



مشاوره تحصیلی تمصیلیکو

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

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



تماس از تلفن ثابت

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

مهرآموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان												
		دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت مشاوره تحصیلی												
سال تحصیلی ۹۸ - ۹۹		پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	آزمون درس : شیمی ۱										
امتحان نوبت : اول		مدت : ۹۰ دقیقه	ساعت شروع : ۸ صبح	روز : چهارشنبه تاریخ : ۱۳۹۸ / ۱۰ / ۱۸										
نام دبیر : استاد محمودی		شماره کارت :	نام پدر :	نام و نام خانوادگی :										
نمره	سوالات													
۲	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 $n=2$. ب) نماد زیرلایه با اعداد کوانتومی $l=1$ و $n=4$ را بنویسید. پ) کدام زیرلایه انرژی بیشتری دارد؟ $4p$ یا $3d$ 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 $n=3$													
۱.۵	با توجه به جدول داده شده به سولات پاسخ دهید. <table border="1"> <tr> <td>هلیوم</td><td>آرگون</td><td>اکسیژن</td><td>نیتروژن</td><td>گاز</td></tr> <tr> <td>-۲۶۹</td><td>-۱۸۶</td><td>-۱۸۳</td><td>-196</td><td>نقطه جوش</td></tr> </table> الف) در صنعت گاز های موجود در هواکره را به چه صورت جدا میکنند؟ ب) بین دو گاز نیتروژن و اکسیژن کدام یک زودتر جدا میشود؟ پ) چرا تهیه اکسیژن خالص بسیار مشکل است؟				هلیوم	آرگون	اکسیژن	نیتروژن	گاز	-۲۶۹	-۱۸۶	-۱۸۳	-196	نقطه جوش
هلیوم	آرگون	اکسیژن	نیتروژن	گاز										
-۲۶۹	-۱۸۶	-۱۸۳	-196	نقطه جوش										
۲	الف) آرایش الکترونی اتم ^{35}Br را به طور فشرده بنویسید. در آرایش الکترونی این عنصر چند الکترون با $l=1$ وجود دارد؟ ب) با توجه به آرایش الکترونی داده شده ، عدد اتمی عنصر X را بدست آوردید و همچنین جاهای خالی را پر کنید. $X : [\text{Ar}] 3d^{10} 4s^4 4p^4$ شماره گروه شماره دوره تعداد الکترون های ظرفیتی پ) آرایش الکترونی اتم Cs به صورت روبرو است. $^{55}\text{Cs} : [\text{Xe}] 6s^1$ نماد یون پایدار Cs را بنویسید.													
۱	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.													
۱.۵	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.													

مهر آموزشگاه		مدیریت آموزش و پرورش آبادان		
سال تحصیلی ۹۸ - ۹۹		دبیرستان غیردولتی پسرانه بهجت		
شیمی ۱		پایه : دهم	رشته : ریاضی / تجربی	مشاوره تحصیلی تحصیلی
روز : چهارشنبه		تاریخ : ۱۳۹۸ / ۱۰ / ۱۸	ساعت شروع : ۸ صبح	مدت : ۹۰ دقیقه
نام و نام خانوادگی :		نام پدر :	شماره کارت :	نام دبیر : استاد محمودی
ردیف	سوالات			
	نمره			
	(ب) عنصر A در دوره سوم و گروه هفدهم جدول تناوبی جای دارد. آرایش الکترونی این عنصر را بنویسید. (پ) زیرلایه با $l=3$ گنجایش چند الکترون را دارد؟ (ت) یکای اندازه گیری جرم اتمی چیست؟ (ث) برای تصویربرداری از غده تیروئید از چه عنصری استفاده میشود؟			
۹	پاسخ دهید. الف) با افزایش ارتفاع از سطح زمین فشار چگونه تغییر میکند؟ ب) روند تغییر دما در هوا کره را به طور خلاصه توضیح دهید. پ) کدام شکل تغییرات فشار هوا را بر حسب ارتفاع از زمین به درستی نشان میدهد. 			
۱۰	مساله زیر را حل کنید. الف) ۱۲.۵ گرم فلز روی ، چند مول روی است؟ ب) 3.01×10^{23} اتم کبر ، چند گرم است؟ Cl=35.5 g/mole Zn= 65.3 g/mole			
۱۱	گر در یون $^{112}\text{X}^{2+}$ تفاوت شمار الکترون ها و نوترون ها برابر ۱۸ باشد ، عدد اتمی آن را بدست آورید.			
۱۲	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؟			
۱۳	یون Cd^{2+} دارای ۴۶ الکترون است. این یون چند نوترون دارد؟ (^{112}Cd)			
۱۴	نسبت جرم 3.01×10^{21} اتم کلسیم به جرم 1.204×10^{22} مولکول برم چند است؟ Br=80 Ca=40			
۱۵	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؟ موفق باشید.			