



سال یازدهم ریاضی

۱۴۰۲ شهریور

نقد و تصحیح سوال

تعداد کل سوالات جهت پاسخ‌گویی: ۸۰ سوال نکاه به گذشته (اجباری) + ۵۰ سوال نکاه به آینده (انتخابی)

مدت پاسخ‌گویی به آزمون: ۱۰۵ دقیقه سوالات نکاه به گذشته (اجباری) + ۷۰ دقیقه سوالات نکاه به آینده (انتخابی)

عنوان	نام درس	تعداد سوال	شماره سوال	شماره صفحه دفترچه سوال	وقت پیشنهادی (دقیقه)
	ریاضی (۱)	۲۰	۱-۲۰	۳-۴	۳۰
نکاح پذیرش شده (جنبی)	طراحی	۱۰	۲۱-۳۰	۵-۷	۳۰
	آشنا	۱۰	۳۱-۴۰		
	فیزیک (۱)	۲۰	۴۱-۶۰	۸-۱۱	۲۵
	شیمی (۱)	۲۰	۶۱-۸۰	۱۲-۱۵	۲۰
	مجموع	۸۰	۱-۸۰	۳-۱۵	۱۰۵
نکاح پذیرش نشده (نهر)	حسابان (۱)	۱۰	۸۱-۹۰	۱۶	۱۵
	طراحی	۱۰	۹۱-۱۰۰	۱۷-۱۹	۳۰
	آشنا	۱۰	۱۰۱-۱۱۰		
	فیزیک (۲)	۱۰	۱۱۱-۱۲۰	۲۰-۲۱	۱۵
	شیمی (۲)	۱۰	۱۲۱-۱۳۰	۲۲-۲۳	۱۰
	مجموع	۵۰	۸۱-۱۳۰	۱۶-۲۳	۷۰
	جمع کل	۱۳۰	۱-۱۳۰	۳-۲۳	۱۷۵



گروه آزمون

بنیاد علمی آموزشی قلمچی (وقف عام)

دفتر مرکزی: خیابان انقلاب - بین صبا و فلسطین - پلاک ۹۲۳ تلفن: ۰۲۱-۶۴۶۳

@kanoonir_11r





۳۰ دقیقه

ریاضی (۱)

آمار و احتمال

صفحه‌های ۱۴۱ تا ۱۷۰

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس ریاضی (۱)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

ریاضی (۱) – نگاه به گذشته

۱- تاسی را سه بار پرتاب می‌کنیم. احتمال آن که هر بار کوچک‌تر از قبل بیاید، کدام است؟

$\frac{5}{12}$

$\frac{5}{9}$

$\frac{5}{18}$

$\frac{5}{54}$

۲- در کدام گزینه هر دو متغیر داده شده کاملاً از یک نوع هستند؟

(۱) طول مدت مکالمه تلفنی – تعداد نامه‌های پستی

(۲) میزان بارندگی – جنسیت افراد

(۳) گنجایش آب تانکر – وزن نامه‌های یک صندوق

(۴) مراحل تکامل یک قورباغه – سن دانشجویان شرکت کننده در یک دوره

۳- تاسی را ۳ مرتبه پرتاب می‌کنیم. با اعداد رو شده در هر پرتاب، عددی ۳ رقمی نوشته‌ایم. (اولین عدد رو شده در جایگاه رقم یکان، دومین عدد رو شده در جایگاه رقم دهگان و سومین عدد رو شده در جایگاه رقم صدگان قرار می‌گیرد). چقدر احتمال دارد عدد حاصل، فرد و بزرگتر از ۴۰۰ باشد؟

$\frac{1}{3}$

$\frac{1}{4}$

$\frac{2}{3}$

$\frac{3}{4}$

۴- اگر A و B دو پیشامد از فضای نمونه‌ای S باشند، پیشامد $(A-B)(B-A)$ معادل کدام گزینه است؟

(۱) نه A رخ دهد و نه B.

(۲) حداقل یکی از پیشامدهای A یا B رخ دهد.

(۳) حداقل یکی از دو پیشامد A یا B رخ دهد.

۵- درون جعبه‌ای ۴ مهره زرد، ۲ مهره قرمز و ۵ مهره سبز موجود است. دو مهره به تصادف از جعبه خارج می‌کنیم، با چه احتمالی همنگ نیستند؟

$\frac{6}{11}$

$\frac{38}{55}$

$\frac{8}{11}$

$\frac{37}{55}$

۶- اگر A و B دو پیشامد از یک فضای نمونه‌ای باشند، پیشامد این‌که «A رخ ندهد ولی B رخ دهد» کدام است؟
 $(A \cup B)'$ (۴) $(A-B)'$ (۳) $B-(A \cap B)$ (۲) $A-B$ (۱)

۷- سکه‌ای را ۶ بار پرتاب می‌کنیم. احتمال اینکه تعداد روهای بیشتر از پشت‌ها باشد، کدام است؟

$\frac{11}{32}$

$\frac{6}{16}$

$\frac{5}{16}$

$\frac{13}{32}$

۸- در جعبه‌ای سه مهره سفید با شماره‌های ۱، ۲ و ۳ و شش مهره سیاه با شماره‌های ۱، ۲، ۳، ۴، ۵ و ۶ موجود است. به تصادف دو مهره از کيسه خارج می‌کنیم؛ با کدام احتمال مهره‌ها ناهمزنگ و مجموع شماره‌های آن‌ها کوچک‌تر از ۵ است؟

$\frac{1}{12}$

$\frac{5}{36}$

$\frac{1}{9}$

$\frac{1}{6}$

۹- در پرتاب ۳ تاس، احتمال اینکه اعداد رو شده تشکیل دنباله حسابی دهنده، کدام است؟

$\frac{3}{32}$

$\frac{1}{12}$

$\frac{1}{9}$

$\frac{2}{27}$

۱۰- یک تاس و ۳ سکه را به طور همزمان می‌اندازیم. احتمال این‌که عدد تاس برابر تعداد «رو»‌های سکه‌ها باشد کدام است؟

$\frac{9}{48}$

$\frac{8}{48}$

$\frac{7}{48}$

$\frac{6}{48}$



۱۱- در ظرفی ۵ مهره با شمارهای ۱، ۲، ۳، ۴ و ۵ وجود دارد. به تصادف ۳ مهره از ظرف خارج می‌کنیم؛ با کدام احتمال مجموع شماره‌های ۳ مهره کمتر از ۸ نیست؟

(۴) ۹/۰

(۳) ۸/۰

(۲) ۷/۰

(۱) ۳/۰

۱۲- اگر A و B دو پیشامد با احتمال نابرابر از فضای نمونه‌ای S باشند به‌طوری که $P(A \cup B) = P(A) + P(B) = (P(A))^3 + (P(B))^3$ حاصل است؟

(۴) اطلاعات کافی نیست

(۳) ۳/۰

(۲) ۲/۰

(۱) صفر

۱۳- در پرتاب دو بار یک تاس، احتمال اینکه اختلاف دو عدد روشنده حداقل ۳ بوده و عدد دوم مضربی طبیعی از عدد اول باشد، کدام است؟

(۴) $\frac{11}{36}$ (۳) $\frac{1}{3}$ (۲) $\frac{1}{4}$ (۱) $\frac{5}{18}$

۱۴- در کدام گزینه هر دو متغیر تصادفی، متغیر کیفی اسمی می‌باشد؟

(۱) گروه خونی افراد- وضعیت تأهل کارمندان

(۳) طول عمر مفید یک باطری- مراحل زندگی یک فرد

۱۵- از میان ۵ زوج (زن و شوهر) به تصادف ۴ نفر را انتخاب می‌کنیم. با کدام احتمال در میان افراد انتخابی فقط یک زوج وجود دارد؟

(۲) $\frac{4}{9}$
(۴) $\frac{4}{7}$ (۱) $\frac{1}{42}$
(۳) $\frac{3}{7}$

۱۶- کدام یک از گزینه‌های زیر نادرست است؟

(۱) هر پیشامد از فضای نمونه‌ای S زیرمجموعه‌ای از S است.

(۲) دو پیشامد A-B و A ∩ B ناسازگارند.

(۳) برای دو پیشامد دلخواه A و B داریم: $P((A \cup B)') = 1 - P(A \cap B)$

(۴) اگر یک تاس و یک سکه سالم را به‌طور همزمان پرتاب کنیم، فضای نمونه آن ۱۲ عضو دارد.

۱۷- کدام گزینه صحیح نیست؟

(۱) حجم نمونه همواره کوچکتر از حجم جامعه است.

(۲) سومین قدم در استفاده از «علم آمار» تحلیل و تفسیر داده‌ها است.

(۳) آمار، مجموعه‌ای از اعداد، ارقام و اطلاعات است.

(۴) پیش‌بینی و تصمیم‌گیری برای آینده، نتیجه استفاده از «علم آمار» است.

۱۸- کدام گزینه صحیح است؟

(۱) متغیر، ویزگی از اعضای یک جامعه است که بررسی و مطالعه می‌شود و از یک عضو به عضو دیگر ثابت است.

(۲) به متغیرهایی که قابل اندازه‌گیری باشند، کیفی گویند.

(۳) رتبه دانش‌آموزان در کنکور سراسری، متغیر کیفی ترتیبی است.

(۴) متغیرهای از نوع «تعداد»، کمی پیوسته است.

۱۹- از یک خانواده ۶ نفره شامل پدر، مادر، مادربزرگ و سه فرزند می‌خواهیم یک عکس یادگاری بگیریم اگر این افراد به‌طور تصادفی در یک

ردیف کنار هم بایستند، احتمال آنکه در این عکس هیچ‌یک از فرزندان کنار هم نباشند، چقدر است؟

(۲) $\frac{1}{5}$ (۴) $\frac{1}{8}$ (۱) $\frac{1}{2}$ (۳) $\frac{1}{6}$

۲۰- اگر یک زیرمجموعه چهار عضوی از مجموعه $\{A, B, C, D, E, F\}$ به تصادف انتخاب کنیم، احتمال این که عضو A در آن باشد و عضوهای C و D هم‌زمان در آن نباشند، کدام است؟

(۲) $\frac{2}{15}$ (۴) $\frac{1}{3}$ (۱) $\frac{7}{15}$ (۳) $\frac{1}{5}$



۳۰ دقیقه

هندرسه (۱)
تجسم فضائي (از ابتدائي)
تعامد
تفكر تجسمي
صفحه های ۸۳ تا ۹۶

هدف گذاري قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس هندرسه (۱)، هدف گذاري چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف گذاري شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف گذاري چند از ۱۰ برای آزمون امروز

هندرسه (۱) – نگاه به گذشته

۲۱- چه تعداد از گزاره‌های زیر همواره درست است؟

الف) دو صفحه عمود بر یک صفحه، موازی یکدیگرند.

ب) دو خط عمود بر یک خط در فضا، موازی یکدیگرند.

پ) دو خط عمود بر یک صفحه، موازی یکدیگرند.

ت) دو صفحه عمود بر یک خط، موازی یکدیگرند.

(۱)

۲۲

۳۰

۴۰

۲۲- پنج منشور مثلث القاعده یکسان که روی هریک از وجه‌های آن‌ها، عدد یک نوشته شده است را در یک ستون از روی قاعده‌ها بر روی هم قرار

می‌دهیم. مجموع اعداد قابل رویت کدام است؟

(۱۵)

۱۶

۱۷

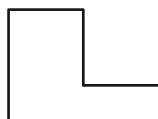
۱۸

۲۳- کدام یک از نمایهای شکل مقابل، نادرست رسم شده است؟

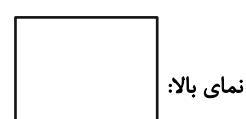
(۱)



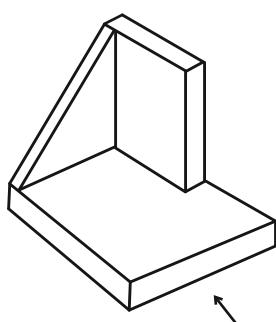
نمای رویرو:



نمای چپ:



نمای بالا:



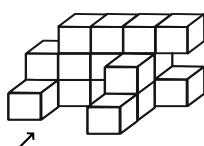
۴) هیچکدام

۳) نمای بالا

۲) نمای چپ

۱) نمای رو به رو

۲۴- سازه زیر از معکب‌های یکسان تشکیل شده است. مساحت تصویر نمای بالا این سازه چند برابر مساحت تصویر نمای رو به روی آن است؟

 $\frac{9}{13}$ $\frac{2}{3}$ $\frac{5}{6}$ $\frac{8}{13}$

۲۵- کدام یک از گزاره‌های زیر همواره درست است؟

۱) هر گاه خطی در فضا، یکی از دو خط موازی را قطع کند، دیگری را نیز قطع می‌کند.

۲) از یک نقطه خارج یک صفحه، بی‌شمار صفحه می‌توان بر آن صفحه عمود رسم کرد.

۳) هرگاه خطی با یکی از دو خط متنافر، موازی باشد، با خط دیگر متنافر است.

۴) از هر نقطه غیر واقع بر یک خط، تنها یک خط متنافر با آن خط می‌گذرد.



-۲۶- مثلث متساوی الساقینی را حول قاعده آن دوران داده‌ایم. در این صورت دو مخروط با قاعده یکسان حاصل می‌شود که شعاع قاعده هر کدام از

آن‌ها برابر است با

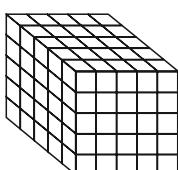
(۲) طول ارتفاع وارد بر قاعده مثلث

(۱) طول قاعده مثلث

(۴) طول ساق مثلث

(۳) نصف طول قاعده مثلث

-۲۷- هر شش وجه شکل زیر را رنگ‌آمیزی کرده‌ایم. چند مکعب کوچک وجود دارد که فقط دو وجه آن رنگ شده باشد؟



(۱) ۱۲

(۲) ۱۸

(۳) ۲۴

(۴) ۳۶

-۲۸- کره‌ای به شعاع ۶ سانتی‌متر مفروض است. صفحه‌ای به فاصله ۴ سانتی‌متر از مرکز کره، این کره را قطع کرده است. اگر تمام نقاط واقع بر

سطح مقطع حاصل از تقاطع صفحه با کره را به مرکز کره وصل کنیم، حجم شکل حاصل کدام است؟

(۴) 80π

(۳) $\frac{80\pi}{3}$

(۲) 40π

(۱) 20π

-۲۹- قاعده هرمی منتظم، مربع ABCD به طول ضلع ۶ واحد می‌باشد. رأس هرم به فاصله ۱۲ واحد از صفحه قاعده هرم قرار گرفته است. اگر

مساحت سطح مقطع حاصل از برخورد صفحه P که بر ارتفاع هرم عمود است، برابر ۱۶ واحد مربع باشد، فاصله صفحه P تا صفحه قاعده کدام

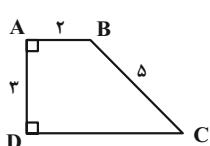
است؟

(۴) ۱۰

(۳) ۸

(۲) ۶

(۱) ۴



-۳۰- حجم حاصل از دوران ذوزنقه قائم الزاویه ABCD حول ضلع AB کدام است؟

(۲) 46π

(۱) 42π

(۴) 54π

(۳) 48π

هندسه (۱) - سوالات آشنا

-۳۱- دو خط متناfur d و d' مفروض‌اند. اگر صفحه P بر خط d عمود باشد، کدام گزینه امکان‌پذیر نیست؟

(۲) خط d' بر صفحه P عمود است.

(۱) خط d' به تمامی در صفحه P قرار دارد.

(۴) خط d' صفحه P را در یک نقطه قطع می‌کند.

(۳) خط d' صفحه P را قطع نمی‌کند.

-۳۲- خط d با صفحه P متقاطع است و نقطه A خارج آن دو قرار دارد. چند صفحه از A می‌گذرد که با d موازی و بر P عمود باشد؟

(۴) حداقل دو

(۳) حداقل یک

(۲) حداقل یک

(۱) فقط یک



-۳۳- اگر سه صفحه متمایز بر صفحه P عمود باشند، آنگاه فصل مشترک‌های دو به دوی این سه صفحه متمایز، کدام وضعیت را نمی‌بینید؟

(۴) متقطع

(۳) موازی

(۲) منطبق

(۱) فصل مشترک ندارند.

-۳۴- روی همه وجههای مکعبی حرف M نوشته شده است. ۵ تا از این مکعب‌ها را به شکل سطیری، کنار هم روی زمین می‌چینیم (وجههای

جانبی هر مکعب را به وجه جانبی مکعب بعدی می‌چسبانیم). در این صورت چند حرف M را می‌توانیم بینیم؟

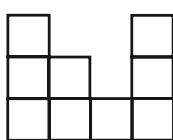
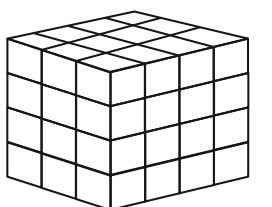
۱۲ (۴)

۱۷ (۳)

۲۰ (۲)

۲۲ (۱)

-۳۵- تفاضل حداقل و حداکثر تعداد مکعب‌هایی که باید برداشته شود تا نمای بالای شکل سه‌بعدی، به صورت زیر باشد، کدام است؟



۲۷ (۱)

۲۱ (۲)

۱۸ (۳)

۱۲ (۴)

-۳۶- دو کره به مراکز O و O' و شعاع‌های ۲۰ و ۱۵ سانتی‌متر مفروض‌اند. اگر فاصله O تا O' برابر ۲۵ سانتی‌متر باشد، سطح مقطع این دو

کره چند سانتی‌متر مربع است؟

۱۶۹ π (۴)۱۴۴ π (۳)۱۹۶ π (۲)۲۸ π (۱)

-۳۷- در مکعب مفروض، صفحه‌ای بر یک یال و وسط یال دیگر گذشته است. مساحت مقطع حاصل، چند برابر مساحت یکی از وجوه مکعب است؟

 $\sqrt{2}$ (۴) $\frac{3}{2}$ (۳) $\frac{\sqrt{6}}{2}$ (۲) $\frac{\sqrt{5}}{2}$ (۱)

-۳۸- اگر سطح مقطع یک استوانه با صفحه‌های افقی، عمودی و صفحه مایلی که از قاعده‌های استوانه عبور نکند، برخورد کند، کدام شکل حاصل نمی‌شود؟

(۴) دایره

(۳) مستطیل

(۲) سهمی

(۱) بیضی

-۳۹- شکل فضایی حاصل از دوران مستطیل شکل مقابل حول محور داده شده کدام است؟



(۱) استوانه

(۲) نیم‌استوانه

(۳) دو استوانه

(۴) استوانه‌ای که یک استوانه هم محور از آن جدا شده

-۴۰- یک مثلث قائم الزاویه با زاویه 30° درجه و طول وتر 8 واحد، حول وتر خود دوران می‌کند. حجم جسم حاصل، چند برابر π است؟

۴۰ (۴)

۳۶ (۳)

۳۲ (۲)

۲۴ (۱)

دقيقه ۲۵

فیزیک (۱)

ترمودینامیک

فصل ۵

صفحه‌های ۱۲۷ تا ۱۴۹

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس **فیزیک (۱)**، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

فیزیک (۱) – نگاه به گذشته**۴۱- چه تعداد از گزاره‌های زیر درست است؟**

الف) یک دستگاه ترمودینامیکی در صورتی در حال تعادل است که متغیرهای ترمودینامیکی آن به طور خودبه‌خودی تغییر نکند.

ب) کمیت‌های ماکروسکوپی در گیر جزئیات رفتار تک‌تک مولکول‌های گاز نمی‌شوند.

پ) برای مقدار مشخصی گاز آرامانی، فرایندی را ایستاوار گویند که فشار نقاط مختلف گاز همواره بدون تغییر باشد.

(۱) صفر

(۲) ۳

۴۲- انرژی درونی مقداری گاز آرامانی با انجام $J = ۲۸۰$ کار از طرف گاز روی محیط به میزان $J = ۴۰$ افزایش یافته است. چه مقدار گرما و چگونه بین**گاز و محیط مبالغه شده است؟**(۱) گاز $J = ۷۸۰$ گرما از محیط گرفته است.(۲) محیط $J = ۲۰$ گرما از گاز گرفته است.

(۱) ۲۴۰

(۲) ۱۸۰

(۳) ۱۵۰

۴۳- دمای مقدار معینی گاز آرامانی طی یک انبساط خیلی سریع از $C = ۹۱^\circ$ به $C = ۴۵^\circ$ می‌رسد. اگر طی این عمل، گاز $J = ۳$ کار روی محیط**انجام دهد، انرژی درونی آن به چند ژول می‌رسد؟**

(۱) ۲۱۰

(۲) ۱۸۰

۴۴- طی یک فرایند ترمودینامیکی، فشار مقدار معینی گاز آرامانی $J = ۴۰$ درصد افزایش می‌یابد. انرژی درونی این گاز چگونه**تغییر می‌کند؟**

(۱) ۸۰ درصد افزایش یافته است.

(۲) ۴۰ درصد کاهش یافته است.

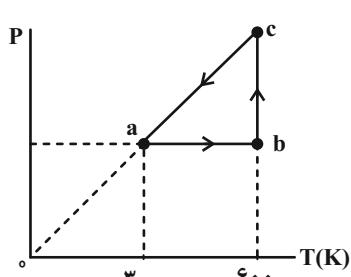
(۳) ۱۴۰ درصد افزایش یافته است.

۴۵- به مقدار معینی گاز آرامانی $J = ۲۱۰$ گرما می‌دهیم و نسبت کاری که روی گاز انجام می‌شود به تغییرات انرژی درونی آن برابر $4 - ۴$ می‌شود. کار**انجام شده روی گاز چند ژول است؟**

(۱) -۱۶۸۰

(۲) -۱۴۰۰

(۳) -۷۰۰

۴۶- نمودار $P - T$ چرخه‌ای که یک مول گاز آرامانی تک‌اتمی طی می‌کند، مطابق شکل زیر است. کار انجام شده روی گاز طی فرایند ca چند

$$\text{ژول است؟ } (R = \lambda \frac{J}{\text{mol.K}})$$

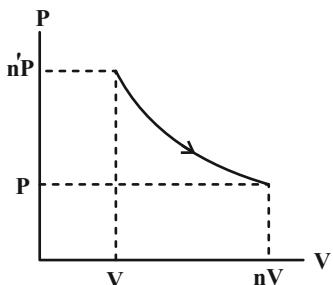
(۱) صفر

(۲) -۳۰۰

(۳) -۴۰۰

(۴) ۳۰۰

۴۷- با توجه به نمودار $P - V$ زیر که مربوط به مقدار معینی گاز آرمانی است، چند مورد از گزاره‌های زیر صحیح است؟



(الف) اگر $n' = n \cdot n'$ باشد، فرایند هم‌دما است.

(ب) اگر $n' > n$ باشد، فرایند می‌تواند بی‌دررو باشد.

(پ) اگر $n' < n$ باشد، فرایند حتماً بی‌دررو نیست.

(ت) اگر $n' > n$ باشد، دستگاه گرمای گرفته است.

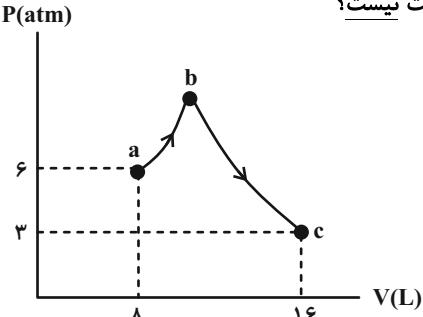
۲ (۳)

(۱)

۴) هیچ‌مورد

۳ (۳)

۴۸- شکل زیر نمودار $P - V$ مقدار مشخصی گاز آرمانی را نشان می‌دهد. کدام گزینه الزاماً درست نیست؟



$$T_a = T_c \quad (۱)$$

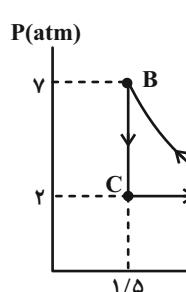
$$W_{bc} < 0 \text{ و } \Delta U_{bc} > 0 \quad (۲)$$

$$\Delta U_{ac} = 0 \quad (۳)$$

$$W_{abc} = -Q_{abc} \quad (۴)$$

۴۹- مقدار معینی گاز کامل چرخه‌ای مطابق شکل زیر را طی می‌کند. اگر مقدار گرمای مبادله شده در فرایند هم‌حجم ۲ برابر مقدار گرمای مبادله

شده در فرایند هم‌فشار باشد و اندازه کار محیط در فرایند بی‌دررو باشد، گرمای مبادله شده در فرایند هم‌فشار چند ژول



$$(1) atm = 1.0^{\Delta} Pa \quad (۱)$$

$$145 \quad (۲)$$

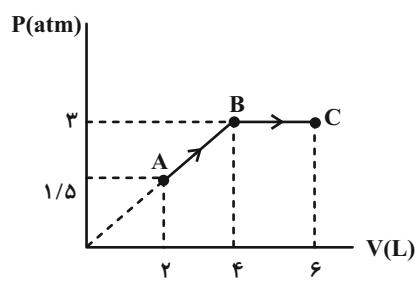
$$1145 \quad (۳)$$

$$435 \quad (۴)$$

$$48/3 \quad (۵)$$

۵۰- در نمودار $P - V$ زیر که مربوط به مقداری گاز آرمانی است، انرژی درونی گاز در نقطه A برابر با $J = 120$ است. گرمای مبادله شده در کل

فرایند ABC چند ژول است؟ ($1 atm = 1.0^{\Delta} Pa$)



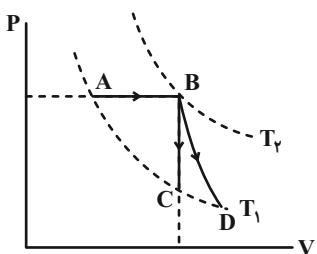
$$4950 \quad (۱)$$

$$2250 \quad (۲)$$

$$7050 \quad (۳)$$

$$4650 \quad (۴)$$

۵۱- مطابق شکل مقداری گاز آرمانی در طی فرایندهای یکبار مسیر ABC و بار دیگر مسیر ABD را طی می کند. اگر مقدار گرمای مبادله شده در فرایند هم حجم برابر $J_0 = 20$ باشد، تغییرات انرژی درونی در فرایندهای AB، BC و BD ... و گرمای مبادله شده در فرایند هم فشار



...

