

نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: هشتم
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
 آزمون میان ترم نوبت دوم سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی
 نام دبیر: صدف شفایی
 تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۱/۲۲
 ساعت امتحان: ۱۴:۳۰ صبح/عصر
 مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

نام مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره به حروف:
	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
نام	سوالات			
۱	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید</p> <p>الف) در یک کاتیون تعداد الکترون ها از تعداد پروتون ها و در یک آنیون تعداد الکترون ها از تعداد پروتون هاست.</p> <p>ب) ذخایر نفت و گاز در بین سنگ های یافت می شود.</p> <p>ج) بهترین نوع کانی جواهر پر ارزش در کشور ما است.</p> <p>د) جرم پروتون جرم الکترون می باشد.</p> <p>ه) کانی در پودر بچه و کانی در تهیه گچ استفاده می شود.</p> <p>ن) در اتم خنثی تعداد پروتون های هر اتم مساوی تعداد همان اتم می باشد.</p> <p>ی) در اثر وارد شدن ضربه به کانی کوارتز ایجاد می شود و به همین دلیل از آن در ساخت استفاده می شود.</p>			
۲	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید؟</p> <p>الف) از سنگ های دگرگونی به علت زیبایی و استحکام زیاد در مجسمه سازی و نمای ساختمان استفاده می شود.</p> <p>ب) عامل فشار و لایه به لایه بودن آنها در دگرگونی سنگ ها نقش دارد.</p> <p>ج) سنگ های رسوبی طی مدت زمان نسبتاً طولانی تحت تاثیر فشار و گرما و محلول های داغ ایجاد می شوند.</p> <p>د) برای تهیه آجر ابتدا خاک رس و آهک را با هم مخلوط می کنیم.</p>			
۰/۷۵	<p>کدام عبارت در مورد یون ها صحیح نمی باشد ؟ و صحیح آن را بنویسید.</p> <p>الف) به ذره بار دار یون گفته می شود.</p> <p>ب) اتم ها فقط در صورتی که الکترون بگیرد تبدیل به یون می شود.</p> <p>ج) در صورتی که اتم تبدیل به یون شود عدد جرمی و عدد اتمی آنها تغییر نمی کند.</p> <p>د) تعداد پروتون های اتم ها هنگامی که تبدیل به یون می شوند تغییر نمی کند.</p>			
۰/۵	<p>کانی اولین بار در ایران کشف شد.</p> <p>الف) بیرونیت ب) آویسنیت ج) ایرانیت د) مسکویت</p>			
۰/۷۵	<p>اتم X و یون X^{-} در کدام دو مورد یکسانند؟</p> <p>الف) تعداد پروتون - تعداد الکترون</p> <p>ب) عدد اتمی - عدد جرمی</p> <p>ج) عدد اتمی - بار الکتریکی</p> <p>د) تعداد نوترون - تعداد الکترون</p>			
۰/۵	<p>دو ایزوتوپ در کدام مورد یکسان است ؟</p> <p>الف) جرم ب) عدد جرمی ج) عدد اتمی د) تعداد نوترون ها</p>			
۰/۷۵	<p>نمک خوراکی جامد سفید رنگی که ترکیبی از عنصر که و به صورت جامد فلزی نقره ای رنگ و عنصر که به صورت می باشد تشکیل شده اند.</p> <p>الف) سدیم - کلر - جامد ب) $Cl - Na$ - گازی ج) منیزیم - هیدروژن - جامد د) $Na - Cl$ - جامد</p>			

۰/۵	۸	کدام دو ذره زیر ایزوتوپ هستند؟ الف) 3_1H 4_2He (ب) 3_2He 4_2He (ج) 3_1H 3_2He (د) $^{78}_{34}Se$ $^{78}_{36}Kr$								
۰/۵	۹	کدام کانی سیلیکاتی می باشد؟ الف) هالیت (ب) مسکویت (ج) میکا (د) فیروزه								
۰/۵	۱۰	کدام سنگ ریز بلور هستند؟ الف) آذرین درونی (ب) رسوبی (ج) آذرین بیرونی (د) دگرگونی								
۰/۵	۱۱	اتم Na و یون Na^+ در کدام مورد با هم تفاوت دارند؟ الف) تعداد الکترون (ب) تعداد پروتون (ج) تعداد نوترون (د) عدد جرمی								
۰/۵	۱۲	کدام سنگ در اثر دگرگونی به سنگ مرمر تبدیل می شود؟ الف) گرانیت (ب) آهک (ج) بازالت (د) گابرو								
۱	۱۳	با توجه به جدول زیر مقادیر عدد اتمی و عدد جرمی اتم X به ترتیب کدام اند؟ <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>عدد اتمی</th> <th>عدد جرمی</th> <th>تعداد الکترون</th> <th>تعداد نوترون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>؟</td> <td>؟</td> <td>۳۳</td> <td>۴۵</td> </tr> </tbody> </table>	عدد اتمی	عدد جرمی	تعداد الکترون	تعداد نوترون	؟	؟	۳۳	۴۵
عدد اتمی	عدد جرمی	تعداد الکترون	تعداد نوترون							
؟	؟	۳۳	۴۵							
۰/۵	۱۴	کدام عناصر از سنگ های رسوبی استخراج می شود؟ الف) آهن - مس (ب) مس - آلومینیوم (ج) آهن - آلومینیوم (د) مس - روی								
۰/۷۵	۱۵	تعداد الکترون یون این عنصر $^{56}_{26}Fe^{+2}$ چند است؟ الف) ۲۶ (ب) ۲۸ (ج) ۲۴ (د) ۵۶								
۲	۱۶	علت تشکیل یون در اتم ها چیست؟ چند نوع یون داریم؟								
۲	۱۷	۲ مورد از روش های تشکیل سنگ های رسوبی را بنویسید؟ با ذکر مثال								
۱	۱۸	سنگ های آذرین و دگرگونی را با هم مقایسه کنید؟								



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
 دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
کلید سؤالات میان ترم نوبت دوم سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی هشتم

نام دبیر: صدف شفایی

تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۱/۲۱

ساعت امتحان: ۱۴:۳۰ صبح / عصر

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) کمتر - بیشتر ب) رسوبی ج) فیروزه د) بیشتر ه) تالک - ژپس ن) تعدا الکترون ها ی) اختلاف پتانسیل الکتریکی - ساعت بدون باتری	
۲	الف) درست ب) غلط ج) غلط د) غلط	
۳	ب	
۴	ج	
۵	ب	
۶	ج	
۷	ب	
۸	ب	
۹	ب	
۱۰	ج	
۱۱	الف	
۱۲	ب	
۱۳	۳۳-۷۸	
۱۴	ج	
۱۵	ج	
۱۶	رسیدن به حالت هشت تایی (مانند گازهای نجیب) در لایه آخر ۸ الکترون داشته باشند و یا مثل هلیم یک لایه و در آن ۲ تا الکترون داشته باشند.	
۱۷	اجماع بقایای جانداران در حوضه های رسوبی مانند زغال سنگ تبخیر آب دریاچه های گرم و م عمق مانند سنگ گچ و نمک	
۱۸	آذرین: از سرد شدن و انجماد مواد مذاب دگرگونی: در اثر حرارت و فشار از سنگ های دیگر	
جمع بارم: ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح: صدف شفایی
		امضاء: