

Ejercicio 6.36

Autores: (course_default)

Sabiendo que el mercurio hierve a 100°C cuando la presión es de $4,58 \times 10^{-4} \text{ atm}$, y que su entalpía de vaporización vale $58,44 \text{ kJ mol}^{-1}$, podemos deducir que el punto de ebullición normal del mercurio es:

a. 109 K

b. 357 K

c. 373 K

d. 630 K