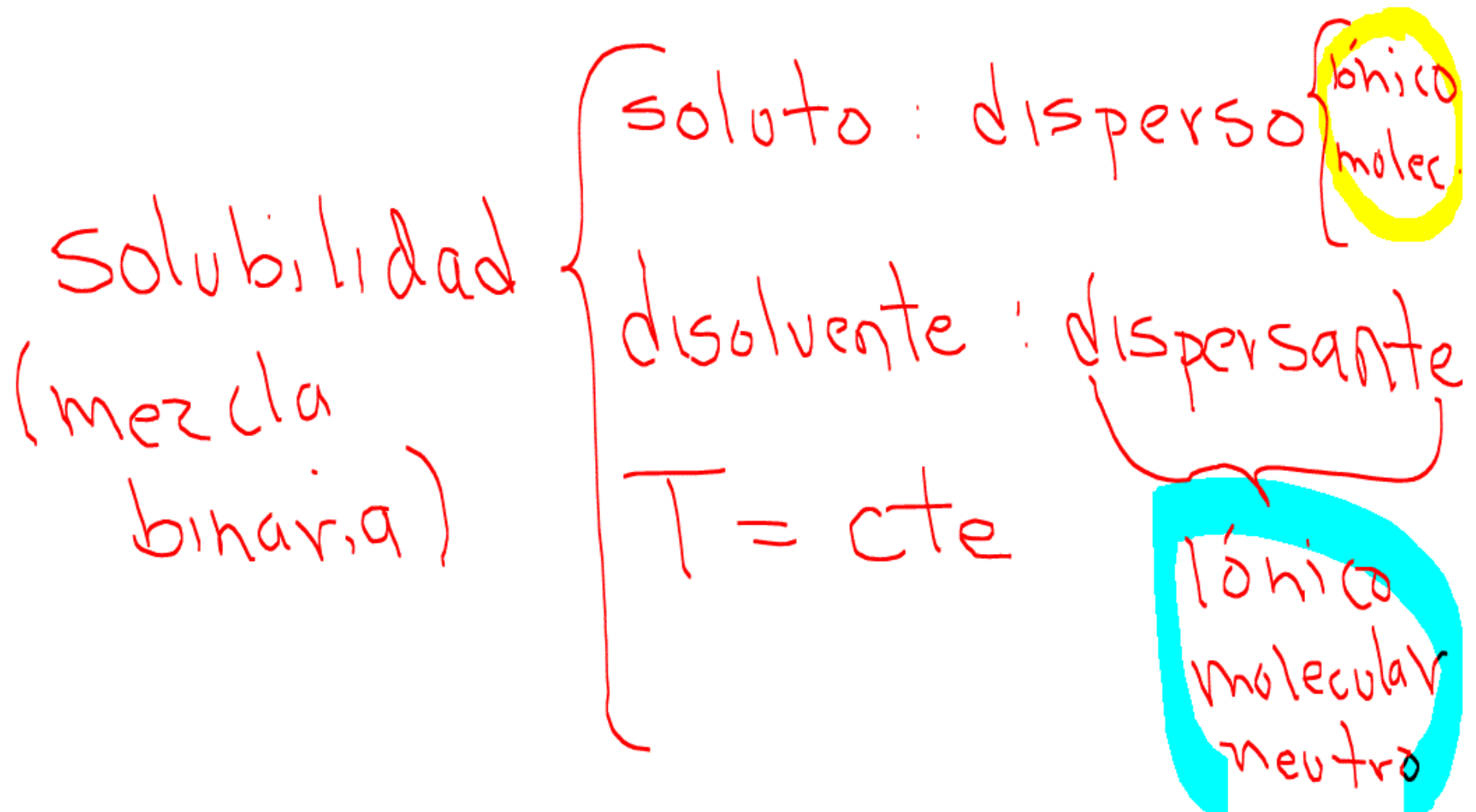
