-8}$$

$$\Rightarrow q_1 = -32 \times 10^{-8} \text{ C} \Rightarrow q_1 = -0.32 \mu\text{C}$$

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲ تا ۵)

(مهندی شریفی)

«۷۲- گزینهٔ ۲»

الف) طبق رابطه $E = k \frac{|q|}{r^2}$ ، اندازه میدان الکتریکی در هر نقطه متناسب با

اندازه بار الکتریکی‌ای است که میدان الکتریکی را ایجاد می‌کند. (نادرست)

ب) طبق رابطه $\vec{E} = \frac{\vec{F}}{q_0}$ ، میدان الکتریکی کمیتی برداری است و یکای آن $\frac{N}{C}$

است. (درست)

پ) طبق رابطه $E = k \frac{|q|}{r^2}$ ، اندازه میدان الکتریکی در هر نقطه با مربع فاصله آن

نقطه از بار نسبت وارون دارد. (نادرست)

ت) طبق رابطه $\vec{E} = \left(\frac{1}{q_0}\right)\vec{F}$ ، جهت میدان الکتریکی در هر نقطه در جهت

نیروی وارد بر نقطه‌ای مثبت واقع در آن نقطه است. (درست)



(سعید اردام)

«۷۶- گزینه»

$$\frac{U}{C} = \lambda \quad (\text{I})$$

با توجه به فرض سؤال داریم:

$$U = \frac{1}{\epsilon} CV^2 \quad (\text{II})$$

می‌دانیم:

$$\xrightarrow{(\text{I}, \text{II})} \frac{1}{\epsilon} V^2 = \lambda \Rightarrow V = 4V$$

پس اختلاف پتانسیل دو سر خازن ۴ ولت است، چون پتانسیل الکتریکی صفحه

مشیت ۳ ولت است، پتانسیل الکتریکی صفحه منفی برابر ۱ - ولت خواهد شد.

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ ۵ ۳۴)

(سعید طاهری برومی)

«۷۷- گزینه»

$$V_2 = \frac{\delta}{4} V_1$$

اختلاف پتانسیل ۲۵ درصد افزایش یافته یعنی:

$$\frac{4d}{5} \text{ کم شده، پس:}$$

$$d_2 = d_1 - \frac{4d_1}{5} = \frac{d_1}{5} \Rightarrow \frac{d_2}{d_1} = \frac{1}{5}$$

برای محاسبه اندازه میدان الکتریکی بین صفحات خازن داریم:

$$E = \frac{V}{d} \Rightarrow E_2 = \frac{V_2}{V_1} \times \frac{d_1}{d_2} = \frac{5}{4} \times 5 \Rightarrow \frac{E_2}{E_1} = \frac{25}{4}$$

برای محاسبه ظرفیت خازن داریم:

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d} \Rightarrow \frac{C_2}{C_1} = \frac{d_1}{d_2} = 5$$

به کمک رابطه $F_E = E|q|$ بزرگی میدان را بدست می‌آوریم:

$$F_E = mg \Rightarrow E|q| = mg$$

$$\Rightarrow E = \frac{mg}{|q|} = \frac{3 / ۸۴ \times ۱۰^{-۱۶} \times ۱۰}{۱۲ / ۸ \times ۱۰^{-۱۹}} = ۳ \times ۱۰^۳ \text{ N/C}$$

و در نهایت به کمک رابطه زیر، اندازه اختلاف پتانسیل بین دو نقطه A و B را

بدست می‌آوریم:

$$E = \frac{|\Delta V|}{d} \Rightarrow |\Delta V| = Ed = 3 \times 10^3 \times 0 / 1 = 300 \text{ V}$$

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۳۰ ۵ ۱۰ ۱۸)

(معصومه افضلی)

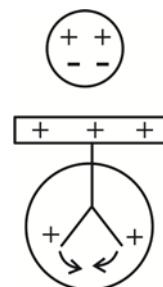
«۷۸- گزینه»

با توجه به این که بار الکتریکی رسانا در سطح خارجی آن توزیع می‌شود پس از

تماس گوی با ظرف فلزی تمام بار گوی به ظرف داده شده و گوی خنثی

می‌شود. با نزدیک کردن گوی به یک الکتروسکوپ باردار، بار در گوی خنثی القا

شده و ورقه‌های الکتروسکوپ شروع به بسته شدن می‌کنند.



(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۵ ۲۷)



از طرف دیگر، بار الکتریکی خازنی که از مولد جدا شده، ثابت است؛ بنابراین با

$$\text{استفاده از رابطه } U = \frac{Q^2}{2C} \text{ و با توجه به این که با افزایش ظرفیت خازن، انرژی}$$

آن کاهش می‌یابد، به صورت زیر U_1 را می‌یابیم؛ (انرژی ثانویه خازن کاهش

می‌یابد).

$$\begin{aligned} U &= \frac{Q^2}{2C} \xrightarrow{Q_1=Q_2} \frac{U_2}{U_1} = \frac{C_1}{C_2} \xrightarrow{U_2=U_1-300(\mu J)} \\ &\quad \frac{C_1=1}{C_2=4} \\ \frac{U_1-300}{U_1} &= \frac{1}{4} \Rightarrow 4U_1 - 1200 = U_1 \Rightarrow 3U_1 = 1200 \\ \Rightarrow U_1 &= 400\mu J \end{aligned}$$

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ و ۳۴)

(بینانیه دیباخ اصل)

«۳» - گزینه «۳»

$$C = \frac{Q}{V} \Rightarrow Q = CV \quad (*)$$

طبق رابطه ظرفیت خازن داریم:

$$\Delta Q = Q_2 - Q_1 \xrightarrow{(*)} \Delta Q = CV_2 - CV_1$$

$$\Delta Q = C \times \Delta V \Rightarrow C = \frac{\Delta Q}{\Delta V} = \frac{12 \times 10^{-6}}{6} = 2 \times 10^{-6} F = 2\mu F$$

توجه کنید که اندازه ظرفیت خازن به بار و اختلاف پتانسیل دو سر خازن بستگی ندارد.

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ و ۳۴)

در نتیجه نسبت تغییرات انرژی پتانسیل الکتریکی ذخیره شده در خازن را

می‌توان به دست آورد:

$$U = \frac{1}{2} CV^2 \Rightarrow \frac{U_2}{U_1} = \frac{C_2}{C_1} \times \left(\frac{V_2}{V_1} \right)^2 = 5 \times \frac{25}{16} = \frac{125}{16}$$

(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ و ۳۴)

«۴» - گزینه «۴»

(سعید طاهری بروجنی)

طبق نمودارها کمیت V و ثابت $a \propto V^2$ و $b = c$ است.

