

## Ejercicio 6.36

Autores: (course\_default)

Sabiendo que el mercurio hierve a  $100^{\circ}\text{C}$  cuando la presión es de  $4,58 \times 10^{-4}$  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