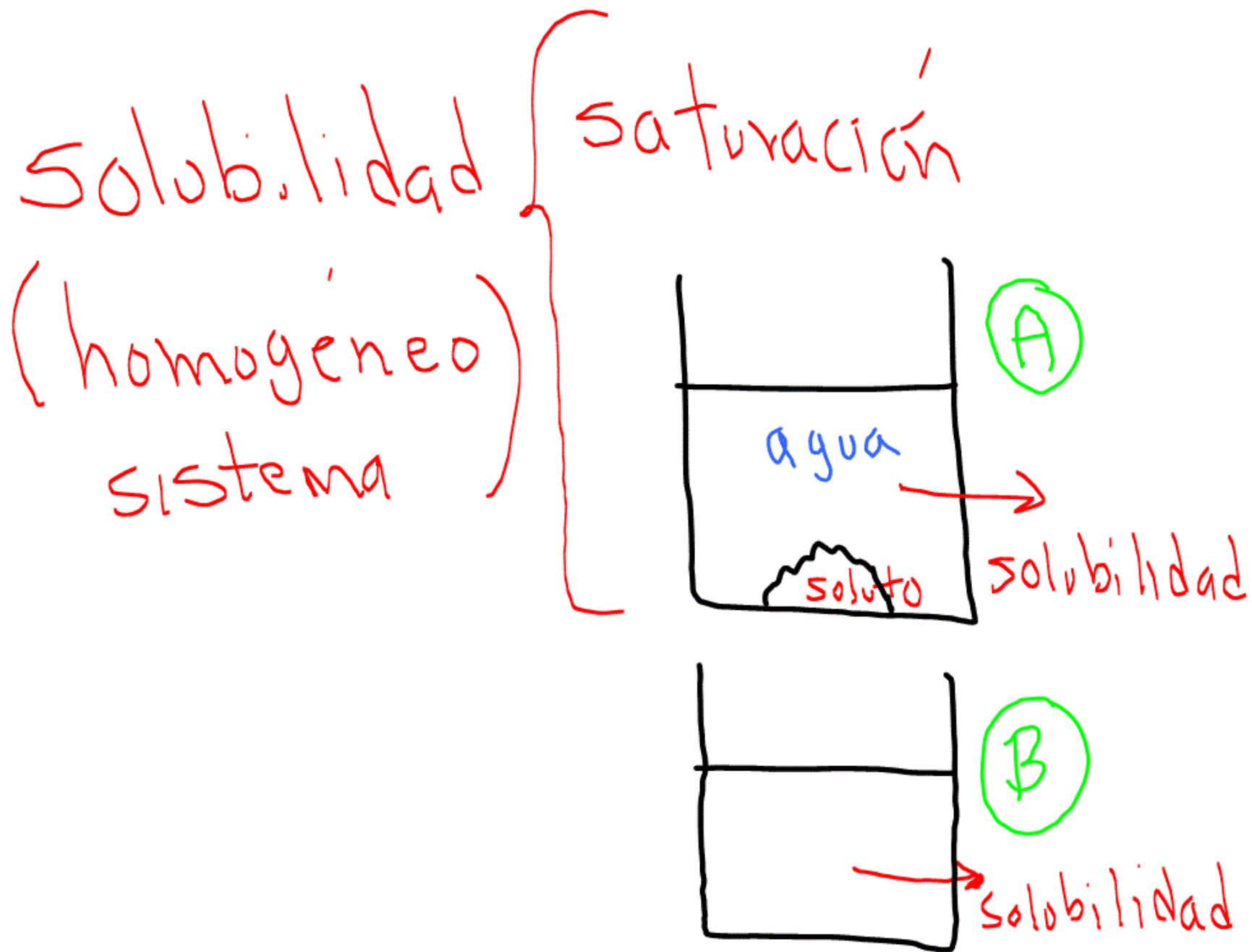


