

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO:  $10^{+3} = 1,000$ . EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO:  $10^{-1} = 0.1$ .

**OBSERVACIÓN:** SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

**“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	$\Delta H_{fus}$	Presión que se requiere para detener la ósmosis	13
2	$\Delta H_{sub}$	Carecen de una distribución tridimensional regular de átomos.	17
3	$\Delta H_{vap}$	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