- (۱) برابر است - بیشتر از $J_0 = 20$ است.
- (۲) برابر است - کمتر از $J_0 = 20$ است.
- (۳) برابر نیست - بیشتر از $J_0 = 20$ است.
- (۴) برابر نیست - کمتر از $J_0 = 20$ است.

۵۲- کدام گزینه درست نیست؟

- (۱) برای کولر گازی، هوا و اجسام داخل اتاق منبع دما پایین به حساب می آیند.
- (۲) ممکن نیست گرما به طور خودبه خود از جسم با دمای پایین به جسم با دمای بالا منتقل شود.
- (۳) اگر قانون دوم ترمودینامیک به بیان یخچالی نقض شود، قانون دوم ترمودینامیک به بیان ماشین گرمایی نیز نقض می شود.
- (۴) در یخچال همواره $|Q_L| > |Q_H|$ است.

۵۳- یک موتور بنزینی در هر چرخه $2kW$ گرما به منبع دما پایین می دهد. اگر توان این موتور بنزینی $50kW$ باشد و گرمای حاصل از سوختن هر گرم بنزین را $J_0 = 10^4$ فرض کنیم، در مدت 10s چند گرم بنزین می سوزد؟ (در هر ثانیه 100 چرخه طی می شود و تمام گرمای حاصل از سوختن بنزین به ماشین گرمایی می رسد).

۵۰۰ (۲)

۵ (۱)

۵۰۰۰ (۴)

۵۰ (۳)

۵۴- بازده یک ماشین گرمایی درون سوز 45 درصد است. اگر در این ماشین، در مدت 4 دقیقه 8 گرم سوخت بسوزد، توان آن چند کیلووات است؟

$$\left(\text{گرمای حاصل از سوخت} \frac{kJ}{g} 85 \right)$$

۰/۷۸ (۳)

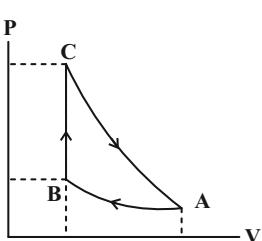
۱/۲۷۵ (۱)

۱/۵۷ (۴)

۲/۵۵ (۳)

۵۵- نمودار چرخه ای که از سه فرایند هم دما، هم حجم و بی دررو تشکیل شده و مقدار معینی گاز آرمانی طی می کند، در شکل زیر رسم شده است.

اگر گاز در فرایند بی دررو $J_0 = 160$ کار انجام دهد، گرمای مبادله شده توسط گاز در فرایند هم حجم چند ژول است؟



۱۶۰ (۱)

-۱۶۰ (۲)

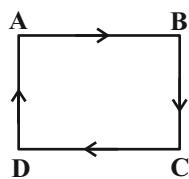
۳۶۰ (۳)

-۳۶۰ (۴)



P(Pa)

۵۶- مقداری گاز آرمانی چرخه شکل زیر را طی می‌کند. کدام گزینه در مورد آن درست است؟



V(L)

۱) طی فرایند AB، تغییرات انرژی درونی هم علامت کار محیط روی گاز است.

۲) طی فرایند CD، کار محیط روی گاز برخلاف گرمایی که دستگاه مبادله می‌کند، منفی است.

۳) طی فرایند DA، تغییرات انرژی درونی گاز هم علامت با گرمایی مبادله شده توسط گاز است.

۴) طی فرایند BC، تغییرات انرژی درونی گاز هم علامت با گرمایی که محیط با دستگاه مبادله می‌کند، نیست.

۵۷- اگر در چرخه یک ماشین گرمایی، تمام گرمایی گرفته شده از منبع دما بالا به کار تبدیل شود، قانون اول ترمودینامیک ... قانون دوم

ترمودینامیک، نقض

۴) همانند - نمی‌شود.

۳) همانند - می‌شود.

۲) برخلاف - نمی‌شود.

۱) برخلاف - می‌شود.

۵۸- چه تعداد از عبارت‌های زیر، درباره ماشین‌های گرمایی درست است؟

الف) از نظر تاریخی، نخستین ماشین‌های گرمایی، ماشین‌های درون‌سوز بوده‌اند.

ب) ماشین نیوکامن، ماشین استرلینگ و ماشین بخار، انواع مختلفی از ماشین‌های گرمایی برون‌سوز هستند.

پ) چرخه یک ماشین بنزینی شامل شش فرایند است که دو فرایند از آن، با حرکت پیستون همراه‌اند.

ت) در یک ماشین بنزینی، فرایندهای انجام شده در ضربه‌های تراکم و قدرت را می‌توان بی‌دورو در نظر گرفت.

۱) ۴

۲) ۳

۳) ۲

۴) ۱

۵۹- در ظرفی ۳ لیتر مایع در حال تعادل قرار دارد. به وسیله هم‌زدن مایع داخل ظرف، 30 kJ روی آن کار انجام می‌دهیم و در این

$$\text{مدت } 170 \text{ s} \text{ گرما از ظرف به بیرون منتقل می‌شود. تغییر انرژی درونی مایع چند کیلوژول می‌شود؟} \left(\frac{\text{گ}}{\text{cm}^3} = \text{مایع} \right)$$

-۱۳۰ (۳)

۴۷۰ (۱)

-۴۷۰ (۴)

۱۳۰ (۳)

۶۰- در هر یک از گزینه‌های زیر، کمیت‌های Q_H , Q_L و W که در چرخه یک ماشین گرمایی فرضی یا یخچال فرضی مبادله می‌شود، داده شده‌اند. در کدام گزینه، قانون اول ترمودینامیک برقرار و قانون دوم ترمودینامیک به بیان یخچالی در چرخه یک یخچال فرضی نقض می‌شود؟

$$Q_L = -120 \text{ J}, W = -280 \text{ J}, Q_H = 400 \text{ J} \quad (۲)$$

$$Q_L = 30 \text{ J}, W = 0, Q_H = -300 \text{ J} \quad (۱)$$

$$Q_L = 0, W = 500 \text{ J}, Q_H = 500 \text{ J} \quad (۴)$$

$$Q_L = 200 \text{ J}, W = 0, Q_H = -200 \text{ J} \quad (۳)$$



شیمی (۱)

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

۲۰ دقیقه

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس شیمی (۱)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

شیمی (۱) – نگاه به گذشته

۶۱- کدام مورد، نادرست است؟

(۱) بیشترین مقدار از یک حل شونده را که در ۱۰۰ گرم حلal، در دمای معین، حل می‌شود، اتحلال‌پذیری آن ماده می‌نامند.

(۲) کلسیم سولفات برخلاف سدیم سولفات و همانند باریم سولفات، نامحلول است.

(۳) اغلب سنگ‌های کلیه از رسوب کردن برخی نمک‌های کلسیم‌دار در کلیه‌ها تشکیل می‌شوند.

(۴) هر چه اندازه ضریب دما در معادله اتحلال‌پذیری یک ماده بیشتر باشد، وابستگی اتحلال‌پذیری ماده به دما بیشتر خواهد بود.

۶۲- اتحلال‌پذیری ترکیب یونی پاتاسیم نیترات در دمای‌های 39°C و 28°C به ترتیب برابر ۶۰ و ۴۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. اگر دمای مقداری محلول سیرشده این نمک را از 39°C به 28°C برسانیم، چند درصد از جرم محلول اولیه به صورت رسوب درمی‌آید؟

۱۲/۵ (۲)

۸/۵ (۱)

۲۰ (۴)

۱۸/۵ (۳)

۶۳- ۱۵۰ گرم نمک X را در ۱۰۰ گرم آب 60°C حل کرده و محلول را تا دمای 1°C سرد می‌کنیم. اگر در دمای جدید، درصد جرمی نمک Xدر محلول سیرشده آن برابر $37/5$ درصد باشد، برای اتحلال دوباره رسوب ایجاد شده در این فرایند، چند گرم آب 1°C نیاز است؟

۵۰ (۲)

۱۰۰ (۱)

۲۰۰ (۴)

۱۵۰ (۳)

۶۴- درصد جرمی یک نمک در یک محلول آبی در دمای‌های 25°C و 80°C به ترتیب $37/3$ ٪ و $5/8$ ٪ می‌باشد. چنانچه ۱۶۰ گرم محلول سیرشدهاین نمک را از دمای 80°C تا دمای 25°C سرد کنیم، به تقریب چند گرم رسوب تشکیل می‌شود؟

۸/۶ (۲)

۴/۲ (۱)

۸ (۴)

۱۰ (۳)

۶۵- با توجه به داده‌های جدول زیر، اتحلال‌پذیری نمک‌های A و B در چه دمایی یکسان است و مقدار اتحلال‌پذیری این دو نمک در این دمای

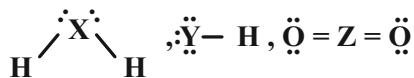
چقدر است؟ (نمودار اتحلال‌پذیری A و B در آب به صورت خطی است). (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).

نمک	$\frac{\text{آب}}{10\text{ g}} \times 100\text{ g}$ (اتحادل‌پذیری در دمای صفر درجه سلسیوس)	تغییرات اتحلال‌پذیری به ازای هر 1°C افزایش دما
A	۲۷	۳
B	۳۶	-۱/۵

۲۵/۱ - 20°C (۲)۲۵/۱ - 30°C (۱)۳۳ - 20°C (۴)۳۳ - 30°C (۳)



۶۶- درباره مولکول‌هایی با ساختارهای لوویس زیر، همه عبارت‌های زیر نادرست هستند؛ به جز ... (X، Y و Z نمادهای فرضی هستند).



(۱) اگر به جای Y، فلور و به جای X، اکسیژن قرار گیرد، آن‌گاه نقطه جوش H_2X از نقطه جوش HY کمتر خواهد بود.

(۲) اگر Z، نخستین عضو گروه چهاردهم جدول تناوبی باشد، آن‌گاه ZO_2 همانند CH_4 در میدان الکتریکی جهت‌گیری خواهد کرد.

(۳) قرارگرفتن تنها نافلز مایع جدول تناوبی (در دما و فشار اتفاق) به جای Y در HY، سبب عدم جهت‌گیری آن در میدان الکتریکی می‌شود.

(۴) با قرار گرفتن تنها یکی از دو عضو اول گروه شانزدهم جدول تناوبی به جای عنصر X، مولکول H_2X توانایی برقراری پیوند هیدروژنی با مولکول‌های خود را خواهد داشت.

۶۷- چند مورد از عبارت‌های زیر در مورد خواص آب درست است؟

• آب تنها ماده‌ای است که به هر سه حالت جامد، مایع و گاز (بخار) در طبیعت یافت می‌شود.

• بر اثر انجماد، حجم آن افزایش می‌یابد.

• توانایی حل کردن اغلب مواد را دارد.

• دمای جوش بالای غیرعادی دارد.

• همه مولکول‌های آن در میدان الکتریکی هم راستا می‌شوند.

۲ (۲)

۴ (۱)

۵ (۴)

۳ (۳)

۶۸- چند مورد از عبارت‌های زیر، جمله داده شده را به نادرستی تکمیل می‌کند؟ ($\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

«... از ... فرارتر است؛ زیرا ...»

(آ) $\text{CH}_3\text{COCH}_3 - \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ - جرم و حجم مولکول‌های $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ کمتر است.

(ب) $\text{PH}_3 - \text{AsH}_3$ - نیروهای واندروالسی بین مولکول‌های AsH_3 ضعیفتر است.

(پ) $\text{HF} - \text{H}_2\text{O}$ - شمار پیوندهای هیدروژنی میان مولکول‌های HF به ازای هر مولکول، کمتر است.

(ت) $\text{N}_2 - \text{O}_3$ - مولکول‌های O_3 برخلاف مولکول‌های N_2 قطبی هستند.

۲ (۲)

۱ (۱)

۴ (۴)

۳ (۳)

۶۹- کدام گزینه درست است؟ ($\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$)

(۱) دمای جوش متان (CH_4) بالاتر از دمای جوش هیدروژن کلرید (HCl) است.

(۲) مولکول‌های آب و هیدروژن سولفید هر دو ساختار خمیده و قطبی دارند و نیروی بین مولکولی در هر دو از نوع پیوند هیدروژنی است.

(۳) روند تغییرات دمای جوش (کاشه‌ی یا افزایشی) ترکیبات هیدروژن دار عناصر گروه ۱۴ و ۱۷ با هم مشابه است.

(۴) چگالی آب در حالت فیزیکی که مولکول‌های آن روی هم می‌لغزند، بیشتر از حالتی است که آن مولکول‌ها نسبت به هم در جایگاه ثابتی قرار می‌گیرند.

۷۰- کدام گزینه درست است؟

(۱) حالت فیزیکی و ترکیب شیمیایی، در سرتاسر محلوت بنفسن رنگ ید در هگزان، یکسان و یکنواخت است.

(۲) در ساختار بخ، اتم‌های هیدروژن در رأس حلقه‌های شش‌ضلعی قرار دارند.

(۳) گشتاور دو قطبی اغلب ترکیب‌های آلی، ناچیز و در حدود صفر است؛ از این‌رو محلوت این ترکیب‌ها با آب، یک محلوت ناهمگن است.

(۴) در ساختار استون، تمامی اتم‌ها بیش از یک الکترون به اشتراک گذاشته‌اند.

**۷۱- عبارت کدام گزینه نادرست است؟**

- (۱) همه واکنش‌های شیمیایی درون بدن انسان، در محلول‌های آبی انجام می‌شود.
- (۲) در اثر انحلال سه مورد از ترکیب‌های «شکر، اوزون، اتیلن گلیکول و سدیم هیدروکسید» در آب، ماهیت ساختاری ماده تغییر نمی‌کند.
- (۳) نیروی غالب در فرایند انحلال چربی در هگزان و سدیم کلرید در آب، به ترتیب از نوع واندروالسی و یون - دوقطبی است.
- (۴) با انحلال یک مول از هر یک از ترکیب‌های آمونیوم نیترات و پتانسیم سولفات در آب، در مجموع ۵ مول یون آزاد می‌شود.

۷۲- با توجه به عنصرهای B_{12} , C_9 , D_7 , E_6 , F_8 و J_1 , کدام گزینه نادرست است؟ (نمادهای عناصر فرضی هستند).

- (۱) مولکول‌های EC_4 و EF_2 در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کنند.
- (۲) نسبت شمار آنیون‌ها به شمار کاتیون‌ها، در ترکیب حاصل از B و F برابر ۱ است.
- (۳) از انحلال یک مول ترکیب یونی حاصل از B و D در آب، ۵ مول یون تولید می‌شود.
- (۴) نسبت شمار اتم‌ها به شمار عنصرها در ترکیب کربنات فلز B با این نسبت در سولفات‌فلز J برابر است.

۷۳- همه گزینه‌های زیر نادرست هستند؛ به جز ...

- (۱) پیوند هیدروژنی بین یک مولکول آب و یک مولکول اتانول، قوی‌تر از میانگین پیوند هیدروژنی بین دو مولکول آب و دو مولکول اتانول است.
- (۲) طبق قانون هنری، انحلال‌پذیری گازها با افزایش دما، کاهش می‌یابد.

(۳) انحلال‌پذیری گاز CO_2 به دلیل گشتاور دوقطبی بزرگ‌تر از صفر و جرم مولی بیشتر، در فشار یک اتمسفر و در هر دمایی بیشتر از گاز NO است.

(۴) چگالی بخ به دلیل وجود فضاهای خالی بین آرایش منظم و شش‌ضلعی مولکول‌های H_2O ، بیشتر از چگالی آب است.

۷۴- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست هستند؟

- (آ) برای تهیه یک محلول سیرشده از استون در یک دمای معین، باید در 100°C گرم آب، به مقدار انحلال‌پذیری آن، استون حل نمود.
- (ب) میانگین نیروی جاذبه بین مولکول‌های ید خالص و نیروی جاذبه بین مولکول‌های هگزان خالص، بیشتر از نیروی واندروالسی بین مولکول‌های ید و هگزان می‌باشد.
- (پ) انحلال استون در آب برخلاف اتحال پتانسیم یدید در آب، همراه با حفظ ماهیت ذرات حل شونده می‌باشد.

ت) انحلال‌پذیری گاز NO در دمای معین و فشار 9 atm اتمسفر برابر با $\frac{\text{گرم}}{10.0\text{g}} \times 100\%$ می‌باشد؛ بنابراین می‌توان نتیجه گرفت انحلال‌پذیری این گاز در

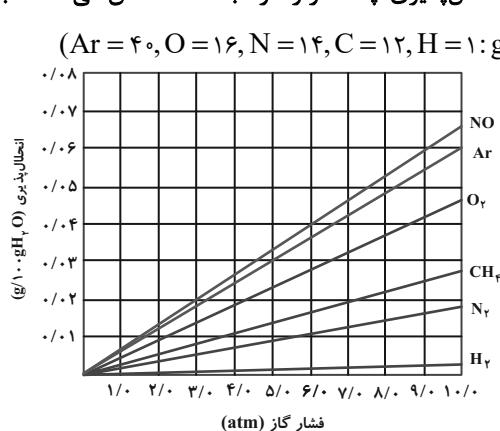
همان دما و فشار ۳ اتمسفر برابر با $\frac{\text{گرم}}{10.0\text{g}} \times 100\%$ است.

(۱) آ، ب

(۲) پ، ت

(۳) آ، ت

(۴) ب، پ

۷۵- با توجه به نمودار زیر که تأثیر فشار بر انحلال‌پذیری چند گاز را در 20°C نشان می‌دهد، عبارت کدام گزینه از نظر درستی یا نادرستی مشابه جمله داده شده است؟ ($\text{Ar} = 40, \text{O}_2 = 16, \text{N}_2 = 14, \text{H}_2 = 1: \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

«تمامی این گازها بدون انجام واکنش شیمیایی در آب حل می‌شوند.»

(۱) در تمام موارد، با افزایش جرم مولی گازها در فشار ثابت، شب نمودار بیشتر شده است.

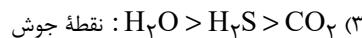
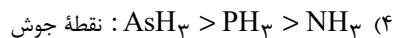
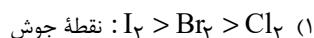
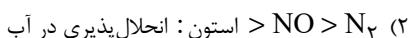
(۲) غلظت محلول سیرشده گاز آرگون در آب، در فشار 5 atm تقریباً برابر 30 ppm است.

(۳) با افزایش فشار گاز متان از 2 atm به 6 atm ، تقریباً مقدار 50% گرم دیگر از این گاز در نیم کیلوگرم محلول وارد می‌شود.

(۴) در فشار 3 atm به تقریب می‌توان $1/1 \text{ g}$ گاز NO در 6 L لیتر آب حل نمود. (چگالی آب برابر با 1 g.cm^{-3} است).



۷۶- کدام مقایسه زیر نادرست است؟



۷۷- کدام گزینه نادرست است؟

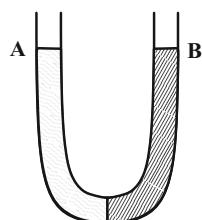
(۱) هنگامی که حبوبات و میوه‌های خشک در آب قرار می‌گیرند، متورم می‌شوند؛ در حالی که خیار در آب شور چروکیده می‌شود.

(۲) با استفاده از روش اسمز معکوس برخلاف روش صافی کربن، می‌توان میکروبها را از آب جدا کرد.

(۳) در روش تقطیر که برای تصفیه آب به کار می‌رود، ترکیب‌های آلی فرار جدا نمی‌شوند.

(۴) در روش تقطیر، فرایندهای تبخیر و میعان رخ می‌دهد.

۷۸- در بازوی A، ۴۲/۵ گرم سدیم نیترات و در بازوی B ۲۵/۲۵ گرم پتاسیم نیترات را حل کرده‌ایم. با گذشت زمان، ارتفاع محلول موجود در بازوی A و غلظت محلول موجود در بازوی B چگونه تغییر می‌کند؟ (حجم ابتدایی هر دو محلول یکسان فرض شود).



$$(N = 14, O = 16, K = 39, Na = 23 : \text{g.mol}^{-1})$$

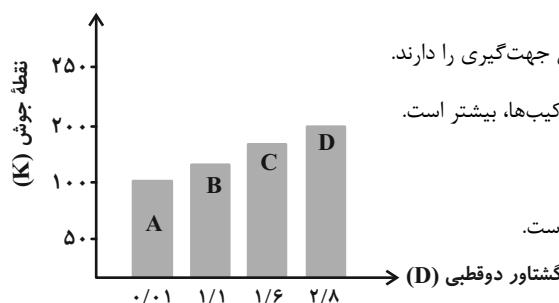
(۱) افزایش - کاهش

(۲) کاهش - کاهش

(۳) کاهش - افزایش

(۴) افزایش - افزایش

۷۹- نمودار زیر رابطه گشتاور دو قطبی چند ترکیب آلی با جرم مولی یکسان را با نقطه جوش (K) آن‌ها نشان می‌دهد. همه عبارت‌های زیر درست هستند، به جزء ...



(۱) در میدان الکتریکی، مولکول‌های ترکیب‌های A و D بدتر ترتیب کمترین و بیشترین جهت‌گیری را دارند.

(۲) انحلال پذیری ماده A در هگزان و انحلال پذیری ماده D در آب، نسبت به سایر ترکیب‌ها، بیشتر است.

(۳) ترتیب قدرت نیروهای بین مولکولی آن‌ها به صورت D > C > B > A است.

(۴) محلوطنی از دو ماده A و D تقریباً مشابه محلوطنی از ید و کربن دی‌سولفید مایع است.

۸۰- چند مورد از عبارت‌های زیر نادرست است؟

* ردپای آب نشان می‌دهد که هر فرد چه مقدار از آب‌های قابل استفاده و در دسترس را مصرف می‌کند و در نتیجه چه مقدار از حجم منابع آبی کاسته می‌شود.

* از آمونیوم نیترات در کودهای شیمیایی و از کلسیم سولفات برای گچ گرفتن اندام‌های شکسته شده استفاده می‌شود.

* هر چه میزان نمک حل شده در آب بیشتر باشد، گاز کمتری در آن محلول حل می‌شود.

* با افزایش گشتاور دوقطبی در مواد آلی، نیروهای بین مولکولی قوی‌تر شده و نقطه جوش افزایش می‌یابد.

* کیفیت آب وارد شده به دستگاه آب شیرین کن به روش اسمز معکوس، مدت زمان قابل استفاده بودن غشای نیمه‌تراوا را تحت تاثیر قرار می‌دهد.

