

باسمه تعالی

ردیف	سؤالات (پاسخ‌نامه دارد)	نمره
<p>سوالات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱</p> <p>رشته : ریاضی فیزیک</p> <p>مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه</p> <p>تعداد صفحه: ۵</p>		
<p>پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری</p> <p>ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح</p> <p>تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷</p> <p>نام و نام خانوادگی:</p>		
<p>دانش‌آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳</p> <p>مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش</p> <p>http://aee.medu.gov.ir</p>		
۱	<p>توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است. جدول دوره‌ای عنصرها در صفحه پنجم داده شده است.</p> <p>جمله‌های زیر را با انتخاب واژه مناسب کامل کنید.</p> <p>(آ) با افزایش ارتفاع از سطح زمین، چگالی هوا (کاهش / افزایش) می‌یابد.</p> <p>(ب) اکسید حاصل از سوختن گوگرد در آب، خاصیت (اسیدی / بازی) دارد.</p> <p>(پ) سالانه میلیون‌ها تن سدیم کلرید با روش (تقطیر / تبلور) از آب دریا جداسازی و استخراج می‌شود.</p> <p>(ت) اوزون در لایه تروپوسفر از واکنش گاز (NO_۲ / SO_۲) با گاز اکسیژن در حضور نور خورشید تولید می‌شود.</p> <p>(ث) جرم اتمی Sr^{۲+} برابر ۸۷amu و شمار نوترون‌های آن ۴۹ است. شمار الکترون‌های این یون (۴۰ / ۳۶) است.</p> <p>(ج) انرژی لایه‌های الکترونی پیرامون هسته هر اتم ویژه همان اتم بوده و به (جرم اتمی / عدد اتمی) آن وابسته است.</p>	۱/۵
۲	<p>درستی و نادرستی عبارت‌های زیر را تعیین کنید و شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) منیزیم در آب دریا به شکل Mg^{۲+}(aq) وجود دارد.</p> <p>(ب) دمای شعله آبی رنگ از دمای شعله زرد رنگ، کمتر است.</p> <p>(پ) براساس مدل کوانتومی اتم، الکترون‌ها در هر لایه، آرایش و انرژی معینی دارند و اتم از پایداری نسبی برخوردار است.</p> <p>(ت) در دما و فشار یکسان، حجم یک مول از گازهای CO و NO با هم متفاوت است.</p> <p>(ث) پلاستیک‌های سبز، پلیمرهایی هستند که برخلاف سوخت‌های سبز در ساختار آنها اکسیژن وجود ندارد.</p>	۲
۳	<p>به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) انرژی کدام زیرلایه (۴d یا ۵p) بیشتر است؟</p> <p>(ب) از کدام رادیوایزوتوپ در تصویربرداری غده تیروئید استفاده می‌شود؟</p> <p>(پ) فلز لیتیم و همه ترکیب‌های آن در شعله به چه رنگی در می‌آید؟</p> <p>(ت) برای نگهداری نمونه‌های بیولوژیکی از چه گازی استفاده می‌شود؟</p> <p>(ث) از دو محلول روبه‌رو، کدام محلول رقیق‌تر است؟ چرا؟</p>	۱/۵
		
۴	<p>یکی از مهم‌ترین یون‌ها در مایع‌های بدن، یون پتاسیم (K⁺) است. وجود این یون برای تنظیم و عملکرد مناسب دستگاه عصبی بسیار ضروری است. اگر میزان این یون در هر یک کیلوگرم پلاسما خون یک فرد بالغ برابر ۵ × ۱۰^{-۳} مول باشد، میزان یون پتاسیم در پلاسما خون این فرد بالغ را بر حسب ppm حساب کنید.</p> <p>(۱molK = ۳۹g)</p>	۱
<p>ادامه سوالات در صفحه دوم</p>		

