

باسمه تعالی

پایه : هشتم

درس علوم تجربی

نمونه سوالات فصل : ۱

درسوالات زیر جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید:	
۱	موادی که فقط از یک نوع ماده تشکیل شده باشند، ماده ..... نام دارند.
۱-۲	مخلوط هایی که ذرات آن ها به طور یکنواخت پراکنده شده اند، مخلوط های ..... یا ..... نام دارند
۳-۱	تعلیقه (سوسپانسیون) مخلوطی ..... است که در آن ذرات یک ..... به صورت معلق در ..... پراکنده اند.
۴-۱	ماده ای است که بخش بیشتری را در محلول به خود اختصاص می دهد.
۵-۱	ها نوعی محلول جامد در جامد هستند.
۶-۱	مقدار حل شدن نمک خوراکی در آب با افزایش دما ..... می یابد.
۷-۱	موادی که PH آن ها از هفت بیشتر است خاصیت ..... و موادی که PH آن ها از هفت کمتر است خاصیت ..... دارند.
۸-۱	در صنعت برای جداسازی اجزای شیر از دستگاهی به نام ..... استفاده می شود.
۲	درست یا نادرست بودن عبارت های زیر را مشخص کنید و در صورت نادرست بودن عبارت درست را بازنویسی کنید
۱-۲	در یک مخلوط، مواد اولیه خواص خود را حفظ می کنند. درست <input type="checkbox"/> نادرست <input type="checkbox"/>
۲-۲	تعلیقه (سوسپانسیون) نوعی محلول جامد در مایع است. درست <input type="checkbox"/> نادرست <input type="checkbox"/>
۳-۲	آب لیمو و نوشابه گازدار نوعی تعلیقه (سوسپانسیون) هستند. درست <input type="checkbox"/> نادرست <input type="checkbox"/>
۴-۲	محلول همان مخلوط همگن است. درست <input type="checkbox"/> نادرست <input type="checkbox"/>
۵-۲	افزایش دما همواره موجب حل شدن بیشتر حل شونده در حلال می شود. درست <input type="checkbox"/> نادرست <input type="checkbox"/>
۳	درسوالات زیر فقط یکی از پاسخ ها درست است. آن را مشخص کنید
۱-۳	کدام مورد سوسپانسیون (تعلیقه) نیست؟ الف) دوغ <input type="checkbox"/> ب) آب لیمو <input type="checkbox"/> ج) آب نمک <input type="checkbox"/> د) شربت آنتی بیوتیک <input type="checkbox"/>
۲-۳	کدام ماده خالص است؟ الف) آب نمک <input type="checkbox"/> ب) شیشه <input type="checkbox"/> ج) آب مقطر <input type="checkbox"/> د) سکه طلا <input type="checkbox"/>
۳-۳	کدام مخلوط با بقیه متفاوت است؟ الف) هوا <input type="checkbox"/> ب) آب نمک <input type="checkbox"/> ج) شربت آنتی بیوتیک <input type="checkbox"/> د) سکه طلا <input type="checkbox"/>
۴-۳	PH ماده ای برابر ۱ است این ماده یک ..... است. الف) اسید ضعیف <input type="checkbox"/> ب) باز ضعیف <input type="checkbox"/> ج) اسید قوی <input type="checkbox"/> د) باز قوی <input type="checkbox"/>
۴-۴	برای جدا کردن مخلوط دو مایع که در هم حل می شوند کدام روش مناسب تر است؟ الف) کاغذ صافی <input type="checkbox"/> ب) تقطیر <input type="checkbox"/> ج) قیف جدا کننده <input type="checkbox"/> د) انجماد <input type="checkbox"/>
۵-۴	در کدام روش جداسازی، مواد بر اساس اندازه از هم جدا می شوند؟ الف) دستگاه دیالیز <input type="checkbox"/> ب) دستگاه تقطیر <input type="checkbox"/> ج) قیف جدا کننده <input type="checkbox"/> د) انجماد <input type="checkbox"/>

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