Kanoon.ir

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.



تمرین بیشتر نمونه سوالات امتحانی با کتاب های پرتکرار

همین حالا جایزه خود را دریافت کنید.

kanoonBook.ir

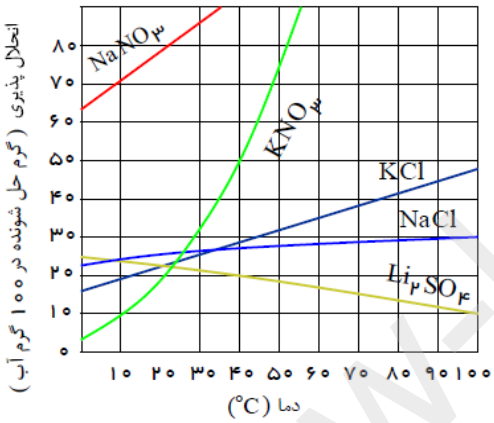
www.kanoon.ir

نام و نام خانوادگی:	باسمه تعالی		
پایه تحصیلی: هشتم نیلوفر	اداره کل آموزش و پرورش استان گیلان مدیریت آموزش و پرورش ناحیه ۲ رشت	تاریخ امتحان:۱۴۰۴/۸/۳	محل مهر آموزشگاه
امتحان درس : شیمی	دبیرستان غیردولتی دوره اول اندیشه های شریف	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. الف) همه مخلوطها محلول هستند. درست☐ نادرست☐ ب) انحلال پذیری همه نمک ها در آب با افزایش دما، زیاد می شود. درست☐ نادرست☐ ج) بیشتر مواد اطراف ما را در زندگی ، مواد ناخالص تشکیل می دهند. درست☐ نادرست☐	۰/۷۵
۲	در هر مورد عبارت مناسب را از داخل پرانتز انتخاب کنید. الف) در یک .....(ترکیب-مخلوط) هر جزء ویژگی خود را حفظ می کند. ب) ذرات سازنده کلوئید ها .....(بزرگتر-کوچکتر) از ذرات سازنده ی محلولها هستند. ج) فولاد نوعی مخلوط ..... هستند.(همگن – ناهمگن)	۰/۷۵
۳	در سوالات زیر گزینه صحیح را انتخاب کنید. ۱-کدام یک از مخلوطهای زیر یک محلول نمی باشد؟ الف)سس مایونز ب) الکل در آب ج) طلای زینتی د) آب ۲-کدام یک از مواد زیر مخلوط است؟ الف) نمک خوراکی ب) شکر ج) اکسیژن د) دانه قهوه ۳-کدام یک از مواد زیر از نظر دسته بندی با بقیه متفاوت است؟ الف) دوغ ب) آبلیمو ج) گلاب د) شربت معده	۰/۷۵
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

www.karnoon.ir

	صفحه ۲	
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 مدتی بدون حرکت بماند ته نشین یا رونشین می شوند	۰/۷۵
۶	ماهی ها در آب سرد بیشتر زنده می مانند یا آب گرم؟ چرا؟ در آب سرد زیرا در آب سرد اکسیژن بیشتری حل شده است.(انحلال گازها در آب گرماده است)	۰/۷۵
۷	در محلولهای زیر حلال و حل شونده را مشخص کنید. الف) الکل ۷۰ درصد: حلال:الکل.. حل شونده: آب ب) هوا: حلال.نیتروژن.. حل شونده.اکسیژن..	۱
۸	برای هر یک از موارد زیر یک مثال بزنید. الف) مخلوط ناهمگن جامد در جامد: آجیل ب) محلول گاز در مایع: نوشابه گازدار	۰/۵
۹	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 نمودارش شیب بیشتر دارد. 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؟۱۰درجه د) کدام ماده در آب سرد بهتر حل می شود (KCl یا Li_2SO_4)؟ چرا؟ Li_2SO_4 چون نمودار آن نزولی و انحلالش گرماده است 	۱/۵
۱۰	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؟ چرا؟ محلول ظرف ۲ شیرینتر است. ظرف ۱ ظرف۲ $\frac{20}{100}=\frac{60}{300} < \frac{40}{150}=\frac{80}{300}$	۰/۷۵
۱۱	انحلال پذیری نمکی در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد ، ۳۰ گرم در ۱۵۰ گرم آب می باشد. برای تهیه محلول سیر شده چند گرم نمک را باید در ۲۰۰ گرم آب حل کنیم؟ جرم محلول حاصل را بدست آورید. $\frac{30}{150}=\frac{x}{200}$ $x=40$ محلول = حلال + حلشونده $=200+40=240$	۱

www.kanoon.ir

	"موفق باشید"	۱۰