باسمه تعالی

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
<p>سؤالات امتحان شبه نهایی درس : شیمی ۱ رشته : ریاضی فیزیک مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه تعداد صفحه: ۵</p> <p>پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری ساعت شروع : ۷:۳۰ صبح تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷ نام و نام خانوادگی:</p> <p>دانش آموزان دبیرستان های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه نما سال ۱۴۰۳ مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir</p>		
۵	<p>شکل زیر برشی از اتم عنصر X را نشان می دهد. با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) آرایش الکترونی فشرده اتم X را بنویسید.</p> <p>(ب) عدد اتمی عنصر X را مشخص کنید.</p> <p>(پ) موقعیت این عنصر را در جدول دوره های تعیین کنید.</p> <p>(ت) در این عنصر چند الکترون با عدد کوانتومی $l = 1$ وجود دارد؟</p>	۱/۵
۶	<p>عنصر منیزیم دارای ایزوتوپ های متعددی می باشد.</p> <p>(آ) شکل روبه رو سه ایزوتوپ منیزیم را در نمونه های طبیعی نشان می دهد. بدون محاسبه توضیح دهید جرم اتمی میانگین منیزیم به کدام عدد زیر نزدیک تر است؟</p> <p style="text-align: center;">$24/3 - 24/9 - 25/4$</p> <p>(ب) دو ایزوتوپ ^{24}Mg و ^{25}Mg در کدام مورد یا موارد زیر با هم شباهت دارند؟</p> <p style="text-align: center;">آرایش الکترونی - چگالی - واکنش با اکسیژن هوا</p> <p>(پ) یکی دیگر از ایزوتوپ های منیزیم ^{33}Mg است. با بیان علت مشخص کنید این ایزوتوپ پایدار است یا ناپایدار؟</p>	۱/۵
۷	<p>شکل زیر دو نمونه از گاز نئون را در دما و فشار ثابت نشان می دهد. با توجه به آن، به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) دلیل تفاوت حجم این دو نمونه گاز چیست؟</p> <p>(ب) اگر هر ذره موجود در سیلندر A هم ارز $0/05$ مول باشد، حساب کنید چند اتم نئون در این سیلندر وجود دارد؟</p>	۱
۸	<p>به پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام ساختار لوویس برای مولکول SO_3، نادرست است؟ چرا؟</p> <p style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O}=\text{S}-\text{O} \\ \text{O} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{O} \\ \text{O}-\text{S}-\text{O} \\ \text{O} \end{array}$ </p> <p style="text-align: center;">ساختار ۲ ساختار ۱</p> <p>(ب) با استفاده از جدول دوره های عنصرها، جرم مولی SO_3 را بر حسب $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$ به دست آورید.</p>	۱
ادامه سؤالات در صفحه سوم		

تعداد صفحه: ۵	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	رشته: ریاضی فیزیک	سوالات امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱
نام و نام خانوادگی:	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری

مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش
 http://aee.medu.gov.ir

دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳

ردیف	سوالات (پاسخ‌نامه دارد)	نمره
------	-------------------------	------

۹ به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

(آ) طیف نشری خطی یک نمونه مجهول، طول موج‌های nm ۵۱۰، ۴۸۳، ۴۸۱، ۴۲۱، ۳۶۱، ۳۴۷، ۳۲۶ را نشان می‌دهد. با توجه به طیف نشری خطی عنصرهای داده شده در زیر، پیش‌بینی کنید در این نمونه چه فلزهایی وجود دارد؟

طول موج (nm)

(ب) در جدول زیر نام یا فرمول شیمیایی برخی از ترکیب‌ها اشتباه نوشته شده است. موارد نادرست را پیدا کنید و نام یا فرمول شیمیایی درست آنها را در پاسخ‌نامه بنویسید.

فسفر تری کلرید	آمونیم کربنات	مس (II) سولفات	نیتروژن اکسید
PCl_3	NH_4CO_3	CuSO_4	N_2O_4

۱۰ با توجه به واکنش‌های داده شده، به پرسش‌ها پاسخ دهید.

(۱) $\text{AgNO}_3(\text{aq}) + \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{s}) + \text{NaNO}_3(\text{aq})$

(۲) $2\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\text{Pt}(\text{s})} 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

(۳) $2\text{C}_8\text{H}_{18}(\text{l}) + \dots(\text{a})\dots\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \dots(\text{b})\dots\text{CO}_2(\text{g}) + 18\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

(آ) از واکنش (۱) برای شناسایی کدام کاتیون (Ag^+ یا Na^+) استفاده می‌شود؟

(ب) نماد $\text{Pt}(\text{s})$ در واکنش (۲) بیانگر چیست؟

(پ) ضرایب (a) و (b) را در واکنش (۳) تعیین کنید.