بررسی رابطه کمیت‌های داده شده با تغییر اختلاف پتانسیل الکتریکی:

$$Q = CV \Rightarrow Q \propto V$$

تغییر بار:

$$E = \frac{V}{d} \Rightarrow E \propto V$$

تغییر میدان:

$$U = \frac{1}{2} CV^2 \Rightarrow U \propto V^2$$

تغییر انرژی پتانسیل:

تغییر ظرفیت خازن: چون ظرفیت خازن تنها تابع مشخصات ساختاری خازن

$$\text{ثابت} = C$$

می‌باشد، ظرفیت خازن ثابت می‌ماند.

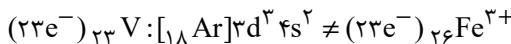
(الکتریسیته ساکن) (فیزیک ۲، صفحه‌های ۲۸ و ۳۴)

«۵» - گزینه «۵»

ابتدا باید مشخص کنیم با وارد کردن دی الکتریک بین صفحه‌های خازن، ظرفیت

آن چند برابر می‌شود. چون A و d ثابت‌اند، با استفاده از رابطه زیر داریم:

$$C = \kappa \epsilon_0 \frac{A}{d} \xrightarrow{A_1=A_2, d_1=d_2} \frac{C_1}{C_2} = \frac{\kappa_1}{\kappa_2} \xrightarrow{\kappa_1=1, \kappa_2=4} \frac{C_1}{C_2} = \frac{1}{4}$$



(شیمی - صفحه‌های ۱۶ تا ۱۹)

(قارئ باقراط)

۸۵ - گزینه «۳»

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: واکنش پذیری Fe کمتر از Zn است؛ بنابراین روی در این واکنش به دلیل واکنش پذیری بیشتر به صورت کاتیون باقی می‌ماند و واکنش انجام ناپذیر است.

گزینه «۲»: معادله موازن شده واکنش ترمیت به صورت زیر است:

$$2Al(s) + Fe_2O_3(s) \rightarrow Al_2O_3(s) + 2Fe(l)$$

$$\frac{\text{ضریب استوکیومتری آهن}}{2} = \frac{2}{1} = 2$$

ضریب استوکیومتری آهن (III) اکسید

گزینه «۴»: برای استخراج فلز آهن از Fe_2O_3 می‌توان از واکنش Fe_2O_3 با فلز سدیم یا عنصر کربن بهره برد. واکنش پذیری فلزهای طلا و نقره از آهن کمتر است و برای استخراج آهن مناسب نیست.

(شیمی - صفحه‌های ۱۹ تا ۲۳ و ۲۵)

(امیر هاتمیان)

۸۶ - گزینه «۳»

$$\frac{\text{مقدار ماده خالص}}{\text{مقدار کل}} \times 100 = \text{درصد خلوص}$$

سنگ معدن 100 kg = سنگ معدن 1ton

$$81/2 = \frac{x}{100} \times 100 \Rightarrow x = 812 \text{ kg } Fe_3O_4$$

$1\text{mol } Fe_3O_4 \sim 3\text{mol Fe}$

$$? \text{kg Fe} = 812 \text{ kg } Fe_3O_4 \times \frac{100 \text{ g } Fe_3O_4}{1 \text{ kg } Fe_3O_4} \times \frac{1 \text{ mol } Fe_3O_4}{232 \text{ g } Fe_3O_4}$$

$$\times \frac{3 \text{ mol Fe}}{1 \text{ mol } Fe_3O_4} \times \frac{56 \text{ g Fe}}{1 \text{ mol Fe}} \times \frac{1 \text{ kg Fe}}{100 \text{ g Fe}}$$

$$= 588 \text{ kg Fe}$$

$$\frac{\text{مقدار عملی فراورده}}{\text{مقدار نظری فراورده}} \times 100 = \text{بازده درصدی واکنش}$$

$$= \frac{264/6}{588} \times 100 = \% 45$$

(شیمی - صفحه‌های ۲۲ تا ۲۵)

شیمی (۲) - نکاه به آینده

۸۱ - گزینه «۱»

قلع چکش خوار است، اما زرمانیم شکننده است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۲»: سرب و زرمانیم هر دو دارای سطح صیقلی هستند.

گزینه «۳»: قلع و کربن هردو جریان برق را از خود عبور می‌دهند.

گزینه «۴»: سرب و قلع هر دو فلز و رسانای گرما هستند.

(شیمی - صفحه‌های ۷ تا ۹)

۸۲ - گزینه «۲»

دومین عنصر گروه ۱۴ جدول دوره‌ای، سیلیسیم است که رسانایی الکتریکی

کمی دارد و در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون به اشتراک می‌گذارد.

(شیمی - صفحه‌های ۷ تا ۹)

۸۳ - گزینه «۱»

شكل از چپ به راست به ترتیب مربوط به واکنش فلزهای لیتیم، سدیم و پتاسیم با گاز کلر است. فلزهای لیتیم، سدیم و پتاسیم، متعلق به فلزات قلیایی و به ترتیب در دوره‌های دوم، سوم و چهارم جدول تناوبی قرار دارند.

بررسی برخی گزینه‌ها:

گزینه «۲»: در شکل (الف)، فلز لیتیم (Li_3) با گاز کلر واکنش می‌دهد و

به Li^+ با آرایش الکترونی $1s^2$ تبدیل می‌شود و به آرایش هشت‌تایی

نمی‌رسد. آزمون وی ای بی

گزینه «۴»: عنصر مربوط به شکل (پ)، فلز پتاسیم است و دارای شعاع اتمی بزرگ‌تری نسبت به دیگر فلزات موجود در شکل می‌باشد و آسان‌تر

الکترون از دست می‌دهد.

(شیمی - صفحه‌های ۱۰ تا ۱۳)

۸۴ - گزینه «۱»

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: چون زیرلایه d ، $\text{Gنجایش } d$ و 9 الکترون را ندارد، پس فقط

نوع گنجایش مختلف دارد: $d^1, d^2, d^3, d^5, d^6, d^7, d^8, d^{10}$.

گزینه «۲»: تمام کاتیون‌های دسته d رنگی نمی‌باشند؛ زیرا برای مثال فلز اسکاندیم (Sc^{21}) با تشکیل یون به آرایش پایدار گاز نجیب آرگون رسیده و

همانند پتاسیم و کلسیم، محلول آبی فاقد رنگ معین تولید می‌کنند.

گزینه «۳»: آرایش الکترونی ذکر شده فقط می‌تواند مربوط به کاتیون پایدار یک فلز دسته d باشد و نمی‌توان آن را به اتم دسته d نسبت داد، زیرا زیرلایه $4s$ در آن الکترون ندارد؛ در حالی که زیرلایه $3d$ اشغال شده است.

گزینه «۴»: برابر بودن شمار الکترون‌ها بین دو گونه به معنای یکسان بودن آرایش الکترونی آن‌ها نیست. برای مثال:



(ایمان هسین بنادر)

۹۰ - گزینه «۲»

بررسی عبارت‌های نادرست:

«پ» برای این منظور، گاز خروجی را از روی کلسیم اکسید عبور می‌دهند.



«ت» در برج تنقییر جزء به جزء نفت خام، دما از پایین به بالا کاهش می‌یابد.

(شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)

شیمی (۲) - سوالات آشنا

(کتاب اول)

۹۱ - گزینه «۳»دمای جوش آلکانی راست زنجیر که نسبت جرم مولی آن به جرم کربن موجود در یک مول از آن برابر $\frac{1}{2}$ است، از دمای اتاق بیشتر است:

$$\frac{\text{جرم مولی}}{\text{C}} = \frac{14n+2}{12n} = \frac{12}{10} \Rightarrow 14n+20 = 144n$$

$$\Rightarrow 4n = 20 \Rightarrow n = 5 \Rightarrow \text{C}_5\text{H}_{12}$$

 نقطه جوش پنتان $C < 25^{\circ}\text{C}$ دمای اتاق

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: آلکان‌ها سیرشده هستند لذا تمایل چندانی به شرکت در واکنش‌های شیمیابی ندارند. این ویژگی باعث شده تا میزان سمی بودن آن‌ها کاهش یابد.

گزینه «۲»: در آلکان‌ها هر اتم کربن از طریق چهار پیوند اشتراکی به چهار اتم دیگر (کربن C یا هیدروژن H) متصل است چون می‌تواند هم به صورت شاخه‌دار و هم راست زنجیر باشد.

گزینه «۴»: نافطبی بودن آلکان‌ها باعث شده تا از آن‌ها برای حفاظت فلزات استفاده کنند.

(شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)

(کتاب اول)

۹۲ - گزینه «۴»اتین با فرمول مولکولی C_2H_2 ساده‌ترین آلکین و پروپین دومین عضو خانواده آلکین‌ها است.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه‌های «۱» و «۲»: اتن با فرمول مولکولی C_2H_4 ساده‌ترین آلکین و پروپین دومین عضو خانواده آلکین‌ها است.گزینه «۳»: متان با فرمول مولکولی CH_4 ساده‌ترین آلکان و پروپین دومین عضو خانواده آلکین‌ها است.

(شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)

(قاره‌ر باقاری)

عبارت‌های (آ)، (ب) و (ت) درست هستند. در عبارت (آ) واژه با فرمول تقریبی $\text{C}_{18}\text{H}_{38}$ و گریس با فرمول تقریبی $\text{C}_{25}\text{H}_{52}$ است. هرچه تعداد اتم‌های کربن بیشتر باشد، نقطه جوش بیشتر می‌شود. عبارت‌های (ب) و (ت) با توجه به نمودار با هم بیندیشیم صفحه ۳۵ کتاب درسی صحیح است.

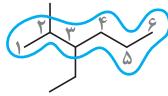
تنها عبارت (پ) نادرست است، زیرا آلانهایی که تعداد اتم کربن آن‌ها کمتر از ۵ اتم است، در شرایط ذکر شده گاز بوده و امکان حفاظت ندارند. (شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)

(قاره‌ر باقاری)

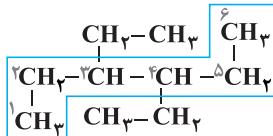
۸۸ - گزینه «۱»

بررسی گزینه‌ها:

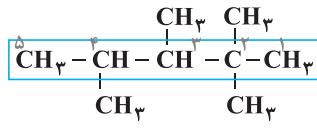
آ: نادرست؛ ۳ - اتیل - ۲ - متیل هگزان



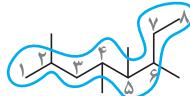
ب): نادرست؛ ۴ - دی‌اتیل هگزان



پ): نادرست؛ ۲، ۳، ۴ - تترا متیل پنتان



ت): درست؛ ۲، ۴، ۵، ۶ - تترا متیل اوکتان



(شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)

(ممدر وزیری)

۸۹ - گزینه «۱»

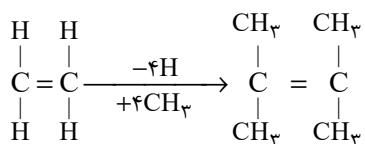
بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۲»: گشتاور دو قطبی آلکان‌ها در حدود صفر است و با افزایش شمار اتم‌های کربن تغییر نمی‌کند.

گزینه «۳»: واژه ماده‌ای چستنده‌تر از گریس است.

گزینه «۴»: در دمای 22°C و فشار یک اتمسفر، چهار آلکان اول به حالت گازی یافت می‌شوند.

(شیمی - ۲ - صفحه‌های ۳۷ تا ۴۷)



تعداد پیوند اشترانکی آلکن‌ها

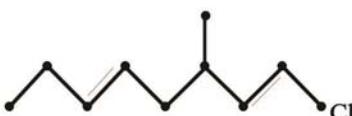
(شیمی - صفحه‌های ۵۰ و ۵۱)

(کتاب اول)

۹۶ - گزینه «۴»

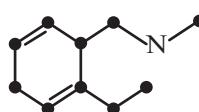
بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»:



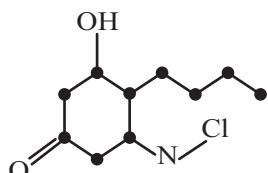
دارای ۱۵ اتم هیدروژن است.

گزینه «۲»:



دارای ۱۷ اتم هیدروژن است.

گزینه «۳»:



دارای ۱۸ اتم هیدروژن است.

گزینه «۴»:



دارای ۲۰ اتم هیدروژن است.

راحل دوم:

برای به دست آوردن تعداد هیدروژن از فرمول زیر استفاده می‌کیم:

$$-(\text{تعداد N}) + 2 \times (\text{تعداد C}) + 1 \times (\text{تعداد O}) - 2$$

-(تعداد هالوژن) $\times 1$ - (تعداد پیوند دوگانه و حلقه) $\times 4$

(تعداد پیوند سه‌گانه) $\times 6$

$$2 \times \underbrace{\text{C}_9}_{\text{تعداد}} + 2 \times \underbrace{\text{N}^0}_{\text{تعداد}} - 2 = \text{تعداد هیدروژن}$$

(کتاب اول)

گاز اتن (اتیلن) با فرمول مولکولی C_2H_4 نخستین عضو خانواده آلکن‌ها است که از آن در کشاورزی به عنوان عمل آورنده استفاده می‌شود.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در بین آلکان‌های راست زنجیر مایع در دما و فشار اتفاق، کمترین نقطه جوش مربوط به پنتان (C_5H_{12}) می‌باشد که نسبت اتم‌های H به

$\frac{\text{تعداد اتم‌های H}}{\text{تعداد اتم‌های C}} = \frac{12}{5} = 2 \frac{4}{5}$ در آن به صورت مقابل است:

گزینه «۲»: تفاوت مجموع شمار اتم‌ها در واحدهای فرمول آلکان، آلکین یا آلکین با عرض بعدی خانواده خود برابر با ۳ است. مثال:

آلکان	آلکین	آلکین
$\text{CH}_4 \rightarrow 5$ اتم	$\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow 6$ اتم	$\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow 4$ اتم
$\text{C}_4\text{H}_8 \rightarrow 8$ اتم	$\text{C}_3\text{H}_6 \rightarrow 6$ اتم	$\text{C}_3\text{H}_4 \rightarrow 7$ اتم
$18 - 5 = 13$	$9 - 6 = 3$	$7 - 4 = 3$
اختلاف	اختلاف	اختلاف

گزینه «۳»: ورود بخارهای بنزین به شش‌ها از انتقال گازهای تنفسی در شش‌ها جلوگیری کرده و نفس کشیدن دشوار می‌شود.

(شیمی - صفحه‌های ۳۲ تا ۳۳)

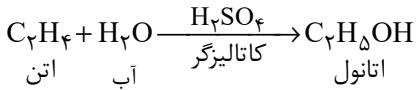
(کتاب اول)

شكل نمایی از واکنش تکه گوشت چرب با بخار برم را نشان می‌دهد با توجه به این که واکنش، چربی موجود در گوشت را نشان می‌داند می‌توان نتیجه گرفت مولکول چربی موجود در این گوشت سیرینشده است و رفتار رفتار بخار برم بی‌رنگتر می‌شود. این روش یکی از روش‌های شناسایی آلکن‌ها از آلکان‌ها است.

(شیمی - صفحه‌های ۳۱ و ۳۲)

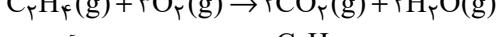
(کتاب اول)

در مقیاس صنعتی از واکنش گاز اتن (C_2H_4) با آب در حضور کاتالیزگر اسیدی برای تولید الکل دو کربنی (اتانول) که بی‌رنگ و فرار استفاده می‌شود:



بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: از سوختن کامل هر مول از آن ۴ مول فراورده گازی تولید می‌شود.



گزینه «۲»: اتن با فرمول مولکولی C_2H_4 ، نخستین عضو خانواده آلکن‌ها است و هر مولکول آن نسبت به مولکول بنزن با فرمول C_6H_6 (سر گروه ترکیبات آروماتیک) ۲ عدد هیدروژن کمتر دارد.

گزینه «۳»: از جایگزینی همه اتم‌های هیدروژن آن با گروههای متیل مولکولی با ۱۸ پیوند اشترانکی به وجود می‌آید.





گزینه «۲» در میان بنزین، نفت سفید و گازوئیل، بیشترین میزان فرار بودن متعلق به بنزین است.

گزینه «۴»: میزان نفت کوره موجود در نفت سنگین بیشتر از نفت سبک است.

(شیمی ۲ - صفحه‌های ۴۳ و ۴۵)

(کتاب اول)

۹۹- گزینه «۲»

الف) سوختن زغال سنگ نسبت به بنزین، سبب ورود مقدار بیشتر آلینده به هواکره و تشدید اثر گلخانه‌ای می‌شود.

ب) طی سوختن زغال سنگ فراورده‌های متنوع‌تری (CO₂, SO₂, NO₂, CO, H₂O) نسبت به سوختن بنزین (CO₂, CO, H₂O) تولید می‌شود.

پ) به ازای هر کیلوژول انرژی تولید شده از سوختن زغال سنگ و بنزین، مقدار کربن دی‌اکسید آزاد شده از زغال سنگ بیشتر است.

(شیمی ۲ - صفحه ۴۶)

(کتاب اول)

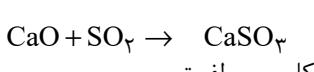
۱۰۰- گزینه «۲»

گرمای آزاد شده به ازای سوختن یک گرم زغال سنگ و بنزین به ترتیب برابر با ۳۰ و ۴۸ کیلوژول است که داریم:

زغال سنگ > بنزین: گرمای آزاد شده به ازای سوختن یک گرم بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در سوختن زغال سنگ همه فراورده‌های حاصل از سوختن بنزین (یعنی CO₂, H₂O و CO) نیز وجود دارد.

گزینه «۳»: برای به دام انداختن گاز SO₂ خارج شده از نیروگاه‌ها می‌توان از آهک (CaO) یا همان کلسیم اکسید استفاده کرد.



گزینه «۴»: نفت سفید که به عنوان سوخت هواپیما کاربرد دارد مخلوطی از آلkan‌هایی با ده تا پانزده اتم کربن است.

$$\begin{array}{c} \times \\ 2 \\ \hline -1 \times 1 = 15 \end{array}$$

تعداد پیوند دوگانه و حلقه

$$\begin{array}{c} 2 \times \\ 10 + 2 + 1 \times 1 = 22 \\ \hline \text{C} \end{array}$$

تعداد هالوژن

$$\begin{array}{c} -2 \times \\ 3 = 17 \end{array}$$

تعداد پیوند دوگانه و حلقه

$$\begin{array}{c} 2 \times \\ 10 + 2 + 1 \times 1 = 22 \\ \hline \text{C} \end{array}$$

تعداد هالوژن

$$\begin{array}{c} -2 \times \\ 2 = 18 \end{array}$$

تعداد پیوند دوگانه و حلقه

$$\begin{array}{c} 2 \times \\ 9 + 2 = 20 \\ \hline \text{C} \end{array}$$

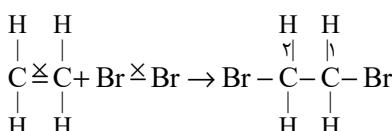
تعداد هالوژن

تعداد هیدروژن در ترکیب گزینه «۴» از بقیه بیشتر است.

(شیمی ۲ - صفحه‌های ۳۳ و ۳۵)

(کتاب اول)

۹۷- گزینه «۴»



۱، ۲- دی بروموماتان

طی این واکنش «۱، ۲- دی بروموماتان» تولید می‌شود و این واکنش برای شناسایی آلکن‌ها از هیدروکربن‌های سیرشده است؛ بنابراین همه آلکن‌ها در این واکنش شرکت می‌کنند و طی آن رنگ قرمز محلول از بین می‌رود و بر رنگ می‌شود.

