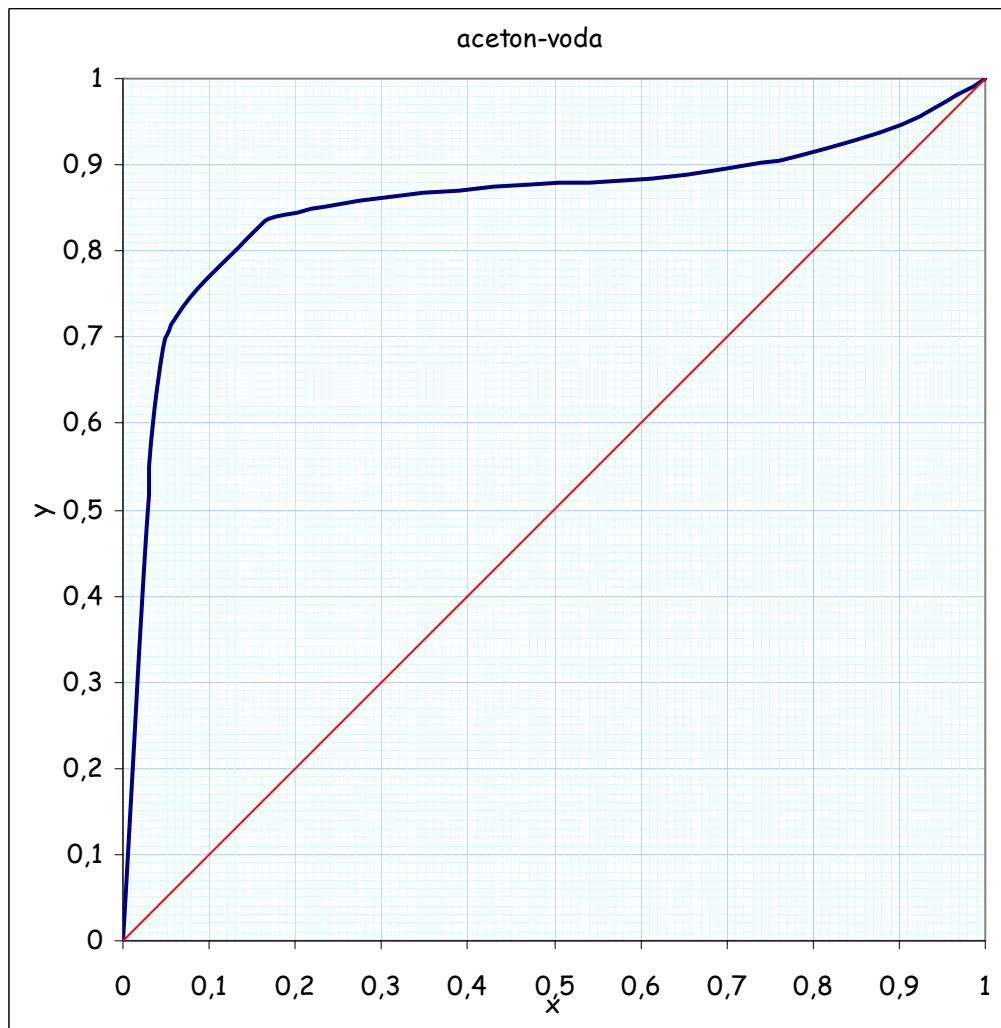


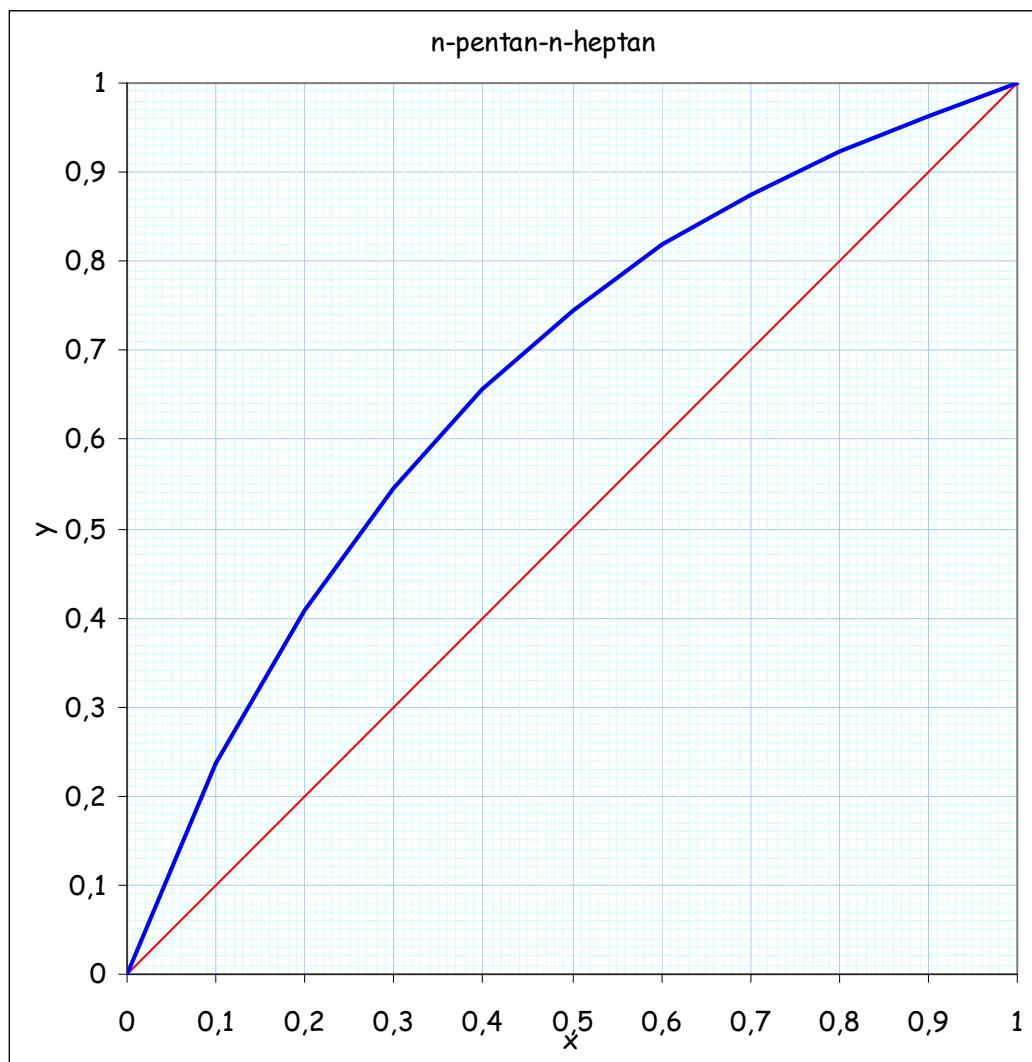
Zadatak 1.

Smjesa acetona i vode kontinuirano se separira u destilacijskoj koloni koja radi uz refluksni omjer 1,5. Pojna smjesa ulazi s protokom od 1000 mol/h. Sastavi su: $x_F=0,5$, $x_D=0,97$, $x_B=0,02$. Koliki je minimalni refluksni omjer? Koliki je minimalni broj koncentracijskih stupnjeva potreban za željenu separaciju? Koliki je teoretski broj koncentracijskih stupnjeva potreban? Koje količine produkata se dobivaju?



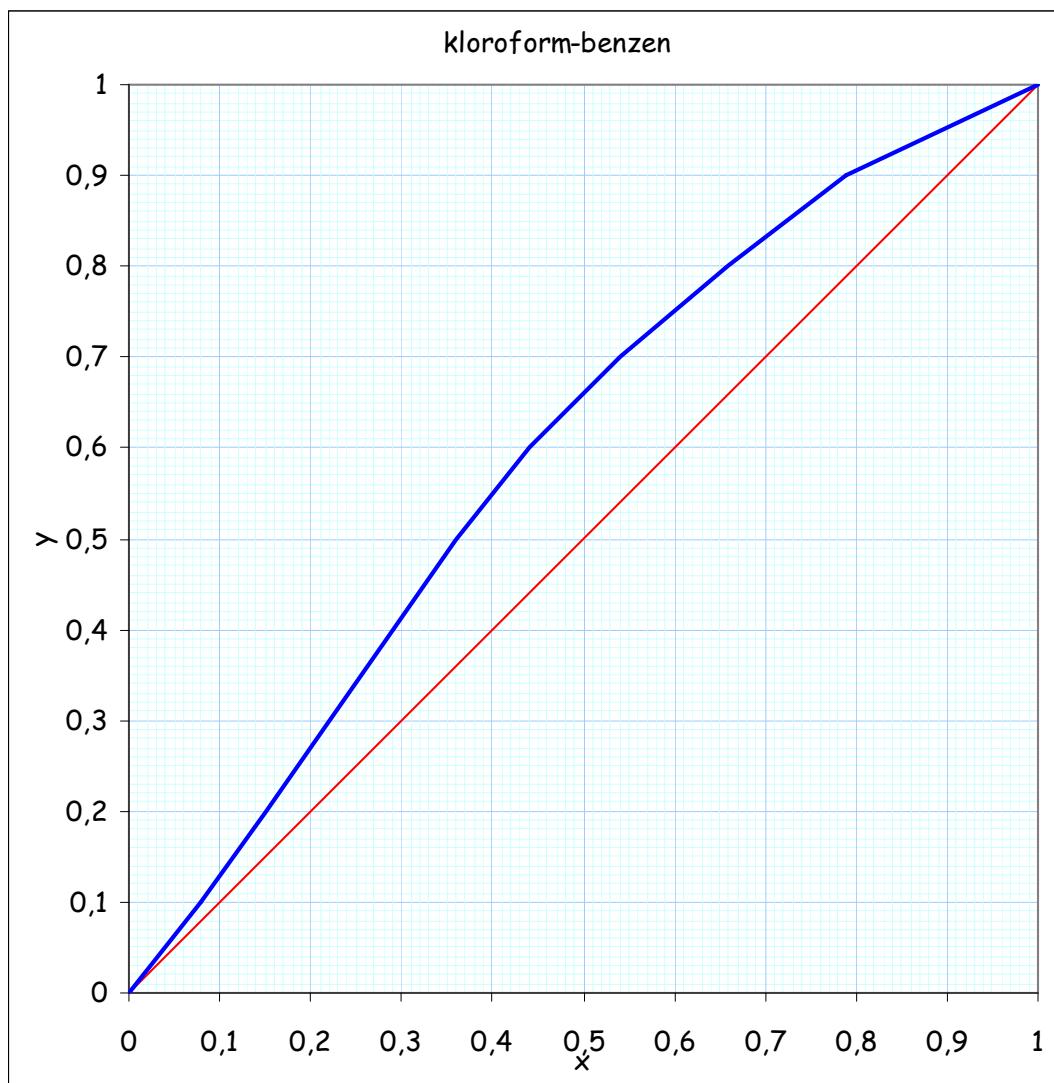
Zadatak 2.

Smjesa n-pentana ($T_v=36^\circ\text{C}$) i n-hexana ($T_v=68,9^\circ\text{C}$) separira se u kontinuiranoj destilacijskoj koloni u gornji produkt koji sadrži 95% lakše hlapive komponente i donji produkt koji sadrži 95% teže hlapive komponente. Kapljivita pojna smjesa ulazi u kolonu na temperaturi vrelišta protokom od 100 kmol/h i sadrži 65 % lakše hlapive komponente. Potrebno je odrediti minimalni refluksni omjer, broj teoretskih koncentracijskih stupnjeva ako je $R=1,2 \cdot R_{\min}$, stupanj u koji se uvodi pojna smjesa, te količine gornjeg i donjeg produkta.



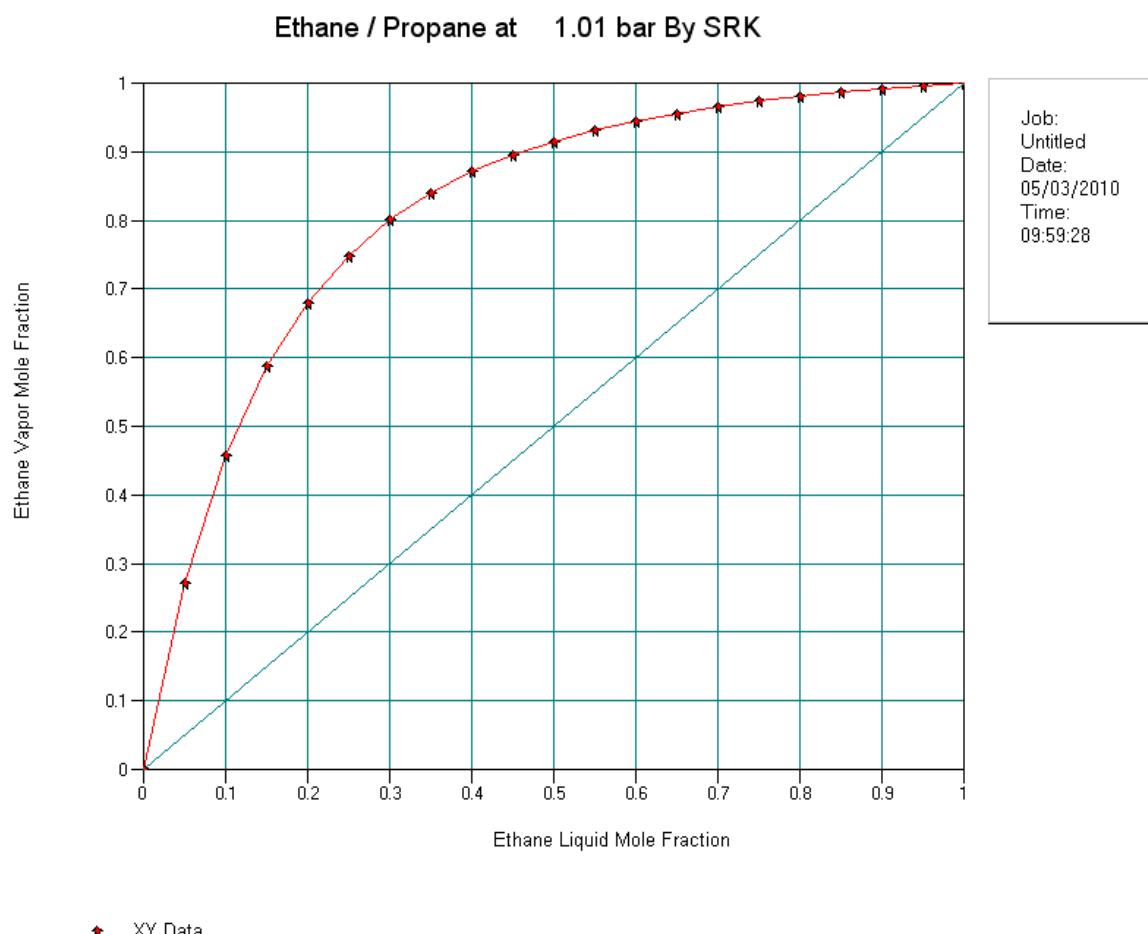
Zadatak 3.

Potrebno je separirati smjesu klorofoma ($T_v=61^\circ\text{C}$) i benzena ($T_v=80,1^\circ\text{C}$) separira se u kontinuiranoj destilacijskoj koloni u gornji produkt koji sadrži 95% lakše hlapive komponente i donji produkt koji sadrži 90% teže hlapive komponente. Kapljevita pojna smjesa ulazi u kolonu na temperaturi vrelišta protokom od 200 kmol/h i sadrži 55 % lakše hlapive komponente. Potrebno je odrediti minimalni refluksni omjer, broj teoretskih koncentracijskih stupnjeva ako je $R=1,5 \cdot R_{\min}$, stupanj u koji se uvodi pojna smjesa, te količine gornjeg i donjeg produkta.



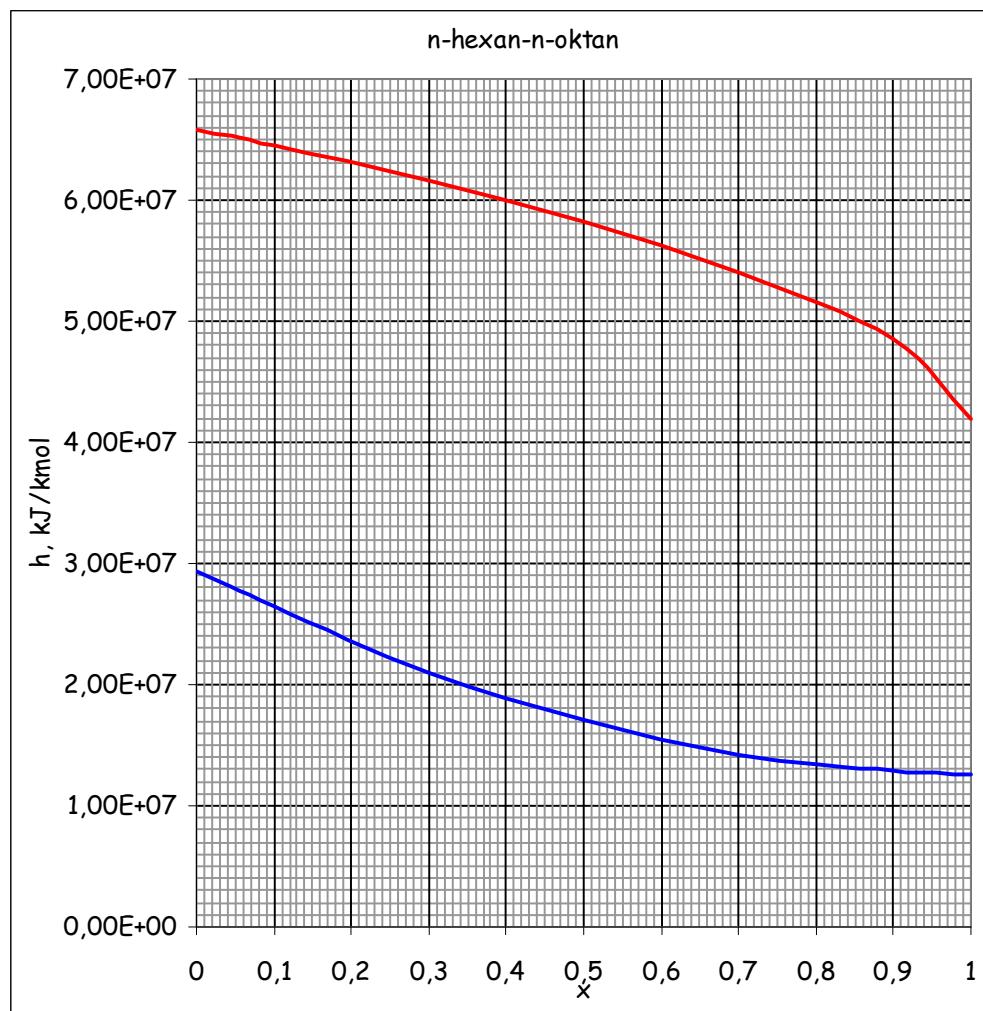
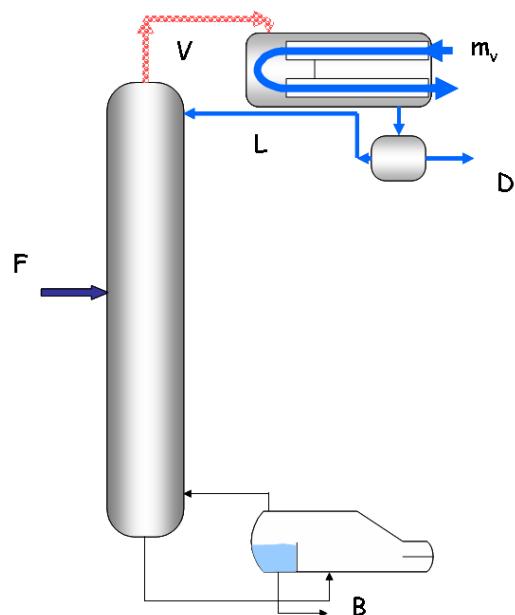
Zadatak 4.

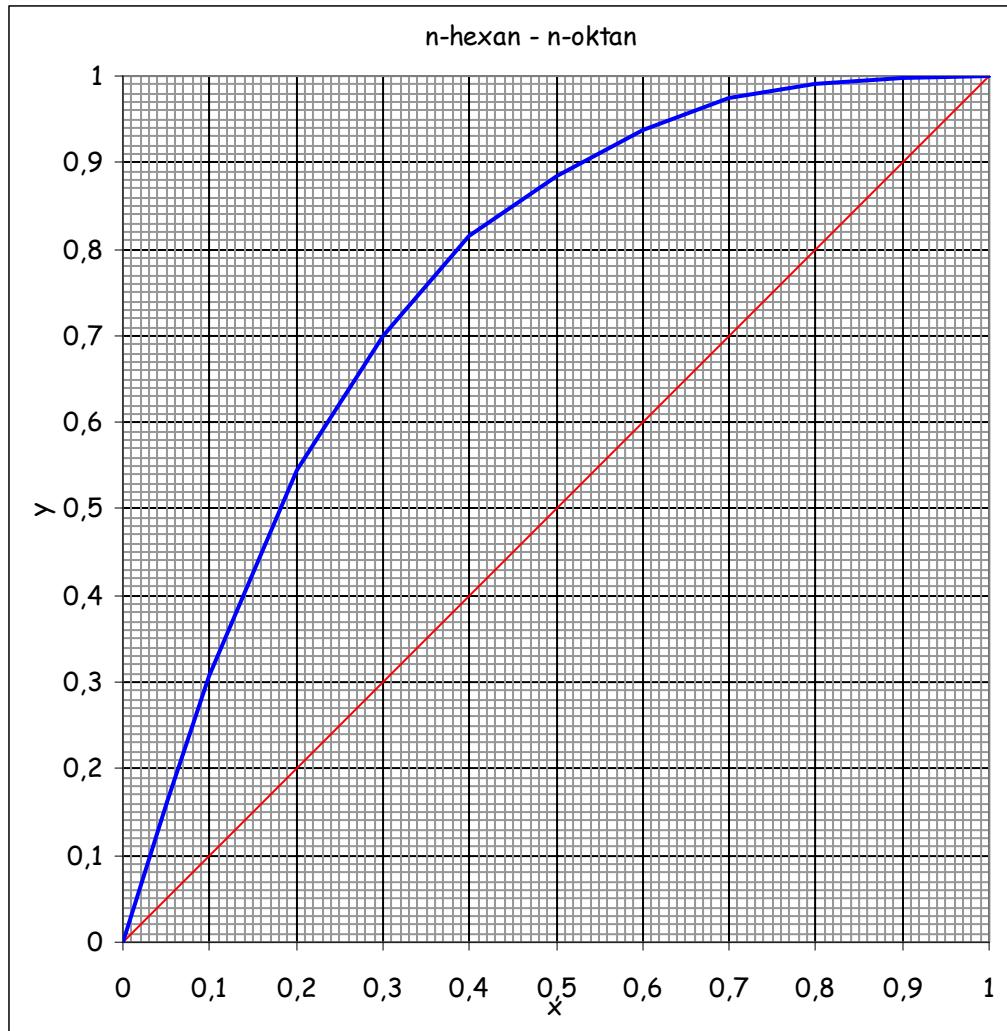
Smjesa etana i propana kontinuirano se separira u destilacijskoj koloni koja radi uz refluksni omjer koji je 1,5 puta veći od minimalnog. Pojna smjesa ulazi s protokom od 1500 mol/h. Sastavi su: $x_F=0,4$, $x_D=0,95$, $x_B=0,05$. Koliki je minimalni refluksni omjer? Koliki je minimalni broj koncentracijskih stupnjeva potreban za željenu separaciju? Koliki je teoretski broj koncentracijskih stupnjeva potreban? Koje količine produkata se dobivaju?



Zadatak 5.

