

۳	<p>عبارات زیر را تعریف نمایید.</p> <p>الف- ماده خالص :</p> <p>ب- سوسپانسیون :</p> <p>ت- انحلال پذیری :</p> <p>ث- محلول سیر شده :</p>	۵
	<p>به سوالات زیر پاسخ کامل دهید.</p>	۶
۱	<p>الف- بر روی شیشه شربت معده نوشته شده است : " قبل از مصرف خوب تکان دهید." به نظر شما علت این نوشته چیست؟ توضیح دهید.</p>	
۱/۵	<p>ب- برای هر یک از مخلوط های زیر روش جداسازی مناسب را ارائه دهید و سپس اساس جداسازی هر یک را ذکر نمایید. (ممکن است در یک مخلوط بیش از یک روش جداسازی نیاز باشد)</p> <p>۱- مخلوط آب و الکل</p> <p>۲- آب و نمک و گوگرد</p>	
۲	<p>پ- معادله نوشتاری سوختن چوب را بنویسید و واکنش دهنده و فرآورده آن را مشخص نمایید.</p>	
۱	<p>ت- یکی از راه های جلوگیری از آتش سوزی در جنگل، ریختن خاک بر روی خاکستر آتش افروخته شده است. به نظر شما این کار چگونه از گسترش آتش سوزی جلوگیری می کند؟ توضیح دهید.</p>	
۱/۵	<p>ث- اگر ۳۳۶ گرم از محلول پتاسیم نیترات را از دمای ۷۸ درجه سانتی گراد به دمای ۳۴ درجه سانتی گراد برسانیم چند گرم رسوب در محلول تشکیل می شود؟ (انحلال پذیری پتاسیم نیترات در آب در دمای ۷۸ و ۳۴ درجه سانتی گراد به ترتیب ۶۸ و ۴۵ گرم است.)</p>	



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 ترم نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۱

نام درس: شیمی
نام دبیر: فانه باقری
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۴/۰۴
ساعت امتحان:
مدت امتحان:

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر						
۱	الف - حلال ب- همگن پ- ترش ت- کمتر	(هر مورد ۰/۲۵)						
۲	الف - نادرست ب- درست پ- درست ت- نادرست	(هر مورد ۰/۲۵)						
۳	الف - ۳ ب- ۲ پ- ۲ ت - ۳	(هر مورد ۰/۲۵)						
۴	الف - گرما - اکسیژن - ماده سوختنی ب- حلال و حل شونده پ- تفاوت در چگالی ت- مخلوط مایع در جامد	(هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵)						
۵	الف - ماده ای که از یک جزء (ماده) تشکیل شده است. ب- ماده ناخالص جامد در مایع که در هنگام راکد ماندن اجزای آن ته نشین می شوند. پ- بیشترین مقدار ماده حل شونده که می تواند در مقدار مشخصی از حلال در دمای مشخص حل شود. ت- محلولی که مقدار حل شونده آن برابر انحلال پذیری باشد.	(هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵) (هر مورد ۰/۲۵)						
۶	شربت معده یک مخلوط سوسپانسیون (مخلوط ناهمگن جامد در مایع است) است که در صورت راکد ماندن اجزایش از هم جدا می شود. بنابراین توصیه شده است قبل از مصرف تکان داده شود تا اجزای آن بی خوبی در هم پراکنده شوند. (موارد مشخص شده باید در پاسخ آورده شوند)							
۷	الف - تقطیر - اختلاف نقطه جوش ۰/۵ ب- صاف کردن و تبلور - اختلاف اندازه و اختلاف انحلال پذیری ۱							
۸	چوب + اکسیژن ← کربن دی اکسید + بخار آب + نور و گرما ۱ واکنش دهنده (۰/۲۵) فرآورده (۰/۲۵)							
۹	برای خاموش کردن آتش باید یکی از موارد مثلث آتش حذف شود در این مورد با ریختن خاک بر روی آتش از رسیدن گاز اکسیژن به آتش جلوگیری می شود و آتش خاموش می شود. (موارد مشخص شده باید در پاسخ دانش آموز ذکر شود).							
۱۰	جرم محلول = جرم حلال + جرم حل شونده جرم محلول در دمای ۷۸ برابر است با ۶۸+۱۰۰ g ۶۸-۴۵=۲۳ رسوب							
	<table border="1"> <tr> <td>جرم محلول (گرم)</td> <td>مقدار رسوب (گرم)</td> </tr> <tr> <td>۱۶۸</td> <td>۲۳</td> </tr> <tr> <td>۳۳۶</td> <td>x</td> </tr> </table> $\rightarrow X \text{ گرم رسوب} = \frac{23 \cdot 336}{168} \rightarrow x = 46$	جرم محلول (گرم)	مقدار رسوب (گرم)	۱۶۸	۲۳	۳۳۶	x	
جرم محلول (گرم)	مقدار رسوب (گرم)							
۱۶۸	۲۳							
۳۳۶	x							

--	--



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد