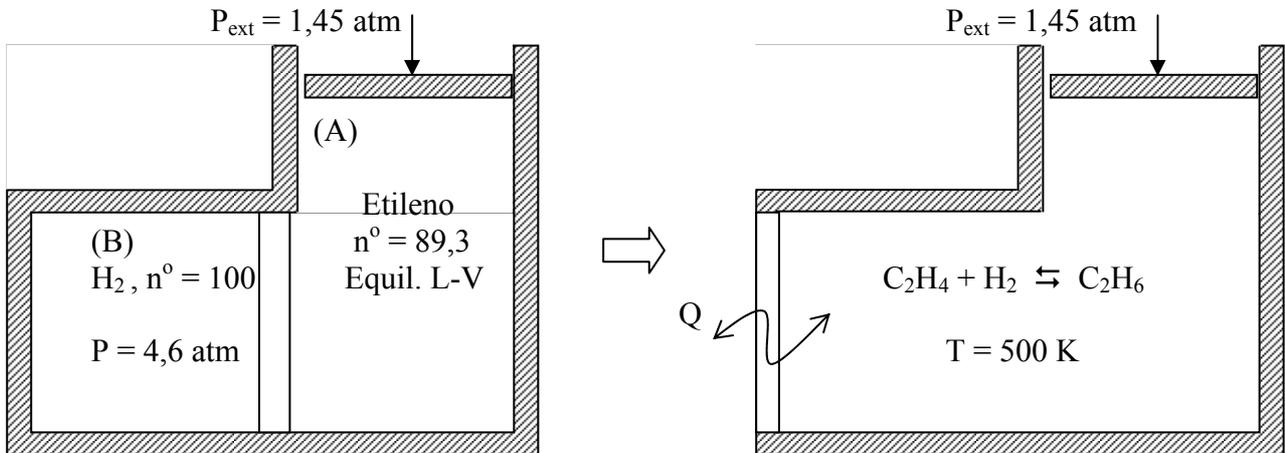


**Problema Sm.8-1**

Calcular el calor intercambiado cuando se produce la reacción en fase gas entre etileno ( $C_2H_4$ ) e hidrógeno para dar etano ( $C_2H_6$ ) hasta un estado final a 500 K.



Datos adicionales:

La dependencia de las composiciones de equilibrio con T (en K) se da según la siguiente ecuación:

$$\ln\left(\frac{y_{C_2H_6}}{y_{C_2H_4}y_{H_2}}\right) = -28,199 + \frac{31060,3}{T} - 6,313\ln(T) + 2,36 \times 10^{-3}T$$