Kanoon.ir

درخت تو گر بار دانش بگیرد

به زیر آوری چرخ نیلوفری را

شما با دانلود این نمونه سوال، کد تخفیف خرید کتاب از سایت کانون بوک دریافت می کنید

برای دریافت کد جایزه خود، عدد 33 را به سر شماره 90008451 ارسال کنید.

kanoonBook.ir

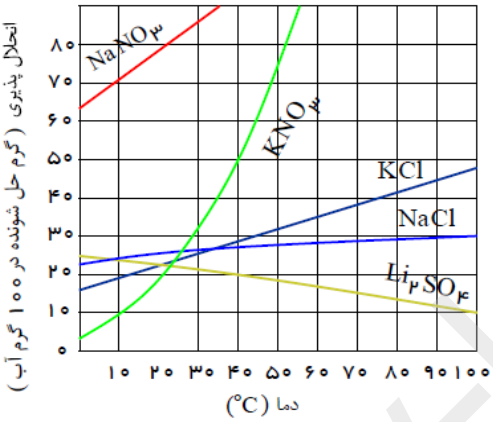
www.kanoon.ir

نام و نام خانوادگی:	باسمه تعالی		
پایه تحصیلی: هشتم	اداره کل آموزش و پرورش استان گیلان مدیریت آموزش و پرورش ناحیه ۲ رشت دبیرستان غیردولتی دوره اول اندیشه های شریف	تاریخ امتحان:۱۴۰۳/۸/۶	محل مهر آموزشگاه
امتحان درس : شیمی		مدت امتحان: ۴۵ دقیقه	

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

ردیف	عزیزانم با آرامش به سوالات پاسخ دهید.	بارم
۱	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. ۱- در محلولها ، حلال جزئی است که مقدارش بیشتر باشد. ۲- انحلال پذیری همه نمک ها در آب با افزایش دما، زیاد می شود. ۳- در مخلوط آب و شکر اجزای تشکیل دهنده خواص اولیه ی خود را از دست می دهند.	۰/۷۵
۲	در هر مورد عبارت مناسب را از داخل پرانتز انتخاب کنید. الف) هوای پاک مخلوطی .....(همگن – ناهمگن)است که در آن گاز .....(نیتروژن – اکسیژن) نقش حلال را دارد. ب) بیشتر مواد اطراف ما را در زندگی ، مواد.....(خالص – ناخالص)تشکیل می دهند. ج) آلیاژها نوعی مخلوط ..... هستند.(همگن – ناهمگن)	۱
۳	در سوالات زیر گزینه صحیح را انتخاب کنید. ۱-کدام یک از مخلوطهای زیر همگن است؟ الف) آجیل ب) گلاب ج) آب گل آلود د) آبلیمو ۲-کدام یک از مواد زیر مخلوط است؟ الف) نمک خوراکی ب) آب مقطر ج) اکسیژن د) دانه قهوه ۳-کدام یک از مواد زیر محلول نمی باشد؟ الف) سکه ب) هوای درون کپسول غواصی ج) نوشابه د) دوغ	۱/۵

www.kanoon.ir

	صفحه ۲	
۴	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) محلول سیر شده : ب) سوسپانسیون: ج) انحلال پذیری:	۱/۵
۵	برخی از نوشیدنی ها و داروها را باید قبل از مصرف تکان دهیم. علت را ذکر کنید.	۰/۷۵
۶	دو ویژگی مخلوط های همگن را ذکر کنید.	۱
۷	با توجه به نمودار به سوالات زیر پاسخ دهید.  الف) انحلال پذیری KNO_3 بیشتر به دما وابسته است یا KCl ؟ چرا؟ ب)انحلال پذیری نمک KNO_3 در دمای ۴۰ درجه، چند گرم است؟ ج) در چه دمایی، انحلال پذیری $NaNO_3$ برابر ۷۰ گرم است؟ د) کدام ماده در آب سرد بهتر حل می شود (KCl یا Li_2SO_4)؟ چرا؟	۱/۵
۸	ظرف ۱ شامل ۲۰ گرم شکر حل شده در ۱۰۰ گرم آب و ظرف ۲ شامل ۴۰ گرم شکر حل شده در ۱۵۰ گرم آب است.با محاسبه غلظت محلول در هر دو ظرف ، مشخص کنید محلول کدام ظرف شیرینتر است؟	۱
۹	انحلال پذیری نمکی در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد ، ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب می باشد. برای تهیه محلول سیر شده چند گرم نمک را باید در ۱۵۰ گرم آب حل کنیم؟ جرم محلول حاصل را بدست آورید.	۱
	"موفق باشید"	۱۰

