



شماره داوطلب
نام خانوادگی و نام

خراسان رضوی
شهر



سروش اندیشه
مؤسسه فرهنگی هنری

آزمون تشریحی

۱۴۰۵۰۲۱۷

جمهوری اسلامی ایران
وزارت فرهنگ و ارشاد
اسلامی مؤسسه سروش
اندیشه حیات

پاسخ آزمون جمع بندی مباحث دهم تجربی

شماره داوطلبی:

نام و نام خانوادگی:

مدت پاسخگویی: ۱۵۰ دقیقه

تعداد سوال: ۹۹ عدد

عنوان مواد امتحانی آزمون اختصاصی، تعداد، شماره سوالات و مدت پاسخگویی

ردیف	مواد امتحانی	تعداد سوال	از شماره	تا شماره	مدت پاسخگویی
۱	زبان	۱۷	۱	۱۷	۳۰ دقیقه
۲	زیست	۵۰	۱	۵۰	۶۰ دقیقه
۳	شیمی	۳۲	۱	۳۲	۶۰ دقیقه

به دانش فزای و به یزدان گرای، که او باد جان تورا رهنمای (فردوسی)

نام آزمون: پاسخ زبان دهم ترم ۲ تعداد سوال: ۱۷ نمره: ۱۰	 <p>سروش اندیشه مؤسسه فرهنگی هنری</p>	نام: نام خانوادگی:
---	--	-------------------------------------

بارم	سوال	ردیف
۰.۵	plain دشت	۱
۱	۱) collects جمع آوری کردن ۲) defend دفاع کردن ۳) healthy سالم ۴) exercise ورزش	۲
۰.۵	wonder شگفتی	۳
۰.۵	women زنان ها	۴
۰.۲۵	cloudy ابری	۵
۰.۵	affirmative مثبت	۶
۰.۵	as much	۷
۰.۵	least delicious	۸
۱	.When Ali lost his grandmother he was working in another city	۹
۱	.My brother wants to pass his driving test and he himself drive to work	۱۰
۰.۵	.She was cooking when I went home	۱۱
۰.۲۵	natural طبیعی	۱۲
۰.۵	A:live B:leopard	۱۳
۰.۷۵	old black German	۱۴

ردیف	سوال	بارم
۱۵	A:Better B:The most dangerous	۰.۵
۱۶	A:Persian B:Children – their C:An – that	۰.۷۵
۱۷	They push the air around in their heads, then amplify the sounds through a ball shape of fat on the top of their mouth	۰.۵

نام آزمون: پاسخ زیست ۱۰ تعداد سوال: ۵۰ نمره: ۲۰	 سروش اندیشه مؤسسه فرهنگی-هنری نام برگزارکننده: سروش اندیشه	نام: نام خانوادگی:
--	---	---

ردیف	سوال	بارم
۱	درست	۰.۲۵
۲	نادرست	۰.۲۵
۳	درست	۰.۲۵
۴	نادرست	۰.۲۵
۵	نادرست	۰.۲۵
۶	درست	۰.۲۵
۷	پایین یا نوک	۰.۲۵
۸	نادرست	۰.۲۵
۹	اُوزینوفیل	۰.۲۵
۱۰	موازی	۰.۲۵
۱۱	سبزینه	۰.۲۵
۱۲	نادرست	۰.۲۵
۱۳	برخلاف	۰.۲۵
۱۴	کاهش	۰.۲۵
۱۵	پلی ساکارییدی	۰.۲۵
۱۶	صفحات بینابینی (درهم رفته)	۰.۵

۰.۵	الف) شکل ۱ ب) شکل ۲	۱۷
۰.۵	الف) لوله پیچ خورده نزدیک ب) بازجذب	۱۸
۱	الف) ماهی آب شور ب) ماهی آب شیرین	۱۹
۰.۲۵	درپوش	۲۰
۰.۲۵	نهبانندگان	۲۱
۰.۲۵	کاهش	۲۲
۱	الف) ۵ یا معمولاً در زیر روپوست قرار می گیرد ب) ۴ یا تولید ترکیبات لیپیدی برای کاهش تعرق پ) ۱ یا هسته درشت ت) ۳ یا ترشح ترکیبات پلی ساکاریدی	۲۳
۰.۲۵	میلوئیدی	۲۴
۰.۲۵	مولکول های حاصل از گوارش لیپیدها (یا لیپیدها)	۲۵
۰.۲۵	سینی	۲۶
۰.۵	یون های مثبت را حفظ می کند یا مانع شستشوی یون های مثبت می شود - باعث اسفنجی شدن خاک می شود یا نفوذ ریشه را در خاک آسان می کند.	۲۷
۰.۲۵	آلکالوئیدها	۲۸
۰.۲۵	۲	۲۹
۰.۲۵	P	۳۰
۰.۵	کبد و طحال	۳۱
۰.۵	نمونه ۱ (پارانشیم) نمونه ۲ (کلانشیم)	۳۲