(۱) صفر

(۲) ۴

(۳) ۲



۱۵ دقیقه

حسابان (۱)
جبر و معادله (کل فصل ۱)
تابع (درس‌های ۱، ۲ و ۳)
صفحه‌های ۱ تا ۶۲

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس **حسابان (۱)**، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز**حسابان (۱) – نگاه به آینده**

۸۱- مجموع همه اعداد طبیعی دو رقمی که باقیمانده تقسیم هر یک از آن‌ها بر ۵ برابر با ۳ می‌باشد، کدام است؟

۹۹۷ (۴)

۹۸۸ (۳)

۹۹۸ (۲)

(۱)

۸۲- اگر x_1 و x_2 ریشه‌های معادله درجه دوم $(x_1^3 + 2x_1)^5 + (x_2^3 + 2x_2)^5 = 10x - 1 = 0$ باشند، حاصل $\frac{2}{5}$ کدام است؟ $\frac{2}{5}$ (۴) $\frac{2}{5}$ (۳) $\frac{1}{5}$ (۲) $\frac{1}{5}$ (۱)۸۳- به ازای چند مقدار صحیح m نمودار سهمی $y = (m-1)x^3 - x + (3-m)$ از ناحیه سوم مختصات نمی‌گذرد؟

۱ (۲)

۳ (۴)

(۱) صفر

۲ (۳)

۸۴- اگر نمودار سهمی به معادله $y = (a-2)x^3 + \sqrt{3}x - 2$ مطابق شکل زیر باشد، حدود a کدام است؟ $(-\infty, \frac{5}{4})$ (۴) $(\frac{1}{2}, \frac{5}{4})$ (۳)۸۵- معادله $\sqrt{x + \sqrt{x-2}} = \sqrt{2-x} + \sqrt{2x-2}$ چند جواب حقیقی دارد؟

۱ (۲)

۳ (۴)

(۱) صفر

۲ (۳)

۸۶- اگر $f(a + \frac{1}{a}) + g(a - \frac{1}{a}) < 0$ باشد، حاصل $f(x) = \sqrt{x^2 + 4}$ و $g(x) = \sqrt{x^2 - 4}$ کدام است؟

−۲a (۴)

۲a (۳)

 $\frac{-2}{a}$ (۲) $\frac{2}{a}$ (۱)۸۷- طول از مبدأ نیمساز دو خط $3x - 4y + 1 = 0$ و $5x - 3y - 3 = 0$ با شیب مثبت کدام است؟ (طول از مبدأ، طول نقطه تقاطع خط با محور افقی است). $\frac{1}{4}$ (۲)

−۱ (۴)

 $\frac{1}{32}$ (۱)

−۲ (۳)

۸۸- کدام‌یک از روابط زیر تابع نیست؟

$$x^3 + y^3 + 4x + 2y + 5 = 0 \quad (۲)$$

$$|y| = -4x^3 + 4x - 1 \quad (۱)$$

$$y^3 + 4xy = x - 1 \quad (۴)$$

$$y = \sqrt{x^3 - 4} \pm \sqrt{4 - x^2} \quad (۳)$$

۸۹- معادله $\sqrt{2x} = [-4x] + 3$ چند ریشه حقیقی دارد؟ ([]، نماد جزء صحیح است).

۳ (۴)

۲ (۳)

۱ (۲)

(۱) صفر

۹۰- هرگاه تابع $f(x) = ax^3 + bx + c$ باشد، آنگاه یکی از ریشه‌های معادله $cx^3 + bx + a = 0$ کدام است؟ ($abc \neq 0$)

a + b + c (۴)

c (۳)

b (۲)

a (۱)



۳۰ دقیقه

هندسه (۲)

دایره
درس‌های ۱، ۲ و ۳ تا انتهای
دایره‌های محیطی و محاطی
(مثلث)
صفحه‌های ۹ تا ۲۶

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سؤال

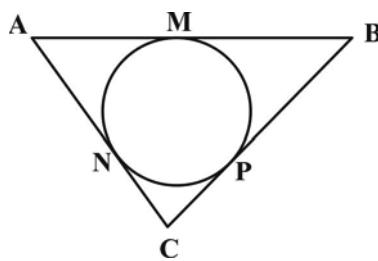
لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سؤال‌های درس **هندسه (۲)**. هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سؤال به چند سؤال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

هندسه (۲) – نگاه به آینده

-۹۱- در شکل زیر، اگر $NC = ۳$ ، $AN = ۴$ و محیط مثلث ABC برابر ۲۶ باشد، طول ضلع AB کدام است؟



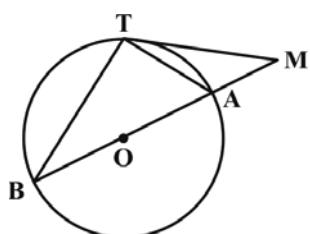
۹ (۱)

۱۰ (۲)

۱۱ (۳)

۱۲ (۴)

-۹۲- در شکل مقابل MT در نقطه T بر دایره مماس است. اگر $\hat{M} = ۲۴^\circ$ باشد، اندازه زاویه B چند درجه است؟ (O مرکز دایره است).



۳۰ (۱)

۳۳ (۲)

۳۶ (۳)

۴۰ (۴)

-۹۳- نقطه O از سه رأس مثلث ABC به یک فاصله است. اگر $\hat{A} = ۱۱^\circ$ و $\hat{B} = ۲۰^\circ$ ، آن‌گاه اندازه زاویه $A\hat{B}O$ چند درجه است؟

۳۵ (۲)

۳۰ (۱)

۵۰ (۴)

۴۰ (۳)

-۹۴- دو دایرة $C(O', 2m)$ و $C'(O', m)$ به طول خط المركزين $d = 1$ مفروض‌اند. بهازای کدام مقدار m دو دایرة C و C' متقاطع هستند؟

$$\frac{3}{2}$$

۱ (۱)

۳ (۴)

۲ (۳)

-۹۵- طول خط المركزين دو دایرة مماس درون برابر ۲ واحد و مساحت ناحیه محدود بین آن‌ها 20π واحد مربع است. نسبت شعاع دایرة بزرگ‌تر به شعاع دایرة کوچک‌تر کدام است؟

۲ (۲)

۳ (۱)

$$\frac{4}{3}$$

$$\frac{3}{2}$$



۹۶- اگر زاویه بین مماس مشترک‌های داخلی دو دایره $C(O, r)$ و $C'(O', r')$ برابر 6° باشد، طول مماس مشترک خارجی این دو دایره کدام است؟

$$10\sqrt{3} \quad (2)$$

۱۵ (۱)

$$3\sqrt{35} \quad (4)$$

$3\sqrt{15} \quad (3)$

۹۷- اگر طول مماس مشترک‌های خارجی و داخلی دو دایره به ترتیب ۱۲ و ۸ باشد، حاصل ضرب اندازه شعاع‌های این دو دایره کدام است؟

$$20 \quad (2)$$

۱۵ (۱)

$$40 \quad (4)$$

$30 \quad (3)$

۹۸- شعاع دایره محاطی داخلی مثلث قائم‌الزاویه ABC ($\hat{A} = 90^\circ$) که در آن $AB = 2$ و $BC = 6$ باشد، کدام است؟

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

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

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

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

۹۹- در مثلث ABC ، $AB = 12$ و $AC = 15$ است. دایره گذرنده از رأس A و مماس بر ضلع BC در وسط آن، اضلاع AB و AC را به ترتیب در نقاط B' و C' قطع می‌کند. اگر $CC' = 4$ باشد، طول $B'B'$ کدام است؟

$$4/2 \quad (2)$$

$3/2 \quad (1)$

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

$4/8 \quad (3)$

۱۰- در مثلث متساوی‌الساقین به طول ساق ۵ و قاعده ۶، فاصله محل تلاقی نیمسازهای داخلی مثلث از هر یک از ساق‌های مثلث کدام است؟

$$1/5 \quad (2)$$

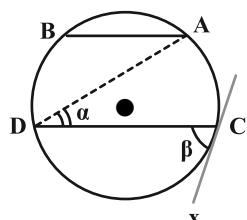
۱ (۱)

$$2/5 \quad (4)$$

$2/3 \quad (3)$

هندسه (۲) – سوالات آشنا

۱۰- در شکل زیر، وتر AB برابر شعاع دایره و $AB \parallel CD$ ، زاویه $\alpha = 2\beta$ و CX مماس بر دایره است. کمان \widehat{BD} چند درجه است؟



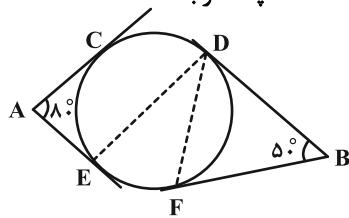
$50 \quad (1)$

$60 \quad (2)$

$70 \quad (3)$

$75 \quad (4)$

۱۰- در شکل زیر، اضلاع زاویه‌های A و B بر دایره مماس‌اند. اگر وتر CD برابر شعاع دایره باشد، زاویه \hat{EDF} چند درجه است؟



$25 \quad (1)$

$30 \quad (2)$

$35 \quad (3)$

$40 \quad (4)$



۱۰۳- دایره $C(O, \sqrt{3})$ مفروض است. مجموعه همه نقاطی که مماس‌های رسم شده از این نقطه بر دایره C با هم زاویه 60° بسانند، کدام است؟

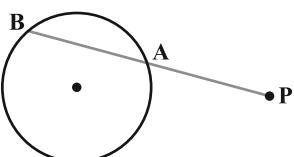
(۱) $C'(O, 6)$

(۲) دایره $C'(O, 4\sqrt{3})$

(۳) دایره $C'(O, 4\sqrt{3})$

(۴) دایره $C'(O, 2\sqrt{3})$

۱۰۴- نزدیک‌ترین نقطه از دایره‌ای به شعاع ۵ واحد تا نقطه مفروض P برابر ۸ واحد است. قاطع PAB نسبت به دایره طوری رسم شده است که



اندازه AB کدام است؟ $PA - AB = 2$

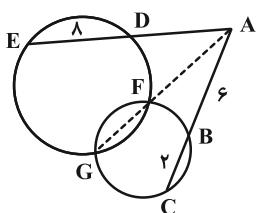
(۱) ۵

(۲) ۶

(۳) ۷

(۴) ۹

۱۰۵- در شکل مقابل، اندازه AE کدام است؟



(۱) ۱۸

(۲) ۱۴

(۳) ۱۲

(۴) ۱۶

۱۰۶- دو دایره C_1 و C_2 به شعاع‌های $r_1 = \frac{1}{2}d$ و $r_2 = 3$ و طول خط‌المرکزین $d = \frac{1}{2}$ می‌باشند. چند دایره به شعاع واحد وجود دارد که بر هر دو

دایره مماس باشد؟

(۱) ۱

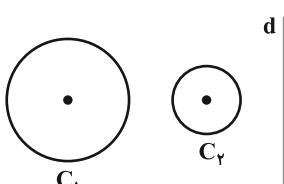
(۲) ۲

(۳) ۳

صفر

۱۰۷- دو دایره متخارج C_1 و C_2 و خط d خارج آن‌ها که بر خط‌المرکزین عمود است، مفروض‌اند. حداقل چند نقطه روی خط می‌توان یافت که از

آن نقاط بتوان بر هر دو دایره مماس واحد رسم کرد؟



(۱) صفر

(۲) ۲

(۳) ۴

(۴) بی‌شمار

۱۰۸- مطابق شکل زیر، دو دایره به شعاع‌های ۲ و ۸ مماس برون هستند و بر اضلاع مستطیل نیز مماس‌اند. محیط مستطیل کدام است؟



(۱) ۶۸

(۲) ۷۲

(۳) ۵۶

(۴) ۶۴

۱۰۹- در دایره‌ای به مساحت $4\pi\sqrt{3}$ ، مثلث متساوی‌الاضلاعی محاط شده است. مساحت مثلث کدام است؟

(۱) ۶

(۲) ۷/۵

(۳) ۷

(۴) ۹

۱۱۰- اگر اضلاع مثلث ABC را a ، b و c و شعاع دایره‌های محاطی خارجی متناظر با این اضلاع را به ترتیب r_a ، r_b و r_c بنامیم و داشته باشیم: $a > b > c$ ، آن‌گاه کدام گزینه همواره صحیح است؟

(۱) $r_a > r_b > r_c$

(۲) $r_b < r_c < r_a$

(۳) $r_b > r_a > r_c$

(۴) $r_a < r_b < r_c$



۱۵ دقیقه

فیزیک (۲)
الکتروسیسته ساکن
جربان الکتریکی و
مدارهای جربان مستقیم
 (تا ابتدای عوامل مؤثر بر
 مقاومت الکتریکی)
 صفحه‌های ۱ تا ۵۱

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس **فیزیک (۲)**، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
 از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

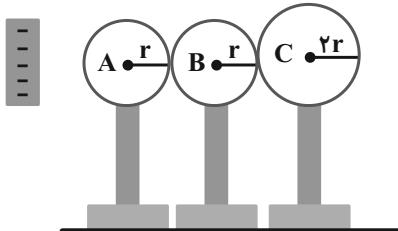
هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

فیزیک (۲) – نگاه به آینده

۱۱۱- سه کره فلزی رسانا و خنثی مطابق شکل در تماس با هم هستند. میله‌ای با بار منفی را به کره A نزدیک کنیم. اگر ابتدا کره C و سپس

میله باردار را دور کنیم و در ادامه کره‌های A و B را از هم جدا کنیم، اندازه چگالی سطحی کره C چند برابر A است؟



$\frac{1}{2}$

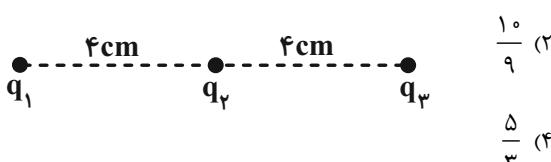
$\frac{1}{4}$

$\frac{1}{8}$

۱ (۴)

۱۱۲- سه بار الکتریکی نقطه‌ای $-4\mu C$ ، $+4\mu C$ و $+5\mu C$ مطابق شکل، در فاصله معینی از هم قرار دارند. بزرگی نیروی خالص الکتریکی وارد بر بار q_2 چند برابر بزرگی نیروی خالص الکتریکی وارد بر بار q_1 است؟

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



۴ (۱)

۱۰ (۳)

۱۱۳- در شکل زیر اگر $Q = 4\mu C$ را از A به B ببریم، بزرگی نیروی الکتریکی خالص وارد بر بار Q از طرف بارهای q_1 و q_2 $7/5$ نیوتون افزایش می‌یابد. در این صورت اندازه بار q چند میکروکولن است؟



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

۲ (۲)

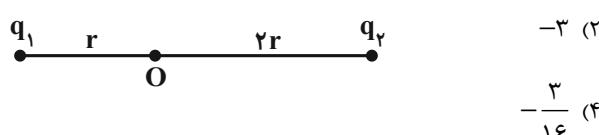
۱ (۱)

۰/۲ (۴)

۰/۴ (۳)

۱۱۴- مطابق شکل برایند میدان‌های الکتریکی بارهای q_1 و q_2 در نقطه O برابر \bar{E} است. اگر بار q_1 را ۲ برابر کنیم و جای بارهای q_1 و q_2 را

عرض کنیم میدان الکتریکی خالص این دو بار در نقطه O، ۲ برابر شده و تغییر جهت می‌دهد. نسبت $\frac{q_2}{q_1}$ در کدام گزینه آمده است؟



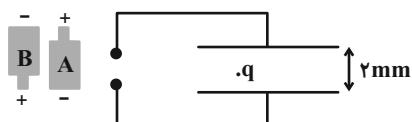
-۳ (۲)

۳ (۱)

$-\frac{3}{16}$ (۴)

$\frac{3}{16}$ (۳)

۱۱۵- قطره روغنی به جرم $g^{-12} \times 10^4$ مطابق شکل زیر، تعداد ۵ الکترون دریافت می‌کند تا در فضای بین دو صفحه رسانا، که به فاصله ۲mm از یکدیگر واقع‌اند به حالت تعادل قرار گیرد. کدام باتری و با چه اختلاف پتانسیلی برحسب ولت بین دو صفحه متصل شده است؟



۱۰.A (۲)

۱۰.B (۴)

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

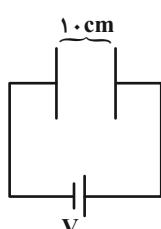
۱۰۰.A (۱)

۱۰۰.B (۳)

۱۱۶- مطابق شکل خازنی به ظرفیت $F_{\text{ml}} = 5$ به دو سر مولدی آرمانی متصل شده و خازن کاملاً پر شده است. اگر ذره بارداری به جرم $2mg$ و بار

الکتریکی $C = 12 \mu F$ از نزدیکی صفحه سمت راست رها شود، روی مسیر افقی با تندی $\frac{m}{s} = 12$ به صفحه مقابل می‌رسد. باتری تا هنگام پرشدن

خازن چند میکروژول کار روی بار انجام می‌دهد؟ (از اثر نیروی گرانش و مقاومت هوا صرف‌نظر شود).



۷۲۰ (۱)

۳۶۰ (۲)

۱۸۰ (۳)

۱۴۴۰ (۴)

۱۱۷- ظرفیت خازنی $F_{\text{ml}} = 5$ است و به اختلاف پتانسیل $V = 1200$ متصل شده است. هنگامی که خازن پر شد، بار مثبت q را از صفحه منفی جدا کرده و به صفحه مثبت منتقل می‌کنیم، در این حالت انرژی ذخیره شده در خازن $J = \frac{1}{2} CV^2$ افزایش می‌یابد. q چند میلی‌کولن است؟

۶ (۲)

۹ (۴)

۳ (۱)

۱/۵ (۳)

۱۱۸- کدام عبارت زیر درست است؟

(۱) سرعت سوق الکترون‌ها در یک رسانای فلزی، نزدیک به سرعت نور در خلا است.

(۲) وقتی به دو سر یک فلز یک اختلاف پتانسیل اعمال می‌کنیم، الکترون‌ها بر روی یک مسیر مستقیم در خلاف جهت میدان الکتریکی سوق می‌یابند.

(۳) بارهای متحرک جریان الکتریکی ایجاد می‌کنند.

(۴) الکترون‌ها با تندی زیاد در همه جهت‌ها در رسانا حرکت می‌کنند.

۱۱۹- اگر در هر 100 ثانیه به طور خالص $10^{18} \times 25 \times 10^6$ الکترون از مقطع یک مدار عبور کند، شدت جریان عبوری از مدار چند میلی‌آمپر خواهد

$$(e = 1/6 \times 10^{-19} C)$$

۰/۰۱ (۲)

۰/۱ (۴)

۱۰ (۱)

۱ (۳)

۱۲۰- یک باتری با مشخصات $1Ah$ و $5V$ را به مقاومت R_1 و بار دیگر باتری با مشخصات $100mAh$ و $3V$ را به مقاومت R_2 متصل

می‌کنیم. اگر زمان خالی شدن هر دو باتری یکسان باشد، نسبت $\frac{R_2}{R_1}$ کدام است؟

$$\frac{1}{5} (۲)$$

$$\frac{1}{20} (۴)$$

۵ (۱)

۲۰ (۳)



شیمی (۲)
قدرت هدایات زمینی را بدانید
(کل فصل ۱)
صفحه‌های ۱ تا ۵۰

۱۰ دقیقه

هدف‌گذاری قبل از شروع هر درس در دفترچه سوال

لطفاً قبل از شروع پاسخ‌گویی به سوال‌های درس شیمی (۲)، هدف‌گذاری چند از ۱۰ خود را بنویسید:
از هر ۱۰ سوال به چند سوال می‌توانید پاسخ صحیح بدهید؟

هدف‌گذاری شما برای آزمون امروز چیست؟

هدف‌گذاری چند از ۱۰ برای آزمون امروز

شیمی (۲) – نگاه به آینده

۱۲۱- عبارت کدام گزینه از نظر درستی یا نادرستی مشابه عبارت زیر است؟

«گرما دادن به مواد و افزودن آن‌ها به یکدیگر، سبب تغییر و گاهی بهبود خواص آن‌ها می‌شود.»

(۱) گسترش صنعت خودرو و صنایع الکترونیک، به ترتیب مديون شناخت و دسترسی به نیمه رساناها و فولاد است.

(۲) به طور کلی، عنصرهایی که آرایش الکترونی لایه ظرفیت اتم آن‌ها یکسان باشد، در یک گروه از جدول تناوبی قرار می‌گیرند.

(۳) در گروه هفدهم جدول تناوبی، برخلاف گروه دوم، واکنش پذیرترین عنصر کمترین Z را به خود اختصاص می‌دهد.

(۴) اگر آخرین زیرلایه موجود در دو عنصر فلزی دوره چهارم جدول تناوبی یکسان باشد؛ مجموع عدد اتمی این دو عنصر می‌تواند برابر با ۱۰ عدد متفاوت باشد.

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

(۱) اگر مجموع الکترون‌های موجود در یک مول ترکیب یونی با فرمول M_2O_3 ، ۷۲ مول باشد، می‌توان گفت این ترکیب یک ترکیب رنگی است.

(۲) اگر به مقداری زنگ آهن، هیدروکلریک اسید اضافه کنیم، یک محلول زردرنگ تولید می‌شود.

(۳) بازیافت فلزات، باعث کاهش سرعت گرمایش جهانی می‌شود.

(۴) اگر در بین چند عنصر، عنصری دارای واکنش پذیری بیشتری باشد، می‌توان نتیجه گرفت شعاع اتمی آن عنصر بزرگ‌تر است.

۱۲۳- کدام موارد از عبارت‌های زیر درست هستند؟

(الف) در ساختار یک هیدروکربن زنجیری، هر اتم کربن با چهار پیوند اشتراکی به چهار اتم دیگر متصل بوده و همچنین این هیدروکربن،

اولین هیدروکربنی باشد که دمای جوش آن از دمای محیط بیشتر است، در ساختار هر مولکول ۱۰ پیوند C-H وجود خواهد داشت.

(ب) گرانروی ۲، ۳-دی‌متیل بوتان کمتر از گرانروی ترکیب عبارت (الف) می‌باشد.

(پ) در جدول تناوبی، سومین عنصر گروه ۱۴ همانند دومین عنصر گروه ۱۳ سطحی برآق و درخشان دارد.

(ت) در بین ۳۶ عنصر ابتدایی جدول تناوبی، در دما و فشار اتفاق، یک عنصر مایع و ۹ عنصر گازی وجود دارد.

(۱) الف، ب (۲) ب، ت (۳) پ (۴) الف، پ

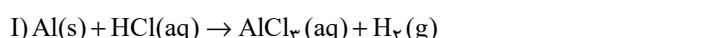
۱۲۴- کدام مورد، نادرست است؟ ($Cu = 64 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۱) با افزودن ۳۲ گرم ناخالصی به ۲ مول مس خالص، نمونه‌ای از این فلز با خلوص ۸۰٪ ایجاد می‌شود.

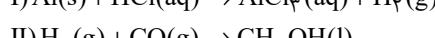
(۲) در حضور مقدار اضافی از Fe_2O_3 ، اگر در واکنش ترمیت از آلومینیم ناخالص استفاده کنیم، در مقایسه با آلومینیم خالص، به جرم بیشتری از این فلز نیاز داریم.

(۳) یکی از راههای تهیه سوخت سبز، استفاده از بقایای گیاهانی مانند نیشکر، سیب‌زمینی و ذرت است.

(۴) با دو برابر کردن شمار اتم‌های آهن در یک نمونه ناخالص از این فلز، درصد خلوص نمونه مورد نظر ۲ برابر می‌شود.

۱۲۵- چند گرم آلومینیم با خلوص ۷۵٪ را با مقدار کافی هیدروکلریک اسید واکنش دهیم تا گاز به دست آمده از آن با $1/4$ گرم کربن مونوکسید واکنش کامل دهد؟ ($H = 1, C = 12, O = 16, Al = 27, Cl = 35/5 \text{ g.mol}^{-1}$)

(معادله واکنش‌ها موازن شوند.)



۰/۶ (۲)

۲/۴ (۱)

۴/۸ (۴)

۱/۲ (۳)



۱۲۶- اگر مقدار $63/2$ گرم پتاسیم پرمنگنات ناخالص با خلوص 80% به میزان 75% تجزیه شود، مجموع جرم جامد باقیمانده چند گرم است؟

$$(Mn = 55, K = 39, O = 16: g/mol^{-1})$$



۵۹/۳۶ (۲)

۳/۸۴ (۱)

۲۶/۳ (۴)

۵۱/۲۶ (۳)

۱۲۷- در شرایطی که چگالی گاز اکسیژن برابر با $1/28 g.L^{-1}$ است، جرم‌های برابر از گازهای متان و پنتان را به طور کامل می‌سوزانیم. در صورتی که نسبت

حجم گاز کربن دی‌اکسید تولید شده در واکنش سوختن متان به پنتان برابر با $675/0$ باشد، نسبت بازده درصدی واکنش سوختن متان به پنتان کدام

است و نسبت حجم گاز اکسیژن مصرف شده در واکنش سوختن پنتان به سوختن متان کدام است؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.)

$$(O = 16, C = 12, H = 1: g/mol^{-1})$$

$$\frac{22}{32} - \frac{4}{3} (۲)$$

$$\frac{32}{22} - \frac{3}{4} (۱)$$

$$\frac{32}{22} - \frac{4}{3} (۴)$$

$$\frac{22}{32} - \frac{3}{4} (۳)$$

۱۲۸- یک مول از یک هیدروکربن که دارای 15 مول پیوند کووالانسی است، می‌تواند یک مول برم را بی‌رنگ کند. اگر 280 گرم از این هیدروکربن با درصد خلوص 90 درصد را در معرض مقدار کافی بخار برم قرار دهیم، واکنش با بازده 75 درصد انجام می‌شود. در طی این واکنش چند

مول فراورده برمدار تولید می‌شود؟ ($Br = 80, C = 12, H = 1: g/mol^{-1}$)

۴/۸ (۲)

۵/۹۲ (۱)

۳/۴۲ (۴)

۲/۷ (۳)

۱۲۹- نام آپوپاک آلکانی که تعداد کربن آن سه و نیم برابر تعداد کربن هیدروکربنی است که در جوش کاربیدی به کار می‌رود و در بین

ساختارهایی که می‌توان برای آن رسم کرد، بیشترین تعداد شاخه جانبی را دارا باشد، در کدام گزینه آمده است؟

۲ - تترا متیل بوتان

۳ - اتیل پنتان

۴ - تری متیل بوتان

۳ - ۳،۲،۲

۱۳۰- چند مورد از عبارت‌های زیر درست هستند؟

- محلول آهن (III) کلرید را می‌توان در ظرفی از جنس فلز تیتانیم نگهداری کرد.

- سیلیس ماده اصلی سازنده سلول‌های خورشیدی است.

- برای جداسازی یون سولفات در یک نمونه شیمیایی، می‌توان از باریم کربنات با انحلال پذیری $0/0024$ گرم استفاده کرد.

- سوخت هواپیما به طور عمده از مخلوطی از آلکان‌ها که در ساختار خود بین ده تا پانزده اتم کربن دارند، تشکیل شده است.

- نسبت تعداد پیوندهای دوگانه به تعداد کربن در نفتالن برابر $5/0$ می‌شود.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)



پدیده آورندگان آزمون ۳۴ شهریور

سال یازدهم ریاضی

طراحان

نام درس	نام طراحان
ریاضی (۱) و حسابان (۱)	محمدابراهیم توزنده‌جانی - علی‌غلام پورسرابی - علی‌آزاد - محمد پوراحمدی - لیلا مرادی - رحیم مشتاق‌نظم - محمد هجری - حمیدرضا سجودی - محمد حمیدی - مجتبی نادری - احسان صادقی - طاهر دادستانی - علی مرشد - بهرام حلاج
هندسه (۱) و (۲)	افشین خاصه‌خان - سهام مجیدی‌پور - امیرحسین ابومحبوب - سرژ یقیازاریان تبریزی - رضا عباسی‌اصل - محمد خندان - احمدرضا فلاخ - فرزانه خاکپاش - علیرضا احمدی - سیدسروش کریمی‌مدادی
فیزیک (۱) و (۲)	میلاد سلامتی - معصومه افضلی - مهدی باختیانی - بابک اسلامی - مصطفی کیانی - مسعود قره‌خانی - امیر محمودی‌انزابی - بنیامین یعقوبی - اشکان ولی‌زاده - محمدعلی راست‌پیمان - عبدالرضا امینی‌نسب
شیمی (۱) و (۲)	ایمان حسین‌نژاد - میرحسن حسینی - حلم‌ حاجی‌نقی - منصور سلیمانی‌ملکان - بنیامین یعقوبی - فهیمه یداللهی - عباس هنرجو - هادی مهدی‌زاده - پویا رستگاری

گزینشگران، مسئولین درس و ویراستاران

نام درس	گزینشگر	مسئول درس	گروه ویراستاری	مسئول درس مستندسازی
ریاضی (۱) و حسابان (۱)	ایمان چینی‌فروشان	ایمان چینی‌فروشان	حمدیرضا رحیم‌خانلو، مهرداد ملوندی، عادل حسینی	سمیه اسکندری
هندسه (۱) و (۲)	امیرحسین ابومحبوب	امیرحسین ابومحبوب	مهرداد ملوندی	سرژ یقیازاریان تبریزی
فیزیک (۱) و (۲)	معصومه افضلی	معصومه افضلی	حمد زرین‌کفش، امیرعلی کتیرایی، زهره آقامحمدی، بابک اسلامی	احسان صادقی
شیمی (۱) و (۲)	ایمان حسین‌نژاد	ایمان حسین‌نژاد	امیررضا حکمت‌نیا	امیرحسین مرتضوی

گروه فنی و تولید

بابک اسلامی	مدیر گروه
لیلا نورانی	مسئول دفترچه
مدیر گروه: محیا اصغری	مستندسازی و مطابقت با مصوبات
مسئول دفترچه: سمیه اسکندری	
فاطمه علی‌یاری	حروف‌نگاری و صفحه‌آرایی
حمید محمدی	ناظرات چاپ

بنیاد علمی آموزشی قلم‌چی (وقف عام)



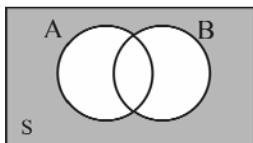
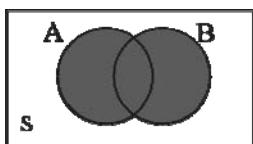
(محمد پور احمدی)

۴ - گزینه «۳»با توجه به نمودار ون دقیقاً یکی از دو پیشامد A یا B رخددهد یعنی

$$(A - B) \cup (B - A)$$

نه A رخددهد و نه B رخددهد، برابر است با:

$$A' \cap B' = (A \cup B)'$$

حداقل یکی از دو پیشامد A یا B رخددهد، برابر است با: $A \cup B$ حداکثر یکی از دو پیشامد A یا B رخددهد، برابر است با: $(A \cap B)'$ 

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

(لیلا مرادی)

۵ - گزینه «۳»

برای این که دو مهره همنگ نباشند یا یکی سبز و یکی زرد یا یکی سبز و یکی قرمز یا یکی زرد و یکی قرمز هستند. بنابراین:

$$P(A) = \frac{\binom{4}{1}\binom{5}{1} + \binom{4}{1}\binom{2}{1} + \binom{2}{1}\binom{5}{1}}{\binom{11}{2}} = \frac{20 + 8 + 10}{55} = \frac{38}{55}$$

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۷ تا ۱۴۸)

(محمد ابراهیم توژنده‌هانی)

۱ - گزینه «۱»

باید از بین اعداد ۱، ۲، ۳، ۴، ۵ و ۶، سه عدد را انتخاب کنیم، که فقط به

یک حالت به صورت نزولی مرتب می‌شود، بنابراین:

$$P(A) = \frac{\binom{6}{3}}{6 \times 6 \times 6} = \frac{20}{216} = \frac{5}{54}$$

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

(علی غلام پور سرابی)

۲ - گزینه «۳»

گنجایش آب تانکر و وزن نامه‌ها هر دو کمی پیوسته هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۱»: طول مدت مکالمه: کمی پیوسته، تعداد نامه: کمی گستته

گزینه «۲»: میزان بارندگی: کمی پیوسته، جنسیت: کیفی اسمی

گزینه «۴»: مراحل تکامل قورباغه: کیفی ترتیبی، سن دانشجویان: کمی

پیوسته

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۹ تا ۱۵۰)

(علی آزاد)

۳ - گزینه «۳»

$$n(S) = 6 \times 6 \times 6 = 6^3$$

$$n(A) = 3 \times 6 \times 3 \quad \begin{array}{c} 3 \\ 4, 5, 6 \end{array} \quad \begin{array}{c} 6 \\ 1, 3, 5 \end{array} \quad \begin{array}{c} 3 \\ \text{همۀ ارقام} \end{array}$$

$$\Rightarrow P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{3 \times 6 \times 3}{6 \times 6 \times 6} = \frac{1}{4}$$

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



(محمد ابراهیم تو زندگانی)

«۸- گزینه»

مهره‌های سفید را با اعداد فارسی و مهره‌های سیاه را با اعداد انگلیسی نشان می‌دهیم:

$$1, 2, 3 \xrightarrow{\text{---}} 1, 2, 3, 4, 5, 6 \Rightarrow P(A) = \frac{6}{\binom{9}{2}} = \frac{6}{36} = \frac{1}{6}$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)

(علی‌آزاد)

«۹- گزینه»

اگر فرض کنیم اعداد رو شده ناشی از پرتاب ۳ تاس به صورت (a, b, c) باشد، برای اینکه تشکیل دنباله حسابی دهنند، می‌بایست:

$$2b = a + c$$

بنابراین با توجه به حالت‌های ممکن برای عدد وسط (b) خواهیم داشت:

$$b=1 \Rightarrow 2=a+c \Rightarrow (1, 1, 1)$$

$$b=2 \Rightarrow 4=a+c \Rightarrow (1, 2, 3)(3, 2, 1)(2, 2, 2)$$

$$b=3 \Rightarrow 6=a+c \Rightarrow (1, 3, 5)(2, 3, 4)(3, 3, 3)(5, 3, 1)(4, 3, 2)$$

$$b=4 \Rightarrow 8=a+c$$

$$\Rightarrow (2, 4, 6)(6, 4, 2)(3, 4, 5)(5, 4, 3)(4, 4, 4)$$

$$b=5 \Rightarrow 10=a+c \Rightarrow (4, 5, 6)(6, 5, 4)(5, 5, 5)$$

$$b=6 \Rightarrow 12=a+c \Rightarrow (6, 6, 6)$$

$$\Rightarrow P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{18}{6^3} = \frac{1}{12}$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)

(محمد هبیری)

«۱۰- گزینه»

$$n(S) = 6 \times 2 \times 2 \times 2 = 48$$

را محاسبه می‌کنیم:

برای محاسبه $n(A)$ حالت‌بندی می‌کنیم:

$$\left. \begin{array}{l} \text{اگر عدد تاس ۱ باشد} \Leftrightarrow (\text{پ پ ر}) \\ \text{اگر عدد تاس ۲ باشد} \Leftrightarrow (\text{پ ر ر}) \\ \text{اگر عدد تاس ۳ باشد} \Leftrightarrow (\text{ر ر ر}) \end{array} \right\}$$

$$\frac{7}{48}$$

پس احتمال این پیشامد برابر است با:

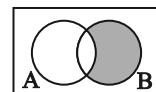
(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)

(ریاضی مشتق نظم)

«۶- گزینه»

طبق نمودار ون، تساوی‌های زیر برقرار هستند.

$$A' \cap B = B \cap A' = B - A = B - (A \cap B)$$



$$A \text{ رخداد ولی } B \text{ رخداد دهد}$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)

(علی‌آزاد)

«۷- گزینه»

تعداد حالت‌های مطلوب به صورت زیر خواهد بود:

$$1: \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2} \text{ رو، ۲ پشت (۱)}$$

$$2: \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2} \text{ رو، ۱ پشت (۲)}$$

$$3: \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2}, \underline{2} \text{ رو (۳)}$$

$$\Rightarrow n(A) = 15 + 6 + 1 = 22$$

$$\Rightarrow P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{22}{6^3} = \frac{22}{64} = \frac{11}{32}$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)



(عمیدرضا سعدی)

۱۴- گزینه «۱»

گروه خونی و وضعیت تأهل (مجرد، متأهل) هر دو متغیر کیفی اسمی هستند.

بررسی سایر گزینه‌ها:

گزینه «۲»: میزان تحصیلات (کیفی ترتیبی)- مقاومت یک ترانزیستور (کمی پیوسته)

گزینه «۳»: طول عمر باطری (کمی پیوسته)- مراحل زندگی افراد (نوزادی، کودکی و ...). کیفی ترتیبی است.

گزینه «۴»: جنسیت افراد (کیفی اسمی)- تعداد مکالمات تلفنی (کمی گسسته)

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۵۹ تا ۱۷۰)

(علی آزاد)

۱۵- گزینه «۴»

$$n(S) = \binom{10}{4} = \frac{10!}{4!6!} = \frac{10 \times 9 \times 8 \times 7 \times 6!}{4 \times 3 \times 2 \times 1 \times 6!} = 210$$

$$n(A) = \binom{5}{1} \times \binom{4}{2}$$

انتخاب ۱ زوج از ۵ زوج
↓
انتخاب ۲ زوج (Z_۱, Z_۲) از ۴ زوج باقیمانده

انتخاب ۱ نفر از زوج (Z_۱)
↑
× $\binom{2}{1}$ × $\binom{2}{1}$
↓
انتخاب ۱ نفر از زوج (Z_۲)

$$n(A) = 5 \times 6 \times 2 \times 2 = 120 \Rightarrow P(A) = \frac{n(A)}{n(S)} = \frac{120}{210} = \frac{4}{7}$$

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۶ تا ۱۵۱)

(محمد ابراهیم تووزنده‌بانی)

۱۱- گزینه «۳»

حالاتی که مجموع اعداد کمتر از ۸ است را نمی‌خواهیم:

$$n(S) = \binom{5}{3}$$

$$A' = \{\{1, 2, 3\}, \{1, 2, 4\}\}$$

$$\Rightarrow P(A) = 1 - \frac{2}{\binom{5}{3}} = 1 - \frac{1}{5} = \frac{4}{5} = 0.8$$

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۵۱)

(محمد ابراهیم تووزنده‌بانی)

۱۲- گزینه «۲»

با جایگذاری $P(A \cup B) = P(A) + P(B) - P(A \cap B)$ در تساوی داده شده، داریم:

$$P(A) + P(B) = (P(A))^{\complement} + (P(B))^{\complement}$$

$$\Rightarrow P(A)(1 - P(A)) + P(B)(1 - P(B)) = 0$$

$$\Rightarrow P(A)P(A') + P(B)P(B') = 0$$

مجموع دو عبارت نامنفی صفر شده است، پس باید هر دو صفر باشند.

$$\Rightarrow \begin{cases} P(A)P(A') = 0 \Rightarrow P(A') = 0 \\ P(B)P(B') = 0 \Rightarrow P(B') = 0 \end{cases}$$

توجه کنید که در صورت مسئله ذکر شده که A و B دو پیشامد با احتمال

نابرابر از فضای نمونه‌ای S هستند، پس:

$$\Rightarrow P(A') + P(B') = 0 + 1 = 1$$

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۴۶)

(علی آزاد)

۱۳- گزینه «۴»

با توجه به مسئله مطرح شده، تعداد حالت‌های مطلوب به صورت زیر خواهد بود:

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

$$\Rightarrow n(A) = 11, n(S) = 6^2 = 36 \Rightarrow P(A) = \frac{11}{36}$$

(ریاضی ا- آمار و احتمال- صفحه‌های ۱۴۲ تا ۱۵۱)



(مبتدی تاری)

۱۹ - گزینه «۲»

برای آنکه فرزندان کنار هم نباشند باید با توجه به شکل، به صورت زیر عمل کنیم:

$$\text{مادربزرگ} \circ \text{مادر} \circ \text{پدر} \circ$$

ابتدا از چهار جایگاه بین (و اطراف) والدین، ۳ جایگاه را برای فرزندان

انتخاب می‌کنیم که این کار به $\binom{4}{3}$ طریق امکان‌پذیر است. همچنین

والدین به ۳! طریق و فرزندان نیز به ۳ طریق می‌توانند جایگشت داشته

باشند لذا تعداد حالات مطلوب عبارت است از:

$$\binom{4}{3} \times 3! \times 3! = 4 \times 6 \times 6 = 144$$

$6!$ = تعداد کل حالات

$$\frac{\text{تعداد حالات مطلوب}}{\text{تعداد کل حالات}} = \frac{144}{6!} = \frac{1}{5}$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۶ تا ۱۵۷)

(اصسان صادرقی)

۲۰ - گزینه «۱»

ما به $\binom{6}{4}$ طریق می‌توانیم یک زیرمجموعه ۴ عضوی از مجموعه ۶

عضوی مورد نظر انتخاب کنیم. برای این‌که عضو A در زیرمجموعه انتخابی بوده و عضوهای C و D هم‌مان در آن نباشند، باید سه عضو از

مجموعه {B,C,D,E,F} را طوری انتخاب کنیم که يا C در آن باشد يا D و يا هیچ‌کدام در آن نباشند. پس تعداد حالات (طبق اصل متمم) برابر می‌شود با:

$$\binom{5}{3} - \binom{3}{1} = 10 - 3 = 7$$

انتخاب هم‌مان تعداد کل حالات انتخاب برای مجموعه ۳ عضو از ۵ عضو

پس با احتمال $\frac{7}{15}$ می‌توان زیرمجموعه مذکور را انتخاب کرد.

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۷ تا ۱۵۸)

(ممدر فمیدی)

۱۶ - گزینه «۳»

تمام گزینه‌ها به جز گزینه «۳» صحیح هستند در مورد گزینه «۳» داریم:

$$P((A \cup B)') = 1 - P(A \cup B)$$

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۴۶ تا ۱۴۷)

(مبتدی تاری)

۱۷ - گزینه «۱»

آمار، مجموعه‌ای از اعداد، ارقام و اطلاعات است. علم آمار نیز مجموعه

روش‌هایی است که شامل جمع‌آوری اعداد و ارقام، سازماندهی و نمایش،

تحلیل و تفسیر داده‌ها و در نهایت نتیجه‌گیری، قضاؤت و پیش‌بینی مناسب

در مورد پدیده‌ها و آزمایش‌های تصادفی است.

نمونه زیرمجموعه‌ای از جامعه است که اندازه یا حجم آن همواره کوچکتر یا

مساوی اندازه یا حجم جامعه است.

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۸ تا ۱۵۹)

(مبتدی تاری)

۱۸ - گزینه «۳»

متغیر از یک عضو به عضو دیگر معمولاً تغییر می‌کند. (رد گزینه «۱»)

به متغیرهایی که قابل اندازه‌گیری باشند، کمی گفته می‌شود. (رد گزینه «۲»)

متغیرهای از نوع «تعداد»، کمی گسسته است. (رد گزینه «۴»)

رتبه دانش‌آموزان در کنکور، متغیر کیفی ترتیبی است زیرا نوعی ترتیب

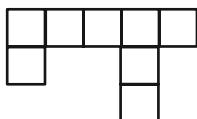
طبیعی در آن وجود دارد.

(ریاضی - آمار و احتمال - صفحه‌های ۱۵۹ تا ۱۶۰)

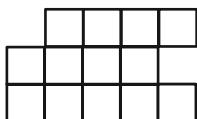
(سریریقیازاریان تبریزی)

۲۴ - گزینه «۳»

تصویر نمای بالا و رویه روی این سازه به صورت شکل زیر است:



نمای بالا



نمای رویه رو

اگر مساحت هر مربع را با S نمایش دهیم، آنگاه داریم:

$$\frac{\text{مساحت تصویر نمای بالا}}{\text{مساحت تصویر نمای رویه رو}} = \frac{8S}{13S} = \frac{8}{13}$$

(هنرسه - صفحه‌های ۸۷ تا ۹۱)

(رضی عباسی اصل)

۲۵ - گزینه «۲»

گزینه «۱»: در یک صفحه، اگر خطی یکی از دو خط موازی را قطع کند،

دیگری را نیز قطع می‌کند ولی این موضوع در فضای زامانی برقرار نیست.

گزینه «۲»: از هر نقطه خارج یک صفحه، می‌توان خطی بر آن صفحه عمود

رسم کرد. هر صفحه شامل این خط بر صفحه مفروض عمود است، پس این

گزاره همواره درست است.

گزینه «۳»: اگر خطی با یکی از دو خط متنافر، موازی باشد، می‌تواند با

دیگری متقاطع یا متنافر باشد.

گزینه «۴»: از هر نقطه غیر واقع بر یک خط، بی‌شمار خط متنافر با آن خط

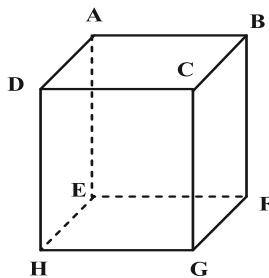
می‌گذرد.

(هنرسه - صفحه‌های ۸۷ تا ۹۱)

۲۱ - هندسه (۱) - نکاه به گذشه

(اغشیان قاصه‌فان)

تنها گزاره‌های «پ» و «ت» همواره درست هستند. به عنوان مثال نقض برای گزاره‌های «الف» و «ب» به مکعب شکل زیر دقت کنید.



در این مکعب دو صفحه $DCGH$ و $CBFG$ هر دو بر صفحه $ABCD$ عمود هستند ولی با یکدیگر موازی نیستند. از طرفی دو خط BC و DC بر خط CG عمودند ولی با یکدیگر موازی نیستند.

(هنرسه - صفحه‌های ۷۸ تا ۸۳)

(فرشاد صدیقی فر)

هر منشور مثلث القاعده دارای سه وجه جانبی و دو قاعده است. از هر منشور، سه وجه جانبی قابل رویت است و فقط برای بالاترین منشور، وجه بالایی را می‌توان دید، پس در مجموع $5 \times 3 + 1 = 16$ وجه و در نتیجه ۱۶ عدد یک قابل مشاهده است.

(هنرسه - تپسم فضایی - مشابه تمرین ۱۴ صفحه ۹۱)

۲۲ - گزینه «۲»

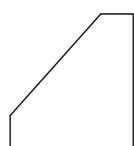
هر منشور مثلث القاعده دارای سه وجه جانبی و دو قاعده است. از هر منشور، سه وجه جانبی قابل رویت است و فقط برای بالاترین منشور، وجه بالایی را می‌توان دید، پس در مجموع $5 \times 3 + 1 = 16$ وجه و در نتیجه ۱۶ عدد یک قابل مشاهده است.

(هنرسه - تپسم فضایی - مشابه تمرین ۱۴ صفحه ۹۱)

(امیرحسین ابوهمبوب)

۲۳ - گزینه «۱»

نمای رو به روی صحیح در شکل زیر رسم شده است:



(هنرسه - صفحه‌های ۸۷ تا ۹۱)

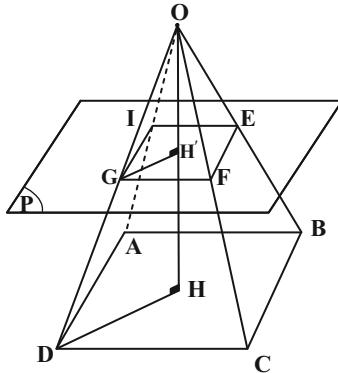
(سریریقیازاریان تبریزی)

«٢٩ - گزینهٔ ۱»

برای محاسبه مساحت مقطع EFGI که خود یک مربع است، ابتدا طول GH' که نصف قطر مربع EFGI است را محاسبه می‌کنیم.

$$S_{EFGI} = (\sqrt{2}GH')^2 = 16 \Rightarrow GH' = 2\sqrt{2}$$

$$DH = \frac{1}{2}(BD) = \frac{1}{2}(\sqrt{2}AB) = 3\sqrt{2}$$



اگر فاصله رأس هرم (نقطه O) تا محل تقاطع با صفحه P برابر x باشد، طبق قضیه تالس می‌توان نوشت:

$$GH' \parallel DH \Rightarrow \frac{OH'}{OH} = \frac{GH'}{DH} \Rightarrow \frac{x}{12} = \frac{2\sqrt{2}}{3\sqrt{2}} = \frac{2}{3} \Rightarrow x = 8$$

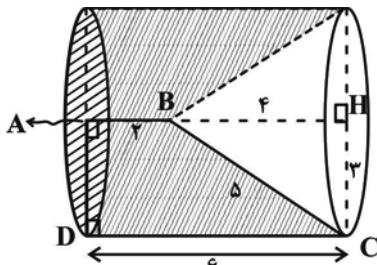
بنابراین فاصله صفحه P تا صفحه قاعده برابر $12 - 8 = 4$ است.

(هنرسهٔ ۱ - صفحه‌های ۹۳ تا ۹۴)

(امیرحسین ابومهیوب)

«٣٠ - گزینهٔ ۱»

در مثلث قائم الزاویه BHC داریم:



$$BH^2 = BC^2 - CH^2 = 25 - 9 = 16 \Rightarrow BH = 4$$

حجم حاصل از دوران ذوزنقه قائم الزاویه ABCD حول ضلع AB مطابق شکل برابر تفاضل حجم یک استوانه و یک مخروط است:

$$V = \pi(AD)^2 \times DC = \pi \times 3^2 \times 6 = 54\pi$$

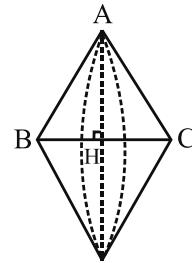
$$V = \frac{1}{3}\pi(CH)^2 \times BH = \frac{\pi}{3} \times 3^2 \times 4 = 12\pi$$

$$V = 54\pi - 12\pi = 42\pi$$

(سایه زده) (هنرسهٔ ۱ - صفحه‌های ۹۵ و ۹۶)

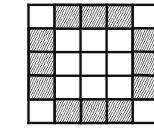
(محمد فندان)

اگر مثلث متساوی‌الساقینی را حول قاعده آن دوران دهیم، آنگاه مطابق شکل دو مخروط با قاعده یکسان ایجاد می‌شود که شعاع قاعده هر کدام برابر طول ارتفاع وارد بر قاعده مثلث و ارتفاع هر کدام برابر نصف طول قاعده مثلث است.



(هنرسهٔ ۱ - مشابه تمرین ۲ (ت) صفحه ۹۶)

(امیرحسین ابومهیوب)

«٢٦ - گزینهٔ ۲»**«٢٧ - گزینهٔ ۴»**

در هر کدام از وجوده این مکعب، مکعب‌های کوچکی که در شکل بالا هاشور خورده اند، دارای دو وجه رنگ شده‌اند. از طرفی هر کدام از این مکعب‌های کوچک به دو وجه مکعب بزرگ تعلق دارند. با توجه به اینکه مکعب دارای ۶ وجه است، پس تعداد این مکعب‌های کوچک برابر است با:

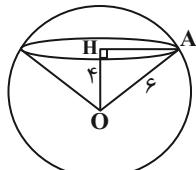
$$\frac{12 \times 6}{2} = 36$$

(هنرسهٔ ۱ - صفحه ۹۰)

(امیرحسین ابومهیوب)

«٢٨ - گزینهٔ ۳»

اگر مرکز دایره سطح مقطع را با H نمایش دهیم، آنگاه داریم:



$$\triangle OHA : AH^2 = OA^2 - OH^2 = 6^2 - 4^2 = 20$$

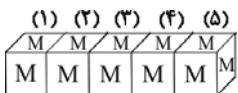
$$V = \frac{1}{3}\pi(AH)^2 OH = \frac{1}{3}\pi \times 20 \times 4 = \frac{80\pi}{3}$$

(هنرسهٔ ۱ - صفحه‌های ۹۳ تا ۹۴)

(کتاب آبی)

«۳۴ - گزینه»

اگر مکعب‌ها را به صورت سط्रی کنار هم بچینیم، شکل زیر حاصل می‌شود:



همان‌طور که در شکل مشاهده می‌شود در مکعب‌های (۲)، (۳) و (۴) از ۳

وجه مکعب، حرف M مشاهده می‌شود و در مکعب‌های (۱) و (۵)، از ۴

وجه مکعب، حرف M مشاهده می‌شود پس کل تعداد حرف‌های M

مشاهده شده برابر است با: $3 \times 3 + 2 \times 4 = 9 + 8 = 17$

(هنرسه ۱ - صفحه‌های ۹۱ تا ۱۳)

(کتاب آبی)

«۳۵ - گزینه»

مکعب بزرگ از $4 \times 4 \times 3 = 48$ مکعب کوچک تشکیل شده است.

حداکثر تعداد مکعب‌هایی که می‌تواند برداشته شود برابر است

$$\text{با: } 48 - 9 = 39$$

همچنین حداقل باید $3 \times 4 = 12$ مکعب از شکل برداشته شود (۳ مکعب

از ردیف بالا که در مجموع ۴ ردیف داریم). در نتیجه تفاضل حداقل و

حداکثر تعداد مکعب‌هایی که باید برداشته شود، برابر است با:

$$\text{با: } 39 - 12 = 27$$

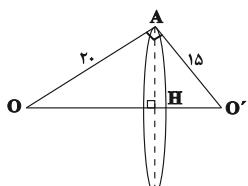
(هنرسه ۱ - صفحه ۹۱)

(کتاب آبی)

«۳۶ - گزینه»

چون $(25)^2 = (20)^2 + (15)^2$ پس مثلث AOO' قائم‌الزاویه است.

داریم:



$$AH \times 25 = 15 \times 20 \Rightarrow AH = \frac{15 \times 20}{25} = 12$$

سطح مقطع دو کره $\pi(12)^2 = 144\pi$

(هنرسه ۱ - صفحه‌های ۹۱ تا ۹۴)

(کتاب آبی)

«۳۱ - گزینه»

گزینه «۲» هیچ‌گاه نمی‌تواند درست باشد، زیرا طبق فرض سؤال، دو خط d و d' متنافرند و خط d بر صفحه P عمود است، حال اگر خط d' هم بر صفحه P عمود باشد، دو خط d و d' موازی خواهند بود که فرض مسئله را نقض می‌کند.

(هنرسه ۱ - صفحه‌های ۱۳ تا ۱۶)

(کتاب آبی)

«۳۲ - گزینه»

اگر خط d بر صفحه P عمود باشد و از A بر P وارد کنیم، هر صفحه شامل پاره خط AB با d موازی و بر P عمود است. تعداد جواب‌ها در این حالت، بی‌شمار است.

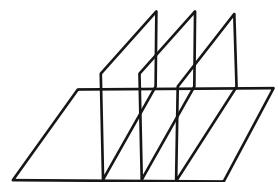
اگر خط d بر صفحه P عمود نباشد، از A خطی موازی با d رسم می‌کنیم (d') و از A عمود AB را بر P رسم می‌کنیم. صفحه شامل AB و d'، جواب مسئله است. در این حالت، فقط یک جواب وجود دارد. پس در حالت کلی، مسئله حداقل یک جواب دارد.

(هنرسه ۱ - صفحه‌های ۱۳ تا ۱۶)

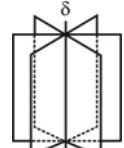
(کتاب آبی)

«۳۳ - گزینه»

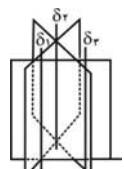
با توجه به دو شکل زیر، فصل مشترک‌های این سه صفحه متمایز که هر سه بر صفحه P عمود نند، نمی‌توانند به صورت دو به دو متقاطع باشند.



(الف) سه صفحه فاقد فصل مشترک هستند.



(ب) فصل مشترک‌ها بر هم منطبق



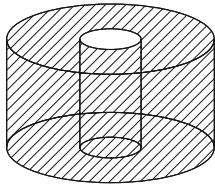
(ج) فصل مشترک ندارند، سه خط موازی

(هنرسه ۱ - صفحه‌های ۱۳ تا ۱۶)

(کتاب آبی)

۳۹ - گزینه «۴»

شکل فضایی ایجاد شده مطابق شکل زیر استوانه‌ای است که از درون آن یک استوانه هم محور با آن خالی شده است.

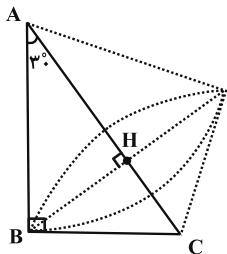


(هندسه - صفحه‌های ۹۵ و ۹۶)

(کتاب آبی)

۴۰ - گزینه «۲»

مطابق شکل از دوران مثلث قائم‌الزاویه ABC حول وتر AC، دو مخروط پدید می‌آید که ارتفاع وارد بر وتر (BH)، شعاع قاعده این دو مخروط است.



طول ضلع روبرو به زاویه 30° در مثلث قائم‌الزاویه، نصف طول وتر است، پس مطابق روابط طولی در مثلث قائم‌الزاویه داریم:

$$AC = 8 \Rightarrow BC = \frac{1}{2} \times 8 = 4$$

$$BC^2 = AC \cdot CH \Rightarrow 16 = 8 \times CH \Rightarrow CH = 2$$

$$\Rightarrow AH = 8 - 2 = 6$$

$$BH^2 = AH \cdot CH = 6 \times 2 = 12$$

مجموع حجم دو مخروط برابر است با:

$$V = \frac{1}{3}\pi(BH)^2 \times AH + \frac{1}{3}\pi(BH)^2 \times CH$$

$$= \frac{\pi}{3} \times 12 \times 6 + \frac{\pi}{3} \times 12 \times 2 = 24\pi + 8\pi = 32\pi$$

(هندسه - صفحه‌های ۹۵ و ۹۶)

(کتاب آبی)

۳۷ - گزینه «۱»

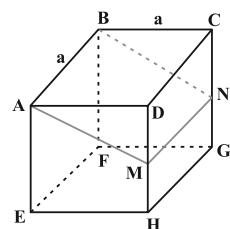
مطابق شکل زیر، صفحه گذرنده از یال BA و وسط یال DH (نقطه M)، از وسط یال CG (نقطه N) نیز می‌گذرد. پس سطح مقطع این برش، مستطیل ABNM است. داریم:

$$\Delta ADM: AM^2 = AD^2 + DM^2 = a^2 + \frac{a^2}{4} = \frac{5a^2}{4}$$

$$\Rightarrow AM = \frac{\sqrt{5}}{2}a$$

$$S_{ABNM} = AB \times AM = a \times \frac{\sqrt{5}}{2}a = \frac{\sqrt{5}}{2}a^2$$

$$\Rightarrow \frac{S_{ABNM}}{S_{ABCD}} = \frac{\frac{\sqrt{5}}{2}a^2}{a^2} = \frac{\sqrt{5}}{2}$$

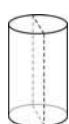


(هندسه - صفحه‌های ۹۴ تا ۹۶)

(کتاب آبی)

۳۸ - گزینه «۲»

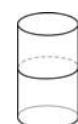
همانند شکل‌های زیر، اگر صفحه مایل برخورد کند، بیضی و اگر صفحه افقی برخورد کند، دایره و اگر صفحه عمودی برخورد کند مستطیل حاصل می‌شود.



صفحة عمودی ← مستطیل



صفحة مایل ← بیضی



صفحة افقی ← دایره

(هندسه - صفحه ۹۳)



طبق قانون گازهای آرمانی داریم:

$$\Rightarrow PV = nRT \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \frac{P_2}{P_1} \times \frac{V_2}{V_1} \quad \frac{P_2 = 1/4 P}{V_2 = 2V_1}$$

$$\Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = 1/4 \times 2 = 2/8 \xrightarrow{(I)} \frac{U_2}{U_1} = 2/8$$

$$\left(\frac{U_2}{U_1} - 1 \right) \times 100 = \text{درصد تغییرات انرژی درونی} \Rightarrow$$

$$= (2/8 - 1) \times 100 = 180\%$$

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۲۸ تا ۱۳۰)

(میلاد سلامتی)

«۴۵- گزینهٔ ۱»

$$\frac{W}{\Delta U} = -4 \Rightarrow W = -4\Delta U$$

$$Q = 2100 \text{ J}$$

طبق قانون اول ترمودینامیک می‌توان نوشت:

$$\Delta U = Q + W \Rightarrow \Delta U = 2100 - 4\Delta U$$

$$\Rightarrow \Delta U = 420 \text{ J}, W = -1680 \text{ J}$$

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۲۸ تا ۱۳۰)

(محضومه افضلی)

«۴۶- گزینهٔ ۱»

فرایند ca یک فرایند هم حجم است زیرا نمودار $P-T$ این فرایند از مبدأ

مختصات می‌گذرد ($P = \frac{nR}{V} T$) و کار در فرایند هم حجم صفر است.

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۳۱ و ۱۳۲)

(مهدی باغستانی)

«۴۷- گزینهٔ ۱»

با توجه به اینکه برای مقدار معینی گاز آرمانی دما بر حسب کلوین (T)

متناسب با (PV) است. می‌توان نوشت:

اگر بخواهیم فرایند همدما باشد باید $n'PV = P \times nV$ باشد، در

نتیجه $n' = n$ و مورد (الف) نادرست است.

اگر بخواهیم فرایند بی‌درو باشد با توجه به اینکه $\Delta U < 0$ و $W > 0$

است، یعنی دما کاهش یافته است، پس باید $n'PV < nPV$ و در

نتیجه $n' < n$ باشد در نتیجه مورد (ب) و (پ) هم نادرست می‌باشد.

فیزیک (۱) – نگاه به گذشته

(میلاد سلامتی)

«۴۱- گزینهٔ ۳»

فقط مورد (پ) نادرست است.

برای مقدار مشخصی گاز آرمانی فرایندی را ایستاوار گویند که در طول آن دستگاه همواره بسیار نزدیک به حالت تعادل باشد.

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۲۸ و ۱۲۹)

(محضومه افضلی)

«۴۲- گزینهٔ ۱»

طبق قانون اول ترمودینامیک داریم:

$$\Delta U = W + Q \Rightarrow 400 = -380 + Q \Rightarrow Q = 780 \text{ J}$$

توجه کنید که گاز روی محیط کار انجام داده و بنابراین حجم آن افزایش یافته و در نتیجه کار محیط منفی است. چون گرمابی که گاز مبادله می‌کند مثبت است، در نتیجه گاز از محیط گرم‌گرفته است.

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۲۹ و ۱۳۰)

(میلاد سلامتی)

«۴۳- گزینهٔ ۲»

چون فرایند خیلی سریع انجام شده است، با فرایند بی‌درو سروکار داریم:

$$\Delta U = W = -30 \text{ J}$$

از آنجایی که انرژی درونی مقدار معینی گاز کامل فقط تابع دمای مطلق گاز است، می‌توان نوشت:

$$\frac{U_2}{U_1} = \frac{T_2}{T_1} = \frac{45/5 + 273}{91 + 273} = \frac{3/5}{4} = \frac{7}{8}$$

$$\frac{7}{8} U_1 - U_1 = -30 \Rightarrow U_1 = 240 \text{ J}, U_2 = 210 \text{ J}$$

(فیزیک ا- صفحه‌های ۱۲۸ تا ۱۳۰ و ۱۳۷ تا ۱۳۹)

(محضومه افضلی)

«۴۴- گزینهٔ ۴»

می‌دانیم انرژی درونی مقدار معینی گاز آرمانی با دمای مطلق آن متناسب است.

$$\frac{U_2}{U_1} = \frac{T_2}{T_1} \quad (I)$$

$$= Q_{AB} + W_{AB} + Q_{BC} + W_{BC} + Q_{CA} + W_{CA} = 0$$

$$W_{CA} = -P\Delta V = -2 \times 10^5 \times 2 / 5 \times 10^{-3} = -800 \text{ J}$$

$$W_{AB} = 645 \text{ J}, \quad W_{BC} = 0, \quad Q_{AB} = 0$$

$$\Rightarrow Q_{BC} + Q_{CA} = -145 - \frac{|Q_{BC}| = |Q_{CA}|}{Q_{BC} < 0, Q_{CA} > 0} \rightarrow$$

$$\Rightarrow Q_{CA} = 145 \text{ J}$$

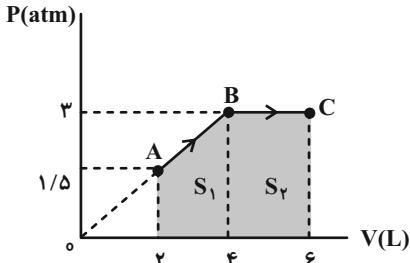
در فرایند هم‌فشار علامت Q و W قرینه هم است. در فرایند CA چون
انبساطی است $W > 0$ و $Q < 0$ می‌باشد.

(غیریک ا- صفحه‌های ۱۳۰ تا ۱۳۲)

(مهندسی باگستاني)

گزینه «۳»

$T \propto PV$ ، برای مقدار معینی گاز کامل،
می‌باشد، در نتیجه با توجه به اینکه $P_C V_C = 6 P_A V_A$ است، می‌توان
گفت $T_C = 6 T_A$ و برای مقدار معینی گاز کامل داریم:



$$\frac{U_C}{U_A} = \frac{T_C}{T_A} = 6 \Rightarrow U_C = 6 U_A$$

$$\Rightarrow \Delta U = U_C - U_A = 5 U_A = 5 \times 1200 = 6000 \text{ J}$$

در گام بعدی با محاسبه سطح محصور بین نمودار و محور V می‌توانیم
مقدار کار کل انجام شده را بدست آوریم.

$$|W| = S_1 + S_2$$

$$= \frac{(3+1/5) \times 10^5}{2} \times 2 \times 10^{-3} + 3 \times 10^5 \times 2 \times 10^{-3} = 1050$$

$$\xrightarrow{\text{فرایند انبساطی}} W = -1050 \text{ J}$$

طبق قانون اول ترمودینامیک داریم:

$$\Delta U = Q + W \Rightarrow 6000 = Q - 1050 \Rightarrow Q = 7050 \text{ J}$$

(غیریک ا- صفحه‌های ۱۳۸ تا ۱۴۰)

اما اگر $n' > n$ باشد می‌توان گفت در این فرایند دما افزایش یافته و در

نتیجه $\Delta U > 0$ و چون فرایند انساطی است $W < 0$ است:

$$\Delta U = Q + W \Rightarrow Q > 0$$

منفی
مشبت

(غیریک ا- صفحه‌های ۱۳۰ تا ۱۳۲)

(مفهوم افضلی)

«۴۸» گزینه «۲»

ابتدا توسط قانون گازهای آرامی، دمای نقاط a و c را می‌یابیم:

$$PV = nRT \Rightarrow \begin{cases} \frac{P_a = 6 \text{ atm}}{V_a = 1 \text{ L}} \Rightarrow T_a = \frac{6 \times 10^5 \times 1 \times 10^{-3}}{nR} \\ = \frac{4800}{nR} \\ \frac{P_c = 8 \text{ atm}}{V_c = 1.6 \text{ L}} \Rightarrow T_c = \frac{8 \times 10^5 \times 1.6 \times 10^{-3}}{nR} \\ = \frac{4800}{nR} \end{cases}$$

$$\Rightarrow T_a = T_c \xrightarrow{U \propto T} U_a = U_c \Rightarrow \Delta U_{ac} = 0$$

بنابراین داریم:

$$\Delta U_{ac} = W_{abc} + Q_{abc} \xrightarrow{\Delta U_{ac} = 0} W_{abc} = -Q_{abc}$$

اما گزینه «۲» درست نیست.

$$V_c > V_b \Rightarrow W_{bc} < 0$$

$$P_b V_b > P_a V_a \Rightarrow T_b > T_a \Rightarrow \Delta U_{ab} > 0$$

$$\Delta U_{ac} = \Delta U_{ab} + \Delta U_{bc} \xrightarrow{\Delta U_{ac} = 0}$$

$$\Delta U_{ab} = -\Delta U_{bc} \xrightarrow{\Delta U_{ab} > 0} \Delta U_{bc} < 0$$

(غیریک ا- صفحه‌های ۱۳۸ تا ۱۴۰)

(مهندسي باگستانی)

«۴۹» گزینه «۱»

با استفاده از قانون اول ترمودینامیک برای چرخه می‌توان نوشت:

$$\Delta U = Q_{چرخه} + W_{چرخه} = 0$$



(بابک اسلامی)

«۵۴- گزینه ۱»

بازده ماشین گرمایی از رابطه زیر قابل محاسبه است:

$$\eta = \frac{|W|}{Q_H} \frac{Q_H = \lambda g \times 85 \text{ kJ}}{g} \Rightarrow \frac{W}{8 \times 85} \Rightarrow W = 30 \text{ kJ}$$

$$P = \frac{W}{t} \Rightarrow P = \frac{30}{4 \times 60} \Rightarrow P = 1/275 \text{ kW}$$

(فیزیک ا- صفحه ۱۱۶)

(مهدی باغستانی)

«۵۵- گزینه ۱»

می دانیم در یک چرخه و در فرایند هم دما $\Delta U = 0$ است. با توجه به اینکه $\Delta U = Q + W$ است، به صورت زیر گرمای مبادله شده در فرایند هم حجم را می باییم. دقت کنید، فرایند AB هم دما، فرایند BC هم حجم و فرایند CA بی دررو است. در ضمن در فرایند هم حجم $W = 0$ و در فرایند $W_{CA} < 0$ است. در این چرخه چون $V_A > V_C$ است.

می باشد.

$$\Delta U_{\text{چرخه}} = \Delta U_{AB} + \Delta U_{BC} + \Delta U_{CA} \xrightarrow{\Delta U_{AB} = 0} \\ = 0 + W_{BC} + Q_{BC} + W_{CA} + Q_{CA} \xrightarrow{W_{BC} = 0, Q_{CA} = 0} \\ = 0 + Q_{BC} - 160 \Rightarrow Q_{BC} = 160 \text{ J}$$

(فیزیک ا- صفحه های ۱۲۸ تا ۱۳۰)

(مسعود قره قانی)

«۵۶- گزینه ۳»

گزینه های «۱» و «۲» و «۴» صحیح نمی باشند که علت آن ها در زیر آمده است:

گزینه «۱»: در فرایند AB فشار ثابت و حجم در حال افزایش است، پس کار انجام شده روی گاز منفی و تغییرات دما مثبت است. با توجه به اینکه تغییرات انرژی درونی با تغییرات دما متناسب است، تغییر انرژی درونی مثبت است.

$$\Delta V_{CD} < 0 \Rightarrow W_{CD} > 0$$

گزینه «۲»: در فرایند هم فشار:

$$\Delta U = Q$$

گزینه «۴»: در فرایند هم حجم:

اما در طی فرایند هم حجم DA کار محیط روی گاز برابر با صفر است و بنابراین گرمای مبادله شده توسط گاز با تغییرات انرژی درونی آن برابر است.

(فیزیک ا- صفحه های ۱۳۰ تا ۱۳۲)

(مهدی باغستانی)

«۵۱- گزینه ۳»

با توجه به اینکه هر سه فرایند اندازه تغییر دمای یکسانی دارند، می توان گفت اندازه تغییرات انرژی درونی برابر دارند، ولی در فرایند AB دما BD و در فرایندهای BC و AB دما کاهش یافته است، پس تغییرات افزایش درونی این سه فرایند با هم برابر نیستند.

$$\Delta U_{AB} = -\Delta U_{BC}$$

$$\xrightarrow{\Delta U = Q + W} W_{AB} + Q_{AB} = -Q_{BC}$$

$$\xrightarrow{W_{BC} = 0} Q_{BC} = -200 \text{ J}$$

$$\xrightarrow{W_{AB} + Q_{AB} = 200 \text{ J}}$$

$$\xrightarrow{W_{AB} < 0, Q_{AB} > 0} Q_{AB} > 200 \text{ J}$$

(فیزیک ا- صفحه های ۱۳۸ تا ۱۴۰)

(میلاد سلامتی)

«۵۲- گزینه ۴»

در مورد مقایسه Q_L و W در چرخه یک یخچال نمی توان با قطعیت صحبت کرد و به شرایط دستگاه بستگی دارد. سایر موارد طبق متن کتاب درسی درست است.

(فیزیک ا- صفحه های ۱۴۷ تا ۱۴۹)

(مهدی باغستانی)

«۵۳- گزینه ۳»

با توجه به اینکه در هر ثانیه ۱۰۰ چرخه طی می شود، می توان گفت در ۱۰۸، هزار چرخه طی می شود.

$$|Q_L| = 2000 \times 1000 = 2 \times 10^6 \text{ J}$$

$$P = \frac{|W|}{t} \Rightarrow 5 \times 10^4 = \frac{|W|}{10} \Rightarrow |W| = 5 \times 10^5 \text{ J}$$

برای یک ماشین گرمایی می توان نوشت:

$$Q_H = |Q_L| + |W| = 2 \times 10^6 + 5 \times 10^5$$

$$\Rightarrow Q_H = 2 / 5 \times 10^6 \text{ J}$$

$$\frac{2 / 5 \times 10^6}{5 \times 10^4} = 50 \text{ g} = \text{جرم بنزین موردنیاز}$$

(فیزیک ا- صفحه های ۱۴۶ تا ۱۴۸)



«٣» - گزینہ

(بنیامین یعقوبی)

طبق قانون دوم ترمودینامیک به بیان یخچال گرما به خودی خود از جسم با دمای بیشتر منتقل نمی‌شود. ($W \neq 0$) در گزینه «۴» قانون دوم به بیان ماشین گرمایی نقض شده و در گزینه «۱» قانون: اما، ترمودینامیک نقض شده است.

(خینه ک - صفحه های ۱۴۶ و ۱۴۷)

«۲» - ۵۷

(امیر ممدوحی انزابی)

اگر در چرخه یک ماشین گرمایی، تمام گرمایی گرفته شده از منبع دمابالا به کار تبدیل شود، قانون اول ترمودینامیک ($\Delta U = Q + W$) نقض نمی‌شود، اما بر اساس قانون دوم ترمودینامیک، امکان طراحی و ساخت ماشینی که این تبدیل را انجام دهد، وجود ندارد.

(فیزیک ۱ - صفحه ۱۴۶)

«۳» - ۵۸ گزینہ

(امیر محمدی انزار پر)

عبارت‌های «ب» و «ت» درست و عبارت‌های «الف» و «پ» نادرست هستند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت «الف»: از نظر تاریخی، نخستین ماشین‌های گرمایی، ماشین‌های گرمایی برونو سوز بوده‌اند.

عبارت «پ»: چرخهٔ یک ماشین بنزینی شامل شش فرایند است که چهار فرایند از آن (ضربه‌های مکش، تراکم، قدرت و خروج گاز)، با حرکت پیستون همراه‌اند.

(خیزیک ا- صفحه‌های ۱۴۰ تا ۱۴۴)

«۳» - ۵۹

(نیاں، بعقوبہ)

مطابیق، قانون، اول، ترمودینامیک داریم:

$$\Delta U = Q + W$$

$$\Delta U = +300 - 170 = 130 \text{ kJ}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} Q = -170 \text{ kJ} \Rightarrow Q < 0 \\ W = +30 \text{ kJ} \Rightarrow W > 0 \end{cases}$$

هرگاه سامانه گرمایی از دست بدهد: $Q < 0$
 هرگاه کار روی سامانه انجام گیرد: $W > 0$

(فيزيك ١ - صفعة ١٣٠)



رسوب کرده است؛ در نتیجه با توجه به انحلال پذیری نمک X، برای حل

کردن دوباره این مقدار نمک، به 150 g آب 10°C نیاز است.

