
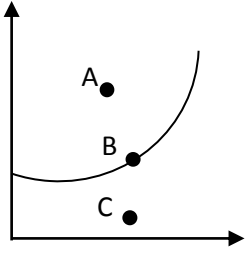
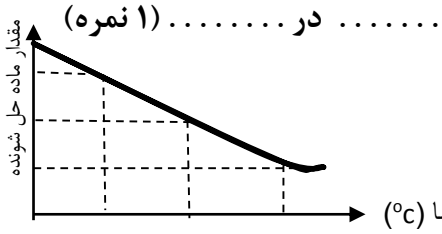


وقت آزمون: ۷۰ دقیقه	 وزارت آموزش و پرورش اداره کل آموزش و پرورش کردستان مدیریت آموزش و پرورش سنندج ناحیه ۲ نوبت اول - دی ماه ۹۷	پایه: هشتم	سوالات درس: شیمی
ساعت برگزاری: ۸:۳۰ صبح		شماره:	نام و نام خانوادگی:
تاریخ امتحان: ۱۳۹۷/۱۰/۴		کلاس:	نام پدر:
تعداد سوال: ۱۱ سوال		دبیرستان فرزنانگان (دوره اول)	

نام و نام خانوادگی دبیر و امضا: نمره با عدد: نمره با حروف: نمره پس از تجدید نظر:

نمره	سوال	ردیف												
۱	<p>گزینه صحیح را انتخاب کنید .</p> <p>A) هر قدر pH یک محلول از ۷ بوده و به صفر نزدیک شوند میزان بودن آن بیش تر است .</p> <p>الف) بیش تر - اسیدی <input type="checkbox"/> ب) بیش تر - بازی <input type="checkbox"/></p> <p>ج) کم تر - بازی <input type="checkbox"/> د) کم تر - اسیدی <input type="checkbox"/></p> <p>B) با توجه به شکل روبه رو نقاط A, C, B به ترتیب وضعیت محلول را به کدام صورت در دمای t نشان می دهد؟</p>  <p>الف) سیر شده - سیر نشده - فرا سیر شده <input type="checkbox"/></p> <p>ب) سیر نشده - فرا سیر شده - سیر شده <input type="checkbox"/></p> <p>ج) سیر نشده - سیر شده - فرا سیر شده <input type="checkbox"/></p> <p>د) سیر شده - فرا سیر شده - سیر نشده <input type="checkbox"/></p> <p>C) در محلولی مانند هوا ، حلال کدام است ؟</p> <p>الف) بخار آب <input type="checkbox"/> ب) کربن دی اکسید <input type="checkbox"/> ج) نیتروژن <input type="checkbox"/> د) اکسیژن <input type="checkbox"/></p> <p>D) کدام مدل اتمی به مدل منظومه شمسی معروف است ؟</p> <p>الف) مدل بور <input type="checkbox"/> ب) مدل دالتون <input type="checkbox"/> ج) مدل رادرفورد <input type="checkbox"/> د) مدل دموکریت <input type="checkbox"/></p>	۱												
۱/۲۵	<p>جاهای خالی را با عبارات و واژه های مناسب پر کنید .</p> <p>الف) عدد جرمی عنصرها را در سمت نشانه شیمیایی آن ها می نویسند .</p> <p>ب) را می توان پلی بین محلول و در نظر گرفت .</p> <p>ج) به قابلیت حل شدن مواد در آب گفته می شود .</p>	۲												
۱/۵	<p>جدول زیر را کامل کنید .</p> <table border="1" data-bbox="162 1606 917 1795"> <tr> <td>نام روش</td> <td>اساس کار</td> <td>حالت فیزیکی مواد</td> <td>مثال</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td>آب و الکل</td> </tr> <tr> <td>دکانته کردن</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </table>	نام روش	اساس کار	حالت فیزیکی مواد	مثال				آب و الکل	دکانته کردن				۳
نام روش	اساس کار	حالت فیزیکی مواد	مثال											
			آب و الکل											
دکانته کردن														
۱	<p>مسأله زیر را حل کنید (نوشتن فرمول و روابط الزامی است)</p> <p>انحلال پذیری پتاسیم نیترات در دماهای ۲۰ و ۷۰ درجه سانتیگراد به ترتیب ۳۲ و ۱۴۰ گرم است . اگر دمای ۱۰۰ گرم محلول سیر شده ی پتاسیم نیترات را از ۷۰ درجه به ۲۰ درجه برسانیم چند گرم ماده رسوب می کند؟</p>	۴												

۲/۲۵	<p>نمودار زیر را کامل کنید.</p> <p>..... مانند مانند مانند مانند آب و روغن</p> <p>دسته بندی مواد</p>	۵
۲/۵	<p>با توجه به ایزوتوپ کلر ($^{35}Cl, ^{37}Cl$) و ایزوتوپ های اکسیژن ($^{16}O, ^{17}O, ^{18}O$) به پرسش های زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) در یک نمونه طبیعی Cl_2O چند نوع مولکول می توان یافت؟ (آن ها را بنویسید)</p> <p>ب) تفاوت جرم سبک ترین و سنگین ترین این مولکول ها را بنویسید.</p>	۶
۱	<p>مواد داده شده ی زیر را به ترتیب انحلال پذیری مواد زیر به ترتیب آن ها را از پیش تر به کمتر بنویسید.</p> <p>نمک طعام - پتاسیم نیترات - آهک - الکل</p> <p>..... > ></p>	۷
۱	<p>الف) این نمودار انحلال پذیری کدام حالت ماده را نشان می دهد؟ در (۱ نمره)</p> <p>ب) نمودار را تفسیر کنید.</p> 	۸
۱	<p>برای هر کدام از موارد زیر یک تعریف مناسب بنویسید.</p> <p>امولسیون:</p> <p>حلال:</p>	۹

۱/۵	<p>کلوییدها و سوسپانسیون ها را در موارد زیر باهم مقایسه کنید؟</p> <p>الف (رفتار در مقابل نور :</p> <p>ب (اندازه ذره ها :</p> <p>ج (اجزای تشکیل دهنده :</p>	۱۰
۱	<p>به سوالات زیر جواب کامل دهید .</p> <p>الف (چرا با باز شدن در بطری نوشابه ، گاز آن خارج می شود ؟</p> <p>ب (چرا آب مهم ترین حلال است ؟</p>	۱۱