

NOMBRES	APELLIDOS	No. en LISTA	PARALELO

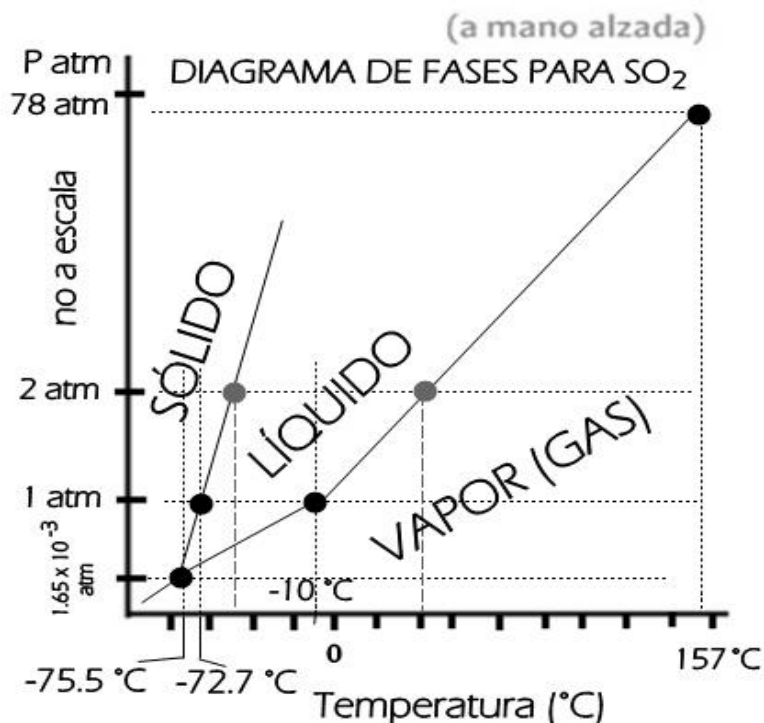
NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$.

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.

Diagrama de fase / (10 puntos)

1.- Los puntos de ebullición y de congelación del dióxido de azufre son -10°C y -72.7°C (a 1 atm), respectivamente. El punto triple es -75.5°C y 1.65×10^{-3} atm, el punto crítico esta a 157°C y 78 atm. Con esta información proporcionada sírvase dibujar, en primer lugar, un esquema del diagrama de fases del SO_2 , todo esto en el espacio proporcionado para el efecto.

Posteriormente, en el esquema elaborado por usted, trace una isobara a 2 atm y en base a las intercepciones de la misma con las líneas pertinentes del diagrama fases determine **gráficamente** la temperatura del punto de fusión y el punto de ebullición de una muestra a la presión de la isobara referida. Finalmente, detalle los valores encontrados por usted en la parte inferior de la pregunta.



Temperatura de fusión a 2 atm = **aproximadamente -50°C** .

Temperatura de ebullición a 2 atm = **aproximadamente 40°C** .

RUBRICA TEMA #1 1er EVALUACIÓN 2010.12.08 (DIAGRAMA DE FASE)

Conductas y niveles de desempeño (Experto / Practicante / Novato) y % de calificación sobre 10 puntos

NIVELES DE EJECUCIÓN DESEMPEÑO	Sobre 10 puntos			
	EXPERTO	PRACTICANTE	NOVATO	%
Comprensión cabal del problema	1 p	1 p	0.0 p	10
Desarrollar el esquema del diagrama de fases del SO ₂ , en el espacio proporcionado para el efecto, con las dimensiones del caso.	7 p	3.5 p	0.0 p	70
Trazar una isobara a 2 atm, y determinar gráficamente la temperatura del punto de fusión y el punto de ebullición.	2 p	1 p	0.0 p	20
TOTAL	10 p	5.5 p	0.0 p	N/A