

Usando o EES no Sistema Internacional (J; K; Pa; kg)

Num diagrama PV, definir dois estados termodinamicos  $E1(P1, V1)$  e  $E2(P2, V2)$ , relativamente proximos, mas com  $P1 \neq P2$  e  $V1 \neq V2$ .

Plotar duas isentropicas (a e b) passando por  $E1$  e  $E2$ , interceptadas por uma isoterma (c) de forma que todo o calor trocado no processo original de  $E1$  ate  $E2$ , ocorra somente na isoterma 3-4 e que o trabalho entre os dois caminho seja o mesmo ( $W_{1-3-4-2} = W_{1-2}$ ), conforme a figura abaixo:

