

کد کنترل

220

A



220A

نام:

نام خانوادگی:

شماره داوطلبی:

محل امضا:

دفترچه شماره ۲  
صبح جمعه  
۹۶/۴/۱۶



«اگر دانشگاه اصلاح شود مملکت اصلاح می شود»  
امام خمینی (ره)

جمهوری اسلامی ایران  
وزارت علوم، تحقیقات و فناوری  
سازمان سنجش آموزش کشور

آزمون سراسری ورودی دانشگاه‌های کشور - سال ۱۳۹۶

آزمون اختصاصی  
گروه آزمایشی علوم تجربی

مدت پاسخگویی: ۱۷۵ دقیقه

تعداد سؤال: ۱۷۰

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

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سؤال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخگویی
۱	زمین‌شناسی	۲۵	۱۰۱	۱۲۵	۲۰ دقیقه
۲	ریاضی	۳۰	۱۲۶	۱۵۵	۴۷ دقیقه
۳	زیست‌شناسی	۵۰	۱۵۶	۲۰۵	۳۶ دقیقه
۴	فیزیک	۳۰	۲۰۶	۲۳۵	۳۷ دقیقه
۵	شیمی	۳۵	۲۳۶	۲۷۰	۳۵ دقیقه

حق چاپ، تکثیر و انتشار سؤالات به هر روش (الکترونیکی و ...) پس از برگزاری آزمون، برای تمامی اشخاص حقیقی و حقوقی تنها با مجوز این سازمان مجاز می‌باشد و با متخلفین برابر مقررات رفتار می‌شود.

۱۰۱- کدام بخش از زمین شناسی به مطالعه سیلاب ها می پردازد؟

- (۱) آب (۲) فیزیکی (۳) رسوب شناسی (۴) زیست محیطی

۱۰۲- در جنوب قاره آفریقا، سواحل نزدیک به اقیانوس هند، جنگلی و سواحل نزدیک به اقیانوس اطلس (مناطق تیره) بیابانی است. کدام مورد، می تواند، سبب تشکیل این بیابان ها در این منطقه شده باشد؟



(۱) طول جغرافیایی

(۲) عرض جغرافیایی

(۳) وزش بادهای خشک

(۴) جریان های دریایی گرم

۱۰۳- تقارن از ویژگی های کدام یک از عوارض سطحی کره زمین است؟

(۱) دشت های مفاکی (۲) پشته های اقیانوسی

(۳) چین خوردگی های بزرگ (۴) گودال های عمیق اقیانوسی

۱۰۴- عرض رودخانه ای در زیر پلی ۱۲ متر است. زمانی که آب با عمق ۵/۵ متر و با سرعت ۵/۵ متر بر ثانیه از زیر پل عبور می کند، دبی آب رود چند مترمکعب بر ثانیه است؟

- (۱) ۳ (۲) ۴/۸ (۳) ۳۰ (۴) ۴۸

۱۰۵- کدام کانی ها، همگی در ترکیب شیمیایی خود، منیزیم دارند؟

(۱) الیوپن، دولومیت، مسکوویت (۲) آمفیبول، آزبست، کائولن

(۳) آپاتیت، هورنبلند، پیروکسن (۴) اسپینل، اوژیت، بیوتیت

۱۰۶- کدام عبارت «گچ بنایی» را بهتر معرفی می کند؟

(۱) کربنات کلسیم آبداری که با از دست دادن آب به ژپس تبدیل شده است.

(۲) سولفات کلسیم بدون آبی که با آگیری، ابتدا شکل پذیر و سپس سخت می شود.

(۳) سولفات کلسیم آبداری که در کوره قسمتی از آب تبلور خود را از دست داده است.

(۴) سولفات کلسیم آبداری که با حرارت دادن، آب خود را به طور کامل از دست داده است.

۱۰۷- سدیم، از عناصر مهم تشکیل دهنده کدام سنگ های آذرین است؟

(۱) اسیدی و خنثی (۲) فقط اسیدی (۳) خنثی و بازی (۴) اسیدی، بازی، خنثی

۱۰۸- در یک نوع بازالت، فقط بلورهای به شکل چوب کبریت با چشم قابل تشخیص است. این بلورها می توانند کدام کانی باشد؟

(۱) بیوتیت (۲) ارتوکلاز (۳) فلدسپات سدیم دار (۴) پلاژیوکلاز کلسیم دار

۱۰۹- واکنش های سری یوون در تشکیل کدام سنگ بی تأثیر است؟

(۱) دیوریت (۲) بازالت (۳) آپسیدین (۴) پریدوتیت

۱۱۰- کدام مورد، می تواند راهی برای تأمین ماده اولیه «اوپال» باشد؟

(۱) عبور محلول های غنی از اسید کلریدریک از روی سنگ های پرسیلیس

(۲) هوازگی شیمیایی گرانیته ها و ایجاد سیلیس محلول در اندازه های کلوئیدی

(۳) انحلال اسکلت سیلیسی جاندارانی چون روزن داران که زندگی پلانکتونی دارند.

(۴) بالا رفتن شدید میزان شوری (حداقل ۱۰ برابر حد طبیعی) در محیط های رسوبی تبخیری

۱۱۱- تأثیر فشار جهت دار بر روی سنگ هایی که دگرگون شده اند، با کدام یک مشخص می شود؟

(۱) منظره لایه لایه ظریف (۲) تبلور کانی های جدید با رخ مشخص

(۳) میزان آب ساختار سنگ (۴) متراکم شدن و بالا رفتن چگالی نسبی

۱۱۲- برای تشکیل پدیده شکل زیر در یک زمین هموار، کدام شرایط لازم است؟

- (۱) ماسه‌های دانه‌ریز گرد شده با جورشدگی خوب، وزش باد از چپ به راست
- (۲) شن‌ریز با گردشدگی و جورشدگی خوب، وزش باد نامنظم، مانع
- (۳) بار بستری از جنس کوارتز، مانع، وزش باد از راست به چپ
- (۴) ماسه‌های دانه‌ریز گرد شده، مانع، وزش باد از چپ به راست



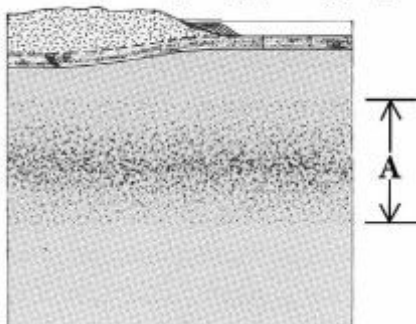
۱۱۳- در نظر گرفتن کدام عوامل در تقسیم‌بندی حرکت مواد در دامنه‌ها مهم‌تر است؟

- (۱) جنس مواد، نوع مواد، سرعت حرکت
- (۲) اندازه ذرات، جنس مواد، مقدار آب
- (۳) چسبندگی ذرات، حجم مواد، مقدار جابه‌جایی
- (۴) شیب زمین، نوع لایه‌بندی، اندازه ذرات

۱۱۴- یک واحد نجومی، در چه هنگامی برای کشور ما، کمترین مقدار را دارد؟

- (۱) اول تابستان
- (۲) اول زمستان
- (۳) اول بهار و پاییز
- (۴) تقریباً همه روزهای مرداد

۱۱۵- شکل زیر حدود ۶ درصد شعاع کره زمین را نشان می‌دهد. حالت مواد در محدوده A، بیشتر به کدام گزینه شباهت دارد؟



- (۱) ۱ تا ۱۰ درصد آن جامد و بقیه مایع
- (۲) ۵۰ درصد آن جامد و ۵۰ درصد مایع
- (۳) ۹۰ تا ۹۹ درصد آن جامد و بقیه مایع
- (۴) کمتر از ۱۰ درصد آن جامد و بقیه خمیری

۱۱۶- قدیمی‌ترین سنگ بستر اقیانوس‌های امروزی در حدود کدام زمان تشکیل شده‌اند؟

- (۱) میانه‌های پرکامبرین
- (۲) اواخر پرکامبرین
- (۳) ژوراسیک
- (۴) پرمین

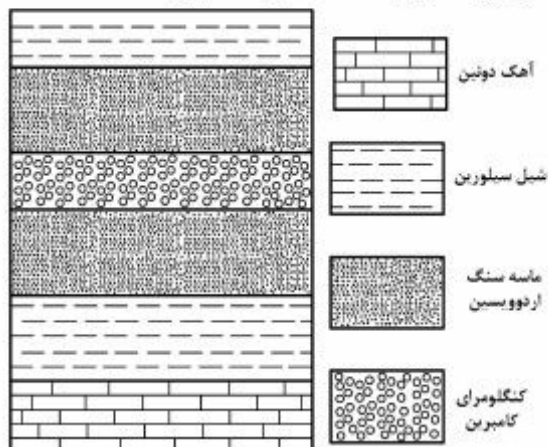
۱۱۷- بزرگی یک زلزله را براساس کدام مورد تعیین می‌کنند؟

- (۱) میزان خسارت‌های وارد شده به ساخته‌های بشر
- (۲) مقدار انرژی آزاد شده از مرکز بیرونی زلزله
- (۳) فاصله‌های منحنی‌های هم‌لرزه رسم شده در نقشه‌ها
- (۴) داده‌های به‌دست آمده از دستگاه‌های لرزه‌نگار

۱۱۸- یون‌های درون ماده مذاب حاصل از ذوب کدام قسمت زمین، نسبت به بقیه، تحرک کمتری دارند؟

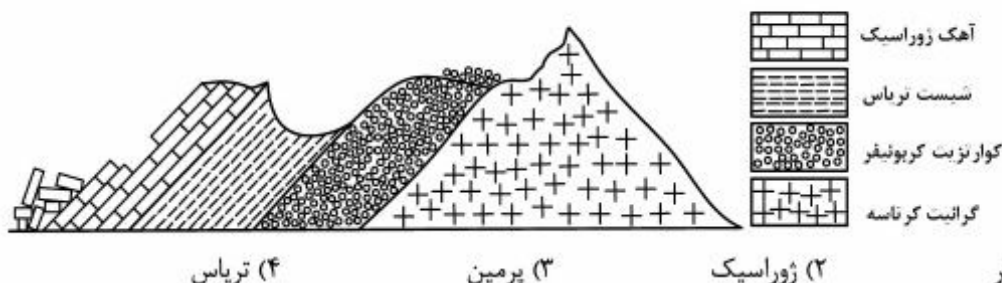
- (۱) قسمت‌های سنگی روی موهو در قاره‌ها
- (۲) مواد خمیری لایه کم سرعت
- (۳) قسمت‌های سنگی روی استنوسفر در دریاها
- (۴) ورقه فرورانده شده در همگرایی دو ورقه

۱۱۹- شکل زیر قسمتی از یک نقشه زمین‌شناسی است. کدام ساخت زمین‌شناسی به سادگی قابل تشخیص است؟

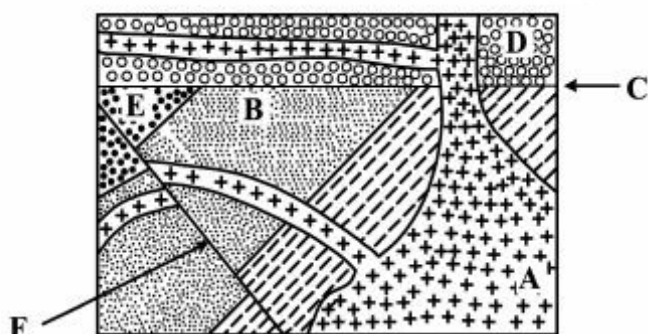


- (۱) تاقدیس
- (۲) ناودیس
- (۳) رورانندی
- (۴) ناپیوستگی هم شیب

۱۲۰- با توجه به شکل زیر، در کدام زمان، هوازدگی و فرسایش عامل مؤثری، در این منطقه بوده است؟

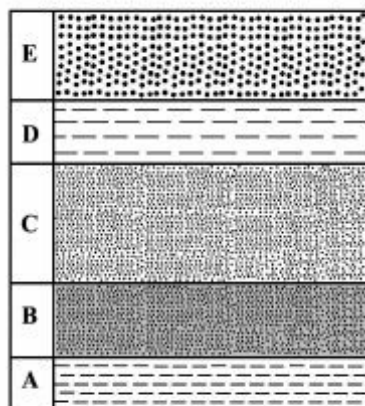


۱۲۱- کدام عبارت، برای شکل روبه‌رو درست است؟



- (۱) B قدیمی‌تر از D و E جدیدتر از F
- (۲) C قدیمی‌تر از A و F جدیدتر از F
- (۳) C جدیدتر از B و A قدیمی‌تر از D
- (۴) F جدیدتر از C و D قدیمی‌تر از A