(ت) واکنش (۳) کدام نوع سوختن (ناقص یا کامل) را نشان می‌دهد؟

ادامه سوالات در صفحه چهارم

باسمه تعالی

تعداد صفحه: ۵	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	رشته: ریاضی فیزیک	سوالات امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱
نام و نام خانوادگی:	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری

دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش
<http://aee.medu.gov.ir>

ردیف	سوالات (پاسخ‌نامه دارد)	نمره
------	-------------------------	------

۱۱ عنصرهای A و B در دوره سوم جدول دوره‌های عنصرها قرار دارند. اگر در ترکیب یونی $A_n B_m$ نسبت شمار کاتیون‌ها به شمار آنیون‌ها ۳ به ۱ باشد:
(آ) در واکنش بین اتم‌های A و B چند الکترون مبادله شده است؟
(ب) عنصر B چند الکترون ظرفیتی دارد؟
(پ) آرایش الکترونی یون A همانند آرایش الکترونی کدام گاز نجیب (${}_{18}Ar$ یا ${}_{10}Ne$) است؟ چرا؟
(ت) در اتم A چند زیرلایه به طور کامل از الکترون پر شده است؟

۱۲ واکنش زیر، یک روش صنعتی و مهم در تولید گاز هیدروژن است.
$$2CH_4(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO(g) + 4H_2(g)$$

(آ) اگر ۸۹۶ لیتر گاز متان وارد واکنش شود، حساب کنید چند مول فراورده‌های گازی در STP تولید می‌شود؟
(ب) برای تولید ۵۰۰ مول گاز هیدروژن، چند کیلوگرم گاز اکسیژن نیاز دارد؟ ($1 \text{ mol } O_2 = 32 \text{ g}$)

۱۳ نمودار زیر مربوط به تغییر دمای یک گلخانه در یک روز زمستانی است.
(آ) کدام منحنی مربوط به درون گلخانه است؟ چرا؟
(ب) نام یا فرمول شیمیایی یک گاز گلخانه‌ای را بنویسید.

۱۴ نمونه‌ای از هوای مایع با دمای $-200^\circ C$ تهیه شده است. با توجه به جدول که نقطه جوش برخی اجزای سازنده هوای مایع را نشان می‌دهد، به پرسش‌ها پاسخ دهید.
(آ) اگر هوای مایع تقطیر شود، نخستین گازی که از آن جدا می‌شود، کدام است؟
(ب) کدام گاز در دمای $-200^\circ C$ به مایع تبدیل نمی‌شود؟
(پ) چرا تهیه گاز اکسیژن صددرصد خالص در این فرایند دشوار است؟
(ت) نقطه جوش گاز آرگون را بر حسب کلونین به دست آورید.

نقطه جوش ($^\circ C$)	گاز
-۱۹۶	نیتروژن
-۱۸۳	اکسیژن
-۱۸۶	آرگون
-۲۶۹	هلیوم

ادامه سوالات در صفحه پنجم

باسمه تعالی

تعداد صفحه: ۵	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه	رشته: ریاضی فیزیک	سوالات امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱	
نام و نام خانوادگی:	تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری	
مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir		دانش آموزان دبیرستان‌های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه‌نما سال ۱۴۰۳		
نمره	سوالات (پاسخ‌نامه دارد)			ردیف
۱/۵	<p>دانش‌آموزی پس از قرار دادن بشر روی ترازو، جرم آن را روی صفر تنظیم کرده و سپس با افزودن مقدار معینی سدیم کلرید و آب، محلولی تهیه می‌کند. با توجه به شکل‌های زیر به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) جرم حل‌شونده و حلال را تعیین کنید.</p> <p>(ب) درصد جرمی محلول سدیم کلرید را محاسبه کنید.</p> <p>(پ) برای تهیه ۲۰۰ گرم از این محلول به چند گرم حل‌شونده و چند گرم حلال نیاز است؟</p>			۱۵
۲۰	موفق و پیروز باشید			جمع نمره

