## Цикл двойного дросселирования

## Ожижительный режим

Дано: Air  $p2 = [100.0, 250.0] \cdot 10^5 \ \Pi a \ pD = 25 \cdot 10^5 \ \Pi a \ D = 0.3 \ T1 = 300 \ K R = 0.287 \ K$ Дже/кг-К

## Решение

h1 = [406.194, 387.256] КДже/кг h1' = [426.131, 426.131] КДже/кг h1'' = [420.996, 420.996] КДже/кг s1' = [3.729, 3.729] КДже/кг K hже = [10.012, 10.012] КДже/кг sже = [0.122, 0.122] КДже/кг K

 $\Delta hT1 = h1' - h1 = [19.937, 38.875]$  ҚДж/кг

 $\Delta hT2 = h1' - h1'' = [5.135, 5.135]$  КДжс/кг

 $Cp7 = [1.007, 1.007] \ K$ Джс/кг· $K \ Cp9 = [1.004, 1.004] \ K$ Джс/кг·K

 $T7 = T1 - \Delta T_H = 285 \text{ K h}7 = [411.02, 411.02] \text{ КДжс/кг}$ 

Коэффициент ожижения:

 $x = (\varDelta hT1 - D \cdot \varDelta hT2 - (Cp7 \cdot \varDelta TH - D \cdot Cp9 \cdot \varDelta TH) - qoc)/(h7 - Cp7 \cdot \varDelta TH - h \cdot Hc) = [0.015,\ 0.0641]$ 

Работа сжатия:

lc ) =  $((1 - D) \cdot R*T1*ln(pD/p1)/\eta u3 + (R*T1*ln(p2/p1)/\eta u3 = [399.4765, 512.1803]$  КДже/ке

Затраты работы на ед. ж: Ne0 = lcж/x = [26.552, 7.988] қДж/кг\_жидкости

Минимальная работа:  $lmin = T1 \cdot (s1' - s \varkappa c) - (h1' - h \varkappa c) = [666.124, 666.124] \ KД \varkappa c/кг$ 

Степень термодинамического совершенства:  $\eta T = lmin/Ne0 = [0.0251, 0.0834]$ 

