

2era EVALUACIÓN QUÍMICA GENERAL I / 09 de Septiembre de 2009

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$

TEMA #7 (10 PUNTOS) Determinación del pH para una solución de ácido débil

RUBRICA TEMA # 7 (T* = tema)					
T*	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	CAPACITADO	EXPERTO
#7	Reconocer los conceptos involucrados en una constante de equilibrio para un ácido débil, pH y % de ionización	No registra reconocimiento alguno	Reconoce con errores los conceptos de constante de equilibrio para un ácido débil, pH y % de ionización	Reconoce operativamente los conceptos: constante de equilibrio para un ácido débil, pH y % de ionización	Reconoce operativa y significativamente los conceptos: constante de equilibrio para un ácido débil, pH y % de ionización
	2 p	0 p	0.5 p	1 p	2 p
	Registrar los datos en una tabla para calcular las variaciones de concentraciones del sistema en equilibrio	No registra datos algunos	Registra con errores los datos para calcular las variaciones de concentraciones del sistema en equilibrio	Registra operativamente los datos en una tabla para calcular las variaciones de concentraciones del sistema en equilibrio	Registra operativa y significativamente los datos en una tabla para calcular las variaciones de concentraciones del sistema en equilibrio
	1 p	0 p	0 p	1 p	1 p
	Registrar con datos de equilibrio la expresión para la constante de disociación del ácido. Reconocer por el valor proporcionado que se trata de un ácido débil	No registra dato alguno	Registra con errores los datos de equilibrio en la expresión de la constante de equilibrio, No reconoce al ácido débil.	Registra operativamente los datos de equilibrio en la expresión de la constante de disociación, reconociendo que tenemos un ácido débil.	Registra operativa y significativamente los datos de equilibrio en la expresión de la constante de disociación, reconociendo que tenemos un ácido débil.
	1 p	0 p	0.5 p	1 p	1 p
	Despejar la concentración de hidrogeniones en equilibrio	No despeja ni reporta valor alguno para la concentración de hidrogeniones en equilibrio	Despeja con errores la concentración de hidrogeniones en equilibrio	Despeja operativamente la concentración de hidrogeniones en equilibrio	Despeja operativa y significativamente la concentración de hidrogeniones en equilibrio
	2 p	0 p	0.5 p	2 p	2 p
	Calcular y reportar el valor del pH solicitado en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones	No calcula ni reporta el valor del pH solicitado	Calcula y reporta con errores el valor del pH solicitado	Calcula y reporta operativamente el valor del pH solicitado en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones	Calcula y reporta operativa y significativamente el valor del pH solicitado en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones
	2 p	0 p	0.5 p	2 p	2 p
Calcular y reportar el % de ionización en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones y concentración inicial del ácido débil	No calcula ni reporta el valor del % de ionización	Calcula y reporta con errores el valor del % de ionización	Calcula y reporta operativamente el % de ionización en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones y concentración inicial del ácido débil	Calcula y reporta operativa y significativamente el % de ionización en base a la concentración de equilibrio de hidrogeniones y concentración inicial del ácido débil	
2 p	0 p	0 p	1 p	2 p	
Total	10 p	0 p	2 p	8 p	10 p