۱۲۲- لایه‌های رسوبی که در شکل می‌بینید، حاوی فسیل‌های راهنمای زیر هستند:



- A - نخستین تریلوبیت‌ها
- B - اولین مهره‌داران
- C - نخستین جاندار خشکی زی
- D - نخستین خزنده‌ها
- E - آخرین تریلوبیت‌ها

در فاصله کدام لایه‌ها، ناپیوستگی وجود دارد؟

- (۱) B و A
- (۲) C و B
- (۳) D و C
- (۴) E و D

۱۲۳- نخستین پستانداران در حدود کدام زمان بر روی زمین ظاهر شده‌اند؟

- (۱) اوایل کواترنر
- (۲) اوایل سنوزوئیک
- (۳) اوایل مزوزوئیک
- (۴) اواخر مزوزوئیک

۱۲۴- از نقشه‌ای با مقیاس  $\frac{a}{x}$ ، عکسی تهیه کرده‌ایم که ضلع‌های نقشه دو برابر شده‌اند. برای این عکس، کدام مقیاس را باید به‌کار ببریم؟

- (۱)  $\frac{a}{2x}$
- (۲)  $\frac{a^2}{x}$
- (۳)  $\frac{4a}{x}$
- (۴)  $\frac{2a}{x}$

۱۲۵- در محل فروزش ورقه‌های اقیانوسی به زیر ورقه قاره‌ای، شرایط برای تشکیل کدام کانی فراهم می‌شود؟

- (۱) اسلیت
- (۲) گرافیت
- (۳) تورمالین
- (۴) اسفالریت

۱۲۶- دو تابع  $f = \{(2, 5), (6, 3), (3, 7), (4, 1), (1, 9)\}$  و  $g(x) = \frac{x}{x-1}$  مفروض‌اند. اگر  $f^{-1}(g(2a)) = 6$  باشد،  $a$  کدام است؟

- (۱)  $\frac{1}{2}$  (۲)  $\frac{3}{4}$  (۳)  $\frac{3}{2}$  (۴)  $\frac{5}{2}$

۱۲۷- از دو معادله دو مجهولی  $2^{x-y} \times 3^{x+y} = 1$  و  $\log y = 2 \log 3 + \log x$  مقدار  $y$  کدام است؟

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

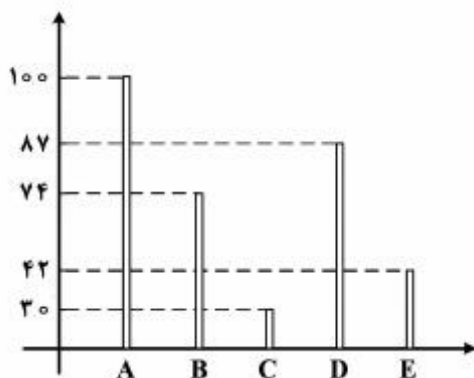
۱۲۸- در مثلثی یکی از زاویه‌ها  $60^\circ$  درجه و ضلع مقابل به این زاویه  $3\sqrt{7}$  واحد است. اگر ضلع دیگر این مثلث ۹ واحد باشد، اندازه ضلع سوم کدام است؟

- (۱) ۳، ۶ (۲) ۴، ۷ (۳)  $2\sqrt{3}$ ،  $4\sqrt{3}$  (۴)  $3\sqrt{2}$ ،  $5\sqrt{2}$

۱۲۹- اگر  $A = \begin{bmatrix} 3 & 2 \\ 5 & 4 \end{bmatrix}$  و  $B = \begin{bmatrix} 4 & -6 \\ 3 & -5 \end{bmatrix}$  باشند، ماتریس  $(2B)$ ،  $A^{-1}$ ، کدام است؟

- (۱)  $\begin{bmatrix} 5 & -7 \\ -11 & 15 \end{bmatrix}$  (۲)  $\begin{bmatrix} 8 & -15 \\ -7 & 11 \end{bmatrix}$  (۳)  $\begin{bmatrix} 10 & -7 \\ -9 & 13 \end{bmatrix}$  (۴)  $\begin{bmatrix} 10 & -14 \\ -11 & 15 \end{bmatrix}$

۱۳۰- نمودار میله‌ای روبه‌رو، تعداد کارکنان با مهارت فنی، در ۵ گروه متمایز است. در نمایش آن با نمودار دایره‌ای، زاویه مربوط به گروه B، چند درجه است؟



- (۱) ۷۵  
(۲) ۸۰  
(۳) ۸۴  
(۴) ۹۲

۱۳۱- ضریب تغییرات، در داده‌های آماری زیر، با فراوانی تجمعی داده شده، کدام است؟

مرکز دسته	۶	۸	۱۰	۱۲	۱۴
فراوانی تجمعی	۷	۱۶	۳۳	۴۴	۵۰

- (۱) ۰/۱۶  
(۲) ۰/۱۸  
(۳) ۰/۲۴  
(۴) ۰/۲۸

۱۳۲- در کیسه‌ای ۵ مهره سفید و ۴ مهره سیاه و ۳ مهره آبی وجود دارد. سه مهره به تصادف از کیسه خارج می‌کنیم. با کدام احتمال رنگ مهره‌های خارج شده، متفاوت است؟

$$(1) \frac{5}{22} \quad (2) \frac{3}{11} \quad (3) \frac{7}{22} \quad (4) \frac{4}{11}$$

۱۳۳- مجموعه جواب نامعادله  $3 < \frac{3x+1}{x-3} < -1$ ، به کدام صورت است؟

$$(1) x < \frac{1}{2} \quad (2) x < 3 \quad (3) -\frac{1}{2} < x < 3 \quad (4) \frac{1}{2} < x < 3$$

۱۳۴- اگر  $\tan x = \frac{4}{3}$  باشد، مقدار  $\tan \frac{x}{2} - \cot \frac{x}{2}$ ، کدام است؟

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

۱۳۵- اگر  $f(x) = \frac{2x-1}{x+1}$  و  $g(x) = \frac{2x+2}{2-x}$  باشند، ضابطه تابع  $g(f(x))$  کدام است؟

$$(1) x-1 \quad (2) x+1 \quad (3) x \quad (4) 2x$$

۱۳۶- حاصل  $\lim_{x \rightarrow 2} \left( \frac{6}{x^2-2x} - \frac{x+1}{x-2} \right)$ ، کدام است؟

$$(1) -\frac{5}{2} \quad (2) -\frac{3}{2} \quad (3) \frac{1}{2} \quad (4) \frac{3}{2}$$

۱۳۷- تابع با ضابطه  $f(x) = \begin{cases} \frac{x}{1-\sqrt{1-x}} & ; x \neq 0 \\ a & ; x = 0 \end{cases}$ ، به ازای کدام مقدار  $a$ ، در نقطه  $x=0$  پیوسته است؟

$$(1) -2 \quad (2) -1 \quad (3) 1 \quad (4) 2$$

۱۳۸- مشتق تابع  $y = 2 \cos^2 \left( \frac{\pi}{6} - \frac{x}{4} \right)$  در نقطه  $x = \frac{\pi}{6}$ ، کدام است؟

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

۱۳۹- در یک شهر صنعتی ۶۰ درصد جمعیت مرد و ۴۰ درصد آن زن هستند. اگر ۱۸ درصد مردان و ۱۲ درصد زنان تحصیلات دانشگاهی داشته باشند، چند درصد این جمعیت تحصیلات دانشگاهی دارند؟

$$(1) 15/2 \quad (2) 15/6 \quad (3) 15/8 \quad (4) 16/2$$

۱۴۰- دانش‌آموزی به ۶ پرسش ۴ گزینه‌ای به تصادف پاسخ می‌دهد. با کدام احتمال ۳ پرسش را پاسخ درست داده است؟

$$(1) \frac{135}{1024} \quad (2) \frac{135}{512} \quad (3) \frac{45}{512} \quad (4) \frac{27}{512}$$

۱۴۱- ضابطه وارون تابع  $f(x) = \begin{cases} \sqrt{x} & ; x \geq 0 \\ -\sqrt{-x} & ; x < 0 \end{cases}$  کدام است؟

- (۱)  $-x^2$  (۲)  $x^2$  (۳)  $x|x|$  (۴)  $-x|x|$

۱۴۲- کوچکترین کران بالای دنباله  $a_n = \frac{3n^2+1}{2n^2+n}$  کدام است؟

- (۱)  $\frac{7}{6}$  (۲)  $\frac{13}{10}$  (۳)  $\frac{4}{3}$  (۴)  $\frac{3}{2}$

۱۴۳- از دو معادله  $\ln(2y-3x) + \ln 2 = 0$  و  $\ln(2x+1) + \ln(y-2) - \ln y = \ln 3$  مقدار  $xy$  کدام است؟

- (۱) ۶ (۲) ۸ (۳) ۹ (۴) ۱۰

۱۴۴- جواب کلی معادله مثلثاتی  $\cos 2x + 2\cos^2 x = 0$  کدام است؟

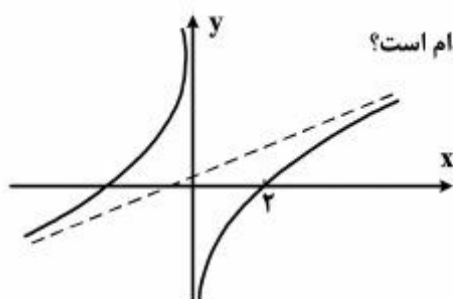
- (۱)  $2k\pi \pm \frac{\pi}{3}$  (۲)  $2k\pi \pm \frac{2\pi}{3}$  (۳)  $k\pi \pm \frac{\pi}{3}$  (۴)  $k\pi \pm \frac{\pi}{6}$

۱۴۵- معادله خط مماس بر منحنی به معادله  $\sqrt[3]{y} + x\sqrt{x} = 9$  در نقطه  $(4, 1)$  کدام است؟

- (۱)  $y + 9x = 37$  (۲)  $y + 6x = 25$  (۳)  $2y + 3x = 14$  (۴)  $y + 3x = 13$

۱۴۶- اگر  $A(1, -3)$  نقطه عطف منحنی به معادله  $y = ax^3 - x^2 - 3x + b$  باشد. مقدار تابع در نقطه ماکزیمم نسبی آن، کدام است؟

- (۱)  $\frac{4}{3}$  (۲)  $\frac{5}{3}$  (۳)  $\frac{7}{3}$  (۴)  $\frac{8}{3}$



۱۴۷- شکل زیر، منحنی نمایش تغییرات تابع  $y = \frac{ax^2-1}{x+b}$  است.  $a+b$  کدام است؟

- (۱) صفر (۲)  $\frac{1}{4}$  (۳)  $\frac{1}{2}$  (۴) ۲

۱۴۸- محور تقارن یک سهمی با رأس  $(-1, 3)$  موازی محور  $x$  ها است. اگر این سهمی از نقطه  $(5, 9)$  بگذرد، فاصله کانون تا خط هادی آن، کدام است؟

- (۱)  $2/5$  (۲) ۳ (۳)  $3/5$  (۴) ۴

۱۴۹- در بیضی به معادله  $16y^2 + 5x^2 - 10x = 75$  خط گذرا بر کانون و عمود بر محور کانونی، بیضی را در M و N قطع می‌کند. اندازه MN کدام است؟

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

۱۵۰- اگر  $f(x) = x - |x - 2|$  باشد، حاصل  $\int_0^4 f(x) dx$ ، کدام است؟

- (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵

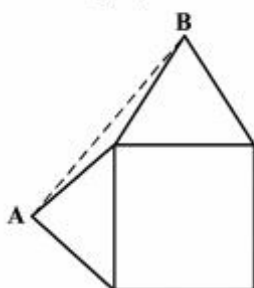
۱۵۱- اگر  $\int (3x + \frac{1}{x})^2 dx = \frac{1}{x} f(x) + C$  باشد، آنگاه  $f(x)$  کدام است؟

- (۱)  $3x^2 + 6x^2 - 1$  (۲)  $3x^2 + 3x - 1$  (۳)  $3x^4 + 3x^2 - 1$  (۴)  $3x^4 + 6x^2 - 1$

۱۵۲- در چهار ضلعی محدب ABCD، رابطه  $\frac{\hat{A}}{3} = \frac{\hat{B}}{4} = \frac{\hat{C}}{5} = \frac{\hat{D}}{12}$ ، بین زاویه‌ها برقرار است. زاویه حاده بین نیمسازهای داخلی دو زاویه متقابل  $\hat{A}$  و  $\hat{C}$ ، چند درجه است؟

