


نام و نام خانوادگی: .....

پایه و رشته: نهم

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
مدیریت منطقه .....

 دبیرستان دوره اول پسرانه

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱

ساعت امتحان: ۸.

مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

نمره به عدد:	نمره به حروف:	امضاء دبیر:
<b>الف) جاهای خالی</b>		
۱/۲۵		<p>۱- فلزات با ..... الکترون به آرایش گاز نجیب ..... می رسند.</p> <p>۲- با حرکت از ابتدای گروه به سمت پایین در جدول تناوبی شعاع اتمی ..... می شود.</p> <p>۳- پیوند یونی حاصل ..... الکترون بین فلز و نافلز می باشد.</p> <p>۴- با حرکت به سمت بالای برج تقطیر جرم مولکولی هیدروژن ها ..... می یابد.</p>
<b>ب) صحیح و غلط</b>		
۱		<p>۱- پیوند کووالانسی دوگانه نتیجه اشتراک ۶ الکترون بین ۲ اتم می باشد. ص ( ) غ ( )</p> <p>۲- تفلون نمونه ای از یک پلیمر طبیعی است. ص ( ) غ ( )</p> <p>۳- با افزایش طول زنجیر هیدروکربن نقطه ی جوش آن افزایش می یابد. ص ( ) غ ( )</p> <p>۴- در مولکول <math>CH_4</math> ۱۰ الکترون پیوندی وجود دارد. ص ( ) غ ( )</p>
<b>د) سوالات چهارگزینه ای</b>		
۰/۵		<p>۱- در کدام یک از گزینه های زیر هردو مورد جزء موارد تولید کننده طبیعی کربن دی اکسید می باشد؟ الف) انسان - سوزاندن سوخت فسیلی ب) تشکیل نفت - رعد و برق ج) تجزیه موجودات زنده - فتوسنتز د) انسان - گیاه در شب هنگام</p> <p>۲- براساس قانون ..... گازهای نجیب تمایل ..... به انجام واکنش شیمیایی دارند. الف) بقای جرم - زیادی (ب) اکت - بسیار کمی (ج) بقای جرم - کمی (د) اکت - بسیار زیادی</p>
<b>ه) سوالات تشریحی</b>		
۱		<p>۱- مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) الیاف طبیعی و مصنوعی ب) پیوند یونی</p>
۰/۷۵		<p>۲- واکنش پذیری فلزات زیر را مقایسه نموده علت آن را بنویسید. <math>^{11}Na - ^{12}Mg - ^{13}Al</math></p>
۱		<p>۳- دو کاربرد برای هر یک از موارد زیر ذکر نمائید.</p>

	الف) $H_2SO_4$ ب) $Cl_2$
۱	۴- ساختار الکترونی موارد زیر را رسم نمائید. ( $Li - F - S - H - O - C - N$ ) (با استفاده از ترسیم آرایش الکترونی) الف) $LiF$ ب) $H_2S$ ج) $CO_2$ د) $N_2$
۱	۵- ساختار پلی اتیلن و تفلون را رسم نمائید.
۱/۵	۶- برای پیوندهای یگانه - دوگانه و سه گانه سه مولکول مثال بزنید و ساختار آنها را رسم کنید.
۱	۷- یونی و مولکولی بودن ترکیبات زیر را مشخص کنید. گاز کلر - نمک خوراکی - آمونیاک - پلی اتیلن - کربن دی اکسید.
۲	۸- به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) ساختار الکترونی عناصر زیر را رسم نمائید. (۱) $Cl^-$ (۲) $F^-$ ب) گروه و دوره عناصر فوق را مشخص نمائید.
۱	۹- گرانی مواد زیر را مقایسه کنید.
۱	۱۰- رابطه بین موارد زیر را توضیح دهید.

نام و نام خانوادگی: .....

پایه و رشته: نهم

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه .....



دبیرستان دوره اول پسرانه

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱

ساعت امتحان: ۸.

مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

الف) جرم هیدروکربن و دمای جوش

ب) شاخه جانبی و گرانشی هیدروکربن

۱۱- دو روش رهایی از مشکلات ناشی از پلاستیک های ماندگار را بنویسید.

۱

موفق باشید



limoonad  
Education For All



نام و نام خانوادگی: .....  
پایه و رشته: نهم  
نام پدر: .....  
شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
مدیریت منطقه .....  
دبیرستان دوره اول پسرانه  
امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی  
تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱  
ساعت امتحان: ۸.  
مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

