

Tarefa 2

1. Uma maneira de obter expressão para as constantes de Van der Waals em termos dos parâmetros críticos é a partir da primeira derivada da pressão em função da pressão a temperatura constante e da segunda derivada da pressão em função da pressão a temperatura constante como igual a zero no ponto crítico.
 - i) Por que estas derivadas são iguais a zero no ponto crítico?
 - ii) Qual foi o procedimento utilizado para determinarmos o volume crítico como igual a $3b$?

2. Usando os valores de p_c , V_c (volume molar crítico) e T_c , obtido na literatura, calcule os valores das constantes de Van der Waals para o
 - i) Etano
 - ii) Propano