

نمونه سوالات فصل : ۱		درس علوم تجربی	با اسمه تعالی
پایه : هشتم			
		درسوالات زیر جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید:	۱
		موادی که فقط از یک نوع ماده تشکیل شده باشند، ماده نام دارند.	۱-۱
		مخلوط هایی که ذرات آن هابه طور یکنواخت پراکنده شده اند، مخلوط های یا نام دارند	۲-۱
		سوسپانسیون مخلوطی است که در آن ذرات یک به صورت معلق در پراکنده اند.	۳-۱
		ماده ای است که بخش بیشتری رادر محلول به خود اختصاص می دهد.	۴-۱
		ه نوعی محلول جامد در جامد هستند.	۵-۱
		مقدار حل شدن نمک خوراکی در آب با فرایش دما می یابد.	۶-۱
		موادی که PH آن ها از هفت بیشتر است خاصیت و موادی که PH آن ها از هفت کمتر است خاصیت دارند.	۷-۱
		در صنعت برای جداسازی اجزای شیر از دستگاهی به نام استفاده می شود.	۸-۱
		صحیح یا غلط بودن عبارت های زیر را مشخص کنید و در صورت غلط بودن عبارت صحیح را بازنویسی کنید	۲
		در یک مخلوط، مواد اولیه خواص خود را حفظ می کنند. صحیح غلط	۱-۲
		سوسپانسیون نوعی محلول جامد در مایع است. صحیح غلط	۲-۲
		آب لیمو و نوشابه گازدار نوعی سوسپانسیون هستند. صحیح غلط	۳-۲
		محلول همان مخلوط همگن است. صحیح غلط	۴-۲
		افزایش دما همواره موجب حل شدن بیشتر حل شونده در حلal می شود. صحیح غلط	۵-۲
		درسوالات زیر فقط یکی از پاسخ ها صحیح است. آن را مشخص کنید	۳
		کدام مورد سوسپانسیون نیست؟	۱-۳
		الف) دوغ ب) آب لیمو ج) آب نمک د) شربت آنتی بیوتیک	
		کدام ماده خالص است؟	۲-۳
		الف) آب نمک ب) نمک خوراکی ج) آب مقطر د) سکه طلا	
		کدام مخلوط باقیه متفاوت است؟	۳-۳
		الف) هوا ب) آب نمک ج) شربت آنتی بیوتیک د) سکه طلا	
		PH ماده ای برابر ۱ است این ماده یک است.	۴-۳
		الف) اسید ضعیف ب) باز ضعیف ج) اسید قوی د) باز قوی	
		برای جدا کردن مخلوط دومایع که در هم حل می شوند کدام روش مناسب تر است؟	۴-۴
		الف) کاغذ صافی ب) تقطری ج) قیف جدا کننده د) انجماد	
		در کدام روش جداسازی، مواد بر اساس اندازه از هم جدا می شوند؟	۵-۴
		الف) دستگاه دیالیز ب) دستگاه تقطری ج) قیف جدا کننده د) انجماد	

	تفاوت های مخلوط همگن و ناهمگن چیست؟ سه مورد.	۶
	ماهی ها در آب های سردا کسیژن بیشتری در اختیار دارند یا در آب های گرم؟ چرا؟	۷
	اگر بخواهیم مقدار کربن دی اکسید بیشتری در آب حل کنیم چه راهی پیشنهاد می کنید؟ چرا؟	۸
	برای جداسازی اجزای هر کدام از مخلوط های زیر کدام روش مناسب تر است؟ الف) اجزای نفت خام ب) محلول شکر در آب ج) هوا د) آب والکل ه) اجزای خون و) روغن و آب	۹
	در ۱۰۰ گرم آب دردمای ۲۰ درجه سانتی گراد ۳۸ گرم نمک خوراکی حل می شود. با این کار: الف) حجم محلول کمتر می شود یا بیشتر؟ چرا؟ ب) جرم محلول کمتر می شود یا بیشتر؟ چرا؟ ج) چگالی محلول کمتر می شود یا بیشتر؟ چرا؟	۱۰
	طراح: ابراهیمی	