

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 اول سال تحصیلی ۱۴۰۴ - ۱۴۰۳

 www.saravedanesh.com

 ۰۲۱-۲۹۳۶

نام درس: شیمی

نام دبیر: فوژان برومند

تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۸/۲۰

ساعت امتحان: ۰۸ : ۰۰ صبح / عصر

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

محل مهر و امضاء مدیر		نمره به عدد: نمره به حروف:		نمره به عدد: نمره به حروف:	
		نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:	نمره به حروف:
		نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات
۱	جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.	۱	گزینه ی صحیح را انتخاب کنید.	۱	مفاهیم زیر را تعریف کنید.
۲	الف) به موادی که از دو یا چند نوع ماده تشکیل شده باشند، مواد ناخالص یا می گویند. ب) سوختن تغییری است که با تولید و همراه است.	۲	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. الف) زنگ زدن آهن نوعی تغییر شیمیایی است. ب) هوا، مخلوطی ناهمگن به حساب می آید. پ) برای جداسازی آب و نمک از قیف جداکننده استفاده می شود. ت) در تغییرات فیزیکی، رسوب تشکیل می شود.	۲	الف) سوسپانسیون (تعلیق): ب) محلول سیر شده : پ) کاتالیزگر : ت) فراورده :
۲	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. الف) زنگ زدن آهن نوعی تغییر شیمیایی است. ب) هوا، مخلوطی ناهمگن به حساب می آید. پ) برای جداسازی آب و نمک از قیف جداکننده استفاده می شود. ت) در تغییرات فیزیکی، رسوب تشکیل می شود.	۳	گزینه ی صحیح را انتخاب کنید. الف) در کدام مورد، انحلال پذیری ماده با افزایش دما، کاهش می یابد ؟ (۱) نمک (۲) الکل (۳) شکر (۴) اکسیژن ب) حالت فیزیکی کدام مخلوط، با بقیه متفاوت است ؟ (۱) آجیل (۲) هوا (۳) سکه طلا (۴) سالاد پ) کدام مورد تغییر فیزیکی نیست ؟ (۱) خرد شدن کاغذ (۲) جوشیدن آب (۳) ترش شدن شیر (۴) شکستن شیشه ت) انحلال پذیری نمک در دمای ۲۰ درجه، در ۱۵۰ گرم آب، چند گرم می باشد ؟ (۱) ۳۸ گرم (۲) ۱۹ گرم (۳) ۷۶ گرم (۴) ۵۷ گرم	۴	۲

۳	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="209 159 1437 535"> <tr> <td>نام محلول</td> <td>سکه طلا</td> <td>نوشابه</td> <td>آب نمک</td> <td>کپسول هوا</td> </tr> <tr> <td>حالت فیزیکی</td> <td>جامد در جامد</td> <td>(ب)</td> <td>جامد در مایع</td> <td>(ث)</td> </tr> <tr> <td>حلال</td> <td>(الف)</td> <td>آب</td> <td>آب</td> <td>(ج)</td> </tr> <tr> <td>حل شونده</td> <td>فلز طلا</td> <td>(پ)</td> <td>(ت)</td> <td>گاز اکسیژن</td> </tr> </table>	نام محلول	سکه طلا	نوشابه	آب نمک	کپسول هوا	حالت فیزیکی	جامد در جامد	(ب)	جامد در مایع	(ث)	حلال	(الف)	آب	آب	(ج)	حل شونده	فلز طلا	(پ)	(ت)	گاز اکسیژن
نام محلول	سکه طلا	نوشابه	آب نمک	کپسول هوا																	
حالت فیزیکی	جامد در جامد	(ب)	جامد در مایع	(ث)																	
حلال	(الف)	آب	آب	(ج)																	
حل شونده	فلز طلا	(پ)	(ت)	گاز اکسیژن																	
۲	<p>۶ هر یک از مخلوط های زیر، به چه روشی جداسازی می شوند ؟ الف) آب و ماسه : ب) آب و روغن : پ) دانه های گندم از اجزای دیگر : ت) چربی از شیر :</p>																				
۱/۵	<p>۷ سه نمونه سوسپانسیون نام ببرید.</p>																				
۱	<p>۸ دو تفاوت بین اسیدها و بازها را بنویسید.</p>																				
۱/۵	<p>۹ اجزای مثلث آتش را نام ببرید.</p>																				
۲	<p>۱۰ واکنش سوختن شمع را بنویسید و واکنش دهنده ها و فراورده های آن را مشخص کنید.</p>																				
۲	<p>۱۱ الف) در اثر سوختن چوب و گاز در فضای بسته، چه گازی تولید می شود ؟ ب) سه ویژگی این گاز را بنویسید.</p>																				
۱	<p>۱۲ چگونه می توان به کمک تیغه ی مسی و تیغه ی آهنی، انرژی تولید کرد؟ توضیح دهید.</p>																				
صفحه ۲ از ۲																					