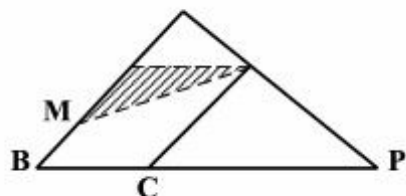
- (۱) ۲۰ (۲) ۲۵ (۳) ۳۰ (۴) ۳۵

۱۵۳- بر روی دو ضلع مجاور مربعی به ضلع ۲ واحد، مثلث‌های متساوی‌الاضلاع ساخته شده است. فاصله AB چند واحد است؟



- (۱)  $1 + 2\sqrt{3}$   
(۲)  $3 + \sqrt{3}$   
(۳)  $3 + \sqrt{2}$   
(۴)  $\sqrt{6} + \sqrt{2}$

۱۵۴- در شکل زیر، نقطه M وسط ضلع متوازی‌الاضلاع است. اگر  $PC = \frac{2}{3}PB$  باشد، مساحت مثلث سایه‌زده، چند برابر



مساحت بزرگترین مثلث‌ها است؟

- (۱)  $\frac{1}{12}$  (۲)  $\frac{1}{9}$  (۳)  $\frac{1}{8}$  (۴)  $\frac{3}{16}$

۱۵۵- یک ظرف استوانه‌ای مدرج به قطر دهانه ۸، تا ارتفاع ۱۰ واحد پر از مایع است. اگر یک گوی کروی وزین داخل آن قرار

گیرد، ارتفاع مایع  $\frac{2}{3}$  واحد بالا می‌آید. سطح این کره، کدام است؟

- (۱)  $6\pi$  (۲)  $8\pi$  (۳)  $12\pi$  (۴)  $16\pi$

۱۵۶- به طور معمول، در کدام شرایط مولکول های آب به صورت مایع از طریق روزه های موجود در حاشیه برگ گیاه گوجه فرنگی دفع می شود؟

- (۱) افزایش کشش تعرقی و دور شدن سلول های نگهبان روزه ها از یکدیگر
- (۲) کاهش فشار ریشه ای و نزدیک شدن سلول های نگهبان روزه ها به یکدیگر
- (۳) زیاد شدن فشار اسمزی در سلول های تارکشنده و کاهش میزان رطوبت هوا
- (۴) بالا رفتن فشار آب در داخل آوندهای چوبی و اشباع بودن اتمسفر از بخار آب

۱۵۷- کدام گزینه، برای تکمیل عبارت زیر نامناسب است؟

هورمونی که از نظر تأثیر بر جوانه زنی دانه ها مخالف ژیرلین ها عمل می کند، همانند هورمونی که باعث ..... می شود .....

- (۱) ریزش برگ ها - در شرایط غرقابی و بی هوازی کاهش می یابد.
- (۲) تسریع و افزایش رسیدگی میوه ها - در هنگام تنش های محیطی افزایش می یابد.
- (۳) انعطاف پذیری دیواره های سلولی - رشد جوانه های جانبی گیاه را تحت تأثیر قرار می دهد.
- (۴) سست شدن میوه ها - می تواند در شرایطی سرعت رشد، سنتز پروتئین و انتقال یون ها را کنترل نماید.

۱۵۸- کدام عبارت، درباره رفتار جانوری درست بیان شده است؟

- (۱) براساس فرضیه انتخاب فرد قابل تفسیر است.
  - (۲) در پاسخ به محرک های مداوم تغییر می نماید.
  - (۳) در جهت افزایش سود خالص انتخاب شده است.
  - (۴) با استفاده از آزمون و خطا یا تجارب گذشته انجام می شود.
- ۱۵۹- کدام، ویژگی جاندارانی است که با کارایی بالای شش های خود، می توانند مقدار بسیار اندک اکسیژن هوا را جذب کنند؟

- (۱) گوارش مکانیکی مواد غذایی درون معده آغاز می گردد.
  - (۲) ماده نیتروژن دار سمی به همراه آب زیادی دفع می شود.
  - (۳) نیروی حاصل از انقباض هر ماهیچه، به یک استخوان منتقل می شود.
  - (۴) بالا و پایین رفتن دنده ها و استخوان جناغ سینه به عمل دیافراگم کمک می کند.
- ۱۶۰- وجه مشترک همه اعضای تازک داران جانور مانند با افراد شاخه ..... در این است که .....

- (۱) روزن داران - پوسته ای محکم و سوراخ دار از جنس سیلیس دارند.
  - (۲) جلبک های سبز - به دو روش جنسی و غیر جنسی تولیدمثل می نمایند.
  - (۳) جلبک های قهوه ای - می توانند ساختارهای تولیدمثل پر سلولی را پدید آورند.
  - (۴) هاگ داران - با کمک آنزیم های گوارشی، ترکیبات آلی پیرامون خود را تغییر می دهند.
- ۱۶۱- در هر نیمکره مخ انسان، لوب آهیانه و لوب گیجگاهی به ترتیب، با چند لوب دیگر مرز مشترک دارند؟

- (۱) ۳ و ۲ (۲) ۳ و ۳ (۳) ۲ و ۳ (۴) ۲ و ۲

۱۶۲- براساس شواهد سنگواره ای، در فاصله زمانی وقوع سومین تا شروع پنجمین انقراض گروهی، کدام اتفاق رخ داد؟

- (۱) یک دوره خشکی وسیع حاکم گردید.
- (۲) ماهی های کوچک و فاقد آرواره پدیدار شدند.
- (۳) به تدریج خزندگان، بیشترین فراوانی را از آن خود کردند. (۴) دوزیستان اولیه به منظور جذب اکسیژن هوا، شش دار شدند.

۱۶۳- کدام عبارت، در مورد همه گلبول های خونی یک فرد بالغ درست است؟

- (۱) ریز لوله چه ها، طی مرحله G<sub>۲</sub> چرخه سلولی مضاعف می گردند.
- (۲) ریز رشته ها، با پروتئین های سطح داخلی غشاء تماس دارند.
- (۳) ریز لوله چه ها، در بخش مرکزی سانتیول ها وجود دارند.
- (۴) ریز رشته ها، باعث پایداری پوشش هسته ای می شوند.

۱۶۴- در انسان، همه رگ هایی که خون قلب را به سمت بافت های مختلف بدن هدایت می کنند، چه مشخصه ای دارند؟

- (۱) خون در آن ها با سرعت متوسط ۳۵ سانتی متر در ثانیه عبور می کند.
- (۲) یک لایه از سلول های بافت پوششی در دیواره آن ها وجود دارد.
- (۳) در دیواره آن ها، ماهیچه های صاف حلقوی فراوان یافت می شود.
- (۴) در درون آن ها، همواره خون به طور پیوسته جریان دارد.

۱۶۵- چند مورد، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟

در کشاورزی، برای خارج کردن پوسته دانه ها از نوعی ترکیب آلی استفاده می شود، این ترکیب فقط .....

- می تواند توسط جاندارانی با هسته مشخص و سازمان یافته تولید شود.
- بر مولکولی رشته ای و بدون انشعاب تأثیر می گذارد.
- نسبت به تغییرات شدید pH محیط حساس است.
- نوعی واکنش سنتز آب دهی را به انجام می رساند.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۶۶- به طور معمول، کدام عبارت درباره اتفاقات پس از تشکیل زیگوت در انسان نادرست است؟

- (۱) در زمان به وجود آمدن لایه های محافظ و تغذیه کننده جنینی، ترشح پروژسترون توسط جسم زرد صورت می گیرد.
- (۲) در زمان شروع تقسیمات میتوزی سلول تخم، مرحله فولیکولی تخمدان متوقف گردیده است.
- (۳) در زمان رسیدن سلول تخم به رحم، توده سلولی به شکل یک توپ تو خالی در آمده است.
- (۴) در زمان شروع عمل جایگزینی، رویان و پرده های اطراف آن به سرعت رشد می کنند.

۱۶۷- کدام گزینه، برای کامل کردن عبارت زیر، مناسب است؟

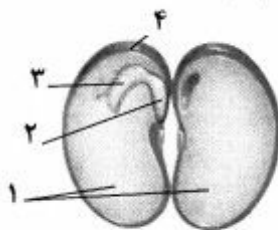
در چرخه زندگی کاهوی دریایی ..... چرخه زندگی کپک مخاطی پلاسمودیومی، ..... ایجاد می شود.

- (۱) همانند - از ادغام گامت های تاژک دار، سلول های دیپلوئیدی
  - (۲) همانند - با میوز هر سلول دیپلوئیدی، سلول های متحرک هاپلوئیدی
  - (۳) برخلاف - به دنبال میتوز هر سلول هاپلوئیدی متحرک، ساختاری پر سلولی
  - (۴) برخلاف - از روییدن هاگ در شرایط مساعد، سلول های متحرک هاپلوئیدی
- ۱۶۸- با توجه به نظام رده بندی رایج امروزی، *Canis lupus* به ترتیب به کدام راسته و کدام شاخه تعلق دارد؟

- (۱) گوشت خواران - پستانداران
- (۲) سگ سانان - گوشت خواران
- (۳) گوشت خواران - طنابداران
- (۴) سگ سانان - طنابداران

۱۶۹- با توجه به یک سلول میان برگ لوبیا، کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟  
در گام ..... چرخه کالوین همانند گام ..... مرحله اول تنفس، ترکیب کربن دار یک فسفاته تولید می شود.

- (۱) ۳-۱ (۲) ۲-۲ (۳) ۳-۳ (۴) ۴-۲



۱۷۰- با توجه به شکل روبه رو، کدام عبارت نادرست بیان شده است؟

- (۱) بخش ۱ همانند بخش ۴، سلول هایی با دو مجموعه کروموزوم دارد.
- (۲) بخش ۳ همانند بخش ۱، پس از جوانه زنی از زیر خاک خارج می شود.
- (۳) بخش ۲ برخلاف بخش ۴، جزئی از اسپوروفیت جدید محسوب می شود.
- (۴) بخش ۳ برخلاف بخش ۲، نخستین علامت جوانه زنی دانه را نشان می دهد.

۱۷۱- با فرض وقوع مستمر انواع مختلفی از آمیزش های غیر تصادفی در جمعیت ها (به غیر از آمیزش ناهمسان پسندانه)، قطعاً کدام اتفاق، با گذشت زمان به تدریج رخ می دهد؟

- (۱) فراوانی افراد هتروزیگوس جمعیت ها نصف می گردد.
- (۲) بر فراوانی فنوتیپ های غالب افزوده می شود.
- (۳) فراوانی نسبی الل های جمعیت ها افزایش می یابد.
- (۴) از فراوانی افراد دارای الل های متفاوت کاسته می شود.

۱۷۲- کدام گزینه، در مورد سلول های زنده قورباغه آفریقای، صحیح است؟

- (۱) هر یک از کدون ها تعیین کننده آمینو اسیدی است که در ساختار پلی پپتید شرکت می کند.
- (۲) همه RNA های کوچک توسط یک نوع RNA پلیمراز رونویسی می شوند.
- (۳) ژن های mRNA ساز همواره به صورت غیر تصادفی رونویسی می شوند.
- (۴) همه RNA ها پس از کوتاه شدن به سیتوپلاسم وارد می شوند.

۱۷۳- چند مورد، ویژگی بیشترین سلول هایی است که در دیواره مجاری نیمه دایره ای گوش انسان قرار دارند؟

- در دو سمت خود اجزای رشته مانندی دارند.
- در بین آن ها فواصل بسیار اندکی وجود دارد.
- مژک های آن ها تحت تأثیر مایع گوش درونی خم می شود.
- می توانند پیام های عصبی را به لوب گیجگاهی مخ ارسال نمایند.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۷۴- کدام عبارت، درباره سازگاری گیاهان ساکن اکوسیستم های بیابانی در پاسخ به گرما و خشکی زیاد، نادرست است؟

- (۱) در هنگام شب، دی اکسید کربن از طریق روزنه ها وارد گیاه می شود.
- (۲) در هنگام روز، فرایندی مانع انجام واکنش های چرخه کالوین می شود.
- (۳) در هنگام روز، دی اکسید کربن آزاد شده به درون کلروپلاست ها انتشار می یابد.
- (۴) در هنگام شب، اسیدهای آلی ناشی از تثبیت دی اکسید کربن، در واکوئل ها ذخیره می شود.

۱۷۵- چند مورد، ویژگی همه عضلات داخل کره چشم انسان را نشان می دهد؟

- فرامین دستگاه عصبی پیکری را دریافت می کنند.
- وضع متجانس و سلول هایی تک هسته ای دارند.
- در دقت و تمیز بینی چشم نقش دارند.
- با مایع زلالیه در تماس هستند.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۷۶- کدام عبارت، در مورد تالاموس های مغز گوسفند صحیح است؟

- (۱) جزئی از مغز میانی به حساب می آیند.
- (۲) توسط رابطی به یکدیگر اتصال دارند.
- (۳) در دیواره بطن چهارم مستقر شده اند.
- (۴) توسط پرده سپتوم از یکدیگر جدا شده اند.

