ESPOL / ICQA / 2DA EVALUACIÓN QUÍMICA GENERAL I / 11 DE FEBRERO DE 2009

NOMBRES	APELLIDOS	PARALELO	No. LISTA

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: 10⁻¹ = 1,000. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: 10⁻¹ = 0.1

1. DIAGRAMA DE FASES / (6 puntos) Los puntos normales de fusión y de ebullición del oxígeno (O_2) son: -218° C y -183° C, respectivamente. Su punto triple está a -219° C y 1.14 torr y su punto crítico está a -119° C y 49.8 atm.

Dibuje el diagrama de fases del O_2 , en su diagrama registre el área en la que cada fase es estable. En la segunda columna dé respuesta a la siguiente interrogante: al calentarse una muestra de O_2 sólido ¿se sublima o se funde a una presión de 1atm?

SOLUCIÓN:

