

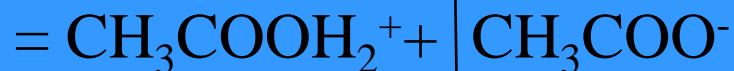
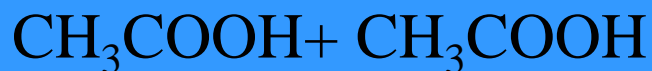
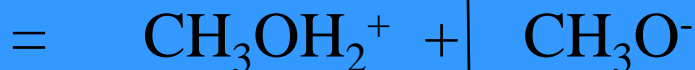


Química Analítica I

*Clasificación
De
Ácidos
y
Bases.*

*Alex Baeza
2004*

Teoría del disolvente: disolventes anfipróticos



*Partícula
ácida*

*Partícula
básica*



Clasificación de ácidos: Teoría del disolvente.

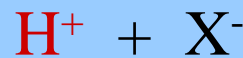
Con base al: *tipo de interacción*
grado de interacción

Tipo de interacción

SOLVO ACIDOS

NO-SOLVOACIDOS

SOLVOACIDOS: **HX**



*Proporcionan la partícula
Ácida del disolvente.*

No-solvoacidos: **M + H₂O** ———>



*Generan la partícula
Ácida del disolvente*





Al grado de interacción con disolvente

nivelados

no-nivelados



$$\alpha = 1$$

$\alpha \rightarrow 0$ ACIDO ESTA DEBIL

$\alpha \rightarrow 0.5$ FUERZA MEDIA

$\alpha \rightarrow 1$ ACIDO ESTA FUERTE

*INTERACCION
TOTAL*

*INTERACCION
PARCIAL*



(en agua Co =1M)	solvo	No-solvo	Nivel-	No-nivel-
$\text{HCl} \longrightarrow \text{H} + \text{Cl}$	X		X	
$\text{Ce}^{3+} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CeOH} + \text{H}^+$		X	X	
$\text{HF} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{F}^-$	X			X
$\text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CuOH}^+ + \text{H}^+$		X		X

EJEMPLO:



ION AMONIO: NH_4^+ y el HCl

EN AGUA: SOLVOACIDO NO NIVELADO

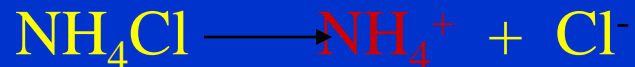


solvoacido nivelado: es la partícula ácida



EN AMONIACO CONCENTRADO:

Solvoacido nivelado: es la partícula ácida




Nosolvoacido-no nivelado



Ejercicio de clase:

Llenar con sendos ejemplos la siguiente tabla:

<p>(En agua $C_0 = 1M$)</p>	<p><i>Niveladas</i></p>	<p><i>No niveladas</i></p>
<p><i>Solvo bases</i></p>		
<p><i>No solvobases</i></p>		

GUIA EXAMEN PARCIAL: ¿Cómo sería la curva de titulación de una mezcla de dos cationes por adiciones de EDTA?

Tema para examen final: estudiar el PROBLEMA 1 de la serie ácido-base

