



مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



تماس از تلفن ثابت

مهر آموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت		
سال تحصیلی ۹۸ - ۹۹	پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	شیمی ۱	
امتحان نوبت : اول	مدت : ۹۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸ صبح	تاریخ : ۱۳۹۸ / ۱۰ / ۱۸	
نام دبیر : استاد محمودی	شماره کارت :	نام پدر :	نام و نام خانوادگی :	
ردیف	سوالات			نمره
۱	<p>با حذف مورد نادرست ، عبارت های صحیحی بنویسید.</p> <p>الف) ایزوتوپ ها عناصری هستند که (عدد اتمی - عدد جرمی) یکسان اما (عدد اتمی - عدد جرمی) متفاوت دارند.</p> <p>ب) رنگ شعله ی ترکیبات لیتیم دار (سبز - قرمز) است.</p> <p>پ) پرتوهای فرسرخ پرنرژی تراز (ریز موج - پرتو ایکس) است.</p> <p>ت) رفتار شیمیایی اتم به شمار الکترون های لایه های (بیرونی - درونی) آن بستگی دارد.</p>			۱,۲۵
۲	<p>پاسخ دهید.</p> <p>الف) اولین لایه هواکره (که تغییرات آب و هوایی در آن رخ میدهد) را نام ببرید.</p> <p>ب) یک کاربرد برای نیتروژن و یک کاربرد برای هلیم بنویسید.</p> <p>پ) انواع روش های بدست آوردن هلیم را به طور خلاصه بنویسید.</p> <p>ت) با توجه به چه چیزی میتوان متوجه شد که هواکره ساختار لایه ای دارد؟ توضیح دهید.</p>			۱,۷۵
۳	<p>ببا توجه به جدول تناوبی عنصر مناسب را از داخل پرانتز انتخاب کنید..</p> <p>الف) سدیم با اکسیژن ترکیب Na_2O تشکیل میدهد. کدام عنصر با اکسیژن ترکیب مشابهی را تشکیل میدهد. (Cl S Li)</p> <p>ب) این عنصر در دسته d قرار دارد. (Sc Zn Sr)</p> <p>پ) این عنصر تمایلی به انجام واکنش ندارد. (Ne F H)</p> <p>ت) این عنصر در دوره سوم و گروه پنزده جدول قرار دارد. (S P Si)</p>			۱

مهرآموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت													
سال تحصیلی ۹۸ - ۹۹	پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	شیمی ۱												
امتحان نوبت : اول	مدت : ۹۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸ صبح	تاریخ : ۱۳۹۸ / ۱۰ / ۱۸												
نام دبیر : استاد محمودی	شماره کارت :	نام پدر :	نام و نام خانوادگی :												
نمره	سوالات				ردیف										
۲	<p>الف) در طیف نشری خطی هیدروژن کدام انتقال رنگ قرمز ایجاد میکند ؟ چرا؟ انتقال الکترون از $n=6$ به $n=2$ یا انتقال الکترون از $n=3$ به $n=2$.</p> <p>ب) نماد زیرلایه با اعداد کوانتومی $l=1$ و $n=4$ را بنویسید.</p> <p>پ) کدام زیرلایه انرژی بیشتری دارد؟ $4p$ یا $3d$</p> <p>ت) کدام انتقال الکترونی حالت برانگیخته را نشان میدهد؟ چرا؟ انتقال الکترون از $n=6$ به $n=3$ یا انتقال الکترون از $n=2$ به $n=3$</p>				۴										
۱.۵	<p>با توجه به جدول داده شده به سوالات پاسخ دهید.</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>گاز</td> <td>نیتروژن</td> <td>اکسیژن</td> <td>آرگون</td> <td>هلیوم</td> </tr> <tr> <td>نقطه جوش</td> <td>-196</td> <td>-۱۸۳</td> <td>-۱۸۶</td> <td>-۲۶۹</td> </tr> </table> <p>الف) در صنعت گاز های موجود در هواکره را به چه صورت جدا میکنند؟</p> <p>ب) بین دو گاز نیتروژن و اکسیژن کدام یک زودتر جدا میشود؟</p> <p>پ) چرا تهیه اکسیژن خالص بسیار مشکل است؟</p>				گاز	نیتروژن	اکسیژن	آرگون	هلیوم	نقطه جوش	-196	-۱۸۳	-۱۸۶	-۲۶۹	۵
گاز	نیتروژن	اکسیژن	آرگون	هلیوم											
نقطه جوش	-196	-۱۸۳	-۱۸۶	-۲۶۹											
۲	<p>الف) آرایش الکترونی اتم ^{35}Br را به طور فشرده بنویسید. در آرایش الکترونی این عنصر چند الکترون با $l=1$ وجود دارد؟</p> <p>ب) با توجه به آرایش الکترونی داده شده ، عدد اتمی عنصر X را بدست آورید و همچنین جاهای خالی را پر کنید. $X : [\text{Ar}] 3d^{10} 4s^4 4p^4$</p> <p>شماره گروه شماره دوره تعداد الکترون های ظرفیتی</p> <p>پ) آرایش الکترونی اتم Cs به صورت روبرو است. $^{55}\text{Cs} : [\text{Xe}] 6s^1$</p> <p>نماد یون پایدار Cs را بنویسید.</p>				۶										
۱	<p>با توجه به آرایش الکترون نقطه ای اتم ها ، روند تشکیل ، نام و فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از اتم های ^{12}Mg و ^{17}Cl را بنویسید.</p>				۷										
۱.۵	<p>به پرسش های زیر پاسخ کوتاه دهید. الف) در آرایش الکترون نقطه ای عنصری در اطراف نماد عنصر هفت نقطه وجود دارد و این عنصر در دوره چهارم قرار دارد. نماد شیمیایی این اتم را بنویسید.</p>				۸										

مهرآموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت		
سال تحصیلی ۹۸ - ۹۹	پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	شیمی ۱	
امتحان نوبت : اول	مدت : ۹۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸ صبح	تاریخ : ۱۳۹۸ / ۱۰ / ۱۸	
نام دبیر : استاد محمودی	شماره کارت :	نام پدر :	نام و نام خانوادگی :	
نمره	سوالات			ردیف
	<p>(ب) عنصر A در دوره سوم و گروه هفدهم جدول تناوبی جای دارد. آرایش الکترونی این عنصر را بنویسید.</p> <p>(پ) زیرلایه با $l=3$ گنجایش چند الکترون را دارد؟</p> <p>(ت) یکای اندازه گیری جرم اتمی چیست؟</p> <p>(ث) برای تصویربرداری از غده تیروئید از چه عنصری استفاده میشود؟</p>			
۱.۵	<p>پاسخ دهید.</p> <p>(الف) با افزایش ارتفاع از سطح زمین فشار چگونه تغییر میکند؟</p> <p>(ب) روند تغییر دما در هوا کره را به طور خلاصه توضیح دهید.</p> <p>(پ) کدام شکل تغییرات فشار هوا را بر حسب ارتفاع از زمین به درستی نشان میدهد.</p>			۹
۱.۵	<p>مساله زیر را حل کنید.</p> <p>(الف) 12.5 گرم فلز روی ، چند مول روی است؟</p> <p>(ب) 3.01×10^{23} اتم کلسیم ، چند گرم است؟</p> <p>Cl=35.5 g/mole Zn= 65.3 g/mole</p>			۱۰
۱	<p>گر در یون $^{112}\text{X}^{2+}$ تفاوت شمار الکترون ها و نوترون ها برابر ۱۸ باشد ، عدد اتمی آن را بدست آورید.</p>			۱۱
۱.۵	<p>عنصر مس دارای دو ایزوتوپ با اعداد جرمی ۶۳ و ۶۵ است. اگر جرم اتمی متوسط مس برابر ۶۳٫۸ باشد ، فراوانی ایزوتوپ سبک تر چقدر است؟</p>			۱۲
۰.۵	<p>یون Cd^{2+} دارای ۴۶ الکترون است. این یون چند نوترون دارد؟ (^{112}Cd)</p>			۱۳
۱	<p>نسبت جرم 3.01×10^{21} اتم کلسیم به جرم 1.204×10^{22} مولکول برم چند است؟</p> <p>Br=80 Ca=40</p>			۱۴
۱.۵	<p>عنصر X با عدد اتمی ۱۰ دارای جرم اتمی میانگین ۲۱٫۴ گرم بر مول است. این عنصر دو ایزوتوپ دارد که یکی از آنها دارای فراوانی ۳۰ درصد است و تعداد نوترون ها و پروتون های هسته آن با هم برابر است. تعداد نوترون های ایزوتوپ دیگر چقدر است؟</p>			۱۵
	موفق باشید.			