۰.۵	به دلیل تغییر فشار اسمزی گیاه آب را از دست می دهد.	۳۳
۰.۵	قطر سرخرگ آوران بیشتر از قطر سرخرگ وایران است	۳۴
۰.۵	کلیه‌هایون هیدروژن را به درون نفرون (گردیزه) ترشح می کنند	۳۵
۰.۵	چنانچه حجم ادرار جمع شده در مثانه از حد مشخصی فراتر رود کشیدگی دیواره‌ی مثانه باعث فعال شدن سازوکار تخلیه ادرار می شود.	۳۶
۰.۵	بخش ۲ (دیواره نخسین) زیرا دیواره نخستین قابلیت گسترش و کشش دارد	۳۷
۰.۲۵	سازش با محیط	۳۸
۰.۵	ساقه	۳۹
۰.۲۵	میلوئیدی	۴۰
۰.۵	آتورت	۴۱
۰.۵	باز	۴۲
۰.۵	مانع تبخیر آب – مانع ورود نیش حشرات – مانع ورود سرما (دو مورد کافی است)	۴۳
۱	۱-د) شبکه مویرگی اول (کالفک) ۲-ج) کیسه‌ای ماهیچه‌ای که ادرار را موقتا ذخیره می کند. ۳-ب) پرده‌ای از جنس بافت پیوندی ۴-و) فراوانترین ماده دفعی آلی در ادرار	۴۴
۰.۵	الف) مضاعف ب) ماهی	۴۵
۰.۵	تبدیل فیبرینوژن به فیبرین	۴۶
۰.۵	کپسول کلیه	۴۷
۰.۵	در وسط لگنچه منفذ میزنای است (با وارد کردن گمانه و جلو بردن آن درون میزنای می توان آن را تشخیص داد).	۴۸
۰.۲۵	سرخرگ ششی	۴۹

ب) در این مویرگ تبادل با کنترل صورت می‌گیرد.

ج) بافت‌های مهم بدن مثل سیستم عصبی دارای این نوع مویرگ هستند.

نام: نام خانوادگی: نام برگزارکننده: سروش اندیشه	 سروش اندیشه مؤسسه فرهنگی-هنری	نام آزمون: پاسخ شیمی ۱۰ تعداد سوال: ۳۲ نمره: ۲۰
--	--	--

ردیف	سوال	بارم
۱	نادرست – (مانند سوخت‌های سبز در ساختار آنها اکسیژن) وجود دارد.	۰.۲۵
۲	درست	۰.۲۵
۳	درست	۰.۲۵
۴	بیشتر	۰.۲۵
۵	۱۰ لیتر	۰.۲۵
۶	سدیم سولفات	۰.۲۵
۷	NO_p	۰.۲۵
۸	گاز اکسیژن زیا نقطه جوش بالاتری دارد.	۰.۵
۹	$?LO = ۳۲۰ Kg Cu \times \frac{10^3 g}{1 Kg} \times \frac{1 mol Cu}{64 g Cu} \times \frac{1 mol O_p}{۲ mol Cu} \times \frac{۲۲/۴ LO_p}{1 mol O_p} = ۵/۶ \times 10^5 L$	۱
۱۰	نیتروژن	۰.۲۵
۱۱	$1) Cu(NO_3)_p(aq) + ۲ KOH(aq) \rightarrow Cu(OH)_p(s) + ۲ KNO_3(aq)$	۰.۷۵
۱۲	زیرا مقدار آن در هوا کمتر از مخلوط آن با گاز طبیعی است جداسازی گازها در دمای های بسیار پایین به تکنولوژی بالایی نیاز دارد.	۰.۵
۱۳	زیرا در هر لایه روند تغییر دما با لایه ی دیگر متفاوت است.	۰.۵
۱۴	با افزایش دمای یک گاز در فشار ثابت، جنبش مولکول‌ها تشدید شده و میانگین فاصله میان آنها و در پی آن، حجم افزای می‌یابد.	۰.۵
۱۵	CaO	۰.۵
۱۶	$B_pO_3(s) + ۶NaOH(aq) \rightarrow ۲Na_pBO_3(aq) + ۳H_pO(l)$	۰.۷۵

