

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۱۱



دبیرستان دوره اول دخترانه

امتحانات ترم: اول سال تحصیلی: ۹۴-۹۵

نام درس: شیمی

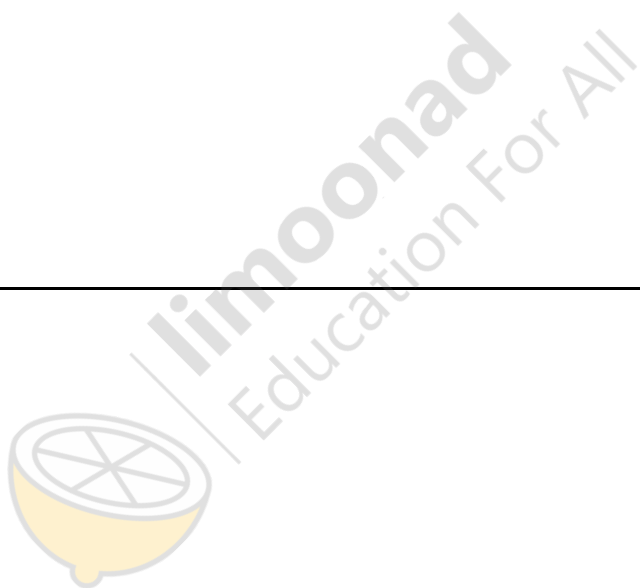
تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴

ساعت امتحان: ۸:۰۰

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:	محل مهر و امضاء مدیر:
نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	

بارم	سوال	ردیف
۲,۵	درستی و نادرستی هر یک از عبارات زیر را مشخص نمایید و در موارد نادرست علت را بنویسید. الف) محلول شکر در آب رسانایی الکتریکی دارد. ب) ذرات سازنده ی گاز آمونیاک مولکول ها هستند. پ) به یون های مثبت که در آن ها تعداد پروتون و الکترون برابر است کاتیون گفته می شود. ت) عناصر هم گروه ، تعداد لایه های الکترونی برابری دارند. ث) فلز منیزیم در واکنش سوختن از فلز روی کندتر عمل می کند.	۱
۰,۵	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید. الف) ترکیبات یونی از نظر بار الکتریکی به چه صورت اند؟	۲
۰,۵	ب) فایده ی گاز اوزون چیست؟	
۰,۵	پ) مهم ترین پلیمر مصنوعی که کاربرد وسیعی در زندگی ما دارد چیست؟	
۱	ت) دو مورد از معایب استفاده از پلاستیک را ذکر کنید.	
۰,۵	ث) چرا تخم مرغ در آب شور شناور می شود؟	



نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۹۵/۱۰/۱۴

ساعت امتحان: ۸:۰۰

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۱۱



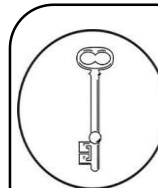
دبیرستان دوره اول دخترانه

امتحانات ترم: اول سال تحصیلی: ۹۵-۹۶

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

شماره داوطلب:



نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:	محل مهر و امضاء مدیر:
نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	

بارم	کلید سوالات	ردیف												
	<p>کلید شیمی نهم</p> <p>سوال ۱ : الف) درست ب) درست پ) نادرست ، در کاتیون تعداد پروتون از الکترون بیش تر است. ت) نادرست ، در عناصر هم گروه تعداد الکترون های لایه ی آخر برابر است. ث) نادرست ، واکنش پذیری منیزیم بیشتر از فلز روی است.</p> <p>سوال ۲ : الف) خثی ب) به عنوان لایه ی محافظ از ما در برابر پرتوهای زیان آور خورشید محافظت می کند. پ) پلاستیک ت) زیرا ناخالصی نمک باعث افزایش چگالی آب نسبت به تخم مرغ می شود و تخم مرغ به سطح آب می آید .</p> <p>ج) صنایع چرم و ابریشم مصنوعی ، رنگ ، کود شیمیایی ، باتری ماشین و چ) براق و درخشان / رسانای جریان برق و گرما / چگالی زیاد / قابلیت ورقه و مفتول شدن (چکش خواری)</p> <p>سوال ۳ : A : ب B : ب C : ب D : کلسیم</p> <p>سوال ۴ :</p> <p>Li 2)1 -1 Li⁺ : 2 Cl 2)8)7 +1 Cl⁻ : 2)8</p> <p>سوال ۵ :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>محلول ماده</th> <th>اتانول</th> <th>نمک خوراکی</th> <th>آب مقطر</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>رسانا</td> <td>*</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>نارسانا</td> <td>*</td> <td></td> <td>*</td> </tr> </tbody> </table> <p>سوال ۶ : قانون پایستگی جرم</p> <p>۵ گرم کلر نیاز است. طبق این قانون مواد در واکنش های شیمیایی از بین نمی روند بلکه تنها آرایش آن ها تغییر می کند.</p> <p>سوال ۷ : الف) آب آهک ب) کربن پ) فلوئورید</p>	محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر	رسانا	*			نارسانا	*		*	
محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر											
رسانا	*													
نارسانا	*		*											