**Раствори и растворљивост**

Хомогене смеше су део наше свакодневице - бистри сок , метални новчић , ваздух , челик.

Шта су раствори?

**Раствор је хомогена смеша састављена од најмање две честице , од којих је један растварач а друга растворена супстанца**

Растварач је вода , алкохол , ацетон , бензин .

Растворена супстанца је супстанца која је растворена у растварачу- кухињска со , плави камен , шећер

Укупна маса раствора је једнака збиру масе растварача и растворене супстанце.

mrastvora = m rast.supstancе + m rastvarača

Раствор је хомогена смеша састављена од две супстанце , растварача и растворене супстанце. Најчешћи растварачи су вода , алкохол , ацетон и бензен. Растворена супстанца је супстанца која је растворена у ратварачу . Како настају раствори?

**Процес настајања раствора се назива растварање , то је физичка промена при којој се мешају растворена супстанца и растврач и хемијски не мењају.**

Хидратацијом , поларни молекули нападају честице расворене супстанце и физички је растварају.

**Поларни растварачи – растварају супстанце са поларном и јонскок везом и то су вода , амонијак , ацетон , алкохол.**

**Неполарни растварачи растварају супстанце са неполарном ковалентном везом то су н- хексан и бензин**

Шта је растворљивост?

**Расрворљивост је способност неке супстанце да се меша са растварачем и образује хомогену смешу – раствор**

Свака супстанца има своју растворљивост, нпр , у 100г воде се раствара 202г шећера и гради се раствор-хомогена смеша

То значи да је растворљивост шећера 202г у 100г воде , и то се пише : R 100= 202g