

 نام درس : شیمی ۱ تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶ ساعت شروع: ۱۰ مدت امتحان: ۹۰ دقیقه نام دبیر: رشته احمدی صفحه ۱	 جمهوری اسلامی ایران وزارت آموزش و پرورش اداره آموزش و پرورش ناحیه ۱ شیراز دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم نوبت امتحانی دی ماه ۱۴۰۲ (پایانی نوبت اول)	نام : نام خانوادگی: نام پدر: پایه : دهم شعبه : تجربی و ریاضی
بارم	ردیف	
۲	عبارت های زیر را با واژه های مناسب کامل کنید (آ) درون ستاره ها همانند خورشید در دماهای بالا واکنش های رخ می دهد. (ب) عنصر در سیاره مشتری وجود ندارد. به همین دلیل مشتری از جنس گاز است. (پ) به ایزوتوپ های پرتو زا و ناپایدار گویند. (ت) در دوره های دوم و چهارم جدول دوره ای به ترتیب تعداد و عنصر وجود دارد. (ج) چشم ما می تواند گستره نانومتر از نور خورشید را ببیند. (چ) Na_2O یک اکسید است که کاغذ PH را رنگ می کند.	۱
۲	عبارت های زیر را با یکی از موارد داخل پرانتز کامل کنید. (آ) (ستارگان / سیاره ها) کارخانه تولید عنصرها هستند. (ب) اتم آلومینیم همانند (Ga / K) می تواند کاتیون سه بار مثبت در ترکیب ها تشکیل دهد. (پ) رنگ شعله ترکیب لیتیم سولفات (سرخ / سبز) است. (ت) هر چه دما بالاتر رود رنگ شعله به سمت (سرخ / آبی) می رود. (ث) (جذب / نشر) نور رایج ترین شیوه برای از دست دادن انرژی است. (ج) روند تغییرات (فشار / دما) را می توان دلیلی بر لایه ای بودن هواکره دانست. (چ) برای تهیه هلیوم در مقیاس صنعتی منابع (هوایی / زمینی) مناسب تر است. (خ) از سوختن زغال سنگ افزون بر فرآورده های سوختن گاز (CO_2 / SO_2) تولید می شود.	۲
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارت های زیر را مشخص کنید و عبارت نادرست را به شکل درست بنویسید. (آ) جرم الکترون ناچیز و در حدود 1 amu است. (ب) نخستین عنصر ساخت بشر دارای ۴۳ پروتون و ۵۲ نوترون است. (پ) در پرتو الکترومغناطیس نور خورشید پرتو گاما بیشترین انرژی را دارد. (ت) الکترون ها در هر لایه ای که باشند در همه نقاط پیرامون هسته حضور می یابند. (ث) مقدار مجاز عدد کوانتومی فرعی برای هر زیر لایه از رابطه $2n^2$ بدست می آید.	۳
۱	آرایش گسترده اتم ^{24}Cr را رسم کنید و به سوالات پاسخ دهید. (آ) چند لایه الکترونی در اتم کروم از الکترون کاملاً پر شده است. (ب) چند زیر لایه در این اتم $l=1$ دارند (پ) در لایه ظرفیت آن چند الکترون وجود دارد.	۴

صفحه ۲		
۱	مفاهیم زیر را تعریف کنید . نشر: اتم برانگیخته :	۵
۱/۵	عنصر های زیر را در نظر بگیرید به سوالات پاسخ دهید. 13A 18B 26C 20D 31E 29F (آ) موقعیت عنصر A را بنویسید. (ب) کدام عنصر با تشکیل یون X^{3+} به آرایش پایدار گاز نجیب می رسد. (پ) کدام دو عنصر هم گروه هستند. (ت) کدام عنصر تمایلی به شرکت در واکنش ندارد. (ث) آرایش الکترونی کدام عنصر از قاعده آفبا پیروی نمی کند. (ج) کدام عنصر در دسته S است.	۶
۱/۷۵	به پرسش های زیر پاسخ دهید. (آ) رفتار شیمیایی هر اتم به چه عاملی بستگی دارد؟ (ب) چرا هر ترکیب یونی از لحاظ بار الکتریک خنثی است ؟ (پ) چرا در دومین لایه هوا کره (استراتوسفیر) افزایش دما وجود دارد؟ (ت) یکی از کاربردهای گاز اکسیژن در صنعت را بنویسید؟ (ث) با بیان دلیل بنویسید چرا به مرگ در اثر وجود گاز کربن مونوکسید مرگ خاموش گویند؟ (ج) در طیف نشری خطی هیدروژن انتقال الکترون از چه لایه هایی نور مرئی با بیشترین انرژی را دارد.	۷

