

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:	نام درس: شیمی تاریخ امتحان: 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:	

ردیف	سوالات	بارم
۱	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.	۲,۵
۲	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید. الف (ترکیبات یونی از نظر بار الکتریکی به چه صورت اند ؟ ب (فایده ی گاز اوزون چیست ؟ پ (مهم ترین پلیمر مصنوعی که کاربرد وسیعی در زندگی ما دارد چیست ؟ ت (دو مورد از معایب استفاده از پلاستیک را ذکر کنید. ث (چرا تخم مرغ در آب شور شناور می شود ؟	۰,۵ ۰,۵ ۰,۵ ۱ ۰,۵

۱	ج) دو مورد از کاربردهای سولفوریک اسید را بنویسید.													
۰.۵	چ) دو مورد از ویژگی های فلز مس را بنویسید.													
۰.۵	از میان گزینه ها ، بهترین پاسخ را انتخاب کنید. A عنصرهای اصلی سازنده ی پلاستیک کدامند؟ الف) اکسیژن و کربن ب) کربن و هیدروژن پ) نیتروژن و اکسیژن ت) گوگرد و اکسیژن	۳												
۰.۵	B مروارید و پوشش صدفی حلزون از ترکیب یونی تشکیل شده اند. الف) CaO ب) CaCO ₃ پ) MgO ت) MgCO ₃													
۰.۵	C کدام یک از مولکول های زیر را می توان در دسته ی درشت مولکول ها قرار داد؟ الف) سولفوریک اسید ب) سلولز پ) اوزون ت) کات کبود													
۰.۵	D در بین عناصر زیر کدام یک به عنوان فلز بیش ترین درصد را در بدن انسان دارد؟ الف) آهن ب) کربن پ) فسفر ت) کلسیم													
۱.۵	با استفاده از مدل اتمی بور نحوه ی تشکیل نمک لیتیم کلرید LiCl را بنویسید. ${}^3\text{Li}$, ${}^{17}\text{Cl}$	۴												
۱.۵	جدول زیر را کامل کنید.	۵												
۱.۵	<table><tr><th>محلول ماده</th><th>اتانول</th><th>نمک خوراکی</th><th>آب مقطر</th></tr><tr><td>رسانا</td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>نارسانا</td><td></td><td></td><td></td></tr></table>	محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر	رسانا				نارسانا				
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.	۶												
۱.۵	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.	۷												

--	--	--

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان:

ساعت امتحان: ۸:۰۰

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۱۱



دبیرستان دوره اول دخترانه

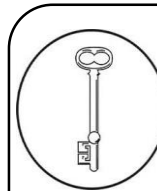
سال تحصیلی

امتحانات ترم: اول

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

شماره داوطلب:



نمره به عدد:		نمره به حروف:		نمره به عدد:		نمره به حروف:		محل مهر و امضاء مدیر:													
نام دبیر:		تاریخ و امضاء:		نام دبیر:		تاریخ و امضاء:															
ردیف	کلید سوالات								بارم												
	کلید شیمی نهم 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. سوال ۲ : الف) خنثی 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 . 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) سوال ۳ : A : ب B : ب C : ب D : کلسیم سوال ۴ : Li 2)1 -1 Li⁺ : 2 Cl 2)8)7 +1 Cl⁻ : 2)8 سوال ۵ : <table><tr><th>محلول ماده</th><th>اتانول</th><th>نمک خوراکی</th><th>آب مقطر</th></tr><tr><td>رسانا</td><td></td><td>*</td><td></td></tr><tr><td>نارسانا</td><td>*</td><td></td><td>*</td></tr></table> سوال ۶ : قانون پایستگی جرم 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. سوال ۷ : الف) آب آهک ب) کربن پ) فلوئورید								محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر	رسانا		*		نارسانا	*		*	
محلول ماده	اتانول	نمک خوراکی	آب مقطر																		
رسانا		*																			
نارسانا	*		*																		