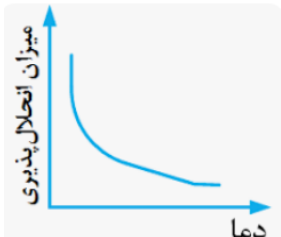
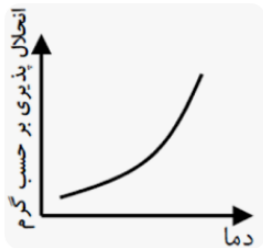


نام و نام خانوادگی:	باسمه تعالی		محل مهر آموزشگاه	
		پایه تحصیلی: هشتم نستر		
		امتحان درس : شیمی		
اداره کل آموزش و پرورش استان گیلان مدیریت آموزش و پرورش ناحیه ۲ رشت دبیرستان غیردولتی دوره اول اندیشه های شریف		تاریخ امتحان: ۱۴۰۴/۸/۳	مدت امتحان: ۴۵ دقیقه	
نام خانوادگی دبیر و امضا : آقازاده نمره با عدد : 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 محلول ها مخلوط هستند. ☒ درست ☐ نادرست ب) انحلال پذیری اغلب نمک ها در آب با افزایش دما، زیاد می شود. ☒ درست ☐ نادرست ج) در مخلوط آب و شکر اجزای تشکیل دهنده، خواص اولیه خود را از دست میدهند. ☐ درست ☒ 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. الف) کدام ماده خالص است؟ ۱) سیب ۲) قهوه ۳) شکر ۴) سکه ب) کدام یک از مواد زیر مخلوط همگن است؟ ۱) نمک خوراکی ۲) آب مقطر ۳) آبلیمو ۴) گلاب ج) کدام یک از مواد زیر محلول نمی باشد؟ ۱) سکه ۲) هوای درون کپسول غواصی ۳) آب و نمک ۴) دوغ			۰/۷۵
۴	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) محلول سیر نشده : محلولی که می 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

	صفحه ۲	
۰/۷۵	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.	۵
۱	مهمترین ویژگی مخلوطها را با ذکر مثال توضیح دهید. اجزای سازنده مخلوطها ویژگیهای اولیه خود را حفظ می کنند به عنوان مثال نمک شور و آب جاری است وقتی این دو را مخلوط میکنیم مخلوط آب و نمک همچنان جاری و شور است.	۶
۱	در محلولهای زیر حلال و حل شونده را مشخص کنید. الف) الکل ۷۰ درصد: حلال: الکل.. حل شونده: آب. ب) نوشابه: حلال: آب. حل شونده: گاز کربن دی اکسید.	۷
۱	مشخص کنید کدام یک نمودارهای زیر می تواند مربوط به انحلال گاز اکسیژن در آب باشد؟ چرا؟ نمودار ۱ زیرا انحلال گازها در آب گرماده است و با افزایش دما انحلال پذیری آنها کم میشود.  نمودار (۱)  نمودار (۲)	۸
۰/۵	کدام یک از محلولهای زیر غلیظتر است؟ محلول (۱): ۵۰ گرم نمک در ۱۰۰ گرم آب محلول (۲): ۵۰ گرم نمک در ۱۵۰ گرم آب محلول ظرف ۱ غلیظتر است. $\frac{50}{100} > \frac{50}{150}$ ظرف ۱ ظرف ۲	۹
۱	انحلال پذیری نمکی در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد، ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب می باشد. برای تهیه ی محلول سیر شده چند گرم از این نمک را باید در ۱۵۰ گرم آب حل کنیم؟ جرم محلول حاصل را بدست آورید. $\frac{30}{100} = \frac{x}{150} \quad x = 45$ $150 + 45 = 195$ = حلشونده + حلال = محلول	۱۰
۱۰	"موفق باشید"	



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد