

علوم تجربی هشتم

مواد خالص و ناخالص

مفاهیم مهم فصل اول....

ماده: هر چیزی که اطراف ما وجود دارد ...

عنصر: موادی که فقط از یک نوع اتم تشکیل شده است.

ترکیب: موادی که ذرات آنها از دو یا چند نوع اتم تشکیل شده است.

انواع ماده: خالص (ترکیب) / مخلوط / خالص (عنصر)

مواد ناخالص (مخلوط): همگن و ناهمگن

مخلوط های ناهمگن: مخلوطی است که ذره های تشکیل دهنده آن به طور یکنواخت در یکدیگر پخش نشده اند و در همه بخش ها، خواص آن یکسان نیست.

مخلوط های ناهمگن معلق: اجزای این محلول را می توان با ساکن قرار دادن مخلوط از هم جدا کرد.

سوسپانسیون: ذرات جامد به صورت معلق در مایع پراکنده اند.

مانند: شربت آنتی بیوتیک و شربت معده، خاکشیر، دوغ آبلیمو و....

مخلوط همگن غیر معلق: هرگاه دو یا چند ماده ی جامد را با هم مخلوط کنیم، یک مخلوط ناهمگن غیرمعلق داریم.

علوم تجربی هشتم

آجیل، خاک، موزائیک و ...

محلول سیر شده: اگر در هنگام تهیه محلول، آن قدر حل شونده در مقدار مشخصی حلال حل کنیم که دیگر حل نشود و مقداری از آن ته نشین شود، محلول حاصل را سیر شده یا اشباع می نامند.

امولسیون: در این مخلوط مایع در مایع، قطرات یک مایع در مایع دیگر، بدون آن که در هم آمیزد، حل می شود. مانند روغن در آب یا چربی شیر.

انحلال پذیری: بیشترین مقدار از ماده‌ی حل شونده (گرم) که در دمای معین در حجم مشخصی از حلال، حل می شود را انحلال پذیری می نامند.

عوامل موثر بر انحلال پذیری: دما و فشار

مقدار حل شدن برخی مواد مانند پتاسیم نیترات در آب با افزایش دما بیشتر می شود، در حالی که حل شدن برخی مواد در آب مانند اکسیژن با افزایش دما کاهش می یابد.

مدرسه مجازی آینو



مدرسه مجازی اینو