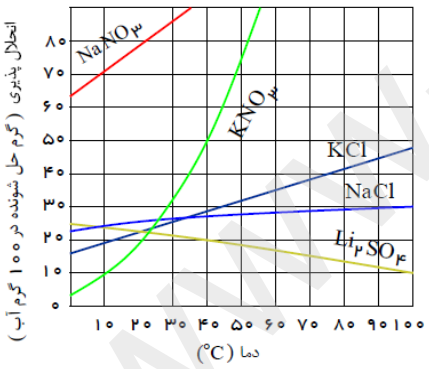
www-kanoon-ir

نام و نام خانوادگی:	باسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان گیلان مدیریت آموزش و پرورش ناحیه ۲ رشت دبیرستان غیردولتی دوره اول اندیشه های شریف		محل مهر آموزشگاه
پایه تحصیلی: هشتم		تاریخ امتحان:۱۴۰۳/۸/۶	
امتحان درس : شیمی		مدت امتحان: ۴۵ دقیقه	

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

ردیف	پاسخنامه	بارم
۱	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. ۱- در محلولها ، حلال جزئی است که مقدارش بیشتر باشد. درست ۲- انحلال پذیری همه نمک ها در آب با افزایش دما، زیاد می شود. نادرست ۳- در مخلوط آب و شکر اجزای تشکیل دهنده خواص اولیه ی خود را از دست می دهند. نادرست	۰/۷۵
۲	در هر مورد عبارت مناسب را از داخل پرانتز انتخاب کنید. الف) هوای پاک مخلوطی .....(همگن – ناهمگن)است که در آن گاز .....(نیتروژن – اکسیژن) نقش حلال را دارد. ب) بیشتر مواد اطراف ما را در زندگی ، مواد.....(خالص – ناخالص)تشکیل می دهند. ج) آلیاژها نوعی مخلوط ..... هستند.(همگن – ناهمگن)	۱
۳	در سوالات زیر گزینه صحیح را انتخاب کنید. ۱-کدام یک از مخلوطهای زیر همگن است؟ الف) آجیل ب) گلاب ج) آب گل آلود د) آبلیمو ۲-کدام یک از مواد زیر مخلوط است؟ الف) نمک خوراکی ب) آب مقطر ج) اکسیژن د) دانه قهوه ۳-کدام یک از مواد زیر محلول نمی باشد؟ الف) سکه ب) هوای درون کپسول غواصی ج) نوشابه د) دوغ	۱/۵

www.kanoon.ir

	صفحه ۲	
۴	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) محلول سیر شده : محلولی که نمی توان در آن حل شونده ی بیشتری حل کرد. ب) سوسپانسیون: مخلوط ناهمگن معلق جامد در مایع که اگر مدتی بدون حرکت بماند ته نشین یا رونشین می شود. ج) انحلال پذیری: بیشترین مقدار ماده ای که در دمای مشخص در مقدار معینی از حلال مثلا در ۱۰۰ گرم آب حل می شود.	۱/۵
۵	برخی از نوشیدنی ها و داروها را باید قبل از مصرف تکان دهیم. علت را ذکر کنید. زیرا این نوشیدنی ها و داروها سوسپانسیون هستند و اگر م اگر مدتی بدون حرکت بماند ته نشین یا رونشین می شوند	۰/۷۵
۶	دو ویژگی مخلوط های همگن را ذکر کنید. غالبا شفاف هستند. اجزای سازنده قابل تشخیص نیستند. اجزای تشکیل دهنده محلول بع صورت یکنواخت پراکنده شده اند.	۱
۷	با توجه به نمودار به سوالات زیر پاسخ دهید.  الف) انحلال پذیری KNO_3 بیشتر به دما وابسته است یا KCl ؟ چرا؟ KNO_3 زیرا شیب آن بیشتر است ب)انحلال پذیری نمک KNO_3 در دمای ۴۰ درجه، چند گرم است؟ ۵۰ گرم ج) در چه دمایی، انحلال پذیری $NaNO_3$ برابر ۷۰ گرم است؟ ۱۰ درجه د) کدام ماده در آب سرد بهتر حل می شود (KCl یا Li_2SO_4)؟ چرا؟ Li_2SO_4 زیرا نمودار انحلال پذیری آن نزولی و گرماده است.	۱/۵
۸	ظرف ۱ شامل ۲۰ گرم شکر حل شده در ۱۰۰ گرم آب و ظرف ۲ شامل ۴۰ گرم شکر حل شده در ۱۵۰ گرم آب است.با محاسبه غلظت محلول در هر دو ظرف ، مشخص کنید محلول کدام ظرف شیرینتر است؟ ظرف ۲ شیرینتر است زیرا غلظتش بیشتر است.	۱

www-kanoon.ir

	ادامه پاسخ سوال ۸ ظرف۲ ظرف ۱ $\frac{40}{150}=\frac{80}{300} < \frac{20}{100}=\frac{60}{300}$	
۹	انحلال پذیری نمکی در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد ، ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب می باشد. برای تهیه محلول سیر شده چند گرم نمک را باید در ۱۵۰ گرم آب حل کنیم؟ جرم محلول حاصل را بدست آورید. $\frac{30}{100}=\frac{x}{150}$ $x=45$ محلول = حلال + حلشونده $=150+45=195$	۱
	"موفق باشید"	۱۰