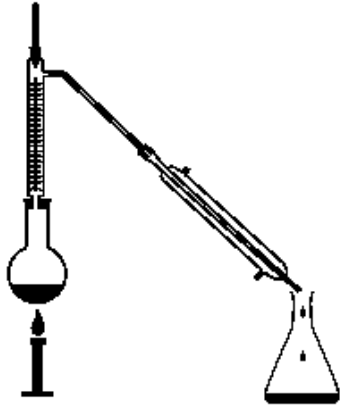
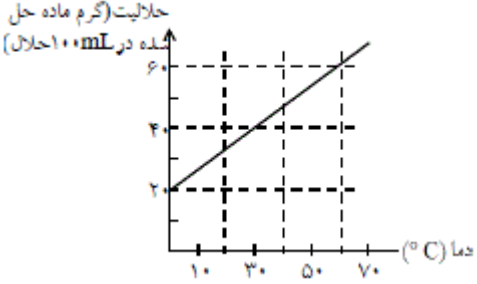


نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: هشتم (گروه ۱)
 نام پدر:
 شماره داوطلب:
 تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

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: $y = \frac{2}{3}x + 20$</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- فیزیکی ۴- افزایش

ب) ۵- صند ۶- دانه لیز ۷- پرتوی الیه ۸- گاز هیدروژن

ج) ۹- نخ - درید - فیزیکی - نوع - مقدار - عناصر - فیزیکی - نسبی

۱۰- نخ - با کاهش اندازه لیوان - منبر الیه در سبزه ها - کاهش یافته و در زمان سوختن (در زمین ماندن) شمع کمتر می شود.

د) ۱۱- جامد دریا ۱۲- گاز دریا ۱۳- افزایش سرد دریا

ه) ۱۴- الف) دستمال سفید ب) جامد مخلوط جامد دریا

ج) کپه از زمین جامد جامد مخلوط جامد جامد از آن به اساسی به اشکال تنه

صفت است که برای جامد جامد مخلوط جامد جامد از آن استقامت

مردم به این ترتیب که مراد با تنه جهت های متفاوت می شود که جامد جامد

تفسیر رسوب جامد جامد

ح) ۱۵- شیمی به هم دریا ۱۶- شفت سرد دریا جامد

۱۷- ۱- سولف ۲- اهلان ۳- جامد آتشفشان



(ج) ۱۹- بیل - زیرا سوئول های سدر تک در صورت دلا دلتوا در سوئول

های آب حل می شود.

۲۰- به محلول که در سالی صفت دین سوئالی حل می شود حل می شود و در صورت

با سه را محلول استیج می شود. - خیر چرا که این آب به هم می آمیزد
حل می شود و در سالی صفت دین سوئالی حل می شود و در صورت

۲۱- می دانیم در ۳۰ و ۴۰ تک در ۱۰۰۰ آب حل می شود

از آن جا که رابطه ای خطی بین دما و انحلال پذیری داریم :

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

مافیات جای ۳۰ دمای ۱۰۰ را قرار می دهیم .

$$g \text{ و } 53,3 = \frac{2}{3}(100) + 20 \quad \text{الف)}$$

$$\text{ب) } 13,3 \text{ و } 4 = 53,3 - 40$$

۲۲- سلول بیابایی انرژی است به باعث در اثر بیابایی سرد

به جهت انرژی است که در اثر دما هم جنبش را در در لیزر

(محلول استیج هاری) قرار داده آن ها را به رسیده سیم به هم وصل کنیم.

امضاء:

نام و نام خانوادگی مصحح : علی رحمانی

جمع بارم : ۱۵ نمره