(شیمی ۲ - صفحه ۴۱)

(کتاب اول)

۹۸- گزینه «۳»

مرحله پالایش نفت خام پس از جدا کردن نمک‌ها، اسیدها و آب از آن می‌باشد. بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: بیش از نیمی از نفت سنگین کشورهای عربی را نفت کوره تشکیل می‌دهد.



(شیمی ۲ - صفحه‌های ۴۶ و ۴۷)



$$\text{چون } \frac{-9}{4} = x \text{ سمت چپ معادله } 2x + 4 = \sqrt{3x + 7} \text{ را منفی می‌کند پس}$$

فقط $x = -1$ قابل قبول است. بنابراین معادله جواب دیگری ندارد.

(هنرسه تعلیلی و بیر) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۷ و ۵۸)

(آرمان پلای فردا)

«گزینه ۱» ۱۰۳

$$\begin{aligned} CN \parallel AD &\xrightarrow{\text{تالس}} \frac{AN}{AP} = \frac{CD}{PD} \\ AB \parallel PD &\xrightarrow{\text{تشابه}} \frac{AM}{MP} = \frac{AB}{PD} \end{aligned}$$

$$\frac{AB=CD}{\frac{AN}{AP} = \frac{AM}{MP}} \Rightarrow \frac{AN}{MP} = \frac{AM+4}{AM+16} = \frac{AM}{16}$$

$$AM^2 + 16AM = 16AM + 64 \Rightarrow AM = 8$$

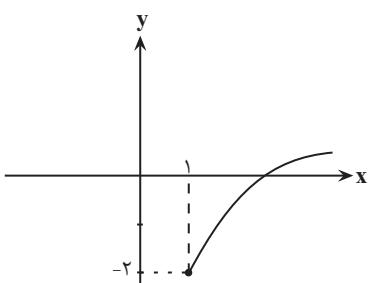
(هنرسه) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۱ و ۵۲)

(محمد بهرامی)

«گزینه ۴» ۱۰۴

برای رسم نمودار تابع $y = \sqrt{x}$ کافی است نمودار $g(x)$ را یک واحد به

راست و سپس ۲ واحد به پایین منتقل کنیم.



(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۱ و ۵۲)

(محمد بهرامی)

«گزینه ۴» ۱۰۱

ماکریم مقدار تابع درجه دوم همان عرض رأس سه‌می است. بنابراین:

$$x_8 = \frac{-4}{2x(-3)} = \frac{2}{3}$$

$$f\left(\frac{2}{3}\right) = -3\left(\frac{2}{3}\right)^2 + 4\left(\frac{2}{3}\right) - 1 = -\frac{4}{3} + \frac{8}{3} - 1 = \frac{1}{3}$$

(هنرسه تعلیلی و بیر) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۸ و ۱۹)

(رامین ایرانی)

«گزینه ۴» ۱۰۴

$$x = -1 \Rightarrow -2 - \sqrt{-3 - \alpha} = -4 \Rightarrow \sqrt{-3 - \alpha} = 2$$

$$\begin{aligned} \text{توان ۲} \rightarrow -3 - \alpha &= 4 \Rightarrow \alpha = -7 \Rightarrow 2x + 4 = \sqrt{3x + 7} \\ \text{طرفین به توان ۲} \rightarrow 4x^2 + 16x + 16 &= 3x + 7 \\ \Rightarrow 4x^2 + 13x + 9 &= 0 \end{aligned}$$

با توجه به این که $a + c = 13$ است، پس جواب‌های معادله فوق برابر

است با:

$$\begin{cases} x = -1 \\ x = \frac{-c}{a} = \frac{-9}{4} \end{cases}$$



«۱۰۵- گزینه»

با توجه به گزینه‌ها، چون مختصات نقطه $(2,0)$ در معادله تابع f صدق می‌کند، پس

مختصات نقطه $(0,2)$ در معادله f^{-1} صدق خواهد کرد. بنابراین نمودار تابع f^{-1}

از نقطه $(0,2)$ می‌گذرد.

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۷ تا ۶۴)

(علی مرشد)

$$f(-\sqrt{3}) = [-\sqrt{3}] + \left[\frac{-\sqrt{3}}{-\sqrt{3}+1} \right]$$

$$= [-1/2] + [2/4] = -2 + 2 = 0$$

برای محاسبه حدود عدد $\frac{-\sqrt{3}}{-\sqrt{3}+1}$ را به طور تقریبی برابر $-1/2$

در نظر می‌گیریم:

«۱۰۶- گزینه»

(رضا سیدنیفی)

$$\frac{-1/2}{-1/2+1} = \frac{-1/2}{-1/2} = \frac{1/2}{1/2} = \frac{1/2}{1/2} \simeq 2/4$$

اگر وارون یک تابع، خود یک تابع باشد، آنگاه تابع یک به یک است، پس f

باید یک به یک باشد.

از آنجا که نمودار تابع f یک سهمی است، برای یک به یک بودن، بازه (a,b)

نیاید شامل رأس سهمی باشد.

$$x = -\frac{(-7)}{2 \times (2)} = \frac{7}{4} = 1.75$$

از بین گزینه‌ها، تنها گزینه (3) شامل رأس سهمی نمی‌باشد.

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۷ تا ۶۴)

(رامین ایرانی)

«۱۰۶- گزینه»

چون نمودار تابع $y = ax + b$ از نقاط $(1,2)$ و $(0,4)$ می‌گذرد پس مختصات آنها

در معادله تابع صدق می‌کند.

$$\begin{cases} 4 = a(0) + b \Rightarrow b = 4 \\ 2 = a(1) + b \xrightarrow{b=4} a = -2 \end{cases} \Rightarrow f(x) = -2x + 4$$



«۱۰۸- گزینه ۲»

$$D_f \cap D_g = \{-1, 0\}$$

بنابراین:

$$((g-f) \cdot g)(-1) = (g(-1) - f(-1)) \cdot g(-1) = (-1 - 0) \times 2(-1) = 2$$

$$((g-f) \cdot g)(0) = (g(0) - f(0)) \cdot g(0) = (0 - 1) \times 2(0) = -2$$

$\Rightarrow (g-f) \cdot g = \{(-1, 2), (0, -2)\}$ است. \Rightarrow بیشترین مقدار تابع برابر -2 است.

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۵ تا ۷۰)

(رفه سید تقی)

مخرج کسر $\frac{f(x)}{g(x)}$ نباید صفر باشد، بنابراین x های متعلق به بازه $[0, 3]$ که به

از آنها $g(x) = 0$ است، قابل قبول نیستند.

