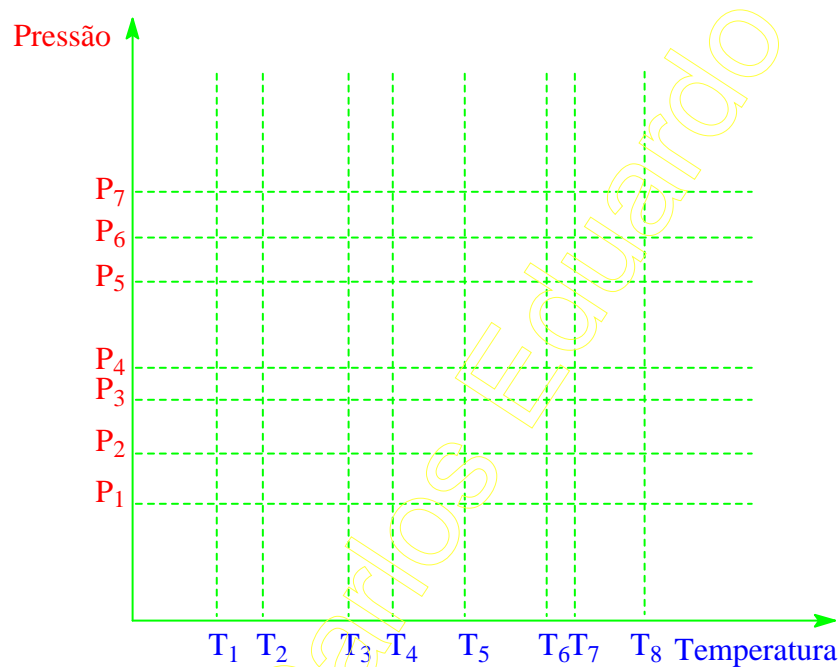


DIAGRAMA DE FASES

Prof. Carlos Eduardo

Com os dados contidos na tabela a seguir, trace as três curvas no diagrama abaixo:

PRESSÃO	TEMPERATURA		
	FUSÃO	EBULIÇÃO	SUBLIMAÇÃO
P_1	-	-	T_2
P_2	-	-	T_3
P_3	T_4	T_4	T_4
P_4	T_3	T_5	-
P_5	T_2	T_6	-
P_6	-	T_7	-
P_7	T_1	-	-



Com base na análise do gráfico obtido responda:

1. Nas três regiões obtidas no gráfico identifique os estados físicos da matéria (sólido, líquido e gasoso).
2. Quais estados físicos coexistem nos pontos sobre as curvas traçadas e no ponto de encontro destas (ponto tríplice)?
3. Em que circunstâncias uma substância pode sofrer sublimação?
4. Por que algumas substâncias sublimam em condições ambientais?
5. Em que estados físicos pode ser encontrada uma substância submetida a aumento da pressão sob a isoterma T_5 ?
6. Se o ponto T_7P_6 é o máximo para sua curva (ponto crítico), qual o comportamento, quanto ao estado físico, de uma substância submetida a aumento da pressão sob a isoterma T_8 ?
7. Qual a diferença entre vapor e gás?