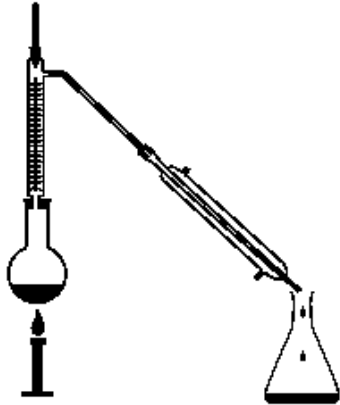
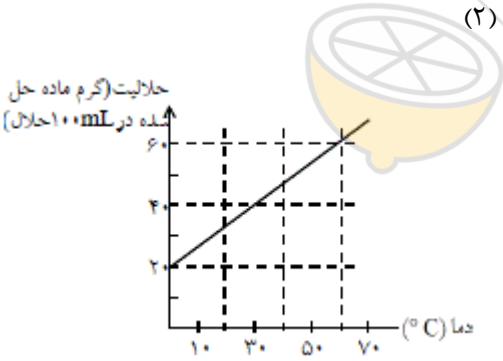


نام و نام خانوادگی: .....  
 مقطع و رشته: هشتم (گروه ۱)  
 نام پدر: .....  
 شماره داوطلب: .....  
 تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران  
 اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۲ تهران  
 دبیرستان غیردولتی پسرانه سرای دانش واحد مرزداران  
 آزمون نهمسال اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس : شیمی / زمین شناسی  
 نام دبیر: علی رحمانی  
 تاریخ امتحان: ۱۰ / ۱۰ / ۱۳۹۹  
 ساعت امتحان: ۱۰ : ۰۰ صبح / عصر  
 مدت امتحان : ۸۰ دقیقه

ردیف	سوالات	نوع
۲	<p>جاهای خالی را با عبارت مناسب پر کنید.</p> <p>(۱) آب مقطر یک ماده ..... (خالص / ناخالص) است.</p> <p>(۲) از سانتریفیوژ برای جداسازی مخلوط های ناهمگن ..... استفاده می شود.</p> <p>(۳) افزودن نمک به آب در حال جوشیدن منجر به انجام یک تغییر ..... می شود.</p> <p>(۴) کاهش سایز ماده سوختنی منجر به ..... سرعت سوختن می شود.</p>	الف
۲	<p>گزینه صحیح را انتخاب نمایید.</p> <p>(۵) با کاهش دما، میزان انحلال پذیری کدام یک از مواد زیر کمتر می شود؟</p> <p>الف- هلیوم                      ب- روغن                      ج- قند                      د- هیدروژن</p> <p>(۶) کدام یک از نیازمندی های ایجاد یک شعله نیست؟</p> <p>الف- ماده سوختنی                      ب- کاتالیزگر                      ج- گرما                      د- اکسیژن</p> <p>(۷) کدام گزینه بیانگر یک مخلوط نیست؟</p> <p>الف- آلیاژ                      ب- کربن دی اکسید                      ج- خاک                      د- نوشابه</p> <p>(۸) در صورت کمبود اکسیژن کدام یک از فرآورده های سوختن نخواهد بود؟</p> <p>الف- گرما                      ب- CO                      ج- بخار آب                      د- گاز هیدروژن</p>	ب
۱	<p>صحیح یا غلط بودن عبارات زیر را با ذکر دلیل مشخص نمایید.</p> <p>(۹) در یک تغییر فیزیکی نوع و تعداد عناصر تغییر می کند.</p> <p>(۱۰) با کاهش اندازه یک لیوان حاوی یک شمع در حال سوختن مدت زمان روشن ماندن شعله فرقی نخواهد کرد.</p>	پ
۱	<p>گزاره های ستون های چپ و راست را به درستی به یکدیگر وصل نمایید. (در ستون سمت چپ دو عبارت اضافی است)</p> <p>(۱۱) عطر                      افزایش سرعت واکنش</p> <p>(۱۲) نوشابه                      ناهمگن</p> <p>(۱۳) کاتالیزگر                      گاز در مایع</p> <p>مایع در گاز</p> <p>افزایش مقاومت ماده</p>	ت

ردیف	ادامه ی سؤالات	نوع
۱/۵	<p>۱۴) با توجه به شکل زیر به سؤالات زیر پاسخ دهید.</p>  <p>الف- نام دستگاه چیست؟</p> <p>ب- به چه منظور از آن استفاده می شود؟</p> <p>ج- اساس کار آن چیست؟</p>	ث
۲	<p>به سؤالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>۱۵) مهم ترین ویژگی سوسپانسیون ها چیست؟</p> <p>۱۶) اساس جداسازی مخلوط ها توسط دستگاه قیف جدا کننده بر مبنای چیست؟</p> <p>۱۷) روش های ایجاد گرمای لازم برای سوختن را نام ببرید.</p> <p>۱۸) واکنش تامین انرژی لازم بدن را بنویسد.</p>	ج
۵/۵	<p>سؤالات زیر را کامل تشریح کنید.</p> <p>۱۹) اگر شکر و نمک را در آب با یکدیگر مخلوط کنیم آیا مخلوط حاصل یکنواخت خواهد بود؟ چرا؟ (۱)</p> <p>۲۰) محلول اشباع را تعریف نموده و بنویسید آیا امکان ساخت مخلوطی اشباع با آب و مقدار زیادی الکل طبی وجود دارد؟ (۱)</p> <p>۲۱) نمودار انحلال پذیری زیر را در نظر بگیرید و به سؤالات زیر پاسخ دهید: (۲)</p>  <p>الف- بیشترین مقدار نمک حل شده در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد چند گرم است؟ (نوشتن راه حل الزامی است و پاسخ صرفاً از روی نمودار و به صورت تقریبی قابل قبول نیست).</p> <p>معادله خط: <math>y = \frac{2}{3}x + 20</math></p> <p>ب- با سرد کردن این نمک از ۵۰ درجه سانتی گراد تا ۳۰ درجه سانتی گراد چه مقداری از این نمک رسوب می کند؟</p> <p>۲۲) سلول شیمیایی چیست و در آن چه تغییری رخ می دهد؟ چگونه در منزل می توانیم یک سلول شیمیایی بسازیم؟ (۱/۵)</p> <p>موفق باشید - (همانی)</p>	ج



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
 اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۲ تهران  
 دبیرستان غیر دولتی پسرانه سرای دانش واحد مرزداران  
**کلید** سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی/زمین شناسی  
 نام دبیر: علی رحمانی  
 تاریخ امتحان: ۱۰/۱۰/۱۳۹۹  
 ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح/عصر  
 مدت امتحان: ۸۰ دقیقه

راهنمای تصحیح

محل مهر یا امضاء مدیر

ردیف

(الف) ۱- خالص ۲- جامد دریا ۳- جنبشی ۴- انزاس

(ب) ۵- صند ۶- دانه لیز ۷- بر روی الیه ۸- گاز هیدروژن

(ج) ۹- نخ - درید - تکثیر جنبشی نوع، مقدار عناصر تکثیر شده  
 ۱۰- نخ - با کاهش انرژی لیزر، مینا الیه در دسترس، کاهش یافته و در زمان سوخت (درین حالت) سطح کمتر شود.

(د) ۱۱- جامع دریا ۱۲- ناز دریا ۱۳- انزاس سرد دریا

(ه) ۱۴- الف) دستله تبدیل  
 ب) برای جلوگیری از طغیان دریا  
 ج) کیه از زمین تا جاز مخلوط با جاز آن برای سیارات تنه  
 صورت گرفته که برای جاز مخلوط های لغز طبع دریا از آن استفاده  
 هرگز به این ترتیب که مراد با تنه جاز سیارات مکرر در اجسام  
 تکثیر رسین جاز می شود.

(ح) ۱۵- جنبشی به صورت جاز ۱۶- سیارات صورت جاز

۱۷- ۱- سله ۲- اهلان ۳- جاز انزاس

۱۸- انزاس +  $\text{H}_2\text{O}_{(g)}$  +  $\text{CO}_2_{(g)}$  → کلوئید + اکسید

ج) ۱۹- بیل - زیرا مسئول های شرکت دستوراتی دادند که در این مورد

های را حل می کنند.

۲۰- به محلول که در بنای صنعتی دیگر توانایی حل کردن حل کننده را در خود ندارد

با سه اصل است که می باشد. - خیر چرا که این ماده را به هم می آمیزیم

حل می کنند و از این جهت مقدار کمتری از آنها جای حل در حل کننده را می گیرند.

۲۱- می دانیم در ۳۰ و ۴۰ تنگ در ۱۰۰۰ میلی لیتر

از آن جا که این ماده ای غنی است در اصل حل کننده را می گیریم :

$$y = \frac{2}{3}x + 20$$

ماده است جای حل در ۱۰۰۰ میلی لیتر را می گیریم.

$$\frac{2}{3}(1000) + 20 = 666,67 \quad \text{الف)}$$

$$\text{ب) } 1000 - 666,67 = 333,33$$

۲۲- سلول بیایه انرژی است که باعث ذخیره انرژی بیایه می شود

به جهت انرژی انرژی می شود. ماده است در طول زمان هم جنس را در درجه

(محلول است/ هاری است) فرار دارد و آن ها را به وسیله یک سیم به هم وصل می کنیم.

امضاء:

نام و نام خانوادگی مصحح : علی رحمانی

جمع بارم : ۱۵ نمره