(شیمی - آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۹۶ تا ۹۸ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(منصور سلیمانی ملکان)

۶۴ - گزینه «۳»

برای تعیین انحلال پذیری نمک در دمای 25°C خواهیم داشت:

$$\frac{S}{100+S} \times 100 = 33/3 \Rightarrow S = 50$$

برای تعیین انحلال پذیری نمک در دمای 8°C خواهیم داشت:

$$\frac{S}{100+S} \times 100 = 37/5 \Rightarrow S = 60$$

پس 160 g محلول داده شده در مسأله، همان محلول استاندارد است که

براساس دما و انحلال پذیری در دمای 8°C قابل محاسبه است؛ بنابراین

اختلاف انحلال پذیری نمک در دو دما به طور مستقیم مقدار رسوب را به ما می‌دهد.

$$\text{گرم رسوب} = 60 - 50 = 10$$

(شیمی - آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۹۶ تا ۹۸ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(بنیامین یعقوبی)

۶۵ - گزینه «۴»

در دمای مورد نظر، انحلال پذیری دو نمک باید با هم برابر باشد؛ بنابراین

می‌توان نوشت:

$$S = m\theta + S_0$$

$$\Rightarrow \begin{cases} m_A = \frac{3}{10} = 0/3 \Rightarrow S_A = 0/3\theta + 27 \\ m_B = \frac{-1/5}{10} = -0/15 \Rightarrow S_B = -0/15\theta + 36 \end{cases}$$

حال دمایی را به دست می‌آوریم که انحلال پذیری A و B با هم برابر باشند:

$$\Rightarrow S_A = S_B \Rightarrow 0/3\theta + 27 = -0/15\theta + 36$$

$$\Rightarrow 0/45\theta = 9 \Rightarrow \theta = 20^\circ\text{C}$$

شیمی (۱) - نگاه به گذشته

«۶۱ - گزینه «۲»

(ایمان حسینی نژاد)

کلسیم سولفات برخلاف دو ترکیب سدیم سولفات (محلول) و باریم سولفات (نامحلول)، کم محلول است.

(شیمی - آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

«۶۲ - گزینه «۲»

(میرحسن حسینی)



= 160g KNO_3 (aq) (محلول سیرشده)



= 140g KNO_3 (aq) (محلول سیرشده)

اگر 160g محلول سیرشده KNO_3 را از دمای 39°C به

برسانیم، 140g محلول سیرشده و $(20\text{g} - 140\text{g}) = 20\text{g}$ رسوب خواهیم

داشت؛ بنابراین می‌توان نوشت:

$$\frac{\text{جرم رسوب}}{\text{جرم محلول اولیه}} \times 100 = \frac{20\text{g}}{160\text{g}} \times 100 = 12/5\%$$

(شیمی - آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۹۶ تا ۹۸ و ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(علیا هابی نقی)

«۶۳ - گزینه «۳»

درصد جرمی نمک X در محلول سیرشده آن در دمای 10°C برابر $37/5$

درصد است، پس جرم نمک X حل شده در 100 g نمک حل در

دمای 10°C را حساب می‌کنیم:

$$37/5 = \frac{x \times g_X}{x \times g_X + 100 \text{ g H}_2\text{O}} \times 100 \Rightarrow x = 60$$

بنابراین در دمای 10°C در 100 g آب، 60 g نمک X حل می‌شود.

مقدار اولیه X، 150 g بوده است، پس در دمای 10°C ، 90 g نمک آن،



می‌گیرند (ایجاد فضاهای خالی منظم) بر اثر انجاماد، حجم آب افزایش می‌یابد.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۰۳)

(همای هایی نقی)

۶۸- گزینه «۳»

فقط عبارت (پ) به درستی جمله داده شده را تکمیل می‌کند.

بررسی عبارت‌های نادرست:

عبارت (آ): میان مولکول‌های C_2H_5OH پیوند هیدروژنی وجود دارد. پس نقطه جوش بالاتر داشته و فراریت کمتری دارد.

عبارت (ب): مولکول‌های AsH_3 سنگین‌تر از مولکول‌های PH_3 هستند و به دلیل جرم و حجم بیشتر، نیروهای بین مولکولی از نوع وان‌دروالسی قوی‌تری دارند؛ در نتیجه نقطه جوش بالاتری داشته و فراریت کمتری دارند. عبارت (ت): مولکول‌های قطبی O_3 ، به دلیل جرم و حجم بیشتر و قطبی بودن، نیروهای بین مولکولی قوی‌تر و در نتیجه نقطه جوش بالاتری داشته و فراریت کمتری دارند.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۳ تا ۱۰۱)

(منصور سلیمانی ملکان)

۶۹- گزینه «۴»

بررسی گزینه‌ها:

۱) متان یک مولکول ناقطبی با جرم مولی پایین‌تر از هیدروژن کلرید است؛ در حالی که هیدروژن کلرید قطبی است؛ بنابراین دمای جوش هیدروژن کلرید (HCl) بالاتر از دمای جوش متان (CH_4) است.

۲) مولکول‌های آب و هیدروژن سولفید هر دو ساختار خمیده و قطبی دارند. این در حالی است که نیروی بین مولکولی در آب پیوند هیدروژنی ولی در هیدروژن سولفید وان‌دروالسی است.

۳) در جدول تناوبی، روند تغییرات دمای جوش (کاهشی یا افزایشی) ترکیبات هیدروژن‌دار عناصر گروه ۱۴ و ۱۷ با هم مشابه نیست، زیرا در گروه ۱۷ اولین ترکیب هیدروژن‌دار، نیروی بین مولکولی آن پیوند هیدروژنی

حال اگر θ را در هر کدام از معادلات اتحال‌پذیری قرار بدیم، مقدار اتحال‌پذیری این دو نمک در این دما به دست می‌آید؛ بنابراین می‌توان نوشت:

$$S_A = 0 / 3 \times 20 + 27 = 33$$

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۰ تا ۱۰۳)

(ایمان هسین‌نژاد)

۶۶- گزینه «۴»

پیوند هیدروژنی زمانی تشکیل می‌شود که در ذره اول، اتم H متصل به یکی از عنصرهای F، O و N و در ذره دیگر خود عناصر F، O و موجود باشد. اتصال H به S (دومین عضو گروه شانزدهم جدول تناوبی) سبب تشکیل پیوند هیدروژنی نمی‌شود.

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۱»: نیروی پیوند هیدروژنی در ترکیب HF نسبت به آب قوی‌تر است، اما آب شمار پیوندهای هیدروژنی بیشتری تشکیل می‌دهد؛ بنابراین نقطه جوش آب نسبت به HF بیشتر است.

گزینه «۲»: نخستین عضو گروه چهاردهم جدول تناوبی، کربن است؛ بنابراین کربن دی‌اکسید همانند متان، مولکولی ناقطبی بوده و در میدان الکتریکی جهت‌گیری نمی‌کند.

گزینه «۳»: به طور کلی تمامی مولکول‌های دو اتمی که دارای دو عنصر متفاوت در ساختار خود هستند، قطبی بوده و در میدان الکتریکی جهت‌گیری می‌کنند.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۸ تا ۱۰۱)

(فؤادیه بلالی)

۶۷- گزینه «۴»

همه جملات داده شده درست هستند. در توجیه برخی از این خواص می‌توان گفت مولکول‌های آب با ساختار خمیده و قطبیت بالا دارای نیروی بین مولکولی بسیار قوی از نوع پیوند هیدروژنی هستند که باعث همراستا شدن همه مولکول‌ها در میدان الکتریکی و دمای جوش بالای غیرعادی می‌شود. همچنین به دلیل آرایش ویژه‌ای که این مولکول‌ها هنگام انجاماد



(ایمان هسینی نژاد)

۷۱ - گزینه «۱»

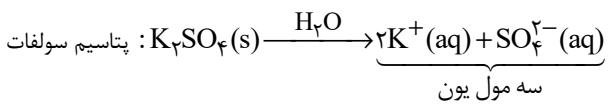
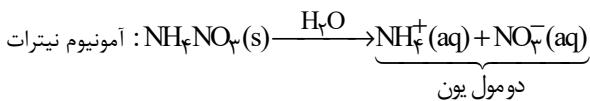
بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اغلب محلول‌های موجود در بدن انسان، محلول‌های آبی هستند. محلول‌هایی که بیشتر واکنش‌های شیمیایی درون بدن در آن‌ها انجام می‌شود.

گزینه «۲»: شکر، اوزون و اتیلن گلیکول، ترکیب‌های مولکولی‌اند و در اثر انحلال در آب، یون تولید نمی‌کنند، اما سدیم هیدروکسید (NaOH) در آب حل شده و یون‌های سدیم و هیدروکسید را تولید می‌کند.

گزینه «۳»: چربی و هگزان، هر دو ناقطبی‌اند و جاذبهٔ ذرات محلول آن‌ها از نوع واندروالسی است. در محلول سدیم کلرید در آب، جاذبهٔ میان ذرات موجود در محلول از نوع یون - دوقطبی است.

گزینه «۴»:



از انحلال یک مول آمونیوم نیترات، ۲ مول یون و از انحلال یک مول پتانسیم سولفات، ۳ مول یون در محلول ایجاد و در مجموع ۵ مول یون آزاد می‌شود.

(شیمی ا- آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۸۹ تا ۹۲ و ۱۰۷ تا ۱۱۲)

(عباس هنرپه)

۷۲ - گزینه «۴»

عنصرها به ترتیب $\text{Mg}_{13}\text{Al}_{12}\text{O}_{12}\text{C}_6\text{N}_7\text{F}_9$ و CO_2 هستند؛ بنابراین گزینه «۴» نادرست است.

بررسی گزینه‌ها:

(۱) CO_2 هر دو ناقطبی هستند.(۲) ترکیب حاصل $(\text{MgO})\text{BF}_3$ است.(۳) ترکیب حاصل $(\text{Mg}_3\text{N}_2)\text{B}_3\text{D}_2$ است:

است، پس دمای جوش آن از بقیهٔ ترکیبات هیدروژن‌دار هم گروه بالاتر است، اما در بقیهٔ عناصر این گروه، با افزایش جرم و حجم، دمای جوش افزایش می‌یابد. در گروه ۱۴ اولین ترکیب هیدروژن‌دار، متان است. این ماده ناقطبی است و جاذبهٔ بین مولکولی در آن واندروالسی است؛ بنابراین در ترکیبات هیدروژن‌دار این گروه، از بالا به پایین، با افزایش جرم و حجم، نیروی بین مولکولی و در نتیجهٔ نقطهٔ جوش افزایش می‌یابد.

(۴) حالت فیزیکی که مولکول‌های آب روی هم می‌لغزند، مایع و حالت فیزیکی که مولکول‌های آب نسبت به هم جایگاه ثابتی دارند، جامد است. می‌دانیم که به دلیل جای‌گیری متقاوت مولکول‌های آب در حالت جامد، در این حالت حجم بیشتر و چگالی کمتری دارد.

(شیمی ا- آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)

(بنیامین یعقوبی)

۷۰ - گزینه «۱»

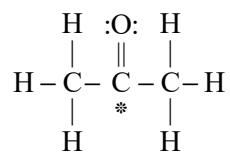
بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: افروزن ید به هگزان منجر به تشکیل محلول (مخلوط همگن) بنفس رنگ می‌شود. حالت فیزیکی و ترکیب شیمیایی در سرتاسر محلول‌ها، یکسان و یکنواخت است.

گزینه «۲»: در ساختار یخ، اتم‌های اکسیژن در رأس حلقه‌های شش‌ضلعی قرار دارند.

گزینه «۳»: گشتاور دو قطبی اغلب هیدروکربن‌ها (نه ترکیب‌های آلی) ناچیز و در حدود صفر است.

گزینه «۴»: در مولکول استون، اکسیژن با کربن پیوند دوگانه دارد و دو الکترون به اشتراک گذاشته است. همچنین اتم کربن (*) با دو پیوند یگانه دیگر به دو اتم کربن کناری خود متصل شده است و در کل ۴ الکترون به اشتراک می‌گذارد. در این ساختار اتم‌های هیدروژن یک الکترون به اشتراک گذاشته‌اند.



(شیمی ا- آب، آهنج زنگی - صفحه‌های ۹۳ و ۱۰۵ تا ۱۰۹)



(منصور سلیمانی ملکان)

«۷۴- گزینه»

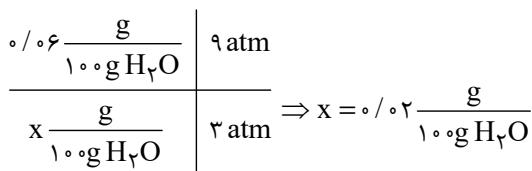
بررسی عبارت‌ها:

آ) استون به هر نسبتی در آب حل می‌شود؛ بنابراین نمی‌توان محلول سیرشده از آن تهیه کرد.

ب) ید در هگزان حل می‌شود؛ بنابراین میانگین نیروی جاذبه بین مولکول‌های ید خالص و هگزان خالص، کمتر از نیروی واندروالسی بین مولکول‌های ید و هگزان می‌باشد.

پ) انحلال‌های مولکولی در آب برخلاف انحلال‌های یونی در آب همراه با حفظ ماهیت ذرات حل شونده می‌باشد؛ بنابراین استون که ترکیبی مولکولی است، ماهیت خود را حفظ کرده و ترکیب یونی پتاسیم یدید ماهیت خود را از دست می‌دهد.

ت) نمودار اثر فشار بر انحلال‌پذیری گازها در آب یکتابع خطی است که از مبدأ می‌گذرد؛ بنابراین بین فشار و انحلال‌پذیری، نسبت مستقیم وجود دارد و با یک تناسب ساده مساله حل می‌شود.



(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۵)

(علمای ادبی نقی)

«۷۵- گزینه»

عبارت داده شده همانند گزینه «۳» درست است.

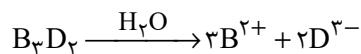
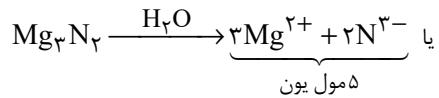
بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: در مورد گازهای $(\text{CH}_4, \text{N}_2)$ و همچنان گازهای (Ar, NO) با کاهش جرم مولی مواجه هستیم.

گزینه «۲»: در فشار ۵ atm انحلال‌پذیری گاز Ar برابر با 0.03 g در

۱۰۰ گرم آب است:

$$\text{ppm} = \frac{\text{Ar جرم}}{\text{جرم محلول}} \times 10^6 = \frac{0.03 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 10^6 = 300 \text{ ppm}$$



۴) کربنات فلز (عنصر) B به صورت BCO_3 BCO_3 می‌باشد که

نسبت شمار اتم‌ها به شمار عنصرهای آن برابر $\frac{5}{3}$ و سولفات فلز J به صورت

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ می‌باشد که نسبت شمار اتم‌ها به شمار

عنصرهای آن برابر $\frac{17}{3}$ است.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۸۹ تا ۹۲ و ۱۰۳ تا ۱۰۷)

(فعیمه بلالی)

«۷۳- گزینه»

بررسی گزینه‌های نادرست:

گزینه «۲»: طبق قانون هنری، با افزایش فشار، انحلال‌پذیری گازها در آب در دمای ثابت، افزایش می‌یابد.

گزینه «۳»: انحلال‌پذیری CO_2 به دلیل واکنش با آب (و تشکیل کربنیک اسید) و از طرفی جرم مولی بیشتر از NO ، در هر دمایی بیشتر از CO_2 است. (دقت شود که CO_2 برخلاف NO ، مولکولی ناقطبی است.)

گزینه «۴»: وجود فضاهای خالی در آرایش مولکول‌ها باعث افزایش حجم شده و از آنجا که جرم ثابت است، چگالی کاهش پیدا می‌کند.

$$\downarrow d = \frac{m}{V \uparrow}$$

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۱۱ تا ۱۱۵)



(هاری مهدی زاده)

۷۷- گزینه «۲»

با استفاده از روش اسمز معکوس همانند روش صافی کرین، نمی‌توان میکروبها را از آب جدا کرد.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۱۷ تا ۱۱۹)

(هاری مهدی زاده)

۷۸- گزینه «۴»

در مقایسه فشار اسمزی، غلظت ذرات محلول تأثیرگذار است، اما از آن جا که هر دو ترکیب سدیم نیترات و پتاسیم نیترات، دارای دو یون در هر واحد فرمولی هستند، پس صرفاً به بررسی غلظت هر ماده می‌پردازیم؛ بنابراین می‌توان نوشت:

$$M_A = \frac{\frac{جرم}{مول}}{\frac{حجم}{V}} = \frac{42/5}{85} = \frac{42/5}{V}$$

$$M_B = \frac{\frac{جرم}{مول}}{\frac{حجم}{V}} = \frac{25/25}{101} = \frac{25/25}{V}$$

$$\frac{M_A}{M_B} = \frac{\frac{V_A}{25}}{\frac{V_A}{25}} = \frac{V_A}{V_B} \rightarrow \frac{M_A}{M_B} = \frac{0/5}{0/25} = \frac{0/5}{V_B}$$

پس غلظت محلول موجود در بازوی A، دو برابر غلظت محلول موجود در بازوی B است. در فرایند اسمز آب از محلول رقیق به محلول غلیظ می‌رود، پس ارتفاع محلول موجود در بازوی A و غلظت محلول موجود در بازوی B، هر دو افزایش می‌یابد.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۱۷ تا ۱۱۹)

(بنیامین یعقوبی)

۷۹- گزینه «۴»

مواد A و D به ترتیب کمترین و بیشترین قطبیت را دارد؛ بنابراین مخلوط حاصل از آن‌ها، ناهمگن خواهد بود. در صورتی که I_۲ و CS_۲ هر دو ناقطبی هستند و مخلوطی همگن ایجاد می‌کنند.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰ و ۱۲۳)

(ایمان هسین‌نژاد)

۸۰- گزینه «۱»

همه عبارت‌های داده شده درست هستند.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۱۷ تا ۱۲۳)

گزینه «۳»: انحلال پذیری گاز متان در فشارهای ۲ و ۶ اتمسفر به ترتیب ۰/۰۵

گرم و ۰/۰۱۵ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. مقدار افزایش انحلال پذیری گاز CH_۴

به ازای تغییرات فشار در ۱۰۰ گرم آب برابر با ۰/۰۰۵ = ۰/۰۱۵ - ۰/۰۰۵ است.

است، پس مقدار افزایش انحلال پذیری گاز CH_۴ در نیم کیلوگرم آب برابر

$$\text{با } \frac{0/01g CH_4}{100g H_2O} \times 0/05g H_2O = 0/05g CH_4 \text{ است.}$$

گزینه «۴»: مطابق نمودار، در فشار ۳atm مقدار گاز NO حل شده برابر

با ۰/۰۲ گرم در ۱۰۰ گرم آب است. با توجه به اینکه چگالی

آب ۱g.cm^{-۳} است؛ بنابراین جرم L/۰ آب، ۶۰۰ گرم است.

$$\text{؟ g NO} = 600g H_2O \times \frac{0/02g NO}{100g H_2O} = 0/12g NO$$

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۹۱ تا ۹۴ و ۹۸ تا ۱۱۳)

(عباس هنریه)

۷۶- گزینه «۴»

گزینه «۱»: هر چه جرم مولی هالوژن‌ها بیشتر باشد، نیروی بین مولکولی قوی‌تر و نقطه جوش بالاتر دارد.

گزینه «۲»: استون به هر نسبتی در آب حل می‌شود و NO قطبی ولی N_۲ ناقطبی است.

گزینه «۳»: جرم و حجم H_۲S تقریباً با CO_۲ مشابه است، اما

قطبی بوده و نقطه جوش آن بیشتر از CO_۲ است. از طرفی H_۲O به دلیل تشکیل پیوند هیدروژنی، نیروی بین مولکولی قوی‌تری نسبت به H_۲S دارد، پس نقطه جوش آن بیشتر خواهد بود.

گزینه «۴»: NH_۳ به دلیل تشکیل پیوند هیدروژنی، نقطه جوش بالاتری دارد؛ بنابراین مقایسه درست به صورت « NH_۳ > AsH_۳ > PH_۳ » است.

(شیمی ا- آب، آهنگ زنگی - صفحه‌های ۱۰۹ تا ۱۱۰)



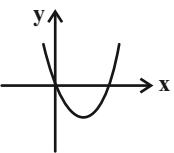
$$m = 2 \Rightarrow y = x^2 - x + 1 \Rightarrow \Delta < 0$$

این سهمی از ناحیه ۳ عبور نمی‌کند.

$$m = 3 \Rightarrow y = 2x^2 - x \Rightarrow$$

سهمی از ناحیه ۳ نمی‌گذرد.

(مسابان ا- پیر و مغارل- صفحه‌های ۷ تا ۱۳)



(علی مرشد)

«۸۴- گزینه ۴»

با توجه به سهمی، در می‌یابیم که $\Delta < 0$ و $a - 2 < 0$ است؛ چون سهمی

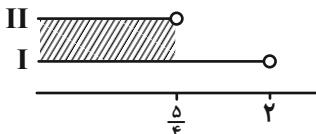
ریشه ندارد و زیر محور X ها قرار گرفته است. بنابراین:

$$(I) a - 2 < 0 \Rightarrow a < 2$$

$$(II) \Delta < 0 \Rightarrow (\sqrt{3})^2 - 4(-1)(a - 2) < 0$$

$$\Rightarrow 3 + 4a - 4 < 0 \Rightarrow 4a < 1 \Rightarrow a < \frac{1}{4}$$

$$I \cap II = (-\infty, \frac{1}{4})$$



(مسابان ا- پیر و مغارل- صفحه‌های ۷ تا ۱۳)

(علی آزاد)

«۸۱- گزینه ۱»

اعداد طبیعی دو رقمی که باقیمانده تقسیم آنها بر ۵ برابر با ۳ می‌باشد

به صورت زیر هستند:

دنباله حسابی با قدرنسبت ۵ $\Rightarrow 13, 18, 23, \dots, 98 \Rightarrow$

$$a_n = a_1 + (n-1)d \Rightarrow 98 = 13 + (n-1) \times 5$$

$$\Rightarrow n = 18 \quad (\text{تعداد جملات})$$

$$S_{18} = \frac{18}{2} [13 + 98] = 9 \times 111 = 999$$

(مسابان ا- پیر و مغارل- صفحه‌های ۷ تا ۱۳)

(محمد ابراهیم توزنده‌هانی)

«۸۲- گزینه ۴»

$$5x^2 + 10x - 1 = 0 \Rightarrow 5x^2 + 10x = 1 \Rightarrow x^2 + 2x = \frac{1}{5}$$

x_1 و x_2 ریشه‌های معادله بوده و در معادله صدق می‌کنند:

$$x_1^2 + 2x_1 = \frac{1}{5}, \quad x_2^2 + 2x_2 = \frac{1}{5}$$

$$\Rightarrow (x_1^2 + 2x_1)^{\Delta} + (x_2^2 + 2x_2)^{\Delta} = \left(\frac{1}{5}\right)^{\Delta} + \left(\frac{1}{5}\right)^{\Delta} = \frac{2}{5^{\Delta}}$$

(مسابان ا- پیر و مغارل- صفحه‌های ۷ تا ۱۳)

(ظاهر دادستانی)

«۸۳- گزینه ۳»

شرط لازم آن است که (۱) دهانه سهمی رو به بالا باشد ($m - 1 > 0$) و (۲)

عرض از مبدأ نامنفی ($3 - m \geq 0$).

$$m - 1 > 0 \Rightarrow m > 1$$

$$3 - m \geq 0 \Rightarrow m \leq 3$$

$$\Rightarrow 1 < m \leq 3 \xrightarrow{m \in \mathbb{Z}} m = 2 \text{ یا } m = 3 \quad (\text{دو مقدار})$$

(محمد ابراهیم توزنده‌هانی)

«۸۵- گزینه ۲»

دامنه رادیکال‌ها را می‌یابیم:

$$\begin{cases} 2x - 2 \geq 0 \Rightarrow x \geq 1 \\ -x \geq 0 \Rightarrow x \leq 2 \\ x - 2 \geq 0 \Rightarrow x \geq 2 \end{cases} \cap D = \{2\}$$

عدد ۲ را جایگذاری می‌کنیم:

$$\sqrt{x + \sqrt{x - 2}} = \sqrt{2 - x} + \sqrt{2x - 2} \xrightarrow{x=2} \sqrt{2} = \sqrt{2}$$

تنها جواب معادله $x = 2$ است.

