

# 1. Anexos

## Anexo A: ciclos supercríticos

Los ciclos de vapor supercríticos son aquellos que operan con turbinas supercríticas. Estas turbinas son aquellas que trabajan a una presión y temperatura situadas por encima del punto crítico.

Esto supone una ventaja ya que el cambio de estado líquido a gas se hace sin pasar por la ebullición lo que evita los fenómenos asociados. El rendimiento aumento entorno a un 5% frente a turbinas tradicionales.

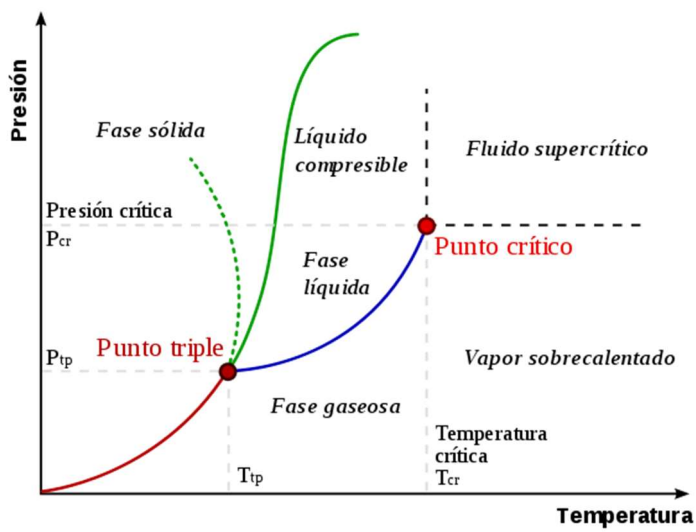