برای این که $0 \geq \frac{f(x)}{g(x)}$ باشد، باید $f(x)$ و $g(x)$ هم علامت یا $f(x) = 0$ باشد.

بنابراین x های متعلق به بازه $(-\infty, -2)$ که به از آنها $f(x)$ و $g(x)$

هم علامت نیستند ($f(x)$ مثبت و $g(x)$ منفی است) قابل قبول نیستند.

$$[-2, 0) \cup (3, +\infty)$$

پس مقادیر قابل قبول برای x عبارتند از:

(تابع) (ریاضی ۳، صفحه‌های ۶۵ تا ۷۰)

(محمد بهیرابی)

«۱۱۰- گزینه ۱»

$$f = \{(2, 10), (3, -2), (4, 4)\}$$

(علی مرشد)

«۱۰۹- گزینه ۳»

$$f - g = \{(2, 10 - 4), (3, -2 - 4)\} = \{(2, 6), (3, -6)\}$$

$$f \times g = \{(2, 32), (3, -2)\}$$

$$D_f : 1 - x^2 \geq 0 \Rightarrow x^2 \leq 1 \Rightarrow -1 \leq x \leq 1$$

$$D_g = \{-3, -1, 0\}$$



$d = \sqrt{x_M^2 + y_M^2}$

$$\frac{2f-g}{f \times g} = \left\{ \left(2, \frac{3}{25} \right), (3, 2) \right\}$$

پس داریم:

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۶۵ و ۷۰)

$$d = \sqrt{x_M^2 + y_M^2} = \sqrt{(-3)^2 + (-4)^2} = 5$$

(هنرسه تحلیلی و بیری) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۶۵ و ۷۰)

ریاضی (۲)-آشنا

(کتاب اول)

«۴-گزینه» ۱۱۲

(کتاب اول)

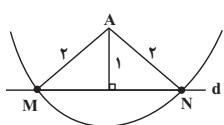
«۲-گزینه» ۱۱۱

مطلوب شکل، نقاطی که از A به فاصله ۲ هستند روی کمانی به شعاع ۲ و به مرکز

با توجه به اینکه مختصات نقطه برخورد دو خط در هر یک از معادلات خطها صادق

می‌باشد که این مکان خط d را تنها در دو نقطه قطع کرده است.

است، اگر نقطه برخورد را M بنامیم، داریم:



$$\begin{cases} y_M = 3x_M + 5 \\ 2x_M + y_M = -10 \end{cases} \Rightarrow x_M = -3, y_M = -4 \Rightarrow M(-3, -4)$$

(هنرسه) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۴۶ و ۴۷)



(کتاب اول)

«۱۱۵-گزینه»

چون اعداد ۲ و a از دامنه تابع $f(x)$ حذف شده‌اند، پس قطعاً ریشه‌های مخرج بوده‌اند.

$$x^2 - 3x + b = 0 \xrightarrow{x=2} 2^2 - 3 \times 2 + b = 0 \Rightarrow b = 6 - 4 = 2$$

حال عبارت مخرج را تجزیه می‌کنیم تا a را نیز بیابیم:

$$x^2 - 3x + 2 = 0 \Rightarrow (x-1)(x-2) = 0 \Rightarrow x = 1, 2 \Rightarrow a = 1$$

حال عبارت خواسته شده را می‌بایبیم:

$$\left[\frac{3a}{b} \right] + \left[-\frac{a}{b} \right] = \left[\frac{3 \times 1}{2} \right] + \left[-\frac{1}{2} \right] = \left[\frac{3}{2} \right] + \left[-\frac{1}{2} \right] = 1 - 1 = 0$$

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۴۸ تا ۵۶)

(کتاب اول)

«۱۱۶-گزینه»

با توجه به داشتن دو زوج مرتب با عرض‌های یکسان ۲ و دو زوج مرتب با عرض‌های

یکسان صفر داریم:

$$\begin{aligned} b^2 - 1 = 3 &\Rightarrow b^2 = 4 \Rightarrow |b| = 2 \\ a^2 - 8 = 1 &\Rightarrow a^2 = 9 \Rightarrow |a| = 3 \end{aligned}$$

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۷ تا ۶۴)

(کتاب اول)

«۱۱۳-گزینه»

در مثلث قائم‌الزاویه ABH طبق قضیه فیثاغورس داریم:

$$AH^2 + HB^2 = AB^2 \Rightarrow AH^2 = (12)^2 - (11)^2 = 23$$

از طرفی طبق روابط طولی در مثلث قائم‌الزاویه ADB که AH ارتفاع آن است، داریم:

$$DH \cdot HB = AH^2 \Rightarrow DH = \frac{AH^2}{HB} = \frac{23}{11}$$

$$\rightarrow S_{AHD} = \frac{1}{2} DH \times AH = \frac{23\sqrt{23}}{22}$$

(هنرسه) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۱۴۶ تا ۱۴۷)

(کتاب اول)

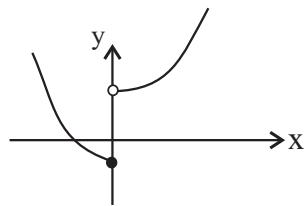
«۱۱۴-گزینه»

با توجه به نکته گفته شده و نمودار موردنظر، مشخص است که نمودار ۲ واحد به

راست و ۱ واحد به سمت بالا رفته است. پس ضابطه آن به صورت

$$y = \sqrt{x-2} + 1$$

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه‌های ۵۷ تا ۶۴)



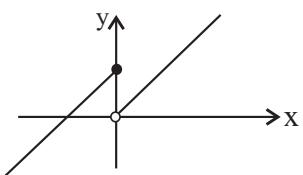
گزینه «۴»:

(کتاب اول)

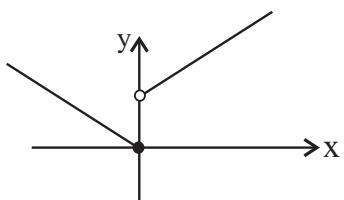
«۱۱۷- گزینه «۳»

نمودار هر ۴ گزینه رارسم می کنیم تا تابع یک به یک را تشخیص دهیم:

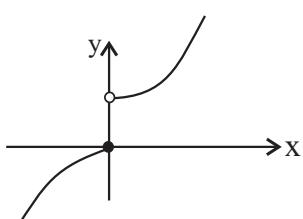
گزینه «۱»:



گزینه «۲»:



گزینه «۳»:



«۱۱۸- گزینه «۳»

(کتاب اول)

نموداری مربوط به یک تابع است که هر خط عمودی (موازی محور y ها) نمودار را

حداکثر در یک نقطه قطع کند.



(کتاب اول)

۱۲۰- گزینه «۱»

به بررسی تک تک گزینه ها می پردازیم و حاصل را می یابیم.

گزینه «۱»:

$$|x| \xrightarrow{\text{ واحد به راست}} |x-1| \xrightarrow{\substack{\text{قرینه نسبت به } x \\ \text{ واحد به بالا}}} |x-1| \xrightarrow{\text{ واحد به بالا}} |x-1|+2$$

گزینه «۲»:

$$|x| \xrightarrow{\text{ واحد به جب}} |x+1| \xrightarrow{\substack{\text{قرینه نسبت به } x \\ \text{ واحد به بالا}}} |x+1| \xrightarrow{\text{ واحد به بالا}} |x+1|+2$$

گزینه «۳»:

$$|x| \xrightarrow{\text{ واحد به جب}} |x+1| \xrightarrow{\substack{\text{قرینه نسبت به } y \\ \text{ واحد به بین}}} |x+1| \xrightarrow{\text{ واحد به بین}} |x+1|-2$$

گزینه «۴»:

$$|x| \xrightarrow{\text{ واحد به راست}} |x-1| \xrightarrow{\substack{\text{قرینه نسبت به } y \\ \text{ واحد به بین}}} |x-1| \xrightarrow{\text{ واحد به بین}} |x-1|-2$$

پس گزینه «۱» فقط صحیح است.

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه های ۵۷ تا ۶۵)

همچنین تابع یک به یک است که هر خط افقی (مواری محور x ها) نمودار تابع را

حداکثر در یک نقطه قطع کند. تابع گزینه «۳» یک به یک است، چون هر خط مواری

محور x ها حداکثر یک بار نمودار را قطع می کند.

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه های ۵۷ تا ۶۴)

(کتاب اول)

۱۱۹- گزینه «۴»

برای یافتن دامنه تابع $\frac{f}{g}$ بین D_f و D_g اشتراک می گیریم و اعدادی که

را صفر می کنند، از دامنه حذف می کنیم.

$$D_f : \begin{cases} x + \Delta \geq 0 \Rightarrow x \geq -\Delta \\ x + \gamma \neq 0 \Rightarrow x \neq -\gamma \end{cases} \cap x \geq -\Delta$$

$$D_g : \mathbb{R}$$

$$g(x) \neq 0 \Rightarrow x^2 - 2\Delta \neq 0 \Rightarrow x^2 \neq 2\Delta \Rightarrow x \neq \pm\sqrt{2\Delta}$$

$$\cap x \in (-\Delta, +\infty) - \{\Delta\}$$

(تابع) (ریاضی ۲، صفحه های ۶۵ تا ۷۰)



دفترچه پاسخ

آزمون هوش و استعداد

(۲۹۵ درج)

۳۰ شعریور

تعداد کل سؤالات آزمون: ۲۰

زمان پاسخ‌گویی: ۳۰ دقیقه

گروه فنی تولید

مسئول آزمون	همایش انتشارات اسلامی
ویراستار	فاطمه راسخ، حمیدرضا رحیم خانلو
مدیر گروه مستندسازی	محیا اصغری
مسئول درس مستندسازی	علیرضا همایون خواه
طراحان	حمید اصفهانی، سپهر حسن خان پور، فاطمه راسخ، هادی زمانیان، کیارش صانعی، محمد رضا اسفندیار، آرین توسل، عرشیا مرزبان، علی رضا جعفری
حروف چینی و صفحه آرایی	معصومه روحانیان
ناظر چاپ	حمید عباسی



(سپهر محسن فان پور)

«گزینه ۲۵۵»

مرتب شده کلمات به ترتیب فرهنگ لغت (لغتنامه):
 رادردی - راهدار - رستگار - رستنی - رنگارنگ - رود - روزگار - روش -
 رهایی - رهنورد
 واژه‌ای که در جایگاه ششم می‌آید، «رود» است که بی‌ نقطه است.
 (هوش کلامی)

(سپهر محسن فان پور)

«گزینه ۲۵۶»

به جز «نهی»، در همه کلمات حروف از چپ به راست به ترتیب الفباست.
 مثلًا در واژه «مصر»، «ر» در الفبا پیش از «ص» و «ص» پیش از «م» آمده است. «نهی» چنین نیست، بر عکس است.

(هوش کلامی)

(فاطمه راسخ)

«گزینه ۲۵۷»

دو حرف پایانی هر کلمه در هر گزینه، بر عکس، دو حرف نخست کلمه‌ی بعد است:
 تعاریف - فیل \ فیل - لیوان \ لیوان - نادرست \ نادرست - تساهله
 گرافه - هفته \ هفتاک \ هتاک - کاربرد \ کاربرد - درویش
 اصالت - تلقین \ تلقین - نیاکان \ نیاکان - ناحیه \ ناحیه - هیاهو
 در گزینه‌ی پاسخ در ترکیب «ناخدا - دایره» این قاعده به هم ریخته است.
 (هوش کلامی)

(هاری زمانیان)

«گزینه ۲۵۸»

تعداد روزهای بارش هر ابر را جداگانه محاسبه می‌کنیم:
 $۹ \times ۳۰ = ۲۷۰$: ابر اول

 $۳ \times ۲۵ = ۷۵$
 $۵ \times ۳۰ = ۱۵۰$

$$\frac{۲۷۰ + ۷۵ + ۱۵۰}{۳} = \frac{۴۹۵}{۳} = ۱۶۵$$

برای محاسبه شمارنده‌ها داریم:

$$165 = 3 \times 5 \times 11 \Rightarrow \begin{cases} 3 \times 5 = 15 \\ 3 \times 11 = 33 \\ 5 \times 11 = 55 \end{cases}$$

واضح است که ۲۵ شمارنده ۱۶۵ نیست.

(هوش ریاضی)

استعداد تحلیلی**«گزینه ۲۵۱»**

(ممید اصفهانی)

ضرب المثل صورت سؤال به نسبی بودن دانش اشاره می‌کند. خرس که در این ضرب المثل نماد نادانی است، در جایی به جز میان آدمیان، به بوعالی سینا مانند شده است، چرا که بوعالی سینا نماد دانایی است. دقیق کنید پرشک بودن بوعالی سینا یا انحصارهای دیگر گزینه‌ها در صورت سؤال نیست.
 (هوش کلامی)

«گزینه ۲۵۲»

(ممید اصفهانی)

ضرب المثلی هست با این بیان که «از گیر گرگ در فتیم، گیر کفتر افتادیم» که یعنی از چاله به چاه افتادن. متن صورت سؤال از فرار از چاه به چاله سخن می‌گوید، از ترجیح بین عقرب جراره و مار غاشیه.