(مسابان ا- پیر و مغارل- صفحه‌های ۲۰ تا ۲۲)



(علی آزار)

«۸۹- گزینه»

با توجه به اینکه سمت راست معادله یعنی $3 + 4x$ عددی صحیح می‌باشد بنابراین می‌بایست سمت چپ یعنی $\sqrt{2x}$ نیز عددی صحیح باشد پس داریم:

$$\Rightarrow \sqrt{2x} = k \quad k \in \mathbb{Z} \rightarrow 2x = k^2 \Rightarrow -4x = -2k^2$$

$$\Rightarrow k = -2k^2 + 3 \Rightarrow 2k^2 + k - 3 = 0 \Rightarrow \begin{cases} k = 1 & \text{افق} \\ k = -\frac{3}{2} & \text{غفق} \end{cases}$$

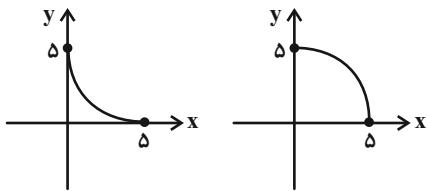
$$\Rightarrow k = 1 \Rightarrow \sqrt{2x} = 1 \Rightarrow x = \frac{1}{2} \quad (\text{فقط یک ریشه})$$

(مسابان ا- ترکیبی- صفحه‌های ۵۰، ۵۱ و ۵۲)

(ظاهر دادستانی)

«۹۰- گزینه»

فرض مسئله نشان می‌دهد در بازه $[0, 5]$ نمودار به یکی از دو شکل زیر است:

یکی از ریشه‌ها ۵ و ریشه دیگر را α در نظر می‌گیریم:

$$y = ax^2 + bx + c \quad f(0) = 5 \rightarrow c = 5$$

$$\Rightarrow \frac{c}{a} = 5\alpha \rightarrow \frac{5}{a} = \alpha \quad \text{حاصل ضرب ریشه‌ها}$$

ریشه‌های دو معادله $cx^2 + bx + a = 0$ و $ax^2 + bx + c = 0$ عکس.یکدیگرند. پس یکی از ریشه‌ها a و ریشه دیگر $\frac{1}{5}$ خواهد بود.

(مسابان ا- ترکیبی- صفحه‌های ۷۰، ۷۱ و ۷۲)

(ظاهر دادستانی)

«۸۶- گزینه»

$$\begin{aligned} f(a + \frac{1}{a}) + g(a - \frac{1}{a}) &= \sqrt{a^2 + \frac{1}{a^2} - 2} + \sqrt{a^2 + \frac{1}{a^2} + 2} \\ &= \sqrt{(a - \frac{1}{a})^2} + \sqrt{(a + \frac{1}{a})^2} = |a - \frac{1}{a}| + |a + \frac{1}{a}| \\ \xrightarrow{-1 < a < 0} (a - \frac{1}{a}) - (a + \frac{1}{a}) &= \frac{-2}{a} \end{aligned}$$

(مسابان ا- تابع- صفحه‌های ۳۰ و ۳۱)

(بورا ملاج)

«۸۷- گزینه»

نکته: نیمساز، مکان هندسی نقطی از صفحه است که فاصله‌شان از دو ضلع زاویه یکسان باشند. پس داریم:

$$\begin{aligned} \frac{|3x - 4y + 1|}{\sqrt{9+16}} &= \frac{|5x + 12y - 3|}{\sqrt{144+25}} \\ \xrightarrow{\text{طرفین وسطین}} 13(3x - 4y + 1) &= \pm 5(5x + 12y - 3) \\ \Rightarrow \begin{cases} 39x - 52y + 13 = 25x + 60y - 15 \\ 39x - 52y + 13 = -25x - 60y + 15 \end{cases} \\ \Rightarrow \begin{cases} x - 8y + 2 = 0 \\ 32x + 4y - 1 = 0 \end{cases} \end{aligned}$$

حال طول از مبدأ خط $x - 8y + 2 = 0$ را به دست می‌آوریم.

$$y = 0 \Rightarrow x + 2 = 0 \Rightarrow x = -2$$

(مسابان ا- پیر و معادله- صفحه‌های ۲۹ و ۳۰)

(ظاهر دادستانی)

«۸۸- گزینه»

در گزینه «۴» به ازای $x = 1$ دو مقدار برای y به دست می‌آید.

$$x = 1 \Rightarrow y^2 + 4y = 0 \Rightarrow \begin{cases} y = 0 \\ y = -4 \end{cases}$$

$$\Rightarrow |y| = -(2x - 1)^2 \Rightarrow |y| + (2x - 1)^2 = 0$$

یک نقطه: $(\frac{1}{2}, 0)$ یک نقطه: $(-2, -1)$ گزینه «۲»

$$x^2 - 4 \geq 0, 4 - x^2 \geq 0 \Rightarrow x^2 - 4 = 0$$

دو نقطه: $(2, 0), (-2, 0)$

(مسابان ا- تابع- صفحه‌های ۴۱ و ۴۲)



$$\begin{aligned}\hat{C} &= 180^\circ - (\hat{A} + \hat{B}) = 180^\circ - (110^\circ + 20^\circ) = 50^\circ \\ \Rightarrow \widehat{AB} &= 2 \times 50^\circ = 100^\circ\end{aligned}$$

$$\text{هندسه } ۲ - \text{صفحه های } ۱۳ \text{ و } ۲۵$$

$$\text{امیرحسین ابومحبوب}$$

$$\widehat{ACD} = \frac{180^\circ - \widehat{AB}}{2} = \frac{180^\circ - 100^\circ}{2} = 40^\circ$$

(زاویه محاطی)

(هندسه ۲ - صفحه های ۱۳ و ۲۵)

(فرزانه قاکپاش)

گزینه «۹۴»

دو دایره $C'(O', R')$ و $C(O, R)$ در صورتی متقاطع هستند که $|R - R'| < OO' < R + R'$ باشد.

$$OO' < R + R' \Rightarrow 1 < 2m - 1 + 1 \Rightarrow 2m > 1 \Rightarrow m > \frac{1}{2} \quad (1)$$

$$OO' > |R - R'| \Rightarrow 1 > |2m - 1| \Rightarrow |2m - 1| < 1$$

$$\Rightarrow |m - \frac{1}{2}| < \frac{1}{2} \Rightarrow \frac{-1}{2} < m - \frac{1}{2} < \frac{1}{2} \Rightarrow \frac{1}{2} < m < \frac{3}{2} \quad (2)$$

$$R > 0 \Rightarrow 2m - 1 > 0 \Rightarrow m > \frac{1}{2} \quad (3)$$

$$(1), (2), (3) \Rightarrow \frac{1}{2} < m < \frac{3}{2}$$

در بین گزینه ها تنها به ازای $m = 1$ ، دو دایره متقاطع هستند.

(هندسه ۲ - صفحه ۲۰)

(علیرضا احمدی)

گزینه «۹۵»

اگر شعاع دایره بزرگتر را با R و شعاع دایره کوچکتر را با R' نمایش

$$d = R - R' = 2 \quad (*)$$

دهیم، داریم:

$$S - S' = 2\pi \Rightarrow \pi R^2 - \pi R'^2 = 2\pi$$

$$\Rightarrow (R - R')(R + R') = 2 \xrightarrow{(*)} R + R' = 10$$

$$\begin{cases} R + R' = 10 \\ R - R' = 2 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} R = 6 \\ R' = 4 \end{cases} \Rightarrow \frac{R}{R'} = \frac{6}{4} = \frac{3}{2}$$

(هندسه ۲ - صفحه های ۱۳ و ۲۰)

هندسه (۲) - نکاه به آینده

«۹۱» گزینه «۲»

می دانیم اگر از یک نقطه در خارج یک دایره، دو مماس بر آن دایره رسم کنیم، طول مماس های رسم شده برابر یکدیگر است، بنابراین داریم:

$$AM = AN = 4$$

$$CP = CN = 3$$

$$BM = BP = x$$

$$\text{محیط مثلث } ABC = AB + AC + BC$$

$$\Rightarrow 26 = (AM + BM) + (AN + CN) + (BP + CP)$$

$$\Rightarrow 26 = (4 + x) + (4 + 3) + (x + 3)$$

$$\Rightarrow 26 = 14 + 2x \Rightarrow 2x = 12 \Rightarrow x = 6$$

$$AB = AM + BM = 4 + 6 = 10$$

(هندسه ۲ - صفحه ۲۰)

«۹۲» گزینه «۲»

فرض شود، آن گاه داریم: $\widehat{AT} = y$ و $\widehat{BT} = x$

$$\hat{M} = \frac{\widehat{BT} - \widehat{AT}}{2} = \frac{x - y}{2} = \frac{1}{2}(x - y) = 48^\circ$$

$$\widehat{BT} + \widehat{AT} = 180^\circ \Rightarrow x + y = 180^\circ$$

$$\begin{cases} x - y = 48^\circ \\ x + y = 180^\circ \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 114^\circ \\ y = 66^\circ \end{cases}$$

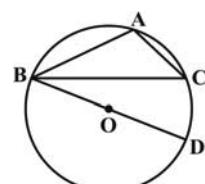
$$\hat{B} = \frac{\widehat{AT}}{2} = \frac{66^\circ}{2} = 33^\circ$$

(هندسه ۲ - صفحه های ۱۳ و ۲۰)

«۹۳» گزینه «۳»

نقطه O از سه رأس مثلث ABC به یک فاصله است، پس مرکز دایره

محیطی مثلث ABC است. مطابق شکل داریم:

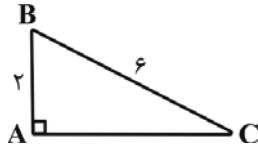




(امیرحسین ابومیبوب)

«۹۸- گزینه ۱»

طبق قضیه فیثاغورس در مثلث ABC داریم:



$$\begin{aligned} BC^2 &= AB^2 + AC^2 \Rightarrow 36 = 4 + AC^2 \\ \Rightarrow AC^2 &= 32 \Rightarrow AC = 4\sqrt{2} \end{aligned}$$

اگر r شعاع دایره محاطی داخلی و S و P به ترتیب مساحت و نصف محیط

مثلث ABC باشند، آن‌گاه داریم:

$$S = \frac{1}{2} AB \times AC = \frac{1}{2} \times 2 \times 4\sqrt{2} = 4\sqrt{2}$$

$$P = \frac{2+6+4\sqrt{2}}{2} = 4+2\sqrt{2}$$

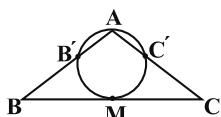
$$r = \frac{S}{P} = \frac{4\sqrt{2}}{4+2\sqrt{2}} \times \frac{4-2\sqrt{2}}{4-2\sqrt{2}} = \frac{16\sqrt{2}-16}{8} = 2\sqrt{2}-2$$

(هنرسه ۲ - صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

(سیدرسروش کریمی مدآهی)

«۹۹- گزینه ۴»

CM و BM بر دایره مماس هستند، بنابراین:



$$BM^2 = BB' \cdot BA, \quad CM^2 = CC' \cdot CA$$

با توجه به این‌که M وسط ضلع BC است، پس:

$$BM = CM \Rightarrow BB' \cdot BA = CC' \cdot CA$$

$$CC' = 4 \text{ و } AC = 15, \quad AB = 12$$

طبق فرض سؤال:

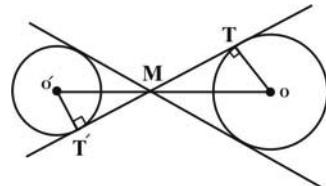
$$BB' \times 12 = 4 \times 15 \Rightarrow BB' = 5$$

بنابراین:

(هنرسه ۲ - صفحه ۱۸)

(فرزانه فاکپاش)

«۹۶- گزینه ۴»



خط‌المرکزین دو دایره نیمساز زاویه بین مماس مشترک‌های داخلی دو دایره است، پس مطابق شکل $\hat{O'MT} = \hat{O'MT'} = 30^\circ$ است. از طرفی در مثلث قائم‌الزاویه طول ضلع روبرو به زاویه 30° ، نصف طول وتر است، پس داریم:

$$\Delta OMT : OM = OT = 2 \times 6 = 12$$

$$\Delta O'MT' : O'M = O'T' = 2 \times 3 = 6$$

$$OO' = 12 + 6 = 18$$

$$\begin{aligned} \text{طول مماس مشترک خارجی} &= \sqrt{OO'^2 - (R - R')^2} \\ &= \sqrt{18^2 - (6 - 3)^2} = \sqrt{315} = 3\sqrt{35} \end{aligned}$$

(هنرسه ۲ - صفحه‌های ۲۱ و ۲۲)

(امیرحسین ابومیبوب)

«۹۷- گزینه ۲»

فرض کنید شعاع‌های دو دایره برابر R و R' و طول خط‌المرکزین دو دایره برابر d باشد. در این صورت داریم:

$$\text{طول مماس مشترک داخلی} = \sqrt{d^2 - (R + R')^2} = 8$$

$$\Rightarrow d^2 - (R + R')^2 = 64 \quad (1)$$

$$\text{طول مماس مشترک خارجی} = \sqrt{d^2 - (R - R')^2} = 12$$

$$\Rightarrow d^2 - (R - R')^2 = 144 \quad (2)$$

$$(1), (2) \Rightarrow (d^2 - (R - R')^2) - (d^2 - (R + R')^2) = 144 - 64$$

$$\Rightarrow (d^2 - R^2 - R'^2 + 2RR') - (d^2 - R^2 - R'^2 - 2RR') = 80$$

$$\Rightarrow 4RR' = 80 \Rightarrow RR' = 20$$

(هنرسه ۲ - صفحه‌های ۲۱ و ۲۲)

$$\hat{DC}x = \beta \Rightarrow \widehat{CD} = 2\beta$$

$$\beta = 2\alpha \Rightarrow \widehat{CD} = 4\alpha$$

از طرفی وتر AB برابر شعاع دایره است، پس اگر O مرکز دایره باشد،

مثلث OAB متساوی الاضلاع است و در نتیجه $\widehat{AB} = 60^\circ$ بوده و داریم:

$$\widehat{AB} + \widehat{AC} + \widehat{CD} + \widehat{BD} = 360^\circ \Rightarrow 60^\circ + 2\alpha + 4\alpha + 2\alpha = 360^\circ$$

$$\Rightarrow 8\alpha = 300^\circ \Rightarrow 2\alpha = 75^\circ \Rightarrow \widehat{BD} = 75^\circ$$

(هنرسه - صفحه های ۱۳ و ۱۵)

(کتاب آبی)

«۱۰۲ - گزینه ۳»

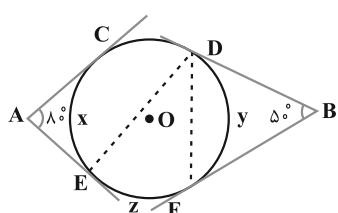
طول وتر CD برابر شعاع دایره است، پس مثلث OCD متساوی الاضلاع

است و $\widehat{EF} = z$ و $\widehat{DF} = y$. $\widehat{CE} = x$ می باشد. با فرض $\widehat{CD} = 60^\circ$

داریم:

$$\hat{B} = \frac{(80^\circ + x + z) - y}{2} = 50^\circ \Rightarrow x + z - y = 40^\circ$$

$$\hat{A} = \frac{(80^\circ + y + z) - x}{2} = 80^\circ \Rightarrow y + z - x = 100^\circ$$



از جمع طرفین دو رابطه به دست آمده داریم:

$$2z = 140^\circ \Rightarrow z = 70^\circ$$

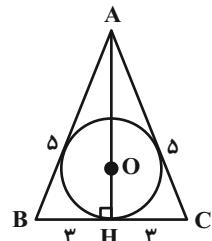
$$\Rightarrow \hat{EDF} = \frac{z}{2} = 35^\circ$$

(هنرسه - صفحه های ۱۳ و ۱۵)

(فرزانه فاکپاش)

«۱۰۰ - گزینه ۲»

محل تلاقی نیمسازهای داخلی مثلث همان مرکز دایرة محاطی داخلی مثلث و فاصله این نقطه از اضلاع مثلث، برابر شعاع دایرة محاطی داخلی مثلث است.



$$\Delta AHB : AH^2 = AB^2 - BH^2 = 25 - 9 = 16 \Rightarrow AH = 4$$

اگر S و P به ترتیب مساحت و نصف محیط مثلث ABC و r شعاع دایرة محاطی داخلی این مثلث باشد، داریم:

$$S = \frac{1}{2} AH \times BC = \frac{1}{2} \times 4 \times 6 = 12$$

$$P = \frac{AB + AC + BC}{2} = \frac{5 + 5 + 6}{2} = 8$$

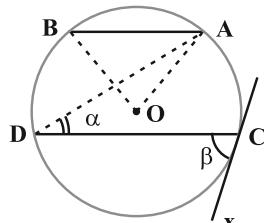
$$r = \frac{S}{P} = \frac{12}{8} = 1.5$$

(هنرسه - صفحه های ۲۵ و ۲۶)

هنرسه (۲) - سوالات آشنا

(کتاب آبی)

«۱۰۱ - گزینه ۴»



$A\hat{D}C = \alpha \Rightarrow \widehat{AC} = 2\alpha$ (زاویه محاطی)

$$AB \parallel CD \Rightarrow \widehat{BD} = \widehat{AC} = 2\alpha$$

$$\left. \begin{array}{l} AD \cdot AE = AF \cdot AG \\ AB \cdot AC = AF \cdot AG \end{array} \right\} \Rightarrow AD \cdot AE = AB \cdot AC$$

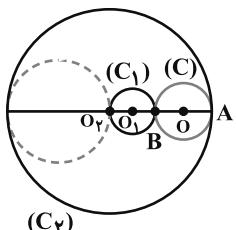
$$\Rightarrow AD(AD + \lambda) = 6 \times 8 \Rightarrow AD = 4 \Rightarrow AE = 12$$

(هنرسه - ۲ صفحه‌های ۱۸ و ۱۹)

(کتاب آبی)

«۱۰۶ - گزینهٔ ۲»

چون $|r_2 - r_1| < d$ ، پس دو دایره متقاطعند، به طوری که دایره کوچکتر C_1 درون دایره بزرگتر یعنی C_2 قرار دارد، دایره C که در شکل نشان داده شده بر هر دو دایره مماس است و شعاع آن برابر است با:

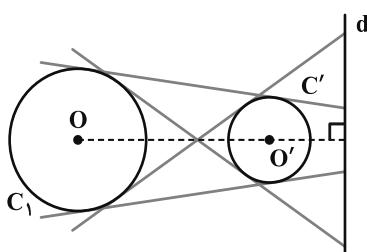


$$R = \frac{1}{2}AB = \frac{1}{2}(r_2 - 2r_1) = \frac{1}{2}(3 - 1) = 1$$

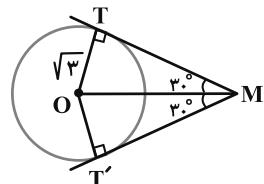
توجه کنید که در شکل بالا، دایره‌ای که به صورت خط‌چین نشان داده شده نیز بر هر دو دایره C_1 و C_2 مماس است اما شعاع آن برابر واحد نیست، زیرا شعاع آن برابر است با: $\frac{1}{2}r_2 = \frac{1}{5}$ ، پس فقط یک دایره به شعاع واحد وجود دارد که بر هر دو دایره C_1 و C_2 مماس است.

(هنرسه - ۲ صفحه ۲۰)

(کتاب آبی)

«۱۰۷ - گزینهٔ ۳»

(کتاب آبی)

«۱۰۳ - گزینهٔ ۱»فرض می‌کنیم نقطه‌ای مانند M ، خاصیت مسئله را دارا باشد، داریم:

$$\Delta TOM : \sin(TMO) = \frac{OT}{OM}$$

$$\Rightarrow \sin 30^\circ = \frac{\sqrt{3}}{OM} \Rightarrow \frac{1}{2} = \frac{\sqrt{3}}{OM} \Rightarrow OM = 2\sqrt{3}$$

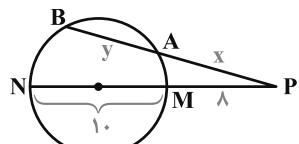
بنابراین فاصله نقطه M از نقطه O برابر مقدار ثابت $2\sqrt{3}$ است، پسنقطه M روی دایره $(O, 2\sqrt{3})$ قرار دارد.

(هنرسه - ۲ صفحه‌های ۱۹ و ۲۰)

(کتاب آبی)

«۱۰۴ - گزینهٔ ۳»

با توجه به فرض داریم:



$$x - y = 2 \Rightarrow x = y + 2$$

از طرفی با توجه به شکل داریم:

$$PA \cdot PB = PM \cdot PN \Rightarrow x(x + y) = \lambda \times \lambda$$

$$\Rightarrow (y + 2)(y + 2 + y) = \lambda \times \lambda$$

$$\Rightarrow (y + 2)(y + 1) = 4 \times 1 \lambda = 9 \times \lambda \Rightarrow y = 7$$

(هنرسه - ۲ صفحه‌های ۱۸ و ۱۹)

(کتاب آبی)

«۱۰۵ - گزینهٔ ۳»

با توجه به روابط طولی در دو دایره خواهیم داشت:

(کتاب آبی)

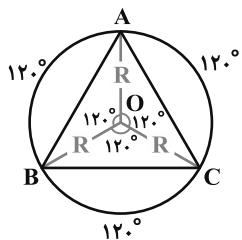
«۱۰۹ - گزینه»

رأس‌های مثلث متساوی‌الاضلاع ABC ، محیط دایره را به سه کمان برابر

$$\text{به اندازه } \frac{360^\circ}{3} = 120^\circ \text{ تقسیم می‌کنند. پس اگر از } O \text{ مرکز دایره به}$$

رؤس A ، B و C وصل کنیم، سه زاویه مرکزی به اندازه 120° تشکیل

می‌شود.



$$S_{\text{دایره}} = \pi R^2 = 4\pi\sqrt{3} \Rightarrow R^2 = 4\sqrt{3}$$

$$S_{\Delta} = \frac{\Delta}{2} S_{(\Delta)} = \frac{1}{2} R \times R \times \sin 120^\circ$$

$$S_{\Delta} = \frac{3}{2} R^2 \times \frac{\sqrt{3}}{2} = \frac{3\sqrt{3}}{4} \times 4\sqrt{3} = 9$$

(هنرسه - ۲ - صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

(کتاب آبی)

«۱۱۰ - گزینه»

اگر مساحت مثلث را با S و محیط آن را با $2P$ نمایش دهیم، داریم:

$$r_a = \frac{S}{P-a}, \quad r_b = \frac{S}{P-b}, \quad r_c = \frac{S}{P-c}$$

حال با توجه به فرضیات مسئله نتیجه می‌شود که:

$$a > b \Rightarrow P - a < P - b \Rightarrow \frac{S}{P-a} > \frac{S}{P-b} \Rightarrow r_a > r_b$$

$b > c \Rightarrow r_b > r_c$ به طریق مشابه داریم:

$r_a > r_b > r_c$ بنابراین:

(هنرسه - ۲ - صفحه‌های ۲۵ و ۲۶)

چون دو دایره متخارج‌اند پس دو مماس مشترک خارجی و دو مماس مشترک داخلی دارند. چون OO' بر d عمود است، در نتیجه همه این چهار مماس مشترک خط d را قطع می‌کنند، زیرا حالت موازی بودن، امکان ندارد. لذا چهار نقطه بر خط d وجود دارد که می‌توان از آن‌ها مماس واحد بر هر دو دایره رسم کرد. البته توجه کنید که اگر نقطه تقاطع d با OO' یا امتداد OO' ، بر محل تقاطع مماس‌های مشترک داخلی یا خارجی دو دایره منطبق شوند، تعداد نقاط مورد نظر سؤال سه تا می‌شود، بنابراین پاسخ دقیق این است که بگوییم تعداد نقاط مورد نظر سؤال حداقل چهار تاست.

