

حالات مواد:

✓ جامد

✓ مایع

✓ گاز

انواع مخلوط :

✓ جامد در جامد (آجیل ، سالاد)

✓ مایع در مایع (آب و سرکه ، آب و روغن)

✓ جامد در مایع (شن و آب ، نشاسته و آب)

✓ گاز در گاز (هوا)

✓ جامد در گاز (گرد و خاک در هوا)

وقتی دو یا چند ماده ی مختلف را روی هم می ریزیم گاهی مخلوط های شفاف و یکنواختی تولید میشود؛ در این نوع مخلوط ها اجزاء به طور یکنواخت در میان هم قرار گرفته اند و به راحتی نمی توان آنها را از هم جدا کرد و معمولاً شفاف هستند. منظور از یکنواخت بودن این است که ذرات هر دو ماده به طور یکنواخت در میان هم قرار می گیرند.

اگر حبه ی قند را در آب بیاندازیم و آن را هم بزنیم، ذره های قند در بین ذره های آب قرار می گیرند و دیده نمی شوند. در نتیجه قند در آب حل می شود. به این مخلوط یکنواخت، محلول می گویند.

گاهی مخلوط به دست آمده شفاف و یکنواخت نیست؛ که به آن مخلوط غیر یکنواخت گفته می شود. مانند مخلوط نشاسته و آب یا مخلوط شن و آب

مخلوط روغن در آب یک مخلوط است ولی محلول نیست؛ زیرا ذرات تشکیل دهنده ی آب و روغن بین هم قرار نمی گیرند و مخلوط حالت یکنواختی ندارد. (روغن روی آب قرار می گیرد).

یکی از راه های تشخیص مخلوط و محلول این است که آن را مدتی در یک جا بی حرکت قرار دهیم. اگر مواد از هم جدا شدند (ته نشین شد) مخلوط است و اگر تغییری نکردند، محلول است. مانند : آب و نشاسته

عوامل مؤثر بر سرعت حل شدن مواد در آب

✓ اندازه ی ذره های مواد

✓ گرما

✓ هم زدن

جداسازی مخلوط ها

✓ سر ریز کردن

✓ صاف کردن

✓ تبخیر کردن

✓ استفاده از آهن ربا