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 آزمون میان ترم اول سال تمصیلی ۱۴۰۴-۱۴۰۳



www.sarayedanesh.com

۰۲۱-۲۹۳۶

نام درس: شیمی هشتم

نام دبیر: فوژان برومند

تاریخ امتحان: ۱۴۰۳/۰۸/۲۰

ساعت امتحان: ۰۸:۰۰ صبح/ عصر

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) مخلوط ب) شیمیایی - نور - گرما	هر مورد ۰/۵ نمره
۲	الف) درست ب) نادرست	هر مورد ۰/۲۵ نمره
۳	الف) گزینه ۴ ب) گزینه ۲ پ) گزینه ۳ ت) گزینه ۴	هر مورد ۰/۲۵ نمره
۴	الف) مخلوط ناهمگن جامد در مایع که ذرات جامد در مایع معلق هستند و پس از مدتی ته نشین می شوند. ب) محلولی که به اندازه ی نیاز حل شونده دارد و اگر بیشتر حل شونده اضافه کنیم حل نمی شود. پ) ماده ای که در واکنش شیمیایی شرکت می کند و خودش تغییر نمی کند اما به انجام واکنش سرعت می بخشد. ت) به موادی که طی یک واکنش شیمیایی تولید می شوند گفته می شود.	هر مورد ۰/۵ نمره
۵	الف) فلز مس ب) گاز در مایع پ) گاز کربن دی اکسید ت) نمک ث) گاز در گاز ج) گاز نیتروژن	هر مورد ۰/۵ نمره
۶	الف) صافی ب) قیف جداکننده پ) گمباین ت) سانتریفیوژ (گریزانه)	هر مورد ۰/۵ نمره
۷	دوغ - شربت خاکشیر - شربت آنتی بیوتیک (موارد دیگر نیز صحیح است)	هر مورد ۰/۵ نمره
۸	اسیدها معمولا ترش مزه هستند ولی بازها معمولاً تلخ مزه اسیدها PH کمتر از ۷ دارند ولی بازها PH بیشتر از ۷ (موارد دیگر نیز صحیح است)	هر مورد ۰/۵ نمره
۹	گرما - اکسیژن - ماده ی سوختنی	هر مورد ۰/۵ نمره
۱۰	گرما و نور + بخار آب + گاز کربن دی اکسید → گرما گاز اکسیژن + شمع (هیدروکربن)	واکنش دهنده : شمع و اکسیژن فراورده : کربن دی اکسید و بخار آب هر مورد ۰/۲۵ نمره
۱۱	الف) کربن مونواکسید ۰/۵ نمره ب) بی رنگ - بی بو - بسیار سمی و کشنده	هر مورد ۰/۵ نمره
۱۲	با قرار دادن تیغه های مس و آهن در لیمو ترش، به صورت غیرمستقیم بین آن ها تبادل انرژی صورت می گیرد و انرژی شیمیایی به انرژی الکتریکی تبدیل می شود. در واقع مثل باتری عمل می کنند.	
جمع بارم : ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : فوژان برومند
		امضاء: