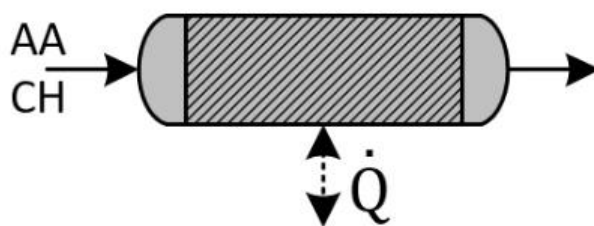


TERMODINÁMICA QUÍMICA PARA INGENIERÍA
PRIMER EXAMEN PARCIAL
2 DE JUNIO DE 2020

EJERCICIO 3

Acetato de ciclohexilo [AC], $C_8H_{14}O_2$, se produce en estado estacionario a partir de la reacción del ciclohexano [CH], C_6H_{10} , y ácido acético [AA], $C_2H_4O_2$. Se alimenta a un reactor 4.1 mol/s de la mezcla reactiva, con una relación 3.1/1 en AA/CH para asegurar un exceso de ácido acético y lograr una conversión de ciclohexano del 88%. La reacción se realiza a presión elevada para mantener todos los compuestos en fase líquida. La alimentación al reactor se realiza a 90 °C, y la evolución térmica provoca que los productos alcancen 120 °C. Ignore los cambios de entalpía con la presión.

- Plantee la reacción balanceada y determine el flujo de salida de cada especie involucrada.
- Determine el calor requerido para poder llevar a cabo la reacción en las condiciones detalladas.
- ¿Debe extraerse o adicionarse calor?



Datos:

Especie	$\Delta H_{f,298.15\text{ K}}^{\circ}$ [kJ/mol]	C_p [J/mol·K]
CH	-37.8	165
AA	-483.5	130
AC	-558.9	290