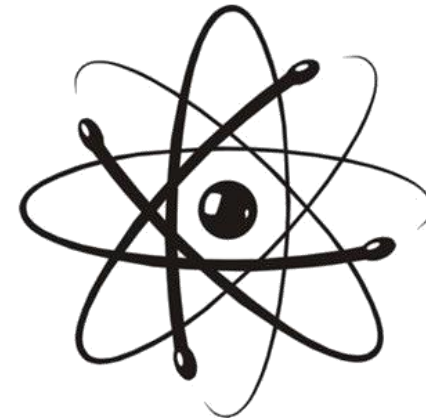


Equação de Clapeyron (Parte II)

Prof. Francis Isotton
Química



Equação de Clapeyron

Fora das CNTP

Equação de Clapeyron:

$$PV = nRT$$

P = Pressão (atm ou mmHg)

V = Volume (L)

n = número de mols

R = 0,082 atm.L/mol.K ou 62,3 mmHg.L/mol.K

T = Temperatura (K)

Equação de Clapeyron

Determinação da espécie química...

Uma massa de 708 g de um alcano foi armazenada em um recipiente de volume igual a 30 L e exerce uma pressão de 10 atm quando a temperatura é igual a 27 °C.

Dado: $R = 0,082 \text{ atm} \cdot \text{L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

De acordo com os dados apresentados, o composto contido no recipiente é o

- a. etano.
- b. butano.
- c. metano.
- d. propano.