

باسمه تعالی

پایه : هشتم

درس علوم تجربی

نمونه سوالات فصل : ۱

| | |
|-----|---|
| ۱ | درسوالات زیر جاهای خالی راباکلمات مناسب کامل کنید: |
| ۱-۱ | موادی که فقط ازیک نوع ماده تشکیل شده باشند، ماده نام دارند . |
| ۲-۱ | مخلوط هایی که ذرات آن هابه طوریکنواخت پراکنده شده اند ،مخلوط های یا نام دارند |
| ۳-۱ | سوسپانسیون مخلوطی است که درآن ذرات یک به صورت معلق در پراکنده اند. |
| ۴-۱ | ماده ای است که بخش بیشتری رادرمحلول به خود اختصاص می دهد. |
| ۵-۱ | ها نوعی محلول جامد درجامد هستند. |
| ۶-۱ | مقدارحل شدن نمک خوراکی درآب باافزایش دما می یابد. |
| ۷-۱ | موادی که PH آن ها ازهفت بیشتراست خاصیت وموادی که PH آن ها ازهفت کمتراست خاصیت دارند. |
| ۸-۱ | درصنعت برای جداسازی اجزای شیر از دستگاهی به نام استفاده می شود. |
| ۲ | صحیح یاغلط بودن عبارت های زیر رامشخص کنید ودرصورت غلط بودن عبارت صحیح رابازنویسی کنید |
| ۱-۲ | دریک مخلوط ،مواداولیه خواص خودراحفظ می کنند.صحیح غلط |
| ۲-۲ | سوسپانسیون نوعی محلول جامد درمایع است. صحیح غلط |
| ۳-۲ | آب لیمو ونوشابه گازدارنوعی سوسپانسیون هستند. صحیح غلط |
| ۴-۲ | محلول همان مخلوط همگن است. صحیح غلط |
| ۵-۲ | افزایش دماهمواره موجب حل شدن بیشترحل شونده درحلال می شود. صحیح غلط |
| ۳ | درسوالات زیر فقط یکی ازپاسخ ها صحیح است. آن رامشخص کنید |
| ۱-۳ | کدام موردسوسپانسیون نیست؟ الف)دوغ ب)آب لیمو ج)آب نمک د)شربت آنتی بیوتیک |
| ۲-۳ | کدام ماده خالص است؟ الف)آب نمک ب) نمک خوراکی ج)آب مقطر د) سکه طلا |
| ۳-۳ | کدام مخلوط باقیه متفاوت است؟ الف)هوا ب)آب نمک ج) شربت آنتی بیوتیک د) سکه طلا |
| ۴-۳ | PH ماده ای برابر ۱ است این ماده یک است. الف) اسیدضعیف ب)بازضعیف ج)اسیدقوی د)بازقوی |
| ۴-۴ | برای جداکردن مخلوط دومایع که درهم حل می شوند کدام روش مناسب تراست؟ الف) کاغذصافی ب) تقطیر ج) قیف جداکننده د) انجماد |
| ۵-۴ | درکدام روش جداسازی ،موادبراساس اندازه ازهم جدا می شوند؟ الف) دستگاه دیالیز ب) دستگاه تقطیر ج) قیف جداکننده د) انجماد |

| | |
|----|---|
| 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) هوا 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؟ |
| | |