

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 #3 (10 puntos). Diagrama de fases (Construcción de gráficos sobre regularidades a partir de puntos dados)

Los puntos de ebullición y de congelación del dióxido de azufre son  $-10^{\circ}\text{C}$  y  $-72.7^{\circ}\text{C}$  (a 1 atm), respectivamente. El punto triple es  $-75.5^{\circ}\text{C}$  y  $1.65 \times 10^{-3}$  atm, y su punto crítico está a  $157^{\circ}\text{C}$  y 78 atm. Con la información proporcionada dibuje a mano alzada, en las coordenadas proporcionadas, un esquema representativo del diagrama de fases del  $\text{SO}_2$ .

Solución:

Presentación de datos:

	Punto de ebullición	Punto de congelación	Punto triple	Punto critico
P (unidades de presión)	1 atm	1 atm	$1.65 \times 10^{-3}$ atm	78 atm
( $^{\circ}\text{C}$ ) t	$-10^{\circ}\text{C}$	$-72.7^{\circ}\text{C}$	$-75.5^{\circ}\text{C}$	$157^{\circ}\text{C}$

