

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 #8 (10 PUNTOS) pH de una base débil y efecto del ión común

RUBRICA TEMA # 8 (T* = tema)					
T*	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	CAPACITADO	EXPERTO
#8	Reconocer la expresión para calcular la molaridad de una solución ( $V_1M_1 = V_2M_2$ ).	No registra expresión alguna	Reconoce con errores la expresión para calcular la molaridad de una solución ( $V_1M_1 = V_2M_2$ ).	Reconoce operativamente la expresión para calcular la molaridad de una solución ( $V_1M_1 = V_2M_2$ ).	Reconoce operativa y significativamente la expresión para calcular la molaridad de una solución ( $V_1M_1 = V_2M_2 = \text{constante}$ ).
	1 p	0 p	0.5 p	1 p	1 p
	Calcular y registrar la molaridad de la nueva solución en base a los datos proporcionados.	No registra la molaridad de la nueva solución	Registra con errores la molaridad de la nueva solución.	Registra operativamente la molaridad de la nueva solución en base a los datos proporcionados	Registra operativa y significativamente la molaridad de la nueva solución en base a los datos proporcionados
	2 p	0 p	0.5 p	1 p	2 p
	Reconocer la naturaleza de la sal añadida. Calcular el número de moles de iones formados	No reconoce ni calcula dato alguno	Reconoce y calcula con errores una de las opciones: la naturaleza de la sal; el cálculo del número de moles de iones formados	Reconoce y calcula operativamente la naturaleza de la sal añadida y el número de moles de iones formados	Reconoce y calcula operativa y significativamente la naturaleza de la sal añadida y el número de moles de iones formados
	2 p	0 p	1 p	2 p	2 p
	Reconocer el efecto del ion común por la sal añadida. Calcular la concentración de iones oxidrilo en base al ion común con la sal y constante de equilibrio. Determinar el pH a partir del pOH. <b>(Vaso A)</b>	No reconoce ni hace cálculo alguno.	Reconoce y calcula con errores una de las opciones: El efecto de ion común; Concentración de oxidrilo; Determinación del pH a partir del pOH <b>(Vaso A)</b>	Reconoce y calcula operativamente las opciones: El efecto de ion común; Concentración de oxidrilo; Determinación del pH a partir del pOH <b>(Vaso A)</b>	Reconoce y calcula operativa y significativamente las opciones: El efecto de ion común; Concentración de oxidrilo; Determinación del pH a partir del pOH <b>(Vaso A)</b>
	2 p	0 p	1 p	2 p	2 p
	Calcular la concentración de OH en base a la constante de equilibrio de la base. Determinar el pH <b>(Vaso B)</b>	No calcula dato alguno.	Calcular con errores una de las opciones: La concentración de OH en base a la constante de equilibrio de la base o determinación del pH <b>(Vaso B)</b>	Calcular operativamente las opciones: La concentración de OH en base a la constante de equilibrio de la base y la determinación del pH <b>(Vaso B)</b>	Calcular operativa y significativamente las opciones: La concentración de OH en base a la constante de equilibrio de la base y la determinación del pH <b>(Vaso B)</b>
2 p	0 p	0 p	2 p	2 p	
Registrar los valores calculados de pH para ambos vasos (A y B). Reconocer el vaso con menor pOH. Determinar el vaso con mayor presencia de $Zn[OH]_2$	No Registra dato alguno.	Registra con errores una de las opciones: Los valores calculados de pH para ambos vasos (A y B); el vaso con menor pOH; el vaso con mayor presencia de $Zn[OH]_2$	Registra operativamente las opciones: Los valores calculados de pH para ambos vasos (A y B); el vaso con menor pOH; el vaso con mayor presencia de $Zn[OH]_2$	Registra operativa y significativamente las opciones: Los valores calculados de pH para ambos vasos (A y B); el vaso con menor pOH; el vaso con mayor presencia de $Zn[OH]_2$	
1 p	0 p	0 p	2 p	2 p	
Total	10 p	0 p	2 p	8 p	10 p