۱ H ۱/۰۰۸	<div style="border: 1px solid black; padding: 10px; text-align: center;"> <p>راهنمای جدول دوره‌های عنصرها</p> <p>۶ عدد اتمی</p> <p>C</p> <p>۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین</p> </div>																۲ He ۴/۰۰۳				
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲															۵ B ۱۰/۸۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۹/۰۰	۱۰ Ne ۲۰/۱۸
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۱															۱۳ Al ۲۶/۹۸	۱۴ Si ۲۸/۰۹	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵	۱۸ Ar ۳۹/۹۵
۱۹ K ۳۹/۱۰	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۶	۲۲ Ti ۴۷/۸۷	۲۳ V ۵۰/۹۴	۲۴ Cr ۵۲/۰۰	۲۵ Mn ۵۴/۹۴	۲۶ Fe ۵۵/۸۵	۲۷ Co ۵۸/۹۳	۲۸ Ni ۵۸/۶۹	۲۹ Cu ۶۳/۵۵	۳۰ Zn ۶۵/۳۹	۳۱ Ga ۶۹/۷۲	۳۲ Ge ۷۲/۶۴	۳۳ As ۷۴/۹۲	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰	۳۶ Kr ۸۳/۸۰				

باسمه تعالی

راهنمای تصحیح امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱		رشته: ریاضی فیزیک	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری			تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	
دانش آموزان دبیرستان های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه نما سال ۱۴۰۳		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir		
ردیف	راهنمای تصحیح			
۱	آ) کاهش (ب) اسیدی (پ) تبلور (ت) NO _۲ (ث) ۳۶ (ج) عدد اتمی (هر مورد ۰/۲۵)			
۲	آ) درست (۰/۲۵) (ب) نادرست (۰/۲۵) - بیشتر (۰/۲۵) (پ) درست (۰/۲۵) ت) نادرست (۰/۲۵) - برابر (۰/۲۵) (ث) نادرست (۰/۲۵) - (مانند سوخت های سبز در ساختار آنها اکسیژن) وجود دارد. (۰/۲۵)			
۳	آ) Δp (۰/۲۵) (ب) تکنسیم-۹۹ (یا ^{۹۹} Tc) (۰/۲۵) پ) سرخ (۰/۲۵) (ت) نیتروژن (۰/۲۵) ث) محلول ۱ (۰/۲۵) - شمار ذره های حل شونده کمتری در واحد حجم دارد. (۰/۲۵)			
۴	$? \text{ g K}^+ = 5 \times 10^{-7} \text{ mol K}^+ \times \frac{39 \text{ g K}^+}{1 \text{ mol K}^+} = 0.195 \text{ g K}^+ \rightarrow \text{ppm} = \frac{0.195 \text{ g K}^+}{100 \text{ g}} \times 10^6 = 195$ <p style="text-align: center;">(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p>			
۵	آ) [Ar]۳d ^۷ ۴s ^۲ (۰/۵) (ب) ۲۷ (۰/۲۵) پ) دوره: چهارم (۰/۲۵) گروه: ۹ (۰/۲۵) ت) ۱۲ الکترون (۰/۲۵)			
۶	آ) ۲۴/۳ (۰/۲۵) زیرا فراوانی ایزوتوپ ^{۲۴} Mg بیشتر است. (۰/۲۵) ب) آرایش الکترونی (۰/۲۵) واکنش با اکسیژن هوا (۰/۲۵) پ) ناپایدار (۰/۲۵) - نسبت نوترون به پروتون آن بیشتر از ۱/۵ است. (۰/۲۵)			
۷	آ) با افزایش شمار ذره های گاز، حجم افزایش می یابد. (۰/۲۵) (یا حجم گاز با شمار ذره های آن رابطه مستقیم دارد) ب) $? \text{ atm Ne} = 10.5 \text{ ذره} \times \frac{0.5 \text{ mol Ne}}{15 \text{ ذره}} \times \frac{6/0.2 \times 10^{23}}{1 \text{ mol Ne}} = 3/0.1 \times 10^{23} \text{ Ne}$ <p style="text-align: center;">(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p>			
۸	آ) ساختار (۱) (۰/۲۵) مجموع الکترون های ظرفیتی با مجموع الکترون های پیوندی و ناپیوندی یکسان نیست. (۰/۲۵) ب) $32/0.7 + (3 \times 16) = 80/0.7 \text{ g mol}^{-1}$ (۰/۵)			
۹	آ) کادمیم (۰/۲۵) و استرانسیم (۰/۲۵) (یا Sr و Cd) ب) نام N _۲ O _۴ دی نیتروژن تترا اکسید (۰/۲۵) - فرمول شیمیایی آمونیوم کربنات (NH _۴) _۲ CO _۳ (۰/۲۵)			
۱۰	آ) Ag ⁺ (۰/۲۵) (ب) برای انجام واکنش از کاتالیزگر پلاتین (Pt) استفاده می شود. (۰/۲۵) پ) (۰/۲۵) a = ۲۵ (۰/۲۵) b = ۱۶ (۰/۲۵) (ت) کامل (۰/۲۵)			
۱۱	آ) ۳ الکترون (۰/۲۵) (ب) ۵ الکترون (۰/۲۵) پ) Ne، (۰/۲۵) - زیرا اتم A در دوره سوم، با از دست دادن یک الکترون به آرایش الکترونی گاز نجیب دوره قبل می رسد. (۰/۲۵) ت) ۳ زیرلایه (۰/۲۵)			
ادامه در صفحه دوم				