۱۷۷- پس از افزودن لاکتوز به محیط کشت باکتری اشریشیا کلائی، کدام عبارت، درباره آلولاکتوز درست است؟

- (۱) پس از تولید به درون باکتری منتقل می شود.
- (۲) همانند مهار کننده می تواند به اپراتور متصل گردد.
- (۳) سبب می شود تا ژن سازنده پروتئین تنظیم کننده اپران روشن شود.
- (۴) تغییری در شکل سه بعدی پروتئین تنظیم کننده اپران ایجاد می کند.

۱۷۸- کدام عبارت، دربارهٔ همهٔ جانورانی درست است که بین خون و مایع میان بافتی آن‌ها، جدایی وجود دارد؟

- (۱) شباهت اساسی در ساختار استخوان‌های آن‌ها دیده می‌شود.
  - (۲) فراوان‌ترین سلول‌های خونی در مغز استخوان آن‌ها ساخته می‌شود.
  - (۳) در درون بدن آن‌ها، بخش‌های ویژه‌ای برای تنفس تمایز یافته است.
  - (۴) در سلول‌های غیرماهیچه‌ای آن‌ها نیز حرکت به صورت‌های مختلف دیده می‌شود.
- ۱۷۹- کدام گزینه، درست بیان شده است؟

- (۱) در سیرابی گاو برخلاف رودهٔ باریک اسب، گوارش سلولز انجام می‌شود.
- (۲) در هزارلای گاو برخلاف معدهٔ اسب، آنزیم‌های گوارشی جانور ترشح می‌گردد.
- (۳) در نگاری گاو برخلاف رودهٔ بزرگ اسب، میکروب‌های تجزیه‌کنندهٔ سلولز وجود دارند.
- (۴) در رودهٔ باریک گاو برخلاف رودهٔ کور اسب، مواد حاصل از گوارش سلولز جذب می‌شود.

۱۸۰- چند مورد، دربارهٔ همهٔ هورمون‌های مترشحه از غدهٔ تیروئید انسان صادق است؟

- بر بافت استخوان تأثیر می‌گذارند.
- در ترشح مواد از سلول‌ها نقش دارند.
- در انقباض ماهیچه‌های اسکلتی نقش دارند.
- از طریق AMP حلقوی بر بافت هدف اثر می‌گذارند.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۸۱- کدام عبارت، دربارهٔ هر ویروسی درست است که به‌طور کامل وارد سلول میزبان می‌شود؟

- (۱) پس از تخریب دیوارهٔ سلول میزبان آزاد می‌شود.
  - (۲) می‌تواند بر فعالیت آنزیم روبیسکوی میزبان تأثیر گذارد.
  - (۳) می‌تواند با کمک انواعی از پلیمرهای میزبان، ژن‌های ویروسی را بسازد.
  - (۴) همهٔ پروتئین‌های سطحی خود را از غشای سلول میزبان قبلی تأمین نموده است.
- ۱۸۲- سلول‌هایی که در تجزیهٔ کربوهیدرات‌های موجود در مواد غذایی انسان شرکت می‌کنند، چه ویژگی مشترکی دارند؟

- (۱) اندازه‌های بین  $10\mu m$  تا  $100\mu m$  دارند.
- (۲) در مکان اصلی گوارش شیمیایی و جذب غذا قرار دارند.
- (۳) در صورت لزوم، پنج مرحلهٔ چرخهٔ سلولی را به انجام می‌رسانند.
- (۴) می‌توانند بدون دخالت اکسیژن، ترکیبات سه کربنی فسفات‌دار بسازند.

۱۸۳- کدام گزینه، عبارت زیر را به‌طور مناسب کامل می‌کند؟

- به‌طور معمول در یک فرد بالغ، هر اووسیتی که ..... دارد، .....
- (۱) در لولهٔ فالوپ وجود - دو سلول نابرابر ایجاد می‌کند.
  - (۲) دو جفت سانتیولیول - در درون تخمدان به‌وجود آمده است.
  - (۳) کروموزوم‌های مضاعف شده - یک سلول جنسی را می‌سازد.
  - (۴) در اطراف خود سلول‌های پیکری - دوک تقسیم را تشکیل می‌دهد.

۱۸۴- هر یک از مراکز مغزی در انسان، چه مشخصه‌ای دارد؟

- (۱) در بالای ساقهٔ مغز قرار گرفته است.
- (۲) فقط انتقال‌دهنده‌های عصبی تولید می‌کند.
- (۳) از سلول‌های عصبی و غیرعصبی تشکیل شده است.
- (۴) به پردازش اطلاعات حسی مربوط به همهٔ نقاط بدن می‌پردازد.

۱۸۵- چند مورد، عبارت زیر را به‌طور مناسب کامل می‌کند؟

- به‌طور حتم، در تمام مدتی که دانهٔ گردهٔ کاج در درون اتاقک گرده قرار دارد، .....
- تخمک تنها یک پوسته دارد.
  - بافت آندوسپرم تشکیل می‌شود.
  - مخروط‌های ماده در حال باز شدن هستند.
  - دانه گرده از حالت نارس به حالت رسیده در می‌آید.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۱۸۶- در جمعیتی از گیاهان شبدر، نوعی ژن خود ناسازگار توسط ال‌های  $a_1, a_2, a_3, a_4$  و  $a_5$  کنترل می‌شود. تولید چند نوع آللومن فاقد ال  $a_3$ ، در این جمعیت محتمل است؟

(۱) ۱۲ (۲) ۱۵ (۳) ۱۸ (۴) ۲۰

۱۸۷- در سلول‌های پانکراس انسان، پس از آماده شدن کامل مولکول‌های لیپاز برای ترشح، کدام اتفاق روی می‌دهد؟

- (۱) وزیکول‌های انتقالی به سوی غشاهای پلاسمایی حرکت می‌کنند.
- (۲) وزیکول‌هایی از غشای شبکه‌های آندوپلاسمی به بیرون جوانه می‌زنند.
- (۳) پلی‌پپتیدهای ساخته شده به درون شبکه‌های آندوپلاسمی وارد می‌شوند.
- (۴) زنجیره‌های کوچکی از مولکول‌های قند به پلی‌پپتیدهای ساخته شده، اضافه می‌گردند.

۱۸۸- از ازدواج مردی با گروه خونی  $A^+$  و زنی با گروه خونی  $B^+$  (هر دو به ظاهر سالم)، پسری مبتلا به تحلیل عضلانی دوشن با گروه خونی  $O^-$  و دختری مبتلا به تالاسمی مینور متولد گردید. در این خانواده، احتمال تولد دختری با گروه خونی  $B^+$  و مبتلا به تالاسمی ماژور، کدام می‌تواند باشد؟

$$\begin{array}{ll} \frac{1}{64} (1) & \frac{1}{128} (2) \\ \frac{3}{64} (3) & \frac{3}{128} (4) \end{array}$$

۱۸۹- با توجه به تأثیر انتخاب طبیعی بر صفات پیوسته می‌توان بیان داشت که وجه مشترک انتخابی که در محیط متغیر صورت می‌گیرد و انتخابی که در محیط ..... رخ می‌دهد، در این است که پس از طی یک دوره کوتاه، فراوانی فنوتیپ‌های اولیه ..... می‌نماید.

- (۱) ناهمگن - حد واسطه، افزایش
- (۲) پایدار - هر دو آستانه، تغییر
- (۳) ناهمگن - هر دو آستانه، کاهش
- (۴) پایدار - حد واسطه، افزایش

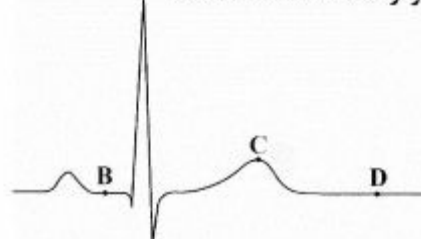
۱۹۰- کدام عبارت، درباره چرخه زندگی کلامیدوموناس درست است؟

- (۱) هر سلول حاصل از میتوز، پس از رشد به سلول بالغ تبدیل می‌شود.
- (۲) هر سلول دیپلوئیدی، ابتدا سلول‌هایی با توانایی ادغام شدن می‌سازد.
- (۳) هر سلول زنوسپور، مستقیماً از میوز سلول دیپلوئیدی ایجاد می‌شود.
- (۴) هر سلول بالغ می‌تواند مجموعه‌ای از سلول‌های هاپلوئیدی را به وجود آورد.

۱۹۱- کدام عبارت، در مورد سلول‌های مختلف ریشه گیاه نخود فرنگی صادق است؟

- (۱) در سلول‌های مریستمی و سلول‌های فعال تارکشنده، مجموعه ژن‌های متفاوتی وجود دارد.
- (۲) در سلول‌های پارانشیمی، هر ژن از طریق تولید یک آنزیم تأثیر خود را اعمال می‌کند.
- (۳) محصول بعضی ژن‌ها در سلول‌های مریستمی و سلول‌های تارکشنده یکسان است.
- (۴) فقط در سلول‌های پارانشیمی زنده، بعضی از ژن‌ها غیرفعال هستند.

۱۹۲- با توجه به منحنی زیر می‌توان بیان داشت که ..... در هنگام ثبت نقطه C، کم‌تر از نقطه ..... است.



- (۱) حجم خون بطن‌ها - D
- (۲) تعداد دریچه‌های باز قلب - D
- (۳) طول تارهای ماهیچه‌ای دهلیزها - B
- (۴) فشارخون در ابتدای سرخرگ آئورت - B

۱۹۳- در جمعیت متعادلی، نوعی صفت اتوزومی مورد بررسی قرار گرفته است، اگر فراوانی هموزیگوت‌های مغلوب دو برابر هتروزیگوت‌ها باشد، فراوانی آلل‌های مغلوب و غالب به ترتیب، کدام است؟

$$\begin{array}{ll} \frac{1}{4} - \frac{3}{4} (1) & \frac{1}{2} - \frac{1}{2} (2) \\ \frac{1}{3} - \frac{2}{3} (3) & \frac{1}{9} - \frac{8}{9} (4) \end{array}$$

۱۹۴- کدام عبارت، درباره یک جمعیت طبیعی نادرست است؟

- (۱) بیش از یک عامل می‌تواند سبب افزایش تنوع آلل‌های آن شود.
- (۲) انتخاب طبیعی می‌تواند در جهت افزایش نوعی از آلل‌های آن عمل نماید.
- (۳) کاهش توان زیستی افراد می‌تواند ناشی از افزایش تنوع آلل‌های آن باشد.
- (۴) هر عامل تغییردهنده فراوانی آلل‌ها، بر کاهش آلل‌های نامطلوب آن مؤثر است.

۱۹۵- چند مورد، عبارت زیر را به‌طور مناسب کامل می‌کند؟

- در انسان، کاهش غیرطبیعی هورمون ..... سبب می‌شود تا ..... کاهش یابد.
- آنتی دیورتیک - بازجذب اوره به مایع بین سلولی
- غدد پاراتیروئید - بازجذب کلسیم در نفرون‌ها

$$\begin{array}{ll} \text{• انسولین - ترشح } H^+ \text{ به درون نفرون‌ها} & \text{• آلدوسترون - غلظت پتاسیم در خون} \\ 1 (1) & 3 (3) \\ 2 (2) & 4 (4) \end{array}$$

۱۹۶- کدام عبارت، ویژگی نخستین سلول‌های دفاعی را نشان می‌دهد که به‌منظور دادن پاسخ التهابی مناسب به هر نوع آسیب کبدی وارد عمل می‌شوند و توانایی دیapedز را ندارند؟

- (۱) می‌توانند آنتی‌ژن‌های خاصی را از سایر عوامل بیماری‌زا شناسایی نمایند.
- (۲) در تولید پروتئین‌های دفاع غیراختصاصی بدن نقش دارند.
- (۳) در واکنش با آنتی‌ژن‌ها، تعدادی سلول خاطره می‌سازند.
- (۴) بلوغ نهایی خود را در خون طی نموده‌اند.

۱۹۷- کدام عبارت، درباره هر قارچی درست است که می‌تواند با نوعی جاندار رابطه هم‌زیستی برقرار کند؟

- (۱) در پی الحاق نخینه‌ها، ساختار تولیدمثل جنسی پدید می‌آید.
- (۲) هاگ‌های هاپلوئیدی درون کیسه‌های میکروسکوپی تشکیل می‌شوند.
- (۳) با رها شدن هاگ‌های غیرجنسی، میسلیم‌های جدید تشکیل می‌گردد.
- (۴) همه DNA های خطی درون سلول و خارج سیتوسل مضاعف می‌گردند.

