

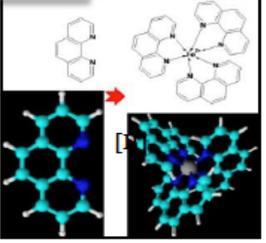
Planteamiento del sistema en estudio:

El Fe(II) es cuantificado por la formación de un complejo colorido por el ligante o-fenantrolina, L = [I]. Para ello es conveniente fijar el pH y el pe de la disolución de análisis.

Se conoce la siguiente información:

1)	Fe(II)	o-fenantrolina ^[I]	$\log \beta(n): (1)6; (2)11; (3)21$ $\text{p}K_{a_{H(i)}L}: (1)4$
3)	$\text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$		$\log K = 13$
4)	$\text{Fe}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^0$		$\log K = -15$
2)	Fe(III)	o-fenantrolina	$\log \beta(n) = (1)7; (2)11; (3)24$

[I]



Preguntas:

- 1,0 Calcular los valores de $\text{p}K_{d_{j-i}}$ de sendos complejos de Fe(III)/Fe(II) a $\text{pH} = 2.0$
 - 2,0 Elaborar el **DUZP** combinado para $[\text{pL}]_{\text{pH}=2}$ para Fe(III)/Fe(II)/Fe(0).
 - 3,0 Elaborar el **DBZP** $\text{pe} = f[\text{pL}]_{\text{pH}=2}$ en condiciones estándar del polisistema.
-

NOTA: ENTREGAR LAS RESPUESTAS EN LIMPIO, A TINTA, CON REDACCIÓN SUSCINTA Y EL GRAFICO SOBRE PAPEL MILIMETRADO CON PIE DE FIGURA.