

RUBRICAS
PRIMERA EVALUACIÓN
I TERMINO 2010

Tema #2 (10 puntos). (**Conceptos Varios**)

RUBRICA TEMA #2					
TEMAS	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	PROFESIONAL	EXPERTO
#2	En la cuarta columna registra la numeración de acuerdo a lo solicitado	No Registra ninguna numeración.	Registra el 40% de la numeración correcta	Registra el 70% de la numeración correcta	Registra toda la numeración correctamente en forma significativa.
	10 p	0 p	4 p	7 p	10p
Total	10 p	0p	4 p	7 p	10 p

Vicente Riofrío (Ph.d)
21 de Junio del 2010

Pregunta #3

Habilidad	Nivel de desempeño					
	Alto	Puntaje	Medio	Puntaje	Bajo	Puntaje
Identificación de las transiciones de estado que demandan de energía en el ejercicio	El estudiante identifica correctamente todas las transiciones del ejercicio que demandan de energía	2.5	El estudiante identifica correctamente parte de las transiciones del ejercicio que demandan de energía	1.5	El estudiante no identifica correctamente las transiciones del ejercicio que demandan de energía	0
Determinación de los cambios de energía requeridos para el ejercicio	El estudiante determina correctamente la magnitud de los cambios de energía requeridos	2.5	El estudiante determina correctamente parte de los cambios de energía requeridos	1.5	El estudiante no determina la magnitud de ninguno de los cambios de energía requeridos	0
Determinación de la entropía necesaria	El estudiante determina correctamente la cantidad de energía necesaria solicitada en el ejercicio	2.5	El estudiante determina incorrectamente la cantidad de energía necesaria solicitada en el ejercicio	1.5	El estudiante no determina la cantidad de energía necesaria solicitada en el ejercicio	0
Gráfico de la curva de enfriamiento	El estudiante grafica correctamente la curva de enfriamiento, indicando todos los datos obtenidos	2.5	El estudiante grafica incorrectamente la curva de enfriamiento, dejando de reportar algunos de los datos obtenidos en el desarrollo del ejercicio	1.5	El estudiante no grafica la curva de calentamiento.	0
Total		10 puntos		6 puntos		0 puntos

TEMA # 4 (10 PUNTOS) Sólidos Cristalinos

RUBRICA TEMA #4				
DESEMPEÑO	ALTO	MEDIO	BAJO	%
Datos	Coloca todos los datos	Coloca una parte de los datos	No coloca ningún dato.	20
	2 ptos.	1 pto.	0 ptos.	
Fórmula de densidad y relación a utilizar (Relación entre el tipo de celda y el número de átomos)	Anotó la Fórmula de densidad y la relación a utilizar	Anotó solo una de las dos	No anotó ninguna de las dos	20
	2 ptos.	1 pto.	0 ptos.	
Unidades	Utilizó correctamente las unidades	Utilizó parcialmente las unidades	No utilizó las unidades	20
	2 ptos.	1 pto.	0 ptos.	
Cálculo de la masa de la celda	Calculó correctamente la masa de la celda	Aplicó la fórmula pero Calculó incorrectamente la masa de la celda	No Calculó correctamente la masa de la celda	20
	2 ptos.	1 ptos.	0 ptos.	
Cálculo del volumen de la celda y la densidad de la plata	Calculó correctamente el volumen de la celda y la densidad de la plata	Aplicó la fórmula pero Calculó incorrectamente el volumen de la celda y la densidad de la plata	No Calculó correctamente ni el volumen de la celda ni la densidad de la plata	20
	2 ptos.	1 ptos.	0 ptos.	
Total	10 ptos.	5 ptos.	0 ptos.	10 ptos. (100 %)

Fernando Morante (Ph.d)
5 de Julio del 2010

Pregunta #5

Habilidad	Nivel de desempeño					
	Alto	Puntaje	Medio	Puntaje	Bajo	Puntaje
Identificación de la necesidad de transformar las variables provistas	El estudiante identifica que los valores de temperatura y presión deben ser convertidos	2.5	El estudiante intenta hacer uso de los valores de temperatura y presión en sus unidades dadas	1.5	El estudiante no identifica como hacer uso de las variables dadas.	0
Graficación en base a datos obtenidos	El estudiante elabora, en base a los datos generados, la gráfica completa que muestra la relación entre $1/T$ y $\ln P$.	2.5	El estudiante elabora, en base a los datos generados una gráfica incompleta que muestra la relación entre $1/T$ y $\ln P$.	1.5	El estudiante no elabora gráfico alguno.	0
Determinación de la pendiente de la recta.	En base a la gráfica elaborada, el estudiante identifica correctamente la pendiente de la recta	2.5	En base a la gráfica elaborada, el estudiante identifica erróneamente la pendiente de la recta	1.5	El estudiante no identifica la necesidad de obtener la pendiente de la recta	0
Determinación del calor de vaporización	El estudiante, en base a la pendiente obtenida, determina correctamente el calor de vaporización solicitado	2.5	El estudiante, en base a la pendiente obtenida, determina incorrectamente el calor de vaporización solicitado	1.5	El estudiante no identifica la relación entre la pendiente de la recta graficada, y el calor de vaporización solicitado.	0
Total		10 puntos		6 puntos		0 puntos

Pregunta #6

Habilidad	Nivel de desempeño					
	Alto	Puntaje	Medio	Puntaje	Bajo	Puntaje
Planteamiento de la ecuación.	El estudiante plantea correctamente la ecuación.	2.5	El estudiante plantea incorrectamente la ecuación.	1.5	El estudiante no plantea la ecuación requerida.	0
Determinación de la fracción molar del solvente	El estudiante determina correctamente la fracción molar del solvente	2.5	El estudiante erra al calcular la fracción molar del solvente	1.5	El estudiante no logra calcular la fracción molar del solvente	0
Determinación de la magnitud del abatimiento de la presión de vapor	El estudiante determina correctamente la presión de vapor de la solución	2.5	El estudiante no logra determinar correctamente la presión de vapor de la solución	1.5	El estudiante no determina la presión de vapor de la solución	0
Atención a las magnitudes y unidades	El estudiante realiza todos sus cálculos prestando atención a las unidades	2.5	El estudiante realiza la mayoría de sus cálculos prestando atención a las unidades	1.5	El estudiante no presta atención a las unidades en ninguno de sus cálculos	0
Total		10 puntos		6 puntos		0 puntos

Luis Domínguez (Ph.d)
05 de Julio del 2010

Tema #7 (10 puntos). (Elevación del punto de ebullición y disminución del punto de congelación)

RUBRICA TEMA #7					
TEMAS	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	PROFESIONAL	EXPERTO
#7	Identificación de los datos y las variables.	No registra ningún dato ni identifica las variables.	Registra los datos pero no identifica las variables.	Registra los datos e identifica las variables.	Registra los datos e identifica las variables en forma significativa.
	2 p	0 p	0 p	1 p	2 p
	Cálculo de la molalidad.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra la molalidad.	Registra la molalidad en forma significativa.
	2 p	0 p	1 p	1 p	2 p
	Cálculo de la disminución del punto de congelación.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el cálculo de la disminución del punto de congelación.	Registra el cálculo de la disminución del punto de congelación en forma significativa.
	1 p	0 p	0 p	1 p	1 p
	Cálculo punto de fusión.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el punto de fusión.	Registra el punto de fusión en forma significativa.
	2 p	0 p	1 p	2 p	2 p
	Cálculo de la elevación del punto de ebullición.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el cálculo de la elevación del punto de ebullición.	Registra el cálculo de la elevación del punto de ebullición en forma significativa.
	1 p	0 p	0 p	1 p	1 p
Cálculo punto de ebullición.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el punto de ebullición.	Registra el punto de ebullición en forma significativa.	
2 p	0 p	1 p	2 p	2 p	
Total	10 p	0p	3 p	8 p	10 p

Tema #8 (10 puntos). **(Abatimiento del punto congelación y determinación de molalidad de un solución)**

RUBRICA TEMA #8					
TEMAS	CONDUCTA	AFICIONADO	NOVATO	PROFESIONAL	EXPERTO
#8	Identificación de los datos y las variables.	No registra ningún dato ni identifica las variables.	Registra los datos pero no identifica las variables.	Registra los datos e identifica las variables.	Registra los datos e identifica las variables en forma significativa.
	2 p	0 p	0 p	1 p	2 p
	Cálculo de la disminución del punto de congelación.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el cálculo de la disminución del punto de congelación.	Registra el cálculo de la disminución del punto de congelación en forma significativa.
	2 p	0 p	0 p	1 p	2 p
	Cálculo de la molalidad.	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra la molalidad.	Registra la molalidad en forma significativa.
	2 p	0 p	1 p	1 p	2 p
	Calculo del peso molar	No Registra ninguna cálculo.	Realiza bien la formula pero no realiza bien el cálculo.	Registra el peso molar.	Registra el peso molar en forma significativa.
4 p	0 p	1 p	3 p	4 p	
Total	10 p	0p	2 p	6 p	10 p

Vicente Riofrío (Ph.d)
21 de Junio del 2010

TEMA # 9 (10 PUNTOS) Presión osmótica y determinación de la masa molar de un compuesto.

RUBRICA TEMA #9				
DESEMPEÑO	ALTO	MEDIO	BAJO	%
Datos	Coloca todos los datos	Coloca una parte de los datos	No coloca ningún dato.	10
	1 ptos.	0.5 ptos.	0 ptos.	
Ecuación de la presión osmótica	Anotó la ecuación correctamente		No anotó la ecuación.	10
	1 ptos.	0 ptos.	0 ptos.	
Unidades	Incluye todas las unidades correctamente	Incluye parcialmente las unidades	No incluye las unidades	20
	2 ptos.	1 pto.	0 ptos.	
Cálculo de la Presión Osmótica.	Realizó los cálculos correctamente y acertó la respuesta	Realizó los cálculos correctamente pero no acertó la respuesta	No Realizó los cálculos ni acertó la respuesta	30
	3 ptos.	1.5 ptos.	0 ptos.	
Cálculo de la masa molar.	Realizó los cálculos correctamente y acertó la respuesta	Realizó los cálculos correctamente pero no acertó la respuesta	No Realizó los cálculos ni acertó la respuesta	30
	3 ptos.	1.5 ptos.	0 ptos.	
Total	10 ptos.	4.5 ptos.	0 ptos.	10 ptos. (100 %)

Fernando Morante (Ph.d)
25 de Junio del 2010