

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

۱ ج) دو مورد از کاربردهای سولفوریک اسید را بنویسید.

۰.۵ چ) دو مورد از ویژگی های فلز مس را بنویسید.

۳ از میان گزینه ها ، بهترین پاسخ را انتخاب کنید.

A عنصرهای اصلی سازنده ی پلاستیک کدامند؟

۰.۵ الف) اکسیژن و کربن
ب) کربن و هیدروژن
پ) نیتروژن و اکسیژن
ت) گوگرد و اکسیژن

B مروراید و پوشش صدفی حلزون از ترکیب یونی تشکیل شده اند.

۰.۵ الف) CaO ب) $CaCO_3$ پ) MgO ت) $MgCO_3$

C کدام یک از مولکول های زیر را می توان در دسته ی درشت مولکول ها قرار داد؟

۰.۵ الف) سولفوریک اسید ب) سلولز پ) اوزون ت) کات کبود

D در بین عناصر زیر کدام یک به عنوان فلز بیش ترین درصد را در بدن انسان دارد؟

۰.۵ الف) آهن ب) کربن پ) فسفر ت) کلسیم

۴ با استفاده از مدل اتمی بور نحوه ی تشکیل نمک لیتیم کلرید LiCl را بنویسید.

۱.۵ 3Li , ${}^{17}Cl$

۵ جدول زیر را کامل کنید.

محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر
رسانا			
نارسانا			

۱.۵ اگر برای تشکیل ۱۷ گرم سدیم کلرید ، ۱۲ گرم سدیم مصرف شود . چند گرم کلر نیاز است ؟ قانون مورد استفاده را در یک سطر بنویسید.

۷ جاهای خالی را با واژه ی مناسب تکمیل کنید.

الف) برای ترد شدن مربای کدو از استفاده می شود.

ب) از عنصر در تهیه ی مغز مداد استفاده می شود.

پ) برای جلوگیری از پوسیدگی دندان می بایست خمیر دندان حاوی یون باشد.

جزوه سیپی

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



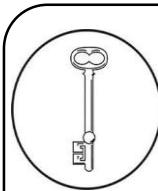
دبیرستان دوره اول دخترانه

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) ختی 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 : B : C : 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	*		*											