۰.۵	آرگون (Ar): (۱) محیط بی اثر برای جوشکاری (۲) در ساخت لامپ های رشته ای	۱۷
۱	$? g PCl_3 = 111 L Cl_2 \times \frac{1 mol Cl_2}{22/4 L Cl_2} \times \frac{4 mol PCl_3}{6 mol Cl_2} \times \frac{137/32}{1 mol PCl_3} = 457/13 g PCl_3$	۱۸
۰.۷۵	$? Kg CO_2 = 50 kW \cdot h \times \frac{0/36 Kg CO_2}{1 kW \cdot h} = 18 Kg CO_2$	۱۹
۱	$? mol \text{ گاز} = 196 L CH_4 \times \frac{1 mol CH_4}{22/4 L CH_4} \times \frac{6 mol}{2 mol CH_4} = 120 mol \text{ گاز}$	۲۰
۰.۵	نیتروژن	۲۱
۰.۷۵	ساختار (۱) مجموع الکترون های ظرفیتی با مجموعه الکترون هایی پیوندی و ناپیوندی یکسان نیست.	۲۲
۱	(مقدار عنصر ۲۸ g = مقدار ۲۰ g - مقدار اولیه ۴۸ g) $28 g N_2 \times \frac{1 mol N_2}{28 g N_2} \times \frac{2 mol NH_3}{1 mol N_2} \times \frac{22/4 L NH_3}{1 mol NH_3} = 44/8 L NH_3$	۲۳
۰.۵	با توجه به این که رنگ شعله در سوختن کامل آبی رنگ است پس دارای دمای بالاتر و طول موج کمتر است.	۲۴
۰.۵	گاز اکسیژن زیاده نقطه جوش بالاتری دارد.	۲۵
۱	$? LO = 3200 Kg Cu \times \frac{10^3 g}{1 Kg} \times \frac{1 mol Cu}{64 g Cu} \times \frac{1 mol O_2}{2 mol Cu} \times \frac{22/4 LO_2}{1 mol O_2} = 5/6 \times 10^5 L$	۲۶
۱	(آ) ساختار ۲ $:\ddot{O} - S = \ddot{O}$ (ب) شمار جفت الکترون های پیوندی = ۴ شمار جفت الکترون های ناپیوندی = ۱	۲۷
۱	(آ) با افزایش شمار ذره های گاز، حجم افزایش می یابد. (یا حجم گاز با شمار ذره های آن رابطه مستقیم دارد) (ب) اتم $Ne = 10 \times 10^{23}$ ذره $\times \frac{0.5 mol Ne}{1 mol Ne} \times \frac{6/02 \times 10^{23}}{1 \text{ ذره}} = 3/01 \times 10^{23}$ ذره ؟	۲۸
۱	$? Kg O_2 = 500 mol H_2 \times \frac{1 mol O_2}{4 mol H_2} \times \frac{32 g O_2}{2 mol CH_4} \times \frac{1 kg}{100 g} = 4 Kg O_2$	۲۹
۰.۵	منحنی ۱، پوشش گلخانه مانع از خروج پرتوهای خورشیدی می شود پس دمای هوای درون گلخانه بیشتر و تغییرات دمایی آن در شبانه روز کمتر است.	۳۰

۱

$$? g PCl_3 = 112 L Cl_2 \times \frac{1 \text{ mol } Cl_2}{22.4 L Cl_2} \times \frac{4 \text{ mol } PCl_3}{6 \text{ mol } Cl_2} \times \frac{137.33}{1 \text{ mol } PCl_3} = 457.73 g PCl_3$$

۳۱

۱

ب-۱

۳۲

ت-۲

پ-۳

آ-۴