	نام خانوادگی: نام پدر: پایه : دهم شعبه :تجربی وریاضی	نام درس : شیمی ۱ تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶ ساعت شروع: ۱۰ مدت امتحان: ۹۰ دقیقه نام دبیر: رشته احمدی صفحه ۳	جمهوری اسلامی ایران وزارت آموزش و پرورش اداره آموزش و پرورش ناحیه ۱ شیراز دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم نوبت امتحانی دی ماه ۱۴۰۲ (پایانی نوبت اول)	
۰/۷۵	۸ برای هر گاز یک کاربرد بنویسید. نئون : مهمترین کاربرد هلیوم : نیتروژن:			
۱/۵	۹ (آ) ساختار لوویس کربن دی اکسید را رسم کنید ($6.C$ $8.O$) (ب) <u>۱۱</u> گرم کربن دی اکسید چند مول است. ($O= ۱۶$ $C= ۱۲$ g/mol) (پ) چند اتم دارد.			
۰/۷۵	۱۰  (۱) (۲) (۳) شکل مقابل جدا شدن گازهای هواکره از هوای مایع نشان می دهد. که به ترتیب در حالت (۱) دما -۲۰۰ و حالت (۲) -۱۹۵ و حالت (۳) -۱۸۵ سانتیگراد را نشان می دهد (آ) در کدام حالت گازی از مخلوط هواکره آزاد می شود که کبریت افروخته را خاموش می کند. (ب) کاربرد گاز آزاد شده در حالت ۳ را بنویسید (پ) آیا در مخلوط حالت (۱) هلیوم وجود دارد			
۱	۱۱ در یون $^{5+}_{93}X$ اختلاف شمار نوترون و الکترون برابر ۱۶ است (آ) عدد اتمی X را پیدا کنید. (ب) شمار الکترون و نوترون آن را پیدا کنید			

صفحه ۴		
۱۲		

۱ H ۱/۰۰۸	راهنمای جدول تناوبی عناصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱۱ جرم اتمی																۲ He ۴/۰۰۲
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲											۵ B ۱۰/۸۱۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۸/۹۸۸	۱۰ Ne ۲۰/۱۷۹
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۰۵											۱۳ Al ۲۶/۹۸۱	۱۴ Si ۲۸/۰۸۵	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵۲	۱۸ Ar ۳۹/۹۴۸
۱۹ K ۳۹/۰۹۸	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۵۵	۲۲ Ti ۴۷/۸۸	۲۳ V ۵۰/۹۴۱	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 ۶۹/۷۲۳	۳۲ Ge ۷۲/۶۱	۳۳ As ۷۴/۹۲۱	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰۴	۳۶ Kr ۸۳/۸۰
۳۷ Rb ۸۵/۴۶۷	۳۸ Sr ۸۷/۶۲	۳۹ Y ۸۸/۹۰۵	۴۰ Zr ۹۱/۲۲۴	۴۱ Nb ۹۲/۹۰۶	۴۲ Mo ۹۵/۹۴	۴۳ Tc ۹۷/۹۱	۴۴ Ru ۱۰۱/۰۷	۴۵ Rh ۱۰۲/۹۰۶	۴۶ Pd ۱۰۶/۴۲	۴۷ Ag ۱۰۷/۹	۴۸ Cd ۱۱۲/۴۱۱	۴۹ In ۱۱۴/۸۱۸	۵۰ Sn ۱۱۸/۷۱	۵۱ Sb ۱۲۱/۸	۵۲ Te ۱۲۷/۶۰	۵۳ I ۱۲۶/۹۰۴	۵۴ Xe ۱۳۱/۲۹
۵۵ Cs ۱۳۲/۹۰۵	۵۶ Ba ۱۳۷/۳	۵۷ La ۱۳۸/۹	۵۸ Hf ۱۷۸/۴۹	۵۹ Ta ۱۸۱/۹۴۷	۶۰ W ۱۸۳/۸۴	۶۱ Re ۱۸۶/۲	۶۲ Os ۱۹۰/۲۳	۶۳ Ir ۱۹۲/۲۲	۶۴ Pt ۱۹۵/۰۸	۶۵ Au ۱۹۷/۰	۶۶ Hg ۲۰۰/۵۹	۶۷ Tl ۲۰۴/۳۸	۶۸ Pb ۲۰۷/۲	۶۹ Bi ۲۰۹/۰	۷۰ Po ۲۰۸/۹۸	۷۱ At ۲۰۹/۹۹	۷۲ Rn ۲۲۲/۰۱۷



نام درس : شیمی ۱
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶
ساعت شروع: ۱۰:
مدت امتحان: ۹۰ دقیقه
نام دبیر: رشته احمدی
صفحه ۱



اداره آموزش و پرورش ناحیه ۱ شیراز
دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم
نوبت امتحانی دی ماه ۱۴۰۲ (پایانی نوبت اول)



ردیف	بارم	
۱	۲	(آ) هسته ای (ب) فلزی (پ) رادیوایزوتوپ (ت) ۸ - ۱۸ (ج) ۴۰۰ تا ۷۰۰ (چ) بازی - آبی (۸مورد هر کدام ۰/۲۵)
۲	۲	(آ) ستارگان (ب) Ga (پ) سرخ (ت) آبی (ث) نشر (ج) دما (چ) زمینی (خ) SO₂ (۸مورد هر مورد ۰/۲۵)
۳	۲	(آ) نادرست - $\frac{1}{2000}$ (۰/۵) (ب) نادرست - ۵۶ (۰/۵) (پ) درست (۰/۲۵) (ت) درست (۰/۲۵) (ث) نادرست - ۲ + ۴۱ (۰/۵)
۴	۱	آرایش الکترونی : 1s² / 2s² 2p⁶/ 3s² 3p⁶ 3d⁵/ 4s¹ (آ) ۲ تا (ب) ۲ (پ) ۶ (۴مورد هریک ۰/۲۵)
۵	۱	نشر : اتم برانگیخته : (هر مورد ۰/۵)

	نام خانوادگی: نام پدر: پایه: شعبه: جمهوری اسلامی ایران وزارت آموزش و پرورش اداره آموزش و پرورش ناحیه 1 شیراز دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم نوبت امتحانی دی ماه 1402 (پایانی نوبت اول) نام درس : شیمی ۱ تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶ ساعت شروع: ۱۰ مدت امتحان: ۹۰ دقیقه نام دبیر: رشته احمدی صفحه ۲	
۶	آ) دوره ۳ گروه ۱۳ ب) A پ) A و D ت) B ث) F ج) D (هر مورد ۰/۲۵)	۱/۵
۷	آ) شمار الکترون ظرفیت ب) مجموع بارهای مثبت و منفی برابر است پ) به دلیل وجود گاز اوزون ت) تهیه سولفوریک اسید ث) توضیح کامل (۰/۵) (بقیه ۰/۲۵) ج) ۶ به ۲	۱/۷۵
۸	نئون : مهمترین کاربرد هلیوم : نیتروژن : (هر مورد ۰/۲۵)	۰/۷۵

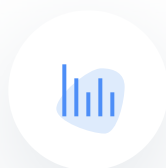
	 نام درس : شیمی ۱ تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶ ساعت شروع: ۱۰ مدت امتحان: ۹۰ دقیقه نام دبیر: رشته احمدی صفحه ۳	 جمهوری اسلامی ایران وزارت آموزش و پرورش اداره آموزش و پرورش ناحیه ۱ شیراز دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم نوبت امتحانی دی ماه ۱۴۰۲ (پایانی نوبت اول)		
۱/۵	(آ) ساختار لوئیس : $O = C = O$ (ب) $11 \times \frac{1 \text{ mol}}{44 \text{ g}} = 0.25$ (پ) $0.25 \times \frac{6.02 \times 10^{23}}{1 \text{ mol}} \times \frac{3 \text{ atom}}{1 \text{ mol}} = 4.5 \times 10^{23}$	۹		
۰/۷۵	(آ) ۲ (ب) جوشکاری (پ) خیر	۱۰		
۱	(آ) $Z = \frac{A - [(n - e) - (\text{بار الکتریکی})]}{2}$ $Z = \frac{93 - [16 - (3)]}{2} = 41$ (ب) $e = 38$ (۰/۲۵) $n = 52$ (۰/۲۵) (رابطه و عددگذاری ۰/۲۵ جواب ۰/۲۵)	۱۱		
۱/۲۵	(۰/۵) $\frac{12}{16} \times 100 = 75\%$ (آ) (۰/۷۵) $\frac{M1F1 \times M2F2}{100} = 35/5$ (ب) جرم اتمی میانگین = عددگذاری و جواب	۱۲		

	نام خانوادگی: نام پدر: پایه: شعبه:	 جمهوری اسلامی ایران وزارت آموزش و پرورش اداره آموزش و پرورش ناحیه 1 شیراز دبیرستان غیردولتی ایده آل پارسی دوره دوم نوبت امتحانی دی ماه 1402 (پایانی نوبت اول)	نام درس: شیمی ۱ تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۶ ساعت شروع: ۱۰ مدت امتحان: ۹۰ دقیقه نام دبیر: رشته احمدی صفحه ۴:	 ایده آل پارسی	
۱۳	(آ) $287 - 273 = 14$ (ب) $h=11/5$ $-55 = 14 + (-6)h$	(۰/۵)	(۰/۷۵)	۱/۲۵	
۱۴	(آ) N_{2O_5} (ب) گوگرد تری اکسید (پ) CaO (ت) پتاسیم فسفید (ث) Mg_3N_2 (ج) آمونیاک (هرمورد ۰/۲۵)			۱/۵	
۱۵	نمایش پیوند ۰/۷۵			۰/۷۵	



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد