

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 ۶ تهران
 دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
 آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی
 نام دبیر: سمیه نصری
 تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
 ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح
 مدت امتحان: ۷۵ دقیقه

محل مهر و امضا: مدیر	نمره به عدد:	نمره به حروف:												
	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:												
نام دبیر:	تاریخ و امضا:	نام دبیر:												
تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:												
۲/۵	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید :</p> <p>۱- مخلوط آب و شکر یک مخلوط و مخلوط آب و ماسه یک مخلوط است .</p> <p>۲- موادی که از دو یا چند نوع ماده تشکیل شده باشند ، مواد می نامند.</p> <p>۳- اسید ها دارای PH از هفت و باز ها دارای PH از هفت هستند.</p> <p>۴- زنگ زدن آهن یک تغییر است.</p> <p>۵- سوختن یک نوع تغییر است که موجب تولید و می شود.</p> <p>۶- حل شدن قرص جوشان در آب باعث کاهش دمای آب می شود در نتیجه یک واکنش است.</p>													
۱	<p>کدام یک از مواد زیر خالص و کدام یک مخلوط اند؟</p> <p>طلا : شربت معده : آهن: شیر :</p>													
۱	<p>کدام یک از مخلوط های زیر همگن و کدام یک ناهمگن هستند :</p> <p>شربت خاکشیر : سکه : هوا : آب و الکل :</p>													
۰/۵	<p>آلیاژ را تعریف کنید و یک مثال برای آن بزنید:</p>													
۱/۵	<p>جدول زیر را کامل کنید :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام ماده</th> <th>حالت فیزیکی محلول</th> <th>حالت فیزیکی حل شونده</th> <th>حالت فیزیکی حلال</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>بادکنک پر از هوا</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>نوشابه گاز دار</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>		نام ماده	حالت فیزیکی محلول	حالت فیزیکی حل شونده	حالت فیزیکی حلال	بادکنک پر از هوا				نوشابه گاز دار			
نام ماده	حالت فیزیکی محلول	حالت فیزیکی حل شونده	حالت فیزیکی حلال											
بادکنک پر از هوا														
نوشابه گاز دار														
۱	<p>تاثیر دما در حل شوندگی مواد زیر در آب را بنویسید : و برای هر کدام به صورت تقریبی نمودار دما انحلال پذیری رسم کنید :</p> <p>گاز اکسیژن : پتاسیم نترات :</p>													

۱	کدام یک از تغییرات زیر شیمیایی و کدام یک فیزیکی است ؟ فاسد شدن شیر : شکستن شیشه : یخ زدن آب : پوسیده شدن کاغذ :	۷
۱	تغییرات شیمیایی زیر مفید اند یا مضر ؟ پختن غذا : آتش سوزی جنگل ها: زنگ زدن آهن : درست کردن ماست از شیر :	۸
۱	فراورده های حاصل از سوختن شمع را بنویسید :	۹
۰/۵	اگر در فرایند سوختن اکسیژن کافی وجود نداشته باشد ، چه اتفاقی می افتد ؟	۱۰
۰/۷۵	سه ضلع مثلث آتش را نام ببرید :	۱۱
۰/۷۵	برای جداسازی هر کدام از مخلوط های زیر چه روشی پیشنهاد می کنید : ۱- آب و الکل : ۲- آب و روغن : ۳- چربی از شیر :	۱۲
۱	اگر بدانیم که در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد حداکثر مقدار نمکی که در ۱۰۰ گرم آب حل می شود ، ۳۸ گرم است. آن گاه بگویید در ۴۰ گرم آب در همین دما چند گرم نمک می توانیم حل کنیم ؟	۱۳
۱	اگر دو شمع هم اندازه و روشن در اختیار داشته باشیم ، روی شمع اولی بشری به حجم ۱۰۰ میلی لیتر و روی شمع دومی بشری به حجم ۲۰۰ میلی لیتر بر گردانیم. کدام شمع زودتر خاموش می شود ؟ چرا ؟	۱۴
۰/۵	اجزای اصلی تشکیل دهنده هوا را نام ببرید:	۱۵

جمع بارم : ۱۵ نمره



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۶ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۰

نام درس: شیمی هشتم
نام دبیر: سمیه نصری
تاریخ امتحان: ۱۳/۱۰/۱۴۰۰
ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح
مدت امتحان: ۷۵ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر		
۱	۱- همگن / ناهمگن / ۲- مخلوط / ۳- کمتر از / بیشتر / ۴- شیمیایی / ۵- شیمیایی / نور و گرما / ۶- گرماگیر / ۷- حلال و حل شونده			
۲	طلا: خالص / شربت معده: مخلوط / آهن: خالص / شیر: مخلوط			
۳	شربت خاکشیر: ناهمگن / سکه: همگن / هوا: همگن / آب و الکل: همگن			
۴	به مخلوط همگن جامد در جامد آلیاژ می گویند. مثل سکه			
۵	نام ماده	حالت فیزیکی محلول	حالت فیزیکی حل شونده	حالت فیزیکی حلال
	بادکنک پر از هوا	گاز	گاز	گاز
	نوشابه گاز دار	مایع	گاز	مایع
۶	گاز اکسیژن: با افزایش دما انحلال پذیری آن کاهش می یابد. پتاسیم نترات: با افزایش دما انحلال پذیری آن افزایش می یابد.			
۷	فاسد شدن شیر: شیمیایی / یخ زدن آب: فیزیکی / شکستن شیشه: شیمیایی / پوسیده شدن کاغذ: شیمیایی			
۸	پختن غذا: مفید / آتش سوزی جنگل ها: مضر / زندگی زدن آهن: مضر / درست کردن ماست از شیر: مفید			
۹	نور و گرما / بخار آب / کربن دی اکسید			
۱۰	علاوه بر نور و گرما و بخار آب و کربن دی اکسید گاز سمی و بی رنگ و بی بو و خطرناک کربن مونو کسید تولید می شود.			
۱۱	مواد سوختنی / گرما / اکسیژن			
۱۲	۱- تقطیر / ۲- قیف جدا کننده / ۳- سانتریفیوژ			
۱۳	$\frac{38}{100} = \frac{X}{40} \rightarrow X = \frac{40 \times 38}{100} = 15.2 \text{ g}$			
۱۴	شمعی که بشر ۱۰۰ میلی لیتری روی آن قرار دارد. زیرا اکسیژن داخل بشر زودتر تمام می شود.			
۱۵	اکسیژن ۲۱ درصد / نیتروژن ۷۹ درصد			
جمع بارم: ۱۵ نمره	نام و نام خانوادگی مصحح:	امضاء:		