

PARA LA 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). Determinación de abatimientos punto de ebullición y punto de congelación para soluciones

RUBRICA TEMA #8 (T* = tema)					
T*	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	CAPACITADO	EXPERTO
#8	Registrar las formulas para determinar tanto el incremento del punto de ebullición como la disminución del punto de congelación de una solución de molalidad dada	No registra dependencia alguna	Registra erróneamente las formulas para determinar tanto el incremento del punto de ebullición como la disminución del punto de congelación de una solución de molalidad dada	Registra operativamente las formulas para determinar tanto el incremento del punto de ebullición como la disminución del punto de congelación de una solución de molalidad dada	Registra operativa y significativamente las formulas para determinar tanto el incremento del punto de ebullición como la disminución del punto de congelación de una solución de molalidad dada.
	2 p	0 p	0.5 p	1 p	2 p
	Registrar los datos proporcionados y los valores de las constantes pertinentes	No plantea registro alguno	Registra erróneamente los datos proporcionados y los valores de las constantes pertinentes	Registra operativamente los datos proporcionados y los valores de las constantes pertinentes	Registra operativa y significativamente los datos proporcionados y los valores de las constantes pertinentes
	2 p	0 p	0.5 p	1 p	2 p
	Calcular la molalidad de la solución previo a la determinación del número de moles del soluto	No determina equivalencia alguna	Reconoce erróneamente la molalidad de la solución previo a la determinación del número de moles del soluto	Reconoce operativamente previo a la determinación del número de moles del soluto	Calcula operativa y significativamente la molalidad de la solución previo a la determinación del número de moles del soluto
	2 p	0 p	0.5 p	2 p	2 p
	Determinar el punto de ebullición despejando de la fórmula el incremento de temperatura	No encuentra el punto de ebullición	Encuentra erróneamente el punto de ebullición, despejando de la fórmula el incremento de temperatura	Encuentra operativamente el punto de ebullición, despejando de la fórmula el incremento de temperatura	Encuentra operativa y significativamente el punto de ebullición despejando de la fórmula el incremento de temperatura
	2 p		0.5 p	2 p	2 p
Calcular el punto de congelación despejando de la fórmula la disminución de la temperatura de fusión	No calcula el punto de congelación	Encuentra erróneamente el punto de congelación despejando de la fórmula la disminución de la temperatura de fusión	Calcula operativamente el punto de congelación despejando de la fórmula la disminución de la temperatura de fusión	Calcula operativa y significativamente el nuevo punto de congelación despejando de la fórmula la disminución de la temperatura de fusión	
2 p	0 p	1 p	2 p	2 p	
total	10 p	0	3 p	8 p	10 p