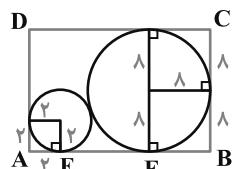
(هنرسه - ۲ - صفحه‌های ۲۱ و ۲۲)

(کتاب آبی)

«۱۰۸ - گزینه»

دو دایره زیر مماس برون هستند. مطابق شکل، مماس مشترک خارجی

دو دایره است، داریم:



$$EF = 2\sqrt{RR'}$$

$$AB = AE + EF + BF = 2 + 2\sqrt{2 \times R} + R$$

$$\Rightarrow AB = 2 + R + R = 4R$$

$$BC = R + R = 2R$$

$$= 2(1R + 1R) = 2 \times 2R = 4R = \text{محیط مستطیل}$$

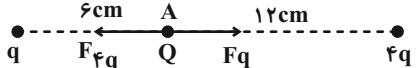
(هنرسه - ۲ - صفحه‌های ۲۱ و ۲۲)



(محمدعلی راست پیمان)

«۱۱۳ - گزینه»

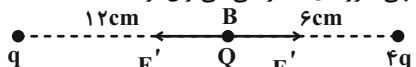
ابتدا نیروی خالص وارد بر بار Q را در نقطه A محاسبه می کنیم:



$$F_q = k \frac{|q||Q|}{r^2}, F_{4q} = k \frac{|4q||Q|}{(12)^2} = k \frac{|q||Q|}{36}$$

$$F_{T,A} = F_q - F_{4q} = 0$$

بنابراین نیروی وارد بر بار Q در نقطه B برابر $\frac{7}{5}$ نیوتون است. با استفاده از اصل برهمنهی نیروهای الکتریکی می توان نوشت:



$$F_{T,B} = F'_{4q} - F'_q \Rightarrow F_{T,B} = \frac{k |4q|Q}{d_1^2} - \frac{k |q|Q}{d_2^2}$$

$$\frac{7}{5} = \frac{90 \times |4q| \times 4}{(6)^2} - \frac{90 \times |q| \times 4}{(12)^2}$$

$$\Rightarrow +40|q| - 2/5|q| = 7/5 \Rightarrow 37/5|q| = 7/5$$

$$\Rightarrow |q| = 0.2 \mu C$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه های ۵ تا ۱۰)

(مهدی باختستانی)

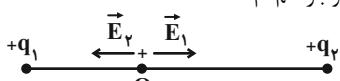
«۱۱۴ - گزینه»

با توجه به رابطه میدان الکتریکی حاصل از هر بار نقطه ای، $E = k \frac{|q|}{r^2}$ در حالت دوم، میدان حاصل از بار q_1 ، برابر با $\frac{E_1}{2}$ و میدان حاصل ازبار q_2 برابر با $\frac{4E_2}{3}$ می شود. همچنین جهت میدان ها بر عکس خواهد شد:

$$\begin{cases} \vec{E}_1 + \vec{E}_2 = \vec{E} \\ -\frac{\vec{E}_1}{2} - 4\vec{E}_2 = -2\vec{E} \end{cases} \Rightarrow \vec{E}_2 = \frac{3}{7}\vec{E}, \vec{E}_1 = \frac{4}{7}\vec{E}$$

$$\frac{E_2}{E_1} = \frac{|q_2|}{|q_1|} \times \left(\frac{r_1}{r_2}\right)^2 \Rightarrow \frac{3}{4} = \frac{|q_2|}{|q_1|} \times \left(\frac{r}{2r}\right)^2 \Rightarrow \frac{|q_2|}{|q_1|} = 3$$

اگر فرض کنیم دو بار همان نام هستند:



باید میدان آنها خلاف جهت هم باشند در حالی که با توجه به

اینکه $\vec{E}_2 = +\frac{4}{7}\vec{E}$ و $\vec{E}_1 = +\frac{3}{7}\vec{E}$ می شود، پس دو میدان هم جهت

هستند، در نتیجه فرض همان بودن غلط است.

$$\frac{q_2}{q_1} = -3$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه های ۵ تا ۱۰)

فیزیک (۲) - نگاه به آینده

«۱۱۱ - گزینه»

ابتدا در اثر القا، بار کره های C و A هماندازه ولی ناهم نام می باشد. سپس

کره C را جدا می کنیم، کره A دارای بار $(-q)$ ، کره B دارای بار $(+q)$ و کره های A و B در تماس هستند و چون دو کره مشابه هستند، در نتیجه بار بین دو کره تقسیم می شود، یعنی الان هر کدام از کره های A و B

$$\text{دارای بار } \frac{q}{2} \text{ می باشد.}$$

طبق رابطه چگالی سطحی می توان نوشت:

$$\sigma = \frac{Q}{A} \Rightarrow \frac{\sigma_C}{\sigma_A} = \frac{|Q_C|}{|Q_A|} \times \frac{A_A}{A_C} \xrightarrow{A=4\pi r^3}$$

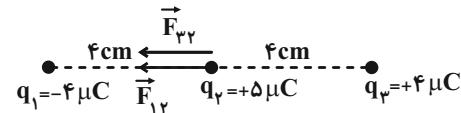
$$\frac{\sigma_C}{\sigma_A} = \frac{q}{\frac{q}{2}} \times \frac{4\pi r^3}{4\pi(2r)^3} = 2 \times \frac{1}{4} = \frac{1}{2}$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه های ۱ تا ۵ و ۲۹)

(اشکان ولی زاده)

«۱۱۲ - گزینه»

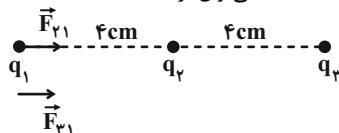
با استفاده از اصل برهمنهی نیروهای الکتروستاتیکی می توان نوشت:



$$F_{T,2} = F_{12} + F_{32}$$

$$= \frac{9 \times 10^9 \times 20 \times 10^{-12}}{16 \times 10^{-4}} + \frac{9 \times 10^9 \times 20 \times 10^{-12}}{16 \times 10^{-4}}$$

$$\Rightarrow \vec{F}_{T,2} = 225 N$$

برای بار q_1 هم همانند بالا می توان نوشت:

$$F_{T,1} = F_{21} + F_{31}$$

$$= \frac{9 \times 10^9 \times 20 \times 10^{-12}}{16 \times 10^{-4}} + \frac{9 \times 10^9 \times 16 \times 10^{-12}}{64 \times 10^{-4}} = 135 N$$

$$\frac{F_{T,2}}{F_{T,1}} = \frac{225}{135} = \frac{5}{3}$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه های ۵ تا ۱۰)



آن جایی که بار صفحه مثبت و منفی و در نتیجه بار کل افزایش می‌باید
می‌توان نوشت:

$$U_2 = U_1 + \frac{4}{5} \Rightarrow U_2 = \frac{3}{6} + \frac{4}{5} \Rightarrow U_2 = 8/11$$

$$U_2 = \frac{Q_2}{2C} \Rightarrow \frac{8}{11} = \frac{5 \times 10^{-6}}{2C} \Rightarrow Q_2 = 8 \times 10^{-19} C$$

$$\Rightarrow Q_2 = 9mC \Rightarrow q = Q_2 - Q_1 = 9 - 6 = 3mC$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه‌های ۳۲ و ۳۳)

(میلاد سلامتی)

«۱۱۸ گزینه»

فقط گزینه «۴» درست است.

بررسی گزینه‌ها:

گزینه «۱»: اندازه سرعت سوق در یک رسانای فلزی بسیار کم است؛ در حالی که از فیزیک (۱) به یاد داریم سرعت نور در خلا بسیار

$$\text{زیاد } \frac{m}{s} (3 \times 10^8) \text{ است.}$$

گزینه «۲»: با توجه به شکل صفحه ۴۷ کتاب درسی الکترون‌ها لزوماً برروی یک مسیر مستقیم حرکت نمی‌کند و حرکت زیگزاگ هم دارند.

گزینه «۳»: برای داشتن جریان الکتریکی باید یک شارش خالص بار از یک سطح مقطع معین داشته باشیم.

(فیزیک ۲ - هریان الکتریکی و مدارهای هریان مستقیم - صفحه‌های ۳۶ و ۳۷)

(میلاد سلامتی)

«۱۱۹ گزینه»

با استفاده از اصل کوانتیده بودن بار می‌توان نوشت:

$$\Delta q = ne = 6 \times 10^{-19} \times 10^{18} = 6 \times 10^{-1} C$$

در نهایت از رابطه جریان الکتریکی متوسط استفاده می‌کنیم:

$$I = \frac{\Delta q}{\Delta t} = \frac{1}{100} A = 10mA$$

(فیزیک ۲ - هریان الکتریکی و مدارهای هریان مستقیم - صفحه‌های ۳۸ و ۳۹)

(مهدی باغستانی)

«۱۲۰ گزینه»

با استفاده از رابطه مقاومت الکتریکی و قانون اهم می‌توان نوشت:

$$R = \frac{V}{I} \Rightarrow \frac{R_2}{R_1} = \frac{V_2}{V_1} \times \frac{I_1}{I_2} \Rightarrow \frac{I_1}{\Delta t_1} = \frac{\Delta q}{\Delta t_2} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{R_2}{R_1} = \frac{V_2}{V_1} \times \frac{\Delta q_1}{\Delta q_2}$$

$$\Rightarrow \frac{R_2}{R_1} = \frac{3}{1/5} \times \frac{1}{100 \times 10^{-3}} = 20$$

(فیزیک ۲ - هریان الکتریکی و مدارهای هریان مستقیم - صفحه‌های ۳۹ و ۴۰)

(عبدالرضا امینی نسب)

قطره روغن الکترون دریافت کرده است، بنابراین بار الکتریکی آن منفی است، برای آنکه چنین قطره‌ای به حالت سکون بماند، باید نیروی الکتریکی وارد بر آن در خلاف جهت وزن و به سمت بالا باشد. طبق رابطه $\vec{F} = q\vec{E}$ میدان الکتریکی به سمت پایین خواهد شد و بنابراین صفحه بالایی باید مثبت باشد، در نتیجه با تری A باید در مدار قرار گیرد.

$$|q| = ne = 5 \times 10^{-19} = 8 \times 10^{-19} C$$

شرط تعادل:

$$\Rightarrow mg = |q| |\vec{E}| \Rightarrow mg = |q| \frac{|ΔV|}{d}$$

$$\Rightarrow |ΔV| = \frac{mgd}{|q|} = \frac{4 \times 10^{-15} \times 10 \times 2 \times 10^{-3}}{8 \times 10^{-19}} = 100 V$$

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه‌های ۳۵ و ۳۶)

(مهدی باغستانی)

با استفاده از رابطه قضیه کار - انرژی جنبشی، تنها کار انجام شده کار نیروی میدان الکتریکی است، پس می‌توان نوشت:

$$W_t = W_E = K_2 - K_1 \Rightarrow E |q| d = K_2 - K_1$$

$$\Rightarrow E \times 12 \times 10^{-6} \times 1 = \frac{1}{2} \times 2 \times 10^{-6} \times 12^2 \Rightarrow E = 120 \frac{N}{C}$$

$$E = \frac{V}{d} \Rightarrow 120 = \frac{V}{0.1} \Rightarrow V = 12V$$

حال انرژی ذخیره شده در خازن را محاسبه می‌کنیم:

$$U = \frac{1}{2} CV^2 = \frac{1}{2} \times 5 \times 10^{-6} \times (12)^2$$

$$= 360 \times 10^{-6} J = 360 \mu J$$

برای اینکه انرژی $J = 360 \mu J$ در خازن ذخیره شود باتری باید ۲ برابر این مقدار کار روی بار انجام دهد.

(فیزیک ۲ - الکتریسیته ساکن - صفحه‌های ۲۱ تا ۲۶ و ۳۲ تا ۳۴)

(مهدی باغستانی)

ابتدا بار و انرژی اولیه ذخیره شده در خازن را محاسبه می‌کنیم:

$$C = \frac{Q_1}{V} \Rightarrow 5 \times 10^{-6} = \frac{Q_1}{1200} \Rightarrow Q_1 = 6 \times 10^{-3} C$$

$$U_1 = \frac{1}{2} CV^2 = \frac{1}{2} \times 5 \times 10^{-6} \times (1200)^2 = 3/6 J$$

طبق رابطه $U = \frac{1}{2} \frac{Q^2}{C}$ و با توجه به اینکه ظرفیت خازن ثابت است و از

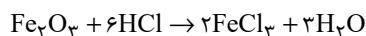


داریم که هر کدام ده الکترون دارند؛ بنابراین برای محاسبه الکترون هر

$$2x + 30 = 72 \rightarrow x = 21$$

الکترون های این کاتیون نشان می دهد این کاتیون متعلق به فلزی از دسته (۲۴Cr)d است، پس ترکیبات آن می توانند رنگی باشند.

گزینه «۲»: درست، مطابق معادله زیر، اگر به مقداری زنگ آهن هیدروکلریک اسید اضافه کنیم، محلول زردرنگ FeCl_3 تولید می شود.



گزینه «۳»: درست، بازیافت فلزات باعث صرفه جویی در مصرف انرژی می شود؛ بنابراین مقدار گازهای گلخانه ای که وارد هوکره می شوند، کاهش یافته و در نتیجه سرعت گرمایش جهانی کاهش می یابد.

گزینه «۴»: نادرست، این جمله به طور کلی در صورتی درست است که عناصر مورد بررسی، فلز اصلی باشند و در نافلزات عکس این ویژگی وجود دارد.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه های ۱۶، ۱۷، ۲۷ و ۳۸)

(منصور سلیمانی ملکان)

۱۲۳- گزینه «۳»

عبارت های (پ) و (ت) درست هستند.

بررسی عبارت های نادرست:

(الف) این هیدروکربن زنجیری، اولین هیدروکربن زنجیری سیر شده و مایع، یعنی پنتان، با فرمول مولکولی C_5H_{12} است که در ساختار خود دارای دوازده پیوند $\text{C}-\text{H}$ می باشد.

(ب) با افزایش شمار اتم های کربن، گران روی افزایش می یابد. ۲، ۳- دی متیل بوتان دارای شش اتم کربن ولی ترکیب (الف) دارای پنج اتم کربن است، پس گران روی ترکیب (الف) کمتر است.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه های ۷ تا ۹ و ۳۳ تا ۳۰)

شیمی (۲)- نکاه به آینده

(اریمان هسین نژاد)

عبارت داده شده، طبق متن کتاب درسی درست است.

در عناصر فلزی برخلاف عناصر نافلزی، از بالا به پایین، واکنش پذیری عناصر

افراش می یابد؛ بنابراین در گروه هفدهم جدول تناوبی، برخلاف گروه دوم،

واکنش پذیرترین عنصر، کمترین عدد اتمی (Z) را به خود اختصاص می دهد.

بررسی گزینه های نادرست:

گزینه «۱»: گسترش صنعت خودرو و صنایع الکترونیک، به ترتیب مدیون

شناخت و دسترسی به فولاد و نیمه رسانه اها است.

گزینه «۲»: عناصر های یک گروه، به طور کلی آرایش لایه ظرفیت مشابه

دارند، اما هیچ دو عنصری در حالت خنثی، نمی توانند آرایش الکترونی

یکسانی داشته باشند.

گزینه «۴»: سه عنصر K ، Cu و Cr و همچنین عناصر Ca ، Sc ، Ti ، Zn و Sc (به طور کلی عناصر واسطه دوره چهارم جدول

تناوبی به جز کروم و مس) دارای آخرین زیرلایه کاملاً یکسان (برای سه

عنصر اول S^1 و برای ۹ عنصر بعدی S^2) هستند، پس مجموع عدد اتمی

دو عنصر مورد نظر می تواند حداقل Sc_1Ca_1 و Sc_2Ca_2 باشد؛ بنابراین این عدد می تواند

Ni_5Zn_8 باشد (۵۸+۲۸=۸۶)، مقدار مختلف را به خود اختصاص دهد.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را بدانیم- صفحه های ۲ تا ۴ و ۶ تا ۱۶)

(منصور سلیمانی ملکان)

۱۲۴- گزینه «۴»

بررسی درستی و نادرستی گزینه ها:

گزینه «۱»: درست، در هر واحد فرمولی از این ترکیب، سه آنیون O^{2-}



دانش

آموزش

گردش

دانش

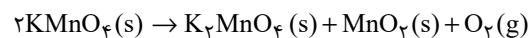
آموزش

گردش

(عباس هنریو)

«۱۲۶ - گزینه ۲»

لازم است جرم گاز اکسیژن تولید شده را محاسبه کرده و از جرم جامد اولیه کم کنیم:



$$\text{? g O}_2 = 63 / 2\text{g KMnO}_4 \times \frac{1}{10} \times \frac{1\text{ mol KMnO}_4}{158\text{ g KMnO}_4}$$

$$\times \frac{1\text{ mol O}_2}{2\text{ mol KMnO}_4} \times \frac{32\text{ g O}_2}{1\text{ mol O}_2} \times \frac{75}{100} = 3 / 84\text{ g O}_2$$

$$63 / 2 - 3 / 84 = 59 / 36\text{ g} : \text{ جرم جامد باقیمانده}$$

(شیمی ۲ - قدر هدایای زمینی را بدانیم - صفحه‌های ۲۳ تا ۲۵)

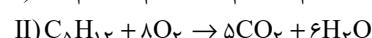
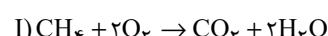
(پویا رسکاری)

«۱۲۷ - گزینه ۱»

در ابتدای کار با توجه به رابطه مربوط به چگالی، حجم مولی گازها را در شرایط واکنش به دست می‌آوریم:

$$\frac{\text{حجم مولی}}{\text{حجم مولی}} = \frac{32}{1} \Rightarrow 1 / 28 = \frac{25\text{ L.mol}^{-1}}{x} \Rightarrow \text{حجم مولی} = \frac{32}{25} \text{ L.mol}^{-1}$$

معادله موازن شده واکنش سوختن پنتان و متان در شرایط آزمایش به صورت زیر می‌باشد:



در جرم‌های برابر از متان و پنتان، چون حجم مولی پنتان $\frac{4}{5}$ برابر جرم

مولی متان است $(\frac{5}{4}) = \frac{72}{16}$ ، می‌توانیم تعداد مول متان را برابر با

$\frac{4}{5}x$ و تعداد مول پنتان را برابر با x مول فرض کنیم. اگر بازده درصدی

واکنش سوختن متان را برابر با R_1 و بازده درصدی واکنش سوختن پنتان

را برابر با R_2 در نظر بگیریم، حجم گاز CO_2 تولید شده در دو واکنش را

محاسبه می‌کنیم:

$$\text{I) ? L CO}_2 = \frac{1}{5}x \text{ mol CH}_4 \times \frac{1\text{ mol CO}_2}{1\text{ mol CH}_4} \times \frac{25\text{ L CO}_2}{1\text{ mol CO}_2} \times \frac{R_1}{100}$$

$$= \frac{4/5x \times R_1 \times 25}{100} \text{ L CO}_2$$

(عباس هنریو)

«۱۲۴ - گزینه ۴»

با دو برابر شدن شمار اتم‌های آهن موجود در یک نمونه ناخالص از این فلز،

جرم ناخالصی‌های موجود در نمونه مورد نظر ثابت می‌ماند، اما درصد خلوص

این نمونه، کمتر از ۲ برابر حالت اولیه می‌شود.

بررسی گزینه ۱: با افزودن ۳۲ گرم ناخالصی به ۲ مول مس خالص

(معادل ۱۲۸ گرم مس خالص) نمونه‌ای از این فلز با خلوص ۸۰٪ بدست

می‌آید.

$$\frac{\text{حجم ماده خالص}}{\text{حجم کل}} = \frac{100}{100 + \text{حجم مس خالص}} \times 100$$

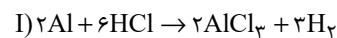
$$\Rightarrow \frac{128}{160} \times 100 = 80\% = \text{درصد خلوص}$$

(شیمی ۲ - قدر هدایای زمینی را بدانیم - صفحه‌های ۲۳ تا ۲۵)

(عباس هنریو)

«۱۲۵ - گزینه ۱»

ابتدا واکنش‌ها را موازن می‌کنیم:



حال مول گاز تولیدی از واکنش (I) را با استفاده از مقدار کربن مونوکسید

به دست می‌آوریم:

$$\text{? mol H}_2 = 1 / 4 \text{ g CO} \times \frac{1\text{ mol CO}}{28\text{ g CO}} \times \frac{2\text{ mol H}_2}{1\text{ mol CO}} = 0 / 1 \text{ mol H}_2$$

حال از طریق مقدار H_2 می‌توان مقدار آلومینیم ناخالص را بدست آورد:

$$\text{? g Al} = 0 / 1 \text{ mol H}_2 \times \frac{2\text{ mol Al}}{3\text{ mol H}_2} \times \frac{27\text{ g Al}}{1\text{ mol Al}} \times \frac{100}{75} = 2 / 4 \text{ g Al}$$

(شیمی ۲ - قدر هدایای زمینی را بدانیم - صفحه‌های ۲۳ تا ۲۵)



$$\begin{aligned} ? \text{ mol } C_5H_{10} \cdot Br_2 &= 280 \text{ g } C_5H_{10} \times \\ \frac{9}{100} \times \frac{1 \text{ mol } C_5H_{10}}{70 \text{ g } C_5H_{10}} \times \frac{1 \text{ mol } C_5H_{10} \cdot Br_2}{1 \text{ mol } C_5H_{10}} \\ \times \frac{75}{100} &= 2 / 7 \text{ mol } C_5H_{10} \cdot Br_2 \end{aligned}$$

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برای بدانیم- صفحه های ۲۲۳ و ۲۵۰ و ۲۶۰)

(منصور سلیمانی ملکان)

«گزینه ۴» - ۱۲۹

هیدروکربنی که در جوش کاربیدی به کار می رود، اتین (C_2H_2) نام دارد، که دارای ۲ اتم کربن می باشد؛ بنابراین آلکان مورد نظر دارای هفت اتم کربن است. از بین ترکیبات داده شده گزینه های «۱»، «۳» و «۴» هفت اتم کربن دارند. گزینه «۱»، دارای یک شاخه جانبی است ولی گزینه های «۳» و «۴» سه شاخه جانبی دارند. در بین گزینه های «۳» و «۴»، گزینه «۳» به غلط نامگذاری شده، براین اساس گزینه «۴» پاسخ این سؤال است.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برای بدانیم- صفحه های ۳۷ و ۳۰ و ۳۲)

(منصور سلیمانی ملکان)

«گزینه ۲» - ۱۳۰

عبارت های چهارم و پنجم درست هستند.

بررسی عبارت های نادرست:

عبارة اول: واکنش پذیری تیتانیم بیشتر از آهن است؛ بنابراین نمی توان برای نگهداری محلول آهن (III) کلرید از ظرفی که از جنس تیتانیم است، استفاده نمود؛ زیرا تیتانیم با محلول نمک آهن واکنش داده و به جای کاتیون آهن در محلول قرار می گیرد.

عبارة دوم: سیلیسیم ماده اصلی سازنده سلول های خورشیدی است.

عبارة سوم: برای جداسازی یون سولفات در یک نمونه شیمیایی نمی توان از باریم کربنات استفاده کرد، زیرا با توجه به انحلال پذیری این نمک می توان نتیجه گرفت در آب نامحلول است؛ بنابراین کاتیون آن نمی تواند وارد واکنش با یون سولفات محلول در آب شود.

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برای بدانیم- صفحه های ۱۹ و ۲۱ و ۲۳ و ۲۶ و ۲۹)

$$\text{II)? } L CO_2 = x \text{ mol } C_5H_{12} \times \frac{5 \text{ mol } CO_2}{1 \text{ mol } C_5H_{12}} \times \frac{25 \text{ L } CO_2}{1 \text{ mol } CO_2}$$

$$\times \frac{R_2}{100} = \frac{5x \times R_2 \times 25}{100} L CO_2$$

$$\frac{\text{II باید } CO_2 \text{ در } = \frac{4 / 5x \times R_1 \times 25}{100}}{\text{نسبت } 675} = \frac{675}{1000}$$

$$\Rightarrow \frac{R_1}{R_2} = \frac{5}{4 / 5} \times \frac{27}{40} = \frac{3}{4}$$

حال به محاسبه مقدار اکسیژن مصرف شده می پردازیم:

$$\text{I)? } LO_2 = 4 / 5x \text{ mol } CH_4 \times \frac{2 \text{ mol } O_2}{1 \text{ mol } CH_4} \times \frac{25 \text{ LO}_2}{1 \text{ mol } O_2} \times \frac{R_1}{100}$$

$$= \frac{9x \times 25 \times R_1}{100} LO_2$$

$$\text{II)? } LO_2 = x \text{ mol } C_5H_{12} \times \frac{8 \text{ mol } O_2}{1 \text{ mol } C_5H_{12}} \times \frac{25 \text{ LO}_2}{1 \text{ mol } O_2} \times \frac{R_2}{100}$$

$$= \frac{8x \times 25 \times R_2}{100} LO_2$$

$$\frac{8x \times 25 \times R_2}{100} = \frac{8R_2}{9x \times 25 \times R_1} = \frac{8R_2}{9R_1}$$

$$\frac{R_2}{R_1} = \frac{4}{3} = \frac{8 \times 4}{9 \times 3} = \frac{32}{27} = \frac{32}{27}$$

(شیمی ۲- قدر هدایای زمینی را برای بدانیم- صفحه های ۲۲ و ۲۵ و ۲۶ و ۳۳)

(منصور سلیمانی ملکان)

«گزینه ۳» - ۱۲۸

چون یک مول از هیدروکربن داده شده، یک مول بر مرا برگ می کند، پس یک هیدروکربن سیرزنده با یک پیوند دوگانه است. حال از طریق رسم ۱۵ پیوند کواوالنسی تا تکمیل شدن ساختار و یا از طریق فرمول زیر می توان به فرمول مولکولی این آلکن رسید:

$$3n = 15 \rightarrow n = 5$$

$$\rightarrow C_5H_{10}$$