۱۹۸- در پی مصرف گلوکز در نوعی سلول، پیرووات به طور مستقیم توسط مولکولی پر انرژی احیا می شود. کدام عبارت، درباره این نوع تنفس صحیح است؟

- (۱) به دنبال آزاد شدن  $CO_2$ ، یک مولکول  $NAD^+$  مصرف می گردد.
  - (۲) الکترون های یک مولکول  $NADH$  به ترکیب دو کربنی انتقال می یابد.
  - (۳) تولید مولکول های پر انرژی سه فسفات در غیاب اکسیژن صورت می گیرد.
  - (۴) همزمان با تولید اگزوالاستات از ترکیب چهار کربنی،  $NADH$  تولید می شود.
- ۱۹۹- هر تار عصبی که به مسیر انعکاس زردپی زیر زانو تعلق دارد و با ماهیچه ..... سر ران ارتباط مستقیم دارد، .....

- (۱) دو - پیام های عصبی را به نخاع ارسال می نماید.
  - (۲) چهار - با نوعی نورون رابط سیناپس برقرار می کند.
  - (۳) چهار - در شرایطی، پیرووات را به لاکتات تبدیل می نماید.
  - (۴) دو - تحت تأثیر نوعی ماده شیمیایی، پتانسیل الکتریکی خود را تغییر می دهد.
- ۲۰۰- در گیاه نخود فرنگی، صفت بلندی ساقه بر کوتاهی و رنگ زرد دانه بر رنگ سبز و صفت صافی دانه بر چروکیدگی دانه غالب است. اگر افرادی که از نظر هر سه صفت هتروزیگوت هستند، خود لقاحی نمایند، در نسل اول، نسبت زاده هایی که فقط در یک صفت هموزیگوت هستند به زاده هایی که از نظر هر سه صفت هتروزیگوتند، کدام است؟

$$\frac{1}{3} \quad (۱) \quad \frac{3}{11} \quad (۳) \quad \frac{3}{11} \quad (۴) \quad \frac{11}{3}$$

۲۰۱- کدام گزینه، درست است؟

- (۱) باکتری غیر گوگردی ارغوانی همانند نیتروزاموناس می تواند از ترکیبات آلی به عنوان منبع الکترون برای فتوسنتز استفاده کند.
- (۲) باکتری گوگردی سبز همانند سیانو باکتری ها می تواند با کمک ترکیبات غیر آلی، دی اکسید کربن جو را تثبیت نماید.
- (۳) باکتری گوگردی ارغوانی برخلاف بعضی باکتری های شیمیواتوتروف می تواند در استخراج معادن و پاکسازی محیط مؤثر باشد.
- (۴) باکتری گوگردی سبز برخلاف همه باکتری های شیمیواتوتروف، انرژی خود را از طریق برداشتن الکترون از ترکیبات گوگردی به دست می آورد.

۲۰۲- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟

به طور معمول، در همه جانداران پر سلولی فتوسنتز کننده .....

- (۱) گلدار، گامتوفیت دارای تعداد کمی سلول است.
- (۲) فاقد آوند، اسپوروفیت بالغ، ساختاری کوچک تر از گامتوفیت دارد.
- (۳) ریشه دار، گامتوفیت، غیر فتوسنتز کننده و وابسته به اسپوروفیت است.
- (۴) فاقد گل، سلول حاصل از لقاح با تقسیم میتوز یک ساختار پر سلولی ایجاد می کند.

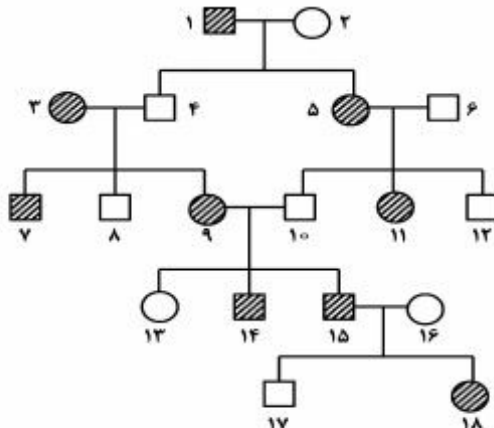
۲۰۳- چند مورد، درباره خون هر سیاهرگ بدن انسان صادق است؟

- محتویات مویرگ های لنفی را دریافت می کند.
- مقادیر ناچیزی گلوکز و مقادیر فراوانی دی اکسید کربن دارد.
- بیش از نیمی از هموگلوبین آن توسط اکسیژن اشباع شده است.
- فقط تحت تأثیر باقی مانده فشار سرخرگی به سمت قلب جریان می یابد.

$$۱ \quad (۱) \quad ۲ \quad (۲) \quad ۳ \quad (۳) \quad ۴ \quad (۴)$$

۲۰۴- کدام گزینه، عبارت زیر را به طور مناسب کامل می کند؟

دودمانه زیر مربوط به نوعی صفت ..... است، اگر فرد شماره ..... با فردی که پدر و مادر سالم دارد ازدواج کند، احتمال دارد که ..... درصد فرزندان این خانواده سالم باشند.



- (۱) اتوزومی غالب - ۱۴ - ۷۵
- (۲) اتوزومی مغلوب - ۱۸ - ۲۵
- (۳) وابسته به X غالب - ۱۱ - ۵۰
- (۴) وابسته به X مغلوب - ۱۷ - ۱۰۰

۲۰۵- کدام گزینه، در مورد چارلز داروین درست بیان شده است؟

- (۱) نتوانست شواهد قانع کننده ای مبنی بر تغییر گونه ها به دست آورد.
- (۲) نتوانست از نظریه لامارک در جهت پژوهش های خود استفاده نماید.
- (۳) توانست اندیشه مالتوس را درباره جمعیت انسانی به همه گونه ها تعمیم دهد.
- (۴) توانست اثر انتخاب طبیعی را بر فراوانی نسبی ال های یک جمعیت به اثبات برساند.

۲۰۶- بردار مکان متحرکی در SI به صورت  $\vec{r} = (t^2 - 4)\vec{i} + (2t^2 - 8t)\vec{j}$  است. بزرگی شتاب متوسط این متحرک در بازه زمانی  $t = 4s$  تا  $t = 2s$ ، چند متر بر مجذور ثانیه است؟

- (۱)  $4\sqrt{2}$  (۲)  $5\sqrt{2}$  (۳)  $2\sqrt{5}$  (۴)  $4\sqrt{5}$

۲۰۷- گلوله A از ارتفاع h با سرعت اولیه V به طور قائم روبه بالا پرتاب می شود و پس از ۵ ثانیه به زمین می رسد. گلوله B از ارتفاع ۴h با سرعت اولیه V' به طور قائم روبه بالا پرتاب می شود و پس از ۱۰ ثانیه به زمین می رسد.

$$\frac{V'}{V} \text{ کدام است؟ } (g = 10 \frac{m}{s^2})$$

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۰۸- معادله حرکت جسمی در SI به صورت  $x = 2t^3 - 12t^2 + 10t$  است. در بازه زمانی  $t_1 = 2s$  تا  $t_2 = 4s$  چند ثانیه متحرک خلاف جهت محور x حرکت کرده است؟

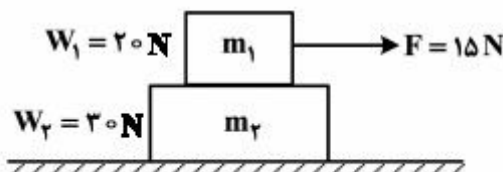
- (۱) ۵/۰ (۲) ۱ (۳) ۱/۵ (۴) ۲

۲۰۹- شخصی روی سطح افقی، یک صندوق را به سمت غرب هل می دهد. در این عمل، نیروهای اصطکاک وارد به شخص و صندوق، به ترتیب، هر یک به کدام جهت است؟

- (۱) غرب و شرق (۲) هر دو غرب (۳) شرق و غرب (۴) هر دو شرق

۲۱۰- در شکل زیر، دو جسم به وزن های  $W_1$  و  $W_2$  روی سطح افقی قرار دارند. نیروی افقی F به جسم  $m_1$  وارد می شود. اگر ضریب اصطکاک

ایستایی در کلیه سطوح برابر  $\frac{1}{4}$  باشد، کدام نتیجه حاصل می شود؟  $(g = 10 \frac{m}{s^2})$



(۱) هر دو جسم ساکن می مانند.

(۲) هر دو جسم با یک شتاب به حرکت در می آیند.

(۳) دو جسم با شتاب های مختلف به حرکت در می آیند.

(۴) جسم  $m_2$  ساکن می ماند ولی  $m_1$  روی  $m_2$  می لغزد.

۲۱۱- شخصی در طبقه سوم ساختمان، سوار آسانسور می شود و به طبقه دهم می رود. جرم شخص  $70 \text{ kg}$  است و یک کوله پشتی به جرم  $5 \text{ kg}$  بر دوش دارد. آسانسور بین طبقات پنجم تا هفتم مسافت  $6 \text{ m}$  را در مدت ۲ ثانیه با سرعت ثابت طی می کند، در این ۲ ثانیه کار

نیروی که آسانسور به شخص وارد می کند، چند ژول است؟  $(g = 10 \frac{m}{s^2})$

- (۱) صفر (۲) ۳۹۰۰ (۳) ۴۲۰۰ (۴) ۴۵۰۰

۲۱۲- آینه مقعری به شعاع  $10 \text{ cm}$  رو به خورشید قرار داده شده است. اگر از موقعیت مناسبی نگاه کنیم و نقطه نورانی (تصویر خورشید) را ببینیم، آن نقطه را کجا می بینیم و فاصله اش تا آینه چند سانتی متر است؟

- (۱) جلو آینه، ۵ (۲) جلو آینه، ۱۰ (۳) پشت آینه، ۵ (۴) پشت آینه، ۱۰

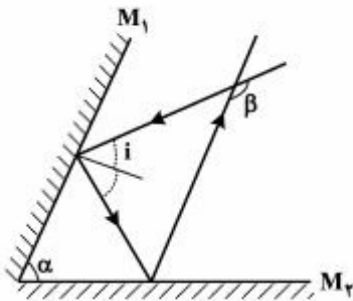
۲۱۳- یک عدسی واگرا، در فاصله یک متری از پرده ای قرار دارد. یک دسته پرتو تک رنگ به پهنای یک سانتی متر به موازات محور اصلی بر عدسی می تابد و به صورت واگرا از عدسی خارج شده و لکه نورانی به قطر ۶ سانتی متر روی پرده تشکیل می دهد. توان این عدسی

چند دیوپتر است؟

- (۱) ۴+ (۲) ۴- (۳) ۵+ (۴) ۵-

محل انجام محاسبات

۲۱۴- مطابق شکل زیر، پرتو نوری تحت زاویه تابش  $i$  ( $i < \alpha$ ) به آینه تخت  $M_1$  می‌تابد و پس از بازتاب از آینه  $M_2$  با پرتو اولیه زاویه  $\beta$  را می‌سازد. اگر زاویه تابش  $i$  نصف شود، زاویه  $\beta$  چگونه تغییر می‌کند؟



- (۱) ثابت می‌ماند.
- (۲) نصف می‌شود.
- (۳) دو برابر می‌شود.
- (۴) چهار برابر می‌شود.

