

## حل شونده ، حلال و محلول

حل شدن نمک ها و گازها در آب یکی از حیاتی ترین مسائل برای ادامه زندگی در جهان هستی است. به طوری که گیاهان و جانوران اغلب مواد معدنی مورد نیاز خود را به صورت محلول در آب یافت می کنند . از این رو بررسی حل شدن دو یا چند ماده در یک دیگر ، یکی از مهم ترین جنبه های شیمی است.

اگر دو یا چند ماده در یک دیگر مخلوط شوند به طوری که تمام مواد به طور یک نواخت لایه لای هم دیگر پخش شوند و نتوان اجزای مخلوط را از هم دیگر تشخیص داد، محلول به دست می آید. به عبارت دیگر یک مخلوط همگن، محلول نام دارد. هر محلول شامل دو جزء است که یکی حل شونده و دیگری حلال نامیده می شوند. حل شونده ماده ای است که در اغلب موارد مقدار آن کم تر است . جدول زیر چند محلول را به همراه حلال و حل شونده های آن نشان می دهد .

محلول	حالت محلول	حلال	حل شونده
آب نمک	مایع	آب	سدیم کلرید
الکل طبی	مایع	آب	الکل
آب کربنات دار	مایع	آب	کربن دی اکسید
آلیاژ طلا	جامد	طلا	مس
آمالگام طلا	جامد	طلا	جیوه
هیدروژن در پالادیم	جامد	پالادیم	هیدروژن
اکسیژن مرطوب	گاز	اکسیژن	آب
کافور در نیتروژن	گاز	نیتروژن	کافور
هوا	گاز	نیتروژن	اکسیژن