

بنام خدا

حالت اول

حل شونده به ماده ای که در داخل محلول
و معمولاً مقدار آن کمتر است.

محلول یا

محلول ← حل شونده را در خود حل کنند
و معمولاً مقدار آن بیشتر است.

آب و اکس: * اثر مقدار آب بیشتر از مقدار اکس باشد
آب را به عنوان محلول و اکس را به عنوان حل شونده در نظر
میگیریم

* اثر مقدار اکس بیشتر از مقدار آب باشد، اکس را
به عنوان محلول در نظر میگیریم

* اثر اکس و آب مقدار مادی باشند - از آنجا که
آب محلول رایج تر است، آب را به عنوان محلول در نظر
میگیریم.

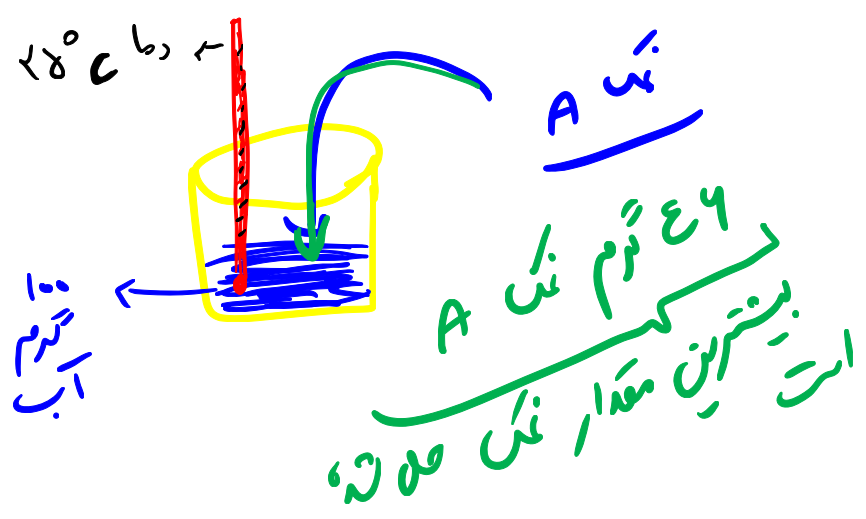
* انهدال پذیری (حلالت) (قابلیت حل شدن)

انهدال پذیری با نماد S نمایش داده میشود

* به طور خاص به انحلال پذیری انواع نمک صادر داخل حلال آب ما میپردازیم *

انحلال پذیری: بیشترین مقدار حل شونده که در یک دمای معین در داخل

۱۰۰ گرم آب حل شود



* منظور از حالت یعنی در لاپلاس موصول به آب قدرت تدقیق *

* انحلال پذیری نمک A در دمای ۲۵° برابر با ۴۶ گرم در ۱۰۰ گرم آب است.