۲۱۵- حجم جسم A، دو برابر حجم جسم B و چگالی آن  $0.8$  چگالی جسم B است. اگر گرمای ویژه A، نصف گرمای ویژه B باشد و به هر دو یک اندازه گرما بدهیم، افزایش دمای جسم A، چند برابر افزایش دمای جسم B می‌شود؟

- (۱)  $\frac{5}{4}$
- (۲)  $\frac{4}{5}$
- (۳)  $\frac{3}{2}$
- (۴)  $\frac{2}{3}$

۲۱۶- برای اندازه‌گیری رسانندگی گرمایی یک میله فلزی به طول ۲۵ سانتی‌متر و سطح مقطع  $7 \text{ cm}^2$ ، یک طرف آن را در ظرف محتوی یخ و آب صفر درجه سلسیوس و طرف دیگر آن را در بخار آب  $100$  درجه سلسیوس قرار می‌دهیم. اگر در مدت ۱۰ دقیقه ۲۰۰ گرم

یخ ذوب شود، رسانندگی گرمایی میله چند  $\frac{\text{J}}{\text{s.m.K}}$  است؟

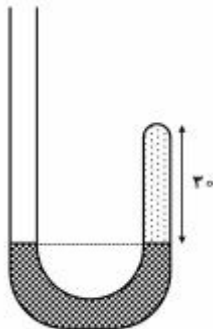
$$(L_f = 336000 \frac{\text{J}}{\text{kg}})$$

- (۱) ۲۳۸
- (۲) ۴۰۰
- (۳) ۴۱۸
- (۴) ۶۰۰

۲۱۷- مکعبی به ضلع  $60 \text{ cm}$  پر از آب است. اگر همه آب این مکعب را درون استوانه‌ای که مساحت قاعده آن  $0.36$  مترمربع است بریزیم، فشاری که این آب در کف استوانه ایجاد می‌کند، چند برابر فشاری است که در کف مکعب ایجاد می‌کند؟

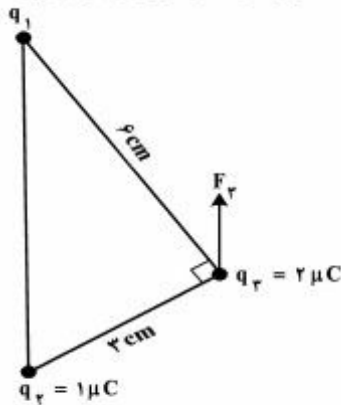
- (۱)  $\pi$
- (۲)  $\frac{\pi}{2}$
- (۳)  $\sqrt{2}$
- (۴) ۱

۲۱۸- در شکل زیر، در ابتدا ارتفاع جیوه در دو طرف لوله یکسان است و مقداری گاز کامل در طرف راست لوله محبوس است. اگر جیوه به شاخه سمت چپ افزوده شود به‌طوری‌که اختلاف ارتفاع جیوه در دو طرف لوله به ۳۸ سانتی‌متر برسد، ارتفاع ستون گاز چند سانتی‌متر می‌شود؟ (فشار هوا ۷۶ سانتی‌متر جیوه است و دما ثابت فرض شود.)



- (۱) ۵
- (۲) ۱۰
- (۳) ۱۵
- (۴) ۲۰

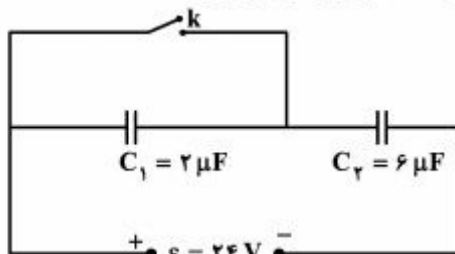
۲۱۹- در شکل زیر، سه بار نقطه‌ای در سه رأس مثلث قائم‌الزاویه‌ای ثابت شده‌اند. اگر  $F_3$  برآیند نیروهای الکتریکی وارد بر بار  $q_3$  موازی



خط واصل  $q_1$  و  $q_2$  باشد،  $F_3$  چند نیوتون است؟  $(k = 9 \times 10^9 \frac{N.m^2}{C^2})$

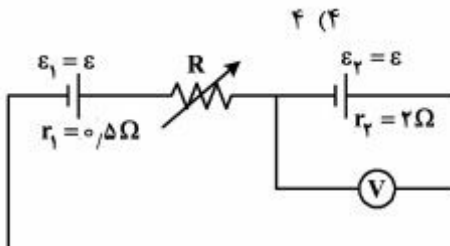
- (۱)  $8\sqrt{5}$
- (۲)  $12\sqrt{5}$
- (۳)  $16\sqrt{5}$
- (۴)  $20\sqrt{5}$

۲۲۰- در مدار روبه‌رو، ابتدا کلید  $k$  قطع است. اگر کلید را وصل کنیم، بار خازن  $C_2$  چند میکروکولن افزایش می‌یابد؟



- (۱) صفر
- (۲) ۷۲
- (۳) ۱۰۸
- (۴) ۱۴۴

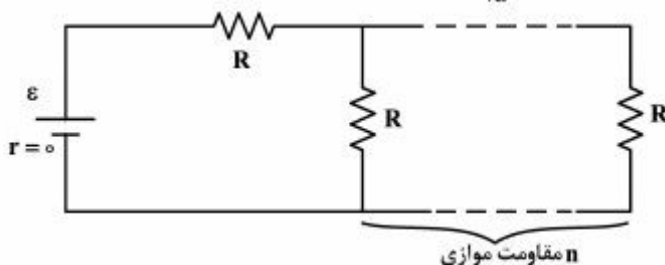
۲۲۱- خازن  $C_1 = 2 \mu F$  به‌طور موازی به خازن  $C_2$  وصل شده است و مجموعه به یک باتری ۵ ولتی متصل است. اگر خازن‌های پر شده را از باتری جدا کنیم و صفحه‌های ناهم‌نام آن‌ها را به هم وصل کنیم، بار خازن  $C_2$ ،  $16 \mu C$  کاهش می‌یابد.  $C_2$  چند میکرو فاراد است؟



۲۲۲- در مدار روبه‌رو، مقاومت  $R$  چند اهم شود تا ولت‌سنج، عدد صفر را نشان دهد؟

- (۱) ۱/۲۵
- (۲) ۱/۵
- (۳) ۲/۵
- (۴) ۳

۲۲۳- در مدار روبه‌رو، اگر  $n$  به  $n+1$  تبدیل شود، شدت جریان عبوری از باتری  $\frac{16}{15}$  برابر می‌شود.  $n$  کدام است؟



- (۱) ۵
- (۲) ۴
- (۳) ۳
- (۴) ۲

محل انجام محاسبات

۲۲۴- روی یک لامپ اعداد ۱۰۰ وات و ۲۰۰ ولت نوشته شده است و با همان ولتاژ روشن است. اگر به علت افت ولتاژ، توان مصرفی لامپ ۱۹ درصد کاهش پیدا کند، افت ولتاژ چند ولت خواهد بود؟

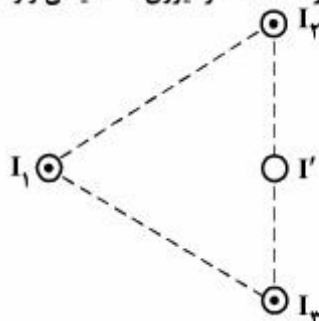
۸۸ (۴)

۲۰ (۳)

۱۹ (۲)

۱۲ (۱)

۲۲۵- سه سیم بلند و موازی، هر یک حامل جریان  $I$  عمود بر صفحه قرار دارند. نقطه تلاقی سیم‌ها با صفحه یک مثلث متساوی‌الاضلاع را تشکیل می‌دهد. سیمی حامل جریان  $I'$  از وسط قاعده مثلث و موازی با سیم‌های دیگر عبور کرده است. اگر نیروی مغناطیسی وارد بر سیم حامل جریان  $I_1$  برابر صفر باشد، اندازه و جهت جریان  $I'$  کدام است؟



(۱)  $\odot$  و  $\frac{3}{2}I$

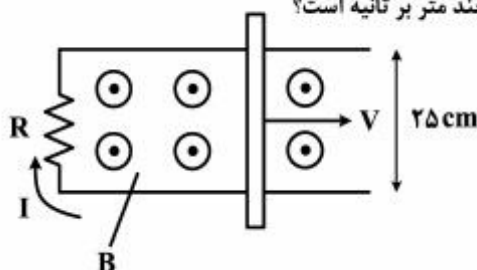
(۲)  $\otimes$  و  $\frac{3}{2}I$

(۳)  $\odot$  و  $I$

(۴)  $\otimes$  و  $I$

۲۲۶- در شکل زیر، رسانای  $U$  شکل به مقاومت  $R = 0.2 \Omega$  در میدان مغناطیسی یکنواخت  $B = 0.1 T$  قرار دارد. میله رسانا روی آن با

سرعت  $V$  در حرکت است. اگر جریان القایی  $I = 0.5 A$  باشد، سرعت میله چند متر بر ثانیه است؟



(۱) ۱

(۲) ۴

(۳) ۰.۱

(۴) ۰.۴

۲۲۷- نوسانگری به جرم  $200 g$  به انتهای فنری که ثابت آن  $K = 20 \frac{N}{m}$  است، بسته شده و روی سطح افقی روی

پاره‌خطی به طول  $10 cm$  حرکت هماهنگ ساده انجام می‌دهد. انرژی جنبشی نوسانگر در لحظه‌ای که از ۲ سانتی‌متری مرکز نوسان عبور می‌کند، چند میلی‌ژول است؟

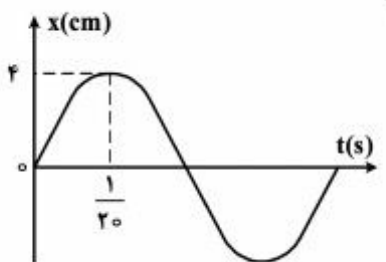
۲۵ (۴)

۲۱ (۳)

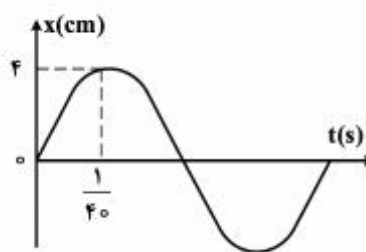
۱۰ (۲)

۴ (۱)

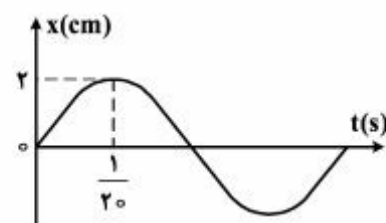
۲۲۸- معادله سرعت - مکان نوسانگری در SI به صورت  $x^2 + \frac{25}{\pi^2} V^2 = 1$  است. نمودار مکان - زمان آن کدام است؟



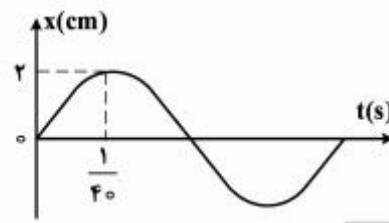
(۲)



(۱)

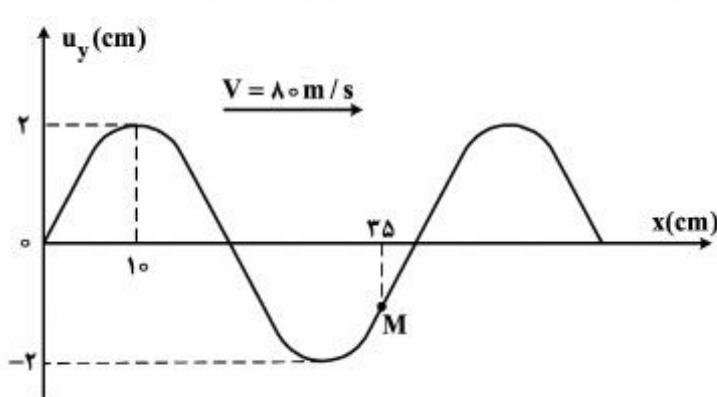


(۴)



(۳)

۲۲۹- نقش موجی که در یک طناب در حال انتشار است، در یک لحظه مطابق شکل زیر است. از این لحظه به بعد حداقل چند ثانیه طول



می‌کشد تا سرعت ذره M به  $8\pi \frac{m}{s}$  برسد؟

- (۱)  $\frac{3}{1600}$   
(۲)  $\frac{1}{1600}$   
(۳)  $\frac{3}{800}$   
(۴)  $\frac{1}{800}$

۲۳۰- یکی از سیم‌های ویولن به طول ۰/۲۵ متر و جرم ۰/۵ گرم در نزدیکی یک نوسان‌کننده با بسامد متغیر که بسامد آن بین ۵۰۰ تا ۱۰۰۰ هرتز تغییر می‌کند، قرار دارد و این سیم فقط برای دو بسامد ۶۰۰ و ۹۰۰ هرتز به تشدید در می‌آید، نیروی کشش سیم چند نیوتون است؟

- (۱) ۴۵ (۲) ۵۰ (۳) ۵۵/۸ (۴) ۶۶/۱۴

۲۳۱- لوله‌ای به طول ۱۲۰ سانتی‌متر که هر دو طرف آن باز است، هماهنگ سوم خود را تولید می‌کند، فاصله نزدیک‌ترین گره از یک انتهای لوله، چند سانتی‌متر است؟

- (۱) ۲۰ (۲) ۳۰ (۳) ۴۰ (۴) ۸۰

۲۳۲- فاصله دو شکاف در آزمایش یانگ، یک میلی‌متر و پرده نوارها به فاصله ۱/۲ متر از صفحه دو شکاف قرار دارد. اگر نقطه A در وسط نوار روشن سوم و نقطه B در وسط نوار تاریک سوم طرف دیگر نوار مرکزی قرار داشته باشد و  $AB = 3/3 \text{ mm}$  باشد، بسامد نور

چند هرتز است؟ ( $C = 3 \times 10^8 \frac{m}{s}$ )

- (۱)  $4 \times 10^{14}$  (۲)  $5 \times 10^{14}$  (۳)  $6 \times 10^{14}$  (۴)  $7/5 \times 10^{14}$

۲۳۳- کدام یک از موارد زیر از کاربردهای لیزر است؟

- (۱) عکاسی در مه و تاریکی  
(۲) استفاده در اجاق‌های مایکروویو  
(۳) برش فلزات  
(۴) ضد عفونی کردن تجهیزات پزشکی

۲۳۴- تابع کار فلزی ۲/۵ eV است. بسامد قطع فلز چند ترا هرتز است؟ ( $h = 4 \times 10^{-15} \text{ eV.s}$ )

- (۱) ۱۶۰۰ (۲) ۶۲۵ (۳) ۰/۶۲۵ (۴) ۱۰۰

۲۳۵- در فعل و انفعال هسته‌ای  ${}^1_0n + {}^{235}_{92}\text{U} \rightarrow {}^{141}_{54}\text{Ba} + {}^A_Z\text{X} + 3({}^1_0n)$ ، برای عنصر X، تعداد نوترون‌ها و پروتون‌ها کدام است؟

- (۱) ۵۸ و ۳۶ (۲) ۵۶ و ۳۶ (۳) ۹۴ و ۵۴ (۴) ۹۲ و ۵۴

۲۳۶- کدام عبارت درست است؟

(۱) در یون  $\text{Br}^-$  الکترونی با اعداد کوانتومی  $n=4, l=1, m_l=+1, m_s=-\frac{1}{2}$  یافت می‌شود.

(۲) بخش مری طیف نشری خطی اتم‌های هیدروژن، از بازگشت الکترون‌ها به پایدارترین تراز انرژی به‌وجود می‌آید.

(۳) هنگام تخلیه الکتریکی در لوله محتوی گاز هیدروژن، اتم‌های هیدروژن با انرژی جنبشی کمتر از  $\text{H}_\gamma$  تولید می‌شوند.

(۴) برآثر برانگیخته شدن الکترون‌های فلز آلومینیم به تراز انرژی بالاتر، نوری به رنگ نارنجی متمایل به سرخ منتشر می‌شود.

۲۳۷- انرژی نخستین یونش اتم هلیم برابر  $2350 \text{ kJ.mol}^{-1}$  است. انرژی یونش آن وقتی الکترون‌ها قبلاً به لایه سوم آن برانگیخته شده باشند، حدود  $1350 \text{ kJ.mol}^{-1}$  و هنگامی که الکترون‌ها قبلاً به لایه دوم برانگیخته شده باشند، برابر  $1550 \text{ kJ.mol}^{-1}$  است.

تفاوت انرژی لایه‌های اول و سوم این عنصر، چند برابر تفاوت انرژی لایه‌های اول و دوم است؟ (داده‌ها فرضی هستند)

(۱)  $0/25$  (۲)  $1/25$  (۳)  $1/51$  (۴)  $1/24$

۲۳۸- با توجه به داده‌های جدول زیر که به الکترونگاتیوی عنصرهای دوره دوم جدول تناوبی مربوط است، کدام گزینه درست است؟

عنصر	G	M	D	E	A	X	Z	J
الکترونگاتیوی	$1/5$	$3/5$	$2/5$	۳	۲	۴	۱	۰

(۱) E و M، ترکیبی آمفوتر با فرمول  $\text{EM}_3$  تشکیل می‌دهند.

(۲) X و D، ترکیب کووالانسی قطبی با فرمول  $\text{DX}_4$  تشکیل می‌دهند.

(۳) D و M، ترکیب کووالانسی  $\text{DM}_3$  با ساختار خطی تشکیل می‌دهند.

(۴) X و J، ترکیب کووالانسی با فرمول  $\text{JX}_3$  تشکیل می‌دهند که اتم مرکزی آن چهار قلمرو الکترونی دارد.

۲۳۹- ترتیب:  $\text{Si} < \text{P} < \text{S} < \text{Cl}$ ، درباره چند مورد از خواص بیان شده برای این عنصرها درست است؟

• نقطه جوش

• انرژی نخستین یونش

• شمار الکترون‌های لایه آخر

• شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی در ترکیب با هیدروژن

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۴۰- نسبت شمار اتم‌های نیتروژن به شمار اتم‌های اکسیژن در آمونیوم سولفات، برابر نسبت شمار کاتیون به شمار آنیون در کدام ترکیب است؟

(۱) کلسیم استات (۲) آلومینیم نیتريد (۳) مس(II) فسفات (۴) سرب(II) کربنات

۲۴۱- کدام گزینه، درست است؟ ( $\text{H} = 1, \text{O} = 16, \text{S} = 32, \text{Cu} = 64; \text{g.mol}^{-1}$ )

(۱) ۲۶ درصد جرم مس(II) سولفات پنج آبه را آب تشکیل می‌دهد.

(۲) انرژی شبکه بلور آلومینیم فلئورید از انرژی شبکه بلور آلومینیم اکسید، بیشتر است.

(۳) عدد کوئوردیناسیون هر یون در شبکه بلور، برابر شمار بارهای مثبت یا منفی یون‌ها است.

(۴) نام  $\text{Cr}_3(\text{SO}_4)_3$ ، کرومیک سولفات است و عدد اکسایش گوگرد در آن دو برابر عدد اکسایش کروم است.

محل انجام محاسبات

۲۴۲- با توجه به این که زاویه پیوندی در گونه‌های پایدار  $AH_3$ ،  $DH_3$  و  $ZH_3$ ، به ترتیب برابر  $180^\circ$ ،  $105^\circ$  و  $105^\circ$  می‌باشد (A، D و Z عنصرهای دوره دوم جدول تناوبی هستند)، ممکن است که:

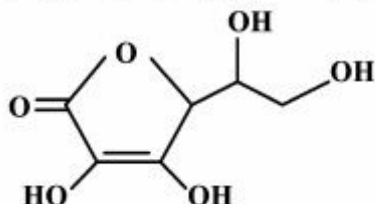
(۱) هر سه گونه با آب پیوند هیدروژنی تشکیل دهند.

(۲) مولکول  $ZH_3$  قطبی و دو مولکول دیگر ناقطبی باشند.

(۳) پیوندها در مولکول  $ZH_3$ ، قطبیت کمتری نسبت به دو گونه دیگر داشته باشند.

(۴) شمار جفت الکترون ناپیوندی روی اتم‌های A، D و Z در گونه‌های داده شده به ترتیب برابر ۰، ۲ و ۲ باشد.

۲۴۳- با توجه به ساختار ترکیب روبه‌رو (ویتامین C)، چند اتم در آن دارای چهار قلمرو الکترونی‌اند و نقطه ذوب آن نسبت به استون چگونه است؟



(۱) ۸، بالاتر

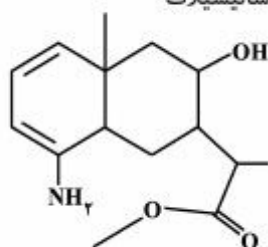
(۲) ۷، بالاتر

(۳) ۸، پایین‌تر

(۴) ۷، پایین‌تر

۲۴۴- در هر دو فراورده واکنش کدام ترکیب با سدیم هیدروکسید، رزونانس مشاهده می‌شود؟

(۱) آسپرین (۲) فرمیک اسید (۳) هیدروسیانیک اسید (۴) متیل سالیسیلات



۲۴۵- کدام موارد از مطالب زیر، درباره ترکیبی با ساختار روبه‌رو، درست است؟

(آ) فرمول مولکولی آن،  $C_{15}H_{24}O_4N$  است.

(ب) ۵ اتم در آن، هر یک دارای سه قلمرو الکترونی‌اند.

(پ) دارای گروه‌های عاملی آمینی، استری و الکلی است.

(ت) در لایه ظرفیت اتم‌های آن، ۱۴ الکترون ناپیوندی وجود دارد.

(۱) آ، پ

(۲) پ، ت

(۳) آ، پ، ت

(۴) ب، پ، ت

۲۴۶- از سوختن کامل یک مول از هگزانوئیک اسید، به ترتیب از راست به چپ، چند مول آب و چند مول کربن دی‌اکسید به وجود می‌آید؟

(۱) ۴، ۶

(۲) ۴، ۷

(۳) ۶، ۶

(۴) ۶، ۷

۲۴۷- در نمونه‌ای از آلیاژ برنز که دارای مس و روی است، به ازای هر اتم روی، سه اتم مس وجود دارد. چند درصد جرمی این آلیاژ را فلز

روی تشکیل می‌دهد؟ ( $Cu = 64$ ,  $Zn = 65$ ;  $g \cdot mol^{-1}$ )

(۱) ۱۹/۷۵

(۲) ۲۵/۲۵

(۳) ۲۱/۲۰

(۴) ۲۵/۲۹

۲۴۸- با توجه به واکنش (موازنه نشده):  $H_2S(g) + SO_2(g) \rightarrow S(s) + H_2O(g)$ ، اگر ۱۰ مول از هر دو واکنش‌دهنده وارد ظرف

واکنش شوند، کدام ترکیب، واکنش‌دهنده محدودکننده است و چند مول فراورده جامد تولید می‌شود؟

(۱) هیدروژن سولفید، ۳۰

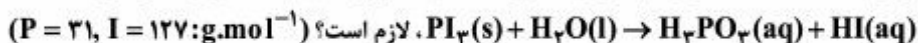
(۲) گوگرد دی‌اکسید، ۱۵

(۳) هیدروژن سولفید، ۱۵

(۴) گوگرد دی‌اکسید، ۳۰

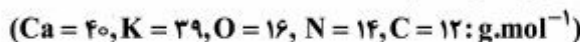
محل انجام محاسبات

۲۴۹- برای تهیه ۵۰۰ mL محلول ۰/۱ مولار فسفورو اسید، چند گرم از  $PI_3(s)$  طبق واکنش (موازنه نشده):



( $P = 31, I = 127: g.mol^{-1}$ ) لازم است؟ (۱) ۶/۸۶ (۲) ۲۰/۶ (۳) ۳۵/۲۸ (۴) ۴۱/۲

۲۵۰- مخلوطی به وزن ۵۰۵ گرم از  $CaCO_3$  و  $KNO_3$  بر اثر گرما (دمای زیر  $500^\circ C$ ) تجزیه می‌شود. در صورتی که گاز خروجی با ۰/۵ مول متان به‌طور کامل واکنش دهد، درصد جرمی  $CaCO_3$  در این مخلوط کدام است؟



(۱) ۲۰ (۲) ۳۰ (۳) ۴۵ (۴) ۶۰

۲۵۱- فرمول تجربی کدام الکل با فرمول مولکولی آن، متفاوت است؟

(۱) متانول (۲) اتانول (۳) اتیلن گلیکول (۴) گلیسرین

۲۵۲- با توجه به داده‌های جدول روبه‌رو که دربارهٔ دو واکنش فرضی است،

چند مورد از مطالب زیر، همواره درست است؟

واکنش	$\Delta S$	$\Delta H$
۱	+	-
۲	-	+

• واکنش ۲ در دماهای بالا خودبه‌خودی و تنها  $\Delta H$  در آن عامل مساعد است.

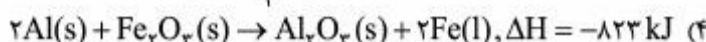
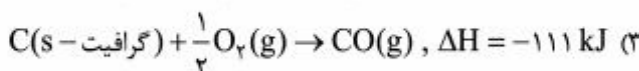
• واکنش ۱ در دماهای بالا خودبه‌خودی است و تنها  $\Delta S$  در آن عامل مساعد است.

• واکنش ۱ در هر دمایی خودبه‌خودی است و در آن  $\Delta S$  و  $\Delta H$  عامل‌های مساعدند.

• واکنش ۲ در هر دمایی خودبه‌خودی است و در آن  $\Delta S$  و  $\Delta H$  عامل‌های مساعدند.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۵۳- اگر ظرفیت گرمایی و دمای آغازین دو گرماسنج لیوانی و بمبی یکسان باشد و شمار مول مواد، درست به اندازهٔ نسبت استوکیومتری نوشته شده در معادله، درون هر دو گرماسنج وارد شده باشد، انجام کدام واکنش، سبب می‌شود که دماسنج‌های این دو گرماسنج، تفاوت دمای بیشتری را نشان دهند؟ (فرض کنید واکنش‌ها در هر دو گرماسنج انجام‌پذیرند.)



