

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

محلول‌ها و مقدار حل‌شونده (۱ از ۲)

محلول‌ها

قبل از اینکه راجع به مواد محلول توضیح بدیم، مروری بر دسته‌بندی پایه‌ای مواد انجام می‌دهیم.

می‌دانیم که مواد به دو دسته اصلی خالص و ناخالص تقسیم می‌شود.

عنصر : ذره‌های سازنده آن تنها از یک نوع اتم تشکیل شده است.

ترکیب : ذره‌های سازنده آن از بیش از یک نوع اتم تشکیل شده است.

مواد خالص

همگن (محلول) : ذره‌های سازنده آن به طور یکنواخت و همگن درهم پخش شده‌اند.

ناهمگن : ذره‌های سازنده آن به طور یکنواخت و همگن در یکدیگر پخش نشده‌اند.

مواد ناخالص

مدرسه مجازی آینو

شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

یک محلول از دو جزء حلال و حل‌شونده تشکیل شده است.

با توجه به مقدار حل‌شونده‌ها در یک محلول می‌توان محلول را به دو دسته رقیق و غلیظ تقسیم کرد:

محلول رقیق محلولی است که حل‌شونده کمتری در واحد حجم در خود دارد مانند سرم فیزیولوژی.

محلول غلیظ محلولی است که حل‌شونده بیشتری در واحد حجم در خود دارد مانند گلاب دو آتیشه.

مدرسه مجازی اینو