نمره به عدد:	نمره به حروف:	امضاء دبیر:
<b>الف) جاهای خالی</b>		
۱/۲۵		۱- فلزات با ..... الکترون به آرایش گاز نجیب ..... می رسند. <b>از دست دادن - قبل از خود</b> ۲- با حرکت از ابتدای گروه به سمت پایین در جدول تناوبی شعاع اتمی ..... می شود. <b>افزایش</b> ۳- پیوند یونی حاصل ..... الکترون بین فلز و نافلز می باشد. <b>جابجایی / داد و ستد</b> ۴- با حرکت به سمت بالای برج تقطیر جرم مولکولی هیدروژن ها ..... می یابد. <b>کاهش</b>
<b>ب) صحیح و غلط</b>		
۱		۱- پیوند کووالانسی دوگانه نتیجه اشتراک ۶ الکترون بین ۲ اتم می باشد. ص ( ) غ ( ) ۲- تفلون نمونه ای از یک پلیمر طبیعی است. ص ( ) غ ( ) ۳- با افزایش طول زنجیر هیدروکربن نقطه ی جوش آن افزایش می یابد. ص ( ) غ ( ) ۴- در مولکول $CH_4$ ۱۰ الکترون پیوندی وجود دارد. ص ( ) غ ( )
<b>د) سوالات چهارگزینه ای</b>		
۰/۵		۱- در کدام یک از گزینه های زیر هردو مورد جزء موارد تولید کننده طبیعی کربن دی اکسید می باشد؟ الف) انسان - سوزاندن سوخت فسیلی ب) تشکیل نفت - رعد و برق د) <b>انسان - گیاه در شب هنگام</b> ۲- براساس قانون ..... گازهای نجیب تمایل ..... به انجام واکنش شیمیایی دارند. الف) بقای جرم - زیادی (ب) اکت - بسیار کمی (ج) بقای جرم - کمی (د) <b>اکت - بسیار زیادی</b>
<b>ه) سوالات تشریحی</b>		
۱		۱- مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) الیاف طبیعی و مصنوعی: الیاف طبیعی از مواد طبیعی همچون پشم، پنبه بدست می آیند و الیاف مصنوعی از مواد مصنوعی همچون پلی اتیلن و نایلون از مشتقات نفت می باشند. ب) پیوند یونی: به تعداد الکترون های لایه ظرفیت یک فلز با از دست دادن آن به آرایش گاز نجیب قبل از خود می رسد.
۰/۷۵		۲- واکنش پذیری فلزات زیر را مقایسه نموده علت آن را بنویسید. $Al > Mg > Na$ چون سدیم تنها یک الکترون از دست می دهد و به آرایش گاز نجیب می رسد در حالی که منیزیم و آلومینیوم هر یک به ترتیب ۲ و ۳ الکترون باید از دست بدهند.

۱	<p>۳- دو کاربرد برای هر یک از موارد زیر ذکر نمائید.</p> <p>الف) <math>H_2SO_4</math>: اسید باتری - رنگسازی - صنایع شیمیایی - ساخت کود</p> <p>ب) <math>Cl_2</math></p>
۱	<p>۴- ساختار الکترونی موارد زیر را رسم نمائید. (<math>\nu N - \epsilon C - \lambda O - \eta H - \rho S - \theta F - \zeta Li</math>) (با استفاده از ترسیم آرایش الکترونی)</p> <p>الف) <math>LiF</math></p> <p>ب) <math>H_2S</math></p> <p>ج) <math>CO_2</math></p> <p>د) <math>N_2</math></p>
۱	<p>۵- ساختار پلی اتیلن و تفلون را رسم نمائید.</p>
۱/۵	<p>۶- برای پیوندهای یگانه - دوگانه و سه گانه سه مولکول مثال بنویسید و ساختار آنها را رسم کنید.</p>
۱	<p>۷- یونی و مولکولی بودن ترکیبات زیر را مشخص کنید.</p> <p>گاز کلر - نمک خوراکی - آمونیاک - پلی اتیلن - کربن دی اکسید.</p>
۲	<p>۸- به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) ساختار الکترونی عناصر زیر را رسم نمائید.</p> <p>(۱) <math>^{17}Cl^-</math></p> <p>(۲) <math>^{9}F^-</math></p> <p>ب) گروه و دوره عناصر فوق را مشخص نمائید.</p>
۱	<p>۹- گرانی مواد زیر را مقایسه کنید.</p>



نام و نام خانوادگی: .....

پایه و رشته: نهم

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه .....



دبیرستان دوره اول پسرانه

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱

ساعت امتحان: ۸.

مدت امتحان: ۷۰ دقیقه

۱	<p>۱۰- رابطه بین موارد زیر را توضیح دهید.</p> <p>الف) جرم هیدروکربن و دمای جوش: با افزایش جرم هیدروکربن دمای جوش آن افزایش می یابد.</p> <p>ب) شاخه جانبی و گرانشی هیدروکربن: با افزایش شاخه جانبی گرانشی هیدروکربن کاهش می یابد.</p>
۱	<p>۱۱- دو روش رهایی از مشکلات ناشی از پلاستیک های ماندگار را بنویسید. جایگزینی پلاستیک های زیست تخریب پذیر به جای پلاستیک های ماندگار</p> <p>باز یافت پلاستیک های قابل بازیافت</p>



limoonad  
Education For All