1era EVALUACIÓN QUÍMICA GENERAL I / 02 DE DICIEMBRE de 2009 /ESPOL / ICQA /

PARA LA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: 10⁻¹ = 1,000. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: 10⁻¹ = 0.1

Tema #1 (10 puntos). APLICACIÓN ECUACIÓN CLAUSIUS – CLAPEYRON

RUBRICA TEMA #1					
SUBTEMAS	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	PROFESIONAL	EXPERTO
#1 A	Reconocimiento y presentación de datos proporcionados	No reconoce ni presenta ningún dato.	Reconoce los datos pero no los escribe.	Reconoce y presenta los datos proporcionados.	Reconoce y presenta todos los datos proporcionados en forma significativa.
	2 p	0	0	2 p	2 p
	Obtención de Relaciones	No obtienen ninguna relación a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron	Obtiene algunas relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron.	Obtiene todas las relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron.	Obtienen todas las relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron y las presenta significativamente.
	1 p	0	0	1 p	1 p
	Cálculos y obtención de la entalpia de la acetona	No realiza ningún cálculo y no obtiene la respuesta.	Realiza todos los cálculos y presenta la respuesta erróneamente.	Realiza algunos de los cálculos y obtiene la respuesta correcta.	Realiza todos los cálculos y obtiene la respuesta correcta y la <mark>presenta significativamente.</mark>
	2 p	0	1p	1 p	2 p
Sub total	5 p	0	1p	4 p	5 p
#1 B	Reconocimiento y presentación de datos proporcionados	No reconoce ni presenta ningún dato.	Reconoce los datos pero no los escribe.	Reconoce y presenta algunos de los datos proporcionados.	Reconoce y presenta todos los datos proporcionados en forma significativa.
	2 p	0	0	2 p	2 p
	Obtención de Relaciones	No obtienen ninguna relación a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron.	Obtiene algunas relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron	Obtiene todas las relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron.	Obtienen todas las relaciones a partir de la ecuación de Clausius Clapeyron y los presenta significativamente.
	1 p	0	0	1 p	1 p
	Cálculos y obtención del punto de ebullición del propanol	No realiza ningún cálculo y no obtiene respuesta alguna.	Realiza todos los cálculo y presenta la respuesta erróneamente.	Realiza algunos de los cálculo y obtiene la respuesta correcta.	Realiza todos los cálculos y obtiene la respuesta correcta y la presenta significativamente.
	2 p	0	1p	1 p	2 p
Sub Total	5 p	0 p	1 p	4 p	5 p
Gran Total 10p					