

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 #10 (10 puntos). DETERMINACIÓN DE LA MASA MOLECULAR POR ABATIMIENTO PUNTO DE FUSIÓN

## RUBRICA TEMA #10

SUBTEMAS	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	PROFESIONAL	EXPERTO
#10 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.
	1 p	0	0	1 p	1 p
	Calculo de la molalidad	No Calcula la molalidad.	Realiza todos los cálculos y presenta la respuesta erróneamente.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta significativamente.
	2 p	0	0	1 p	2 p
	Calculo de la masa molar	No Calcula la masa molar.	Realiza todos los cálculos y presenta la respuesta erróneamente.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta significativamente.
2 p	0	1p	1 p	2 p	
Sub total	5 p	0	1p	4 p	5 p
#10 B	Calculo del múltiplo para determinar la formula molecular	No Calcula el múltiplo para determinar la formula molecular.	Realiza todos los cálculos y presenta la respuesta erróneamente.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta.	Realiza las operaciones correctamente y presenta la respuesta correcta significativamente.
	2 p	0	0	1 p	2 p
	Presentación de la formula empírica	No presenta la formula empírica	Presenta la formula de forma errónea.	Obtiene la respuesta correcta.	Obtiene la respuesta correcta y la presenta significativamente.
3 p	0	1p	2 p	3 p	
Sub Total	5 p	0 p	1 p	3 p	5 p
Gran Total					10p