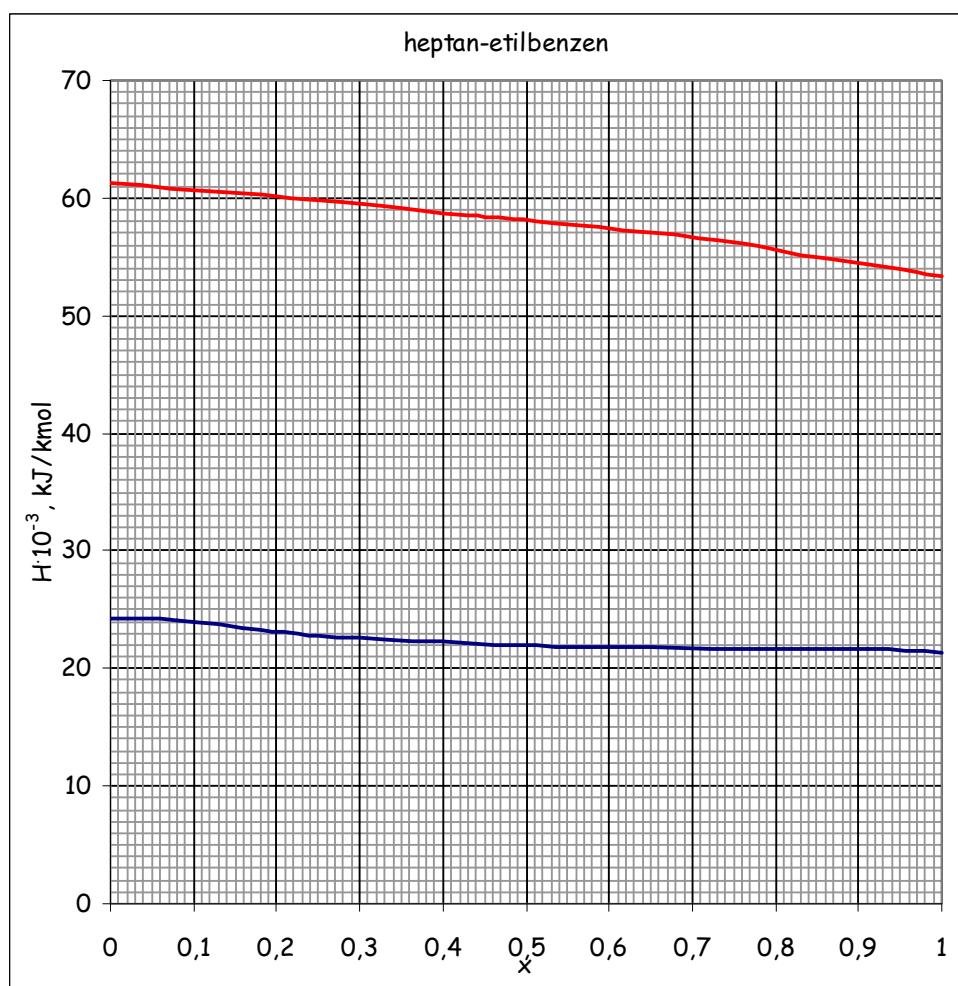
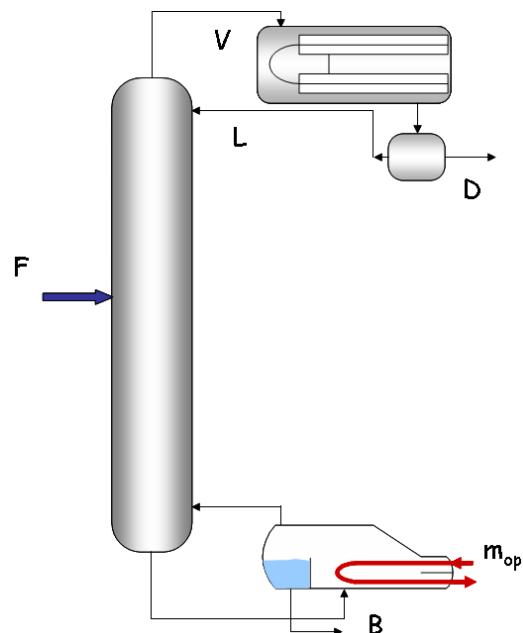
Potrebno je separirati smjesu n-hexana i n-oktana početnog sastava $x_F=0,4$, kako bi se dobio destilat sastava 95 % n-hexana i donji produkt sastava 90% n-oktana. Kolona radi uz refluksni omjer 1,2. Pojna smjesa ulazi u kolonu s protokom od 500 kmol/h. Koja količina vode je potrebna u kondenzatoru ako se temperatura vode povisi sa 15 na 45 °C? $c_{pvode}=4,1763 \text{ kJ/kgK}$. Koju količinu topline treba dovesti u isparivač?

