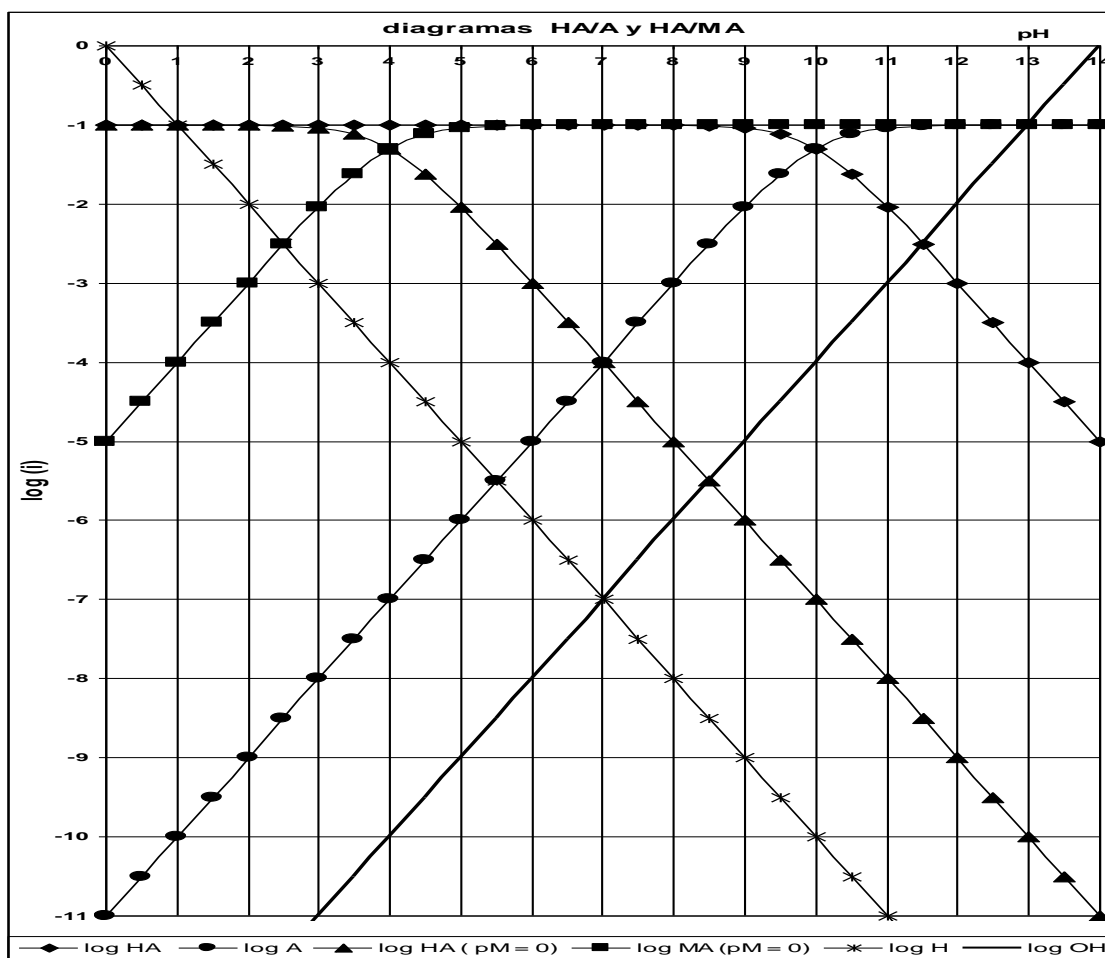


Planteamiento del sistema en estudio:

Se conoce la siguiente información para un ácido HA en presencia y en ausencia de un complejante M, solo de la base conjugada, a $pM = 0$:



Preguntas

- 1.0 Trazar el diagrama $pH = f(pM)$ en condiciones estándar.
- 2.0 Escribir la función $pH = f(\alpha_{HA(M)}, \alpha_{A(M)})$ con sendos valores de K_a y K_d .
- 3.0 Trazar el diagrama acoplado de $\log [i] = f(pH) = f(f)$ de una titulación volumétrica de a) $C_{HA} = 0.01 \text{ mol/L}$ y b) $C_{HA} = 0.01 \text{ mol/L}$ a $pM = 1$ por adiciones f_{Co} de NaOH.
- 4.0 Trazar el diagrama acoplado de $\log [i] = f(pH) = f(f)$ de una titulación volumétrica de a) $C_{NaA} = 0.01 \text{ mol/L}$ y b) $C_{NaA} = 0.01 \text{ mol/L}$ a $pM = 1$ por adiciones f_{Co} de HCl.
- 5.0 Calcular el valor de $pH_{1/2}$ para una disolución $pM = 2$ y $pA = 0$.