

RUBRICA

“Tú debes ser el cambio que deseas ver en el mundo.” -Mahatma Gandhi

(Conceptos Varios)

9. En la segunda columna se encuentra un conjunto de términos, ecuaciones y conceptos utilizados en el campo de los líquidos, sólidos y disoluciones, con su numeración en la primera columna. En la tercera columna se enlistan en forma aleatoria los significados de los términos, ecuaciones y conceptos de la columna vecina sin ninguna correspondencia. Su tarea consiste en escribir en la cuarta columna el número del término, ecuación o concepto que corresponda al significado pertinente de la tercera columna.

#	Términos, ecuaciones y conceptos	CONJUNTO DE SIGNIFICADOS	#
1	ΔH_{fus}	Presión que se requiere para detener la ósmosis	13
2	ΔH_{sub}	Carecen de una distribución tridimensional regular de átomos.	17
3	ΔH_{vap}	Cambios físicos caracterizados por el orden molecular	4
4	Cambio de Fases	Poseen un ordenamiento estricto y regular, es decir, sus átomos, moléculas o iones ocupan posiciones específicas.	18
5	Celda Unitaria	Energía necesaria (comúnmente en kilojulios) para fundir un mol de un sólido	1
6	Diagrama de fase	Unidad estructural repetida de un sólido cristalino	5
7	Fase	Resume las condiciones en las cuales una sustancia existe como sólido, líquido o gas.	16
8	Molalidad	Temperatura a la cual las fases sólidas y líquidas coexisten en el equilibrio	14
9	Molaridad	Temperatura a la cual la presión de vapor de un líquido es igual a la presión externa	15
10	Ósmosis	Única Condición en que las tres fases puedan estar en equilibrio recíproco	16
11	P_c	Número de moles de soluto disueltos en un 1 kg de un disolvente	8
12	Presión de vapor de equilibrio	Parte homogénea de un sistema, y aunque está en contacto con otras partes del mismo, está separada de esas partes por un límite bien definido.	7
13	Presión osmótica	Energía necesaria (comúnmente en kilojulios) para sublimar un mol de un sólido	2
14	Punto de Congelación	Cantidad de energía necesaria para estirar o aumentar la superficie de un líquido por unidad de área.	19
15	Punto de Ebullición	Paso selectivo de moléculas del disolvente a través de una membrana porosa desde una disolución diluida hacia una de mayor concentración	10
16	Punto triple	Medida de la resistencia de los líquidos a fluir	20
17	Sólidos amorfos	Número de moles de soluto en 1 L de disolución	9
18	Sólidos Cristalinos	Presión de vapor medida cuando hay un equilibrio dinámico entre la condensación y la evaporación.	12
19	Tensión superficial	Energía necesaria (comúnmente en kilojulios) para evaporar un mol de un líquido	3
20	Viscosidad	Mínima presión que se debe aplicar para llevar a cabo la licuefacción a la temperatura crítica.	11

RUBRICA

RUBRICA TEMA #9 3era EVALUACIÓN 2010.09.15 Conceptos Varios				
Conductas y niveles de desempeño (Experto / Practicante / Novato) y % de calificación sobre 10 puntos				
	Sobre 10 puntos			
NIVELES DE EJECUCIÓN DESEMPEÑO	EXPERTO	PRACTICANTE	NOVATO	%
Comprensión del problema	1 p	0.5 p	0.0 p	10
Identificación de términos, ecuaciones y conceptos utilizados en el campo de los líquidos, sólidos y disoluciones de las 20 numeraciones propuestas, en la columna del caso.	9 p	4.5 p	0.0 p	90
Total	10 p	5.0 p	0.0 p	N/A