

نام و نام خانوادگی: .....

مقطع و رشته: نهم

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

تعداد صفحه سؤال: ۳ صفحه

جمهوری اسلامی ایران

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

اداره آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران

دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب

آزمون ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۳-۱۴۰۲

نام درس: شیمی

نام دبیر: الهه مرزوق

تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۰۴

ساعت امتحان: ۸:۰۰

مدت امتحان: ۷۵ دقیقه

نمره به عدد:		نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره به حروف:
نام دبیر:		تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
محل مهر و امضاء مدیر				
ع.ب	سؤالات	ع.ب	ع.ب	ع.ب
۱	<p>جاهای خالی را با عبارات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) فرمول شیمیایی آمونیاک به صورت ..... است.</p> <p>ب) سدیم هیدروکسید از یون های ..... و ..... تشکیل شده است.</p> <p>ج) چگالی آب نمک نسبت به خالص ..... (کمتر-بیشتر) است.</p> <p>د) ..... را در رادیاتور خودرو می ریزند تا از یخ زدن آب در زمستان جلوگیری شود.</p> <p>ه) رنگ گاز کلر ..... است.</p>	۱	۱.۵	
۲	<p>مریم ظرفی برای نگهداری ماده ای لازم دارد. به نظر شما از بین مواد زیر مریم این ظرف را از چه ماده ای بسازد بهتر است؟ دلیل انتخاب خود را بنویسید.</p> <p>(مس، پتاسیم، منیزیم، روی)</p>	۲	۰.۵	
۳	<p>مفاهیم و عبارتهای زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف) بسپار:</p> <p>ب) آنیون:</p> <p>ج) پیوند اشتراکی (کووالانسی):</p> <p>د) قانون پایستگی جرم:</p>	۳	۲	
۴	<p>موارد درست را با (د) و موارد نادرست را با (ن) مشخص کنید.</p> <p>الف) فراوانترین نافلز در بدن انسان بعد از اکسیژن، نیتروژن است.</p> <p>ب) سدیم فلزی است که با آب واکنش نمی دهد.</p> <p>ج) فلوتور با گرفتن یک الکترون به آرایش آرگون می رسد.</p> <p>د) عناصر گروه دوم با از دست دادن دو الکترون به حالت پایدار می رسند.</p>	۴	۱	



۱	<p>نوع پیوند را در ترکیبات زیر مشخص کنید. (پیوند یونی یا اشتراکی)</p> <p>سديم فلوئوريد: گاز نيتروژن:</p> <p>آمونياک: منيزيم کلريد:</p>	۱۲
۱.۵	<p>نمک منيزيم اکسيد (MgO) را در نظر بگيريد. با رسم مدارهای الکترونی منيزيم و اکسيژن چگونگی تشکیل این ترکیب را توضیح دهید.</p>	۱۳
۱	<p>تعداد و نوع پیوند اشتراکی را در مولکولهای زیر به طور کامل مشخص کنید. (با رسم شکل)</p> <p>کربن دی اکسيد: متان:</p>	۱۴

جمع بارم : ۱۵ نمره  
پيروز و شاد باشيد

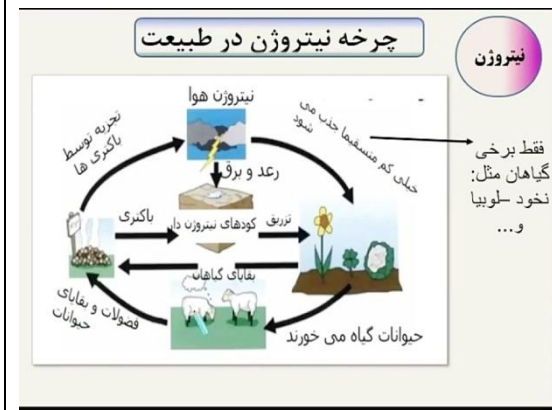


اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران  
**دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب**  
**کلید** سؤالات ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