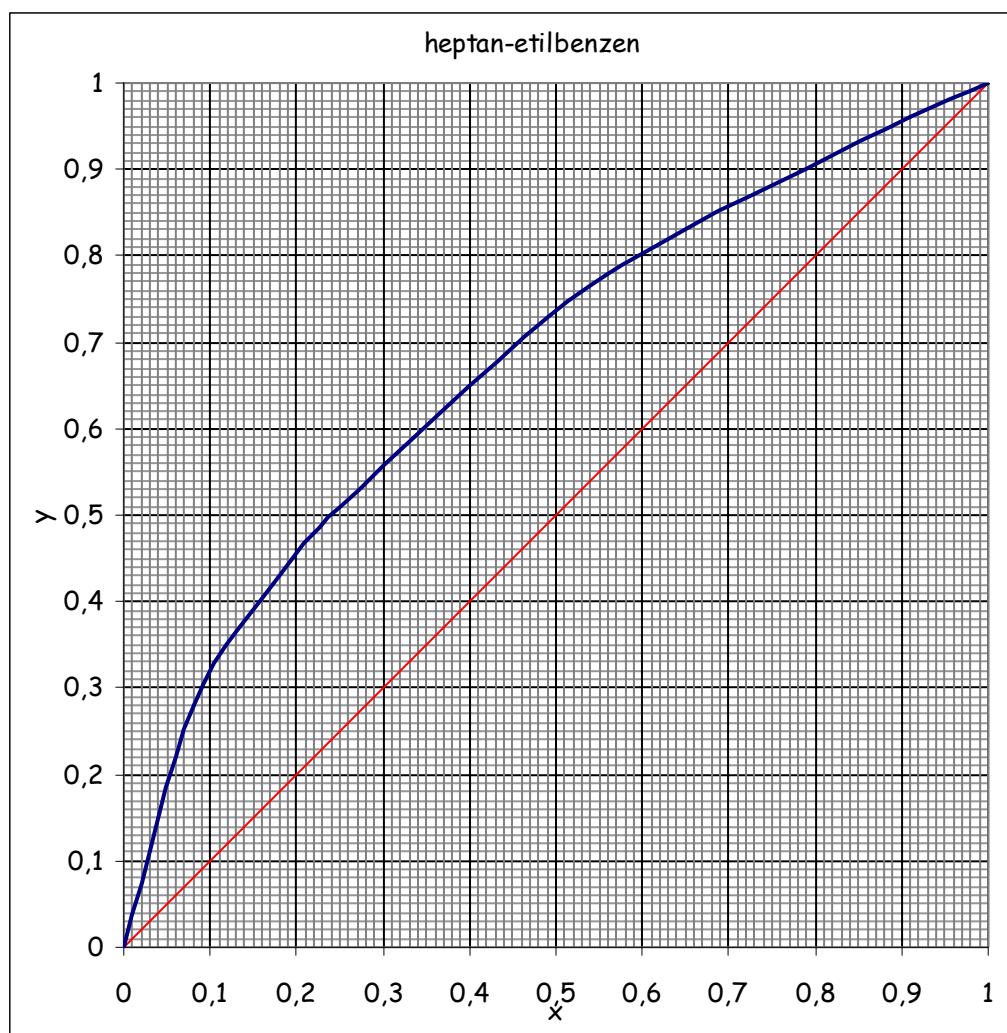




Zadatak 6.

1000 kmol/h smjese koja sadrži 42% heptana I 58% etilbenzena destilira se u rektifikacijskoj koloni i dobiva destilat sastava 97% heptana , te donji produkt koji sadrži 1% heptana. Pojna smjesa je kapljevina na temperaturi vrelišta. Kolona radi s refluksnim omjerom koji je 2 puta veći od minimalnog. Koja količina vode je potrebna u kondenzatoru ako se temperatura vode povisi sa 15 na 45 °C? $c_{pv\text{vode}}=4,1763 \text{ kJ/kgK}$. Koju količinu topline treba dovesti u isparivač? Koliki je NTU?





Zadatak 7.

Potrebno je separirati smjesu n-hexana i n-oktana početnog sastava $x_F=0,6$, kako bi se dobio destilat sastava 95 % n-hexana i donji produkt sastava 90% n-oktana. Kolona radi uz refluksni omjer koji je 2,5 puta veći od minimalnog. Pojna smjesa ulazi u kolonu s protokom od 600 kmol/h. Koji je protok rashladne vode u kondenzatoru ako se temperatura vode promijeni sa 10 na 50 °C? ($cp=4,18 \text{ kJ/kgK}$). Potrebne entalpije očitati sa entalpija-koncentracija dijagrama. Koliki je NTU? Ako se u kondenzatoru odvija samo fazna promjena kolika je temperatura destilata?

