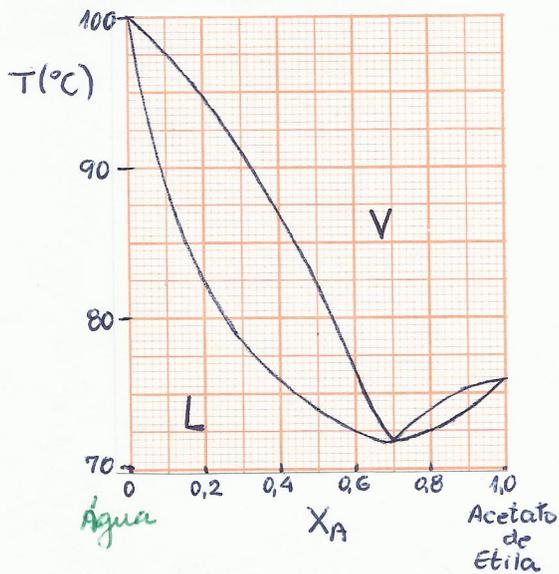


5- A figura a seguir mostra o sistema acetato de etila-água. Uma solução de fração molar 50% é evaporada em um recipiente aberto até o ponto de ebulição aumentar 5°C. Determinar:

a) A composição da solução quando a ebulição terminou e os pontos de ebulição inicial e final.



b) Os números de moles de acetato de etila que permaneceram na fase líquida quando o aquecimento terminou, assumindo que a mistura inicial continha 20 moles.

c) A composição do destilado, supondo que os vapores foram coletados e condensados.

d) A massa de água na fase vapor e na fase líquida, quando a ebulição terminou.