نام درس: شیمی نهم  
 نام دبیر: الهه مرزوق  
 تاریخ امتحان:  
 ساعت امتحان:  
 مدت امتحان: ۷۵ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) $NH_3$ (ب) $OH^-$ ، $Na^+$ (ج) بیشتر (د) ضدیخ یا اتیلن گلیکول (ه) زرد (هر قسمت ۰,۲۵)	
۲	جنس مس چون نسبت به دیگر فلزات ذکر شده واکنش پذیری کمتری دارد. (۰,۵)	
۳	الف) بسیاری دسته‌ای از درشت مولکول‌ها هستند. هر بسپار از زنجیرهای بلندی تشکیل شده است که از اتصال تعداد زیادی مولکول کوچک به وجود آمده. ب) یون منفی را آنیون می‌گویند (ذره‌ای که الکترون گرفته و بار آن منفی شده است) ج) هرگاه دو نافلز در کنار هم قرار گیرند برای اینکه آرایش هشتایی آنها کامل شود (به حالت پایدار برسند) الکترون‌های خود را با هم به اشتراک می‌گذارند که به این پیوند، پیوند اشتراکی یا کووالانسی می‌گویند. د) این قانون بیان می‌کند که در یک واکنش شیمیایی همیشه مجموع جرم واکنش‌دهنده‌ها با مجموع جرم فراورده‌ها با هم برابر است. (هر قسمت ۰,۵ نمره)	
۴	الف) ن (ب) ن (ج) ن (د) د (هر کدام ۰,۲۵)	
۵	سدیم: گروه ۱ دوره ۳. در مدل بور مدار اول ۲ الکترون مدار دوم ۸ الکترون، مدار سوم یک الکترون. کربن: گروه ۴ دوره ۲. در مدل بور مدار اول ۲ الکترون، مدار دوم ۴ الکترون (هر قسمت ۰,۲۵ نمره)	
۶	کلسیم اکسید در آب (۰,۲۵) چون ترکیب یونی است و با حل شدن در آب یون‌ها در آب پخش شده و این ذره‌ها می‌توانند در محلول حرکت کنند و سبب برقراری جریان الکتریکی شوند. (۰,۲۵)	
۷	چون عناصر گروه ۸ در لایه آخر خود تعداد الکترون‌های کاملی دارند (ظرفیت لایه آخر پر است) بنابراین تمایلی به شرکت در واکنش‌ها ندارند. (۰,۵)	
۸	الف) منیزیم (ب) منیزیم (۰,۲۵) چون واکنش پذیری منیزیم نسبت به بقیه عناصر ذکر شده بیشتر است و سریعتر می‌تواند جایگزین مس در محلول کاتکبود شود. (۰,۵)	
۹	مولکول اکسیژن دو اتمی است بنابراین ۱۲ مولکول، ۲۴ اتم دارد. اوزون سه اتمی است بنابراین با ۲۴ اتم می‌توان حداکثر ۸ مولکول اوزون درست کرد. (۰,۵)	

رسم درست پارامترهای شکل (۵, ۰) توضیحات درست مربوط به چرخه (۱ نمره)



۱۰

الف) مولکولی ب) مولکولی ج) مولکولی د) یونی (هر کدام ۰,۲۵ نمره)

۱۱

الف) یونی ب) اشتراکی ج) اشتراکی د) یونی

۱۲

منیزیم عدد اتمی ۱۲ و اکسیژن عدد اتمی ۸ دارد بنابراین منیزیم با دادن دو الکترون لایه آخر خود و اکسیژن با گرفتن این دو الکترون، هر دو به آرایش هشتایی می‌رسند. رسم درست آرایش بور و تعداد الکترون‌ها و مشخص کردن جابه‌جایی یک الکترون (۵, ۱)

۱۳

کربن دی‌اکسید دو پیوند دوگانه، متان چهار پیوند یگانه (رسم و تشخیص درست پیوند برای هر قسمت ۵, ۰ نمره)

۱۴