

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	
2	$\Delta H_{sub}$	Carecen de una distribución tridimensional regular de átomos.	
3	$\Delta H_{vap}$	Cambios físicos caracterizados por el orden molecular	
4	Cambio de Fases	Poseen un ordenamiento estricto y regular, es decir, sus átomos moléculas o iones ocupan posiciones específicas.	
5	Celda Unitaria	Energía necesaria (comúnmente en kilojoules) para fundir un mol de un solido	
6	Diagrama de fase	Unidad estructural repetida de un sólido cristalino	
7	Fase	Resume las condiciones en las cuales una sustancia existe como sólido, líquido o gas.	
8	Molalidad	Temperatura a la cual las fases sólidas y líquidas coexisten en el equilibrio	
9	Molaridad	Temperatura a la cual la presión de vapor de un líquido es igual a la presión externa	
10	Ósmosis	Única Condición en que las tres fases puedan estar en equilibrio recíproco	
11	$P_c$	Número de moles de soluto disueltos en un 1kg de un disolvente	
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.	
13	Presión osmótica	Energía necesaria (comúnmente en kilojoules) para sublimar un mol de un solido	
14	Punto de Congelación	Cantidad de energía necesaria para estirar o aumentar la superficie de un líquido por unidad de área.	
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	
16	Punto triple	Medida de la resistencia de los líquidos a fluir	
17	Sólidos amorfos	Número de moles de soluto en 1L de disolución	
18	Sólidos Cristalinos	Presión de vapor medida cuando hay un equilibrio dinámico entre la condensación y la evaporación.	
19	Tensión superficial	Energía necesaria (comúnmente en kilojoules) para evaporar un mol de un líquido	
20	Viscosidad	Mínima presión que se debe aplicar para llevar a cabo la licuefacción a la temperatura crítica.	