باسمه تعالی

راهنمای تصحیح امتحان شبه نهایی درس: شیمی ۱		رشته: ریاضی فیزیک	ساعت شروع: ۷:۳۰ صبح	مدت امتحان: ۱۱۰ دقیقه
پایه دهم دوره دوم متوسطه نظری			تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۱/۲۷	
دانش آموزان دبیرستان های دوره دوم متوسطه روزانه سراسر کشور در طرح سه نما سال ۱۴۰۳		مرکز ارزشیابی و تضمین کیفیت نظام آموزش و پرورش http://aee.medu.gov.ir		
ردیف	راهنمای تصحیح	نمره		
۱۲	<p>ا) $\frac{6 \text{ mol CH}_4}{22/4 \text{ L CH}_4} \times \frac{1 \text{ mol CH}_4}{2 \text{ mol CH}_4} \times \frac{6 \text{ mol گاز}}{1 \text{ mol CH}_4} = 120 \text{ mol گاز}$</p> <p>ب) $? \text{ Kg O}_2 = 500 \text{ mol H}_2 \times \frac{1 \text{ mol O}_2}{4 \text{ mol H}_2} \times \frac{32 \text{ g O}_2}{1 \text{ mol O}_2} \times \frac{1 \text{ Kg}}{1000 \text{ g}} = 4 \text{ Kg O}_2$</p>	۱/۷۵		
۱۳	<p>ا) منحنی ۱ (۰/۲۵) پوشش گلخانه مانع از خروج پرتوهای خورشیدی می شود پس دمای هوای درون گلخانه بیشتر (۰/۲۵) و تغییرات دمایی آن در شبانه روز کمتر است. (۰/۲۵)</p> <p>ب) کربن دی اکسید یا CO_۲ (۰/۲۵) (یا بخار آب یا H_۲O)</p>	۱		
۱۴	<p>ا) نیتروژن (۰/۲۵) ب) هلیم (۰/۲۵)</p> <p>پ) تفاوت دمای جوش اجزای سازنده هوای مایع کم است (۰/۲۵) (یا دمای جوش آنها به یکدیگر نزدیک است) و همزمان با اکسیژن، اندکی از دیگر اجزا نیز جدا می شود.</p> <p>ت) $87 \text{ K} = 273 + 186 - 186$ (۰/۵)</p>	۱/۲۵		
۱۵	<p>ا) جرم حل شونده = ۶ گرم (۰/۲۵) جرم حلال = ۷۴ گرم (۰/۲۵)</p> <p>ب) $\frac{6 \text{ g NaCl}}{80 \text{ g محلول}} \times 100 = 7.5\%$</p> <p>پ) $200 \text{ g} \times \frac{6 \text{ g NaCl}}{80 \text{ g}} = 15 \text{ g NaCl} \quad (0/25)$</p> <p>یا</p> <p>$(200 \text{ g} \times \frac{7.5}{100} = 15 \text{ g NaCl} \quad (0/25))$</p> <p>$200 - 15 = 185 \text{ g آب} \quad (0/25)$</p>	۱/۵		
	همکار گرامی خدا قوت؛ لطفا برای دیگر پاسخ های درست نیز (به جز روش تناسب) نمره منظور گردد.	۲۰		