**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**

Tema #10 (10 puntos). Determinación de concentraciones molares a partir de presión osmótica

La presión osmótica promedio del agua de mar es aproximadamente de 30.0 atm a 25°C. Calcule la concentración molar de una disolución acuosa de sacarosa ($C\_{12}H\_{22}O\_{11}$) que es isotónica con el agua de mar. Datos: R = 0.0821 L · atm / K·mol; pi = MRT = TMR = RTM; C = 12; g/mol H = 1 g/mol; O= 16 g/mol.