(هوش کلامی)

«گزینه ۲۵۳»

(سپهر محسن فان پور)

حروف غیر یکنقطه‌ای الفبای فارسی:

«پ ت ث ج ح د ر ژ س ش ص ط ع ق ک گ ل م و هـی»

پانزدهمین حرف از سمت چپ: ر

دومین حرف سمت راست پانزدهمین حرف از سمت چپ: ح

از دومین حرف سمت راست پانزدهمین حرف از سمت چپ، چهار حرف به

سمت راست: پ

سمت چپ کدام حرف هستیم: ا

(هوش کلامی)

«گزینه ۲۵۴»

(سپهر محسن فان پور)

الگوی «ب، پ، ث، چ، ذ...» الگوی حروفی از الفباست که شماره‌ی آن‌ها، عدد اوّل است:
 $۲, ۳, ۵, ۷, ۱۱, ۱۳, ۱۷$

پس با حروف «ز» و «ص» ادامه می‌یابد.

(هوش کلامی)



$$\frac{1}{20} - \frac{1}{30} - \frac{1}{30} = \frac{3-2-2}{60} = -\frac{1}{60}$$

و خالی شدن حوض نیمه خالی، پس از x دقیقه:

$$\frac{1}{2} - x \times \frac{1}{60} = 0 \Rightarrow x = 30$$

(هوش ریاضی)

«۲۵۹- گزینه»

(ممدرسه اسندریار)

تا پیش از رسیدن مسافران تازه، بخشی از آذوقه‌ها مصرف شده و به اندازه

$35-5=30$ روز آذوقه برای 6 نفر باقی‌مانده است. این میزان آذوقه

$$\text{برای } 9 \text{ نفر, } 20 = \frac{60 \times 30}{90} \text{ روز کافی خواهد بود.}$$

(هوش ریاضی)

(کلارش صانعی)

«۲۶۰- گزینه»

تغییرات آب درون حوض در هر دقیقه:

$$\frac{1}{20} + \frac{1}{40} - \frac{1}{20} = \frac{1}{40}$$

و پر شدن حوض خالی پس از x دقیقه:

$$\frac{1}{40} \times x = 1 \Rightarrow x = 40$$

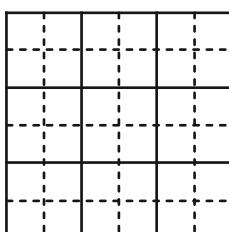
(هوش ریاضی)

(آرین توسل)

«۲۶۱- گزینه»

کمترین محیط زمانی حاصل می‌شود که مربع بسازیم:

$$4 \times 6 = 24$$



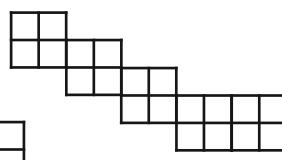
(هوش ریاضی)

(آرین توسل)

«۲۶۲- گزینه»

دو حالت برای اندازه محیط ممکن است:

با محیط ۳۲ واحد



با محیط ۳۰ واحد

(هوش ریاضی)

(عرشیا مرزبان)

«۲۶۳- گزینه»

اگر قیمت کالا x هزار تومان باشد، با تخفیف پنج درصدی به 100

هزار تومان می‌رسد. پس داریم:

$$(100+x) \times \frac{95}{100} = 100 \Rightarrow x = (100 \times \frac{100}{95}) - 100$$

$$\Rightarrow x = \frac{10000 - 9500}{95} = \frac{500}{95} = \frac{100}{19}$$

$$\text{پس قیمت کالا باید } \frac{100}{19} = \frac{1900 + 100}{19} = \frac{2000}{19} \text{ هزار تومان}$$

باشد.

(هوش ریاضی)

(کلارش صانعی)

«۲۶۴- گزینه»

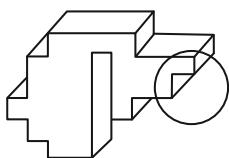
تغییرات آب درون حوض در هر دقیقه:



(همبر اصفهانی)

«۲۶۹- گزینه» ۱

شکل گزینه «۱» باید به صورت زیر می‌بود تا با دیگر گزینه‌ها متفاوت نباشد:

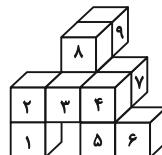


(هوش غیرللامن)

(همبر اصفهانی)

«۲۶۶- گزینه» ۳

کوچکترین مکعب مستطیل مدنظر باید چهار مکعب به طول واحد در عرض، سه مکعب به طول واحد در عمق و سه مکعب به طول واحد در ارتفاع داشته باشد، یعنی $3 \times 3 \times 4 = 36$ مکعب. از این بین تنها ۹ مکعب موجود است، پس حداقل $36 - 9 = 27$ مکعب دیگر لازم است.

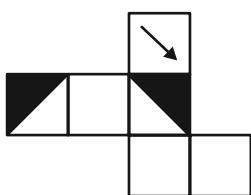


(هوش غیرللامن)

(همبر اصفهانی)

«۲۷۰- گزینه» ۲

اگر شکل گزینه «۲» به صورت زیر می‌بود، مثل دیگر گزینه‌ها می‌شد:

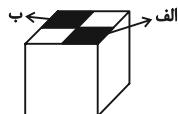


(هوش غیرللامن)

(همبر اصفهانی)

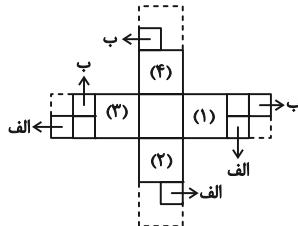
«۲۶۷- گزینه» ۳

از شکل گسترده صورت سؤال، مکعب زیر حاصل می‌شود که قسمت‌های رنگی در آن خالی است:



برای پر کردن قسمت «الف»، باید یکی از قطعه‌ها را به وجههای (۱) و یا (۲) چسباند و یا مریع چسبیده به وجه (۳).

برای پر کردن قسمت «ب» نیز باید یکی از قطعه‌ها را به وجههای (۳) و یا (۴) چسباند و یا مریع چسبیده به وجه (۱).



بنابراین در مجموع $3 \times 3 = 9$ حالت برای خواسته صورت سؤال ممکن است.

(هوش غیرللامن)

(علی‌رضا بیضفری)

«۲۶۸- گزینه» ۴

باید مکعبی انتخاب کرد که دو وجه مقابل آن، طرح‌هایی مثلثی و دایره‌ای داشته باشد. همچنین از آن جا که نور به صورت مستقیم حرکت می‌کند، دایره باید از مثلث بزرگ‌تر باشد.

(هوش غیرللامن)