۲۵۴- اگر آنتالپی واکنش سوختن منیزیم و واکنش سوختن هیدروژن، به ترتیب برابر  $-1204 \text{ kJ}$  و  $-572 \text{ kJ}$  باشد، با توجه به واکنش:  $Mg(OH)_2(s) \rightarrow MgO(s) + H_2O(l), \Delta H = +37 \text{ kJ}$ ، آنتالپی استاندارد تشکیل منیزیم هیدروکسید جامد، چند کیلوژول بر مول است؟ (شرایط را STP در نظر بگیرید.)

(۱) -۵۹۵ (۲) -۸۵۱ (۳) -۹۲۵ (۴) -۱۵۲۷

۲۵۵- نمونه‌ای از هیدروکربن سیر شده و خالص در اکسیژن سوخته و  $17/6\text{g}$  کربن دی‌اکسید و  $10/8\text{g}$  آب مایع و  $312\text{kJ}$  انرژی تولید می‌کند. آنتالپی استاندارد سوختن این ترکیب چند کیلوژول بر مول است؟

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

- (۱)  $-780$  (۲)  $-1040$  (۳)  $-1248$  (۴)  $-1560$

۲۵۶- برای تهیه  $100$  میلی‌لیتر محلول  $0/9$  مولار  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ، چند میلی‌لیتر محلول  $98$  درصد جرمی سولفوریک اسید تجارتي با

چگالی  $1/8\text{g.mL}^{-1}$  لازم است؟ ( $\text{S} = 32, \text{O} = 16, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$ )

- (۱)  $2/5$  (۲)  $7/5$  (۳)  $5$  (۴)  $10$

۲۵۷- غلظت یون کلرید در آب دریا حدود  $19000\text{ppm}$  گزارش شده است. اگر با روش برقکافت و با بازده درصدی  $90\%$ ، گاز کلر از آب دریا استخراج شود، از هر لیتر آب دریا، به تقریب چند لیتر گاز کلر در شرایطی که حجم مولی گازها برابر  $25\text{L}$  است، به دست

می‌آید؟ ( $1\text{g.mL}^{-1} \approx$  چگالی آب دریا،  $\text{Cl} = 35/5\text{g.mol}^{-1}$ )

- (۱)  $6/02$  (۲)  $6/7$  (۳)  $12/04$  (۴)  $13/4$

۲۵۸- درصد جرمی  $\text{NaOH}$  در محلول  $6$  مولار آن با چگالی  $1/2\text{g.mL}^{-1}$ ، کدام است و  $10$  گرم از این محلول، چند مول سولفوریک

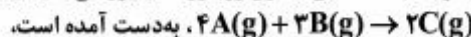
اسید را به طور کامل، خنثی می‌کند؟ ( $\text{Na} = 23, \text{O} = 16, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$ )

- (۱)  $20$ ،  $0/02$  (۲)  $20$ ،  $0/025$  (۳)  $25/4$ ،  $0/025$  (۴)  $25/4$ ،  $0/02$

۲۵۹- برهم‌کنش بین ذره‌ای میان مولکول استون و کلروفرم از نوع ..... بوده و با برهم‌کنش بین ذره‌ای میان مولکول پروپان و بوتان ..... است.

- (۱) دو قطبی القایی - دو قطبی القایی، متفاوت  
(۲) دو قطبی - دو قطبی، یکسان  
(۳) دو قطبی القایی - دو قطبی القایی، یکسان  
(۴) دو قطبی - دو قطبی، متفاوت

۲۶۰- با توجه به داده‌های جدول روبه‌رو که با بررسی سینتیکی واکنش فرضی:



چند مورد از مطالب زیر، درست است؟

سرعت اولیه ( $\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$ )	غلظت اولیه A ( $\text{mol.L}^{-1}$ )	غلظت اولیه B ( $\text{mol.L}^{-1}$ )	آزمایش
۵	۰/۱	۰/۱	۱
۴۵	۰/۱	۰/۳	۲
۱۰	۰/۲	۰/۱	۳
۹۰	۰/۲	۰/۳	۴

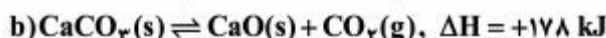
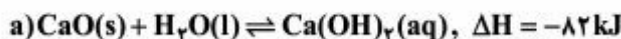
- واکنش نسبت به A، از مرتبه ۲ است.
- رابطه قانون سرعت به صورت:  $\bar{R} = k[\text{A}]^2[\text{B}]$ ، است.
- ثابت سرعت (k) برابر  $10^3\text{L}^2.\text{mol}^{-2}.\text{min}^{-1}$  است.
- اگر غلظت اولیه هر دو واکنش‌دهنده برابر  $0/3$  مول بر لیتر باشد،  $\bar{R} = 120\text{mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$  خواهد بود.

- (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

۲۶۱- کدام موارد از مطالب زیر، درست‌اند؟

- آ) هر کاتالیزگر می‌تواند، یک واکنش معین را سرعت ببخشد.  
 ب) کاتالیزورها، باید در برابر شرایط انجام واکنش‌های شیمیایی پایدار بمانند.  
 پ) مبدل کاتالیستی خودروها، توری‌هایی از جنس فلزهای پلاتین، پالادیم و رودیم هستند.  
 ت) گاز  $\text{N}_2\text{O}$  خروجی اگزوز خودروها در مجاورت مبدل کاتالیستی، به سرعت به گاز  $\text{NO}_2$  مبدل می‌شود.
- ۱) آ، ب      ۲) آ، ب، پ      ۳) پ، ت      ۴) ب، پ، ت

۲۶۲- چند مورد از مطالب بیان شده دربارهٔ واکنش‌های زیر، درست‌اند؟



- با افزایش دما، واکنش b در جهت رفت جابه‌جا می‌شود.
- در واکنش c، علامت w در جهت رفت با علامت  $\Delta H$  یکسان است.
- سامانهٔ واکنش a در صورت وجود هر سه ترکیب، از نوع تعادل ناهمگن دو فازی است.
- در دمای ثابت، انتقال واکنش c به ظرف کوچک‌تر، سبب جابه‌جا شدن آن در جهت رفت می‌شود.

۱) ۱      ۲) ۲      ۳) ۳      ۴) ۴

۲۶۳- با توجه به واکنش تعادلی:  $\text{CO}_2\text{(g)} + 2\text{H}_2\text{S(g)} \rightleftharpoons \text{CS}_2\text{(g)} + 2\text{H}_2\text{O(g)}, K = 3/6 \times 10^{-3}$ ، اگر ۲ مول از هر یک از گازهای  $\text{CO}_2$  و  $\text{H}_2\text{S}$  و ۴ مول از هر یک از گازهای  $\text{CS}_2$  و  $\text{H}_2\text{O}$  در یک ظرف در بسته ۵ لیتری در دمای آزمایش وارد شوند، واکنش در کدام جهت پیش می‌رود و اگر غلظت  $\text{H}_2\text{O(g)}$  به ۱/۷۶ مول بر لیتر برسد، غلظت  $\text{CO}_2$ ،  $\text{H}_2\text{S}$  و  $\text{CS}_2$  به چند مول بر لیتر خواهد رسید؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید.)

۱) رفت، ۵/۷۶، ۷/۵۲ و ۹/۷۶      ۲) برگشت، ۷/۱۲، ۱۰/۲۴ و ۴/۸۸

۳) رفت، ۷/۱۲، ۵/۵۶ و ۹/۷۶      ۴) برگشت، ۵/۵۶، ۱۰/۲۴ و ۱۰/۲۴

۲۶۴- ۱۵ مول گاز هیدروژن و ۵ مول گاز نیتروژن در یک ظرف دو لیتری در بسته (در دمای مناسب و در مجاورت کاتالیزگر) وارد شده‌اند.

اگر در لحظهٔ تعادل، غلظت آمونیاک به ۱ مول بر لیتر برسد، مقدار  $K(\text{L}^2 \cdot \text{mol}^{-2})$  به تقریب کدام است و برای تولید آمونیاک بیشتر، بهتر است کدام واکنش‌دهنده را به‌عنوان واکنش‌دهندهٔ اضافی وارد سامانه کرد؟

۱)  $2/3 \times 10^{-3}$ ، هیدروژن      ۲)  $2/3 \times 10^{-3}$ ، نیتروژن

۳)  $1/85 \times 10^{-3}$ ، هیدروژن      ۴)  $1/85 \times 10^{-3}$ ، نیتروژن

۲۶۵- اگر pH محلول اسید ضعیف HA برابر ۳/۴ و درصد یونش آن برابر ۲/۵٪ باشد، غلظت مولار آن، کدام است و ۲۰۰ میلی لیتر از آن، چند مول سدیم هیدروکسید را خنثی می‌کند؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید،  $\log 0/4 \approx -0/4$ )

۱)  $1/4 \times 10^{-2}$ ،  $1/6 \times 10^{-3}$       ۲)  $1/4 \times 10^{-2}$ ،  $3/2 \times 10^{-3}$

۳)  $1/6 \times 10^{-2}$ ،  $1/6 \times 10^{-3}$       ۴)  $1/6 \times 10^{-2}$ ،  $3/2 \times 10^{-3}$

۲۶۶- چند گرم تری کلرواتانویک اسید ( $K_a \approx 2.5 \times 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ ) را باید در یک لیتر آب حل کرد تا pH محلول

به ۱ برسد؟ ( $\text{Cl} = 35.5, \text{O} = 16, \text{C} = 12, \text{H} = 1: \text{g.mol}^{-1}$ )

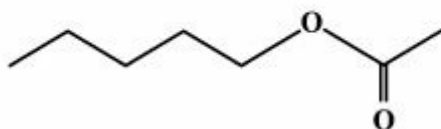
۲۲/۸۹ (۴)

۱۶/۳۵ (۳)

۸/۱۷ (۲)

۶/۵۴ (۱)

۲۶۷- بوی موز، اغلب مربوط به ترکیبی با ساختار نقطه - خط زیر است. اسید کربوکسیلیک و الکل سازنده آن، کدام‌اند؟



(۱) استیک اسید، ۱-پنتانول

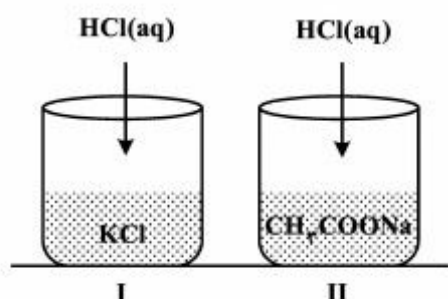
(۲) فرمیک اسید، ۱-بوتانول

(۳) استیک اسید، ۱-بوتانول

(۴) فرمیک اسید، ۱-پنتانول

۲۶۸- دو ظرف مطابق شکل زیر، یکی دارای ۱۰ میلی لیتر محلول ۰/۱ مولار KCl و دیگری دارای ۱۰ میلی لیتر محلول ۰/۱ مولار

$\text{CH}_3\text{COONa}$  است، اگر به هر یک از آن‌ها، ۱ میلی لیتر محلول ۰/۱ مولار HCl اضافه شود، pH محلول .....



(۱) در ظرف II کاهش و در ظرف I افزایش می‌یابد.

(۲) در ظرف I کاهش و در ظرف II افزایش می‌یابد.

(۳) در هر دو ظرف، به مقدار یکسان کاهش می‌یابد.

(۴) در ظرف II کاهش کمتری نسبت به ظرف I خواهد داشت.

۲۶۹- اگر در فرایند زنگ زدن آهن، در واکنش تبدیل فرو هیدروکسید به فریک هیدروکسید، ۰/۱ مول گاز اکسیژن شرکت کند، تفاوت

جرم واکنش دهنده جامد با جرم فراورده، چند گرم است؟

( $\text{H} = 1, \text{O} = 16, \text{Fe} = 56: \text{g.mol}^{-1}$ )

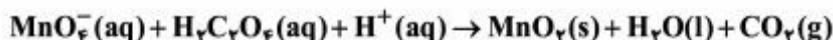
۸/۵ (۴)

۶/۸ (۳)

۳/۲ (۲)

۱/۷ (۱)

۲۷۰- با توجه به واکنش زیر، کدام گزینه درست است؟



(۱) انجام این واکنش، سبب کاهش pH محلول می‌شود.

(۲) هر اتم منگنز در این واکنش سه درجه کاهش می‌یابد.

(۳) در این واکنش اتم‌های اکسیژن، نقش اکسنده دارند.

(۴) با مصرف ۰/۱ مول  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 (\text{aq})$ ، ۰/۱ مول الکترون مبادله می‌شود.