# Clase 2 10 Feb 2022

Título de la nota

10/02/2022



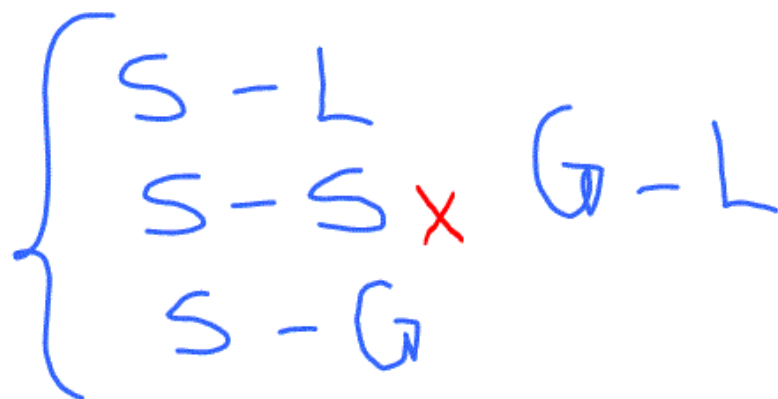


Solubilidad { endotérmica  
aumenta si  $T \uparrow$

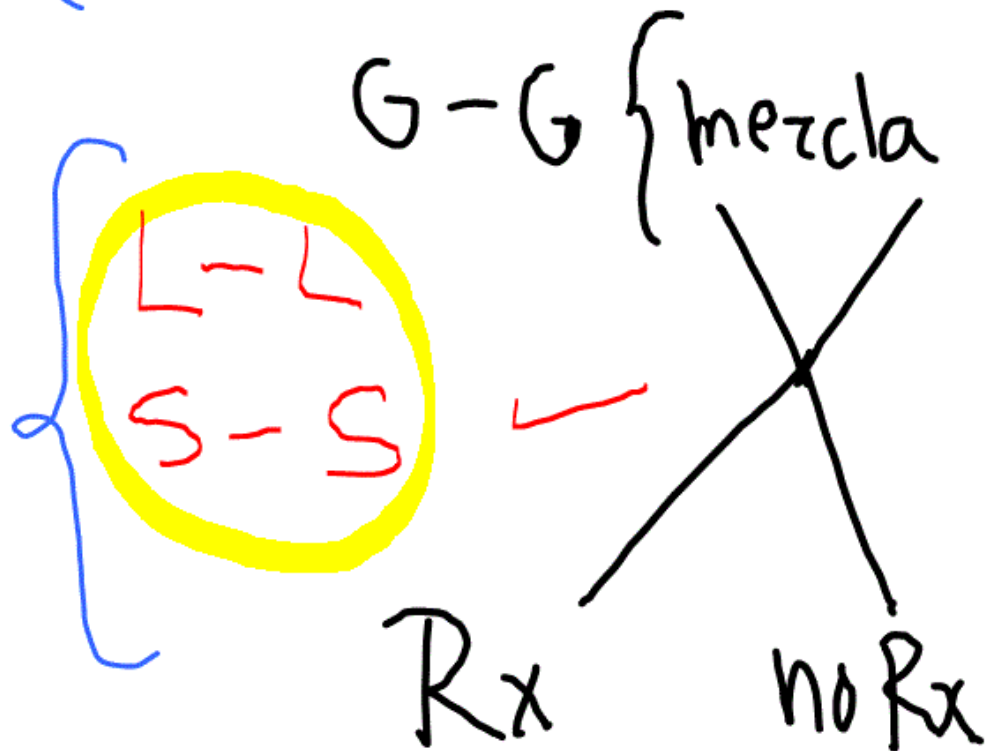
exotérmica  
disminuye si  $T \uparrow$

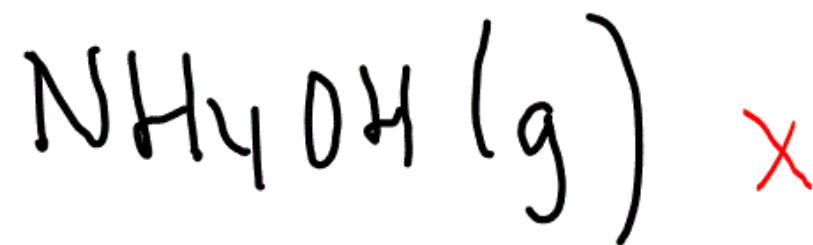
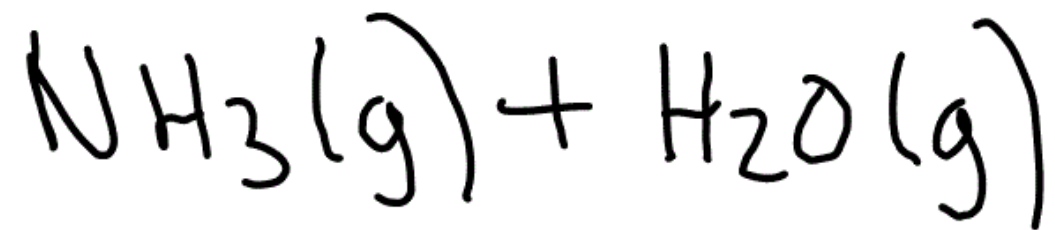
⊗ FASE DISPERSORA	FASE DISPERSA	NOMBRE TIPO	EJEMPLOS
Líquido	Sólido	Sol líquido o gel	Pintura, engrudo, jalea, gelatina, etc.
	Líquido	Emulsión líquida (emulsión)	Mayonesa, leche, asfalto, crema para la cara, etc.
	Gas	Emulsión líquida (espuma)	Nata batida, espuma de cerveza, Espuma de rasurar.
Sólido	Sólido	Sol sólido	Diamante negro, piedras preciosas (rubí, topacio, esmeralda), etc.
	Líquido	Emulsión sólida	Queso (grasas líquidas en caseína), Mantequilla, etc.
	Gas	Espuma sólida	Piedra pómez, esponja, tecnopor, etc.
Gas	Sólido	Aerosol sólido	Humo, polvos, virus en aire, etc.
	Líquido	Aerosol líquido	Niebla, spray, nube, etc.

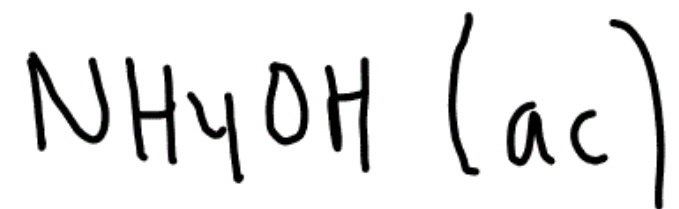
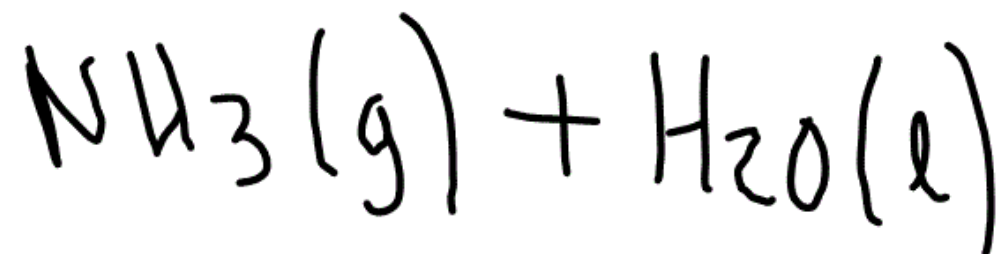
solubilidad

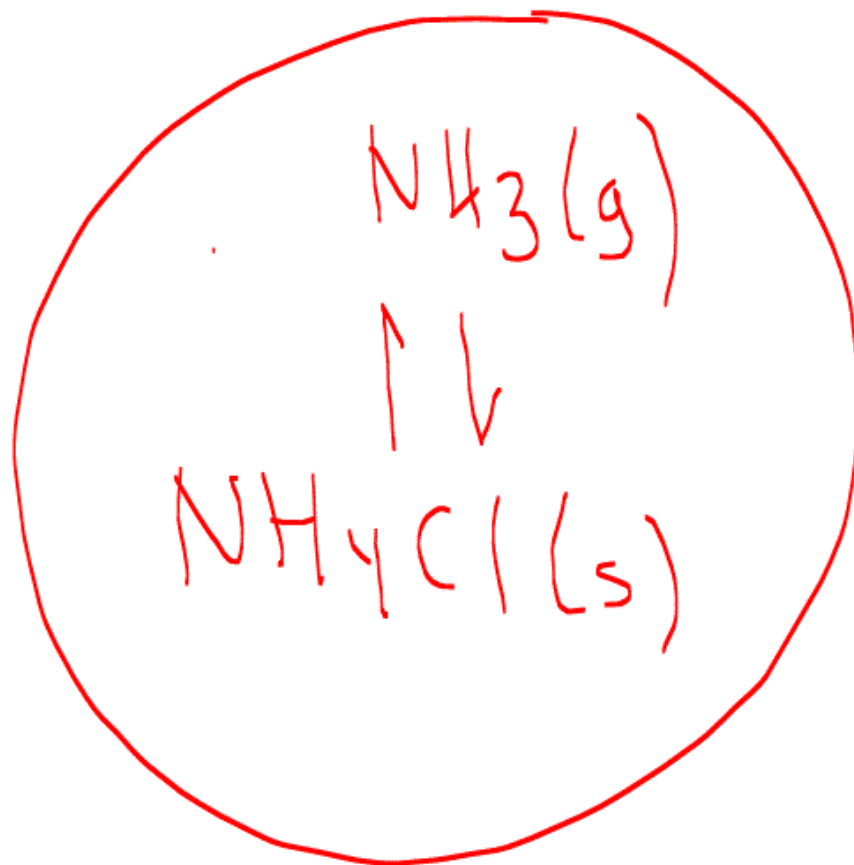


miscibilidad











Solubilidad { presión de vapor  
si caliente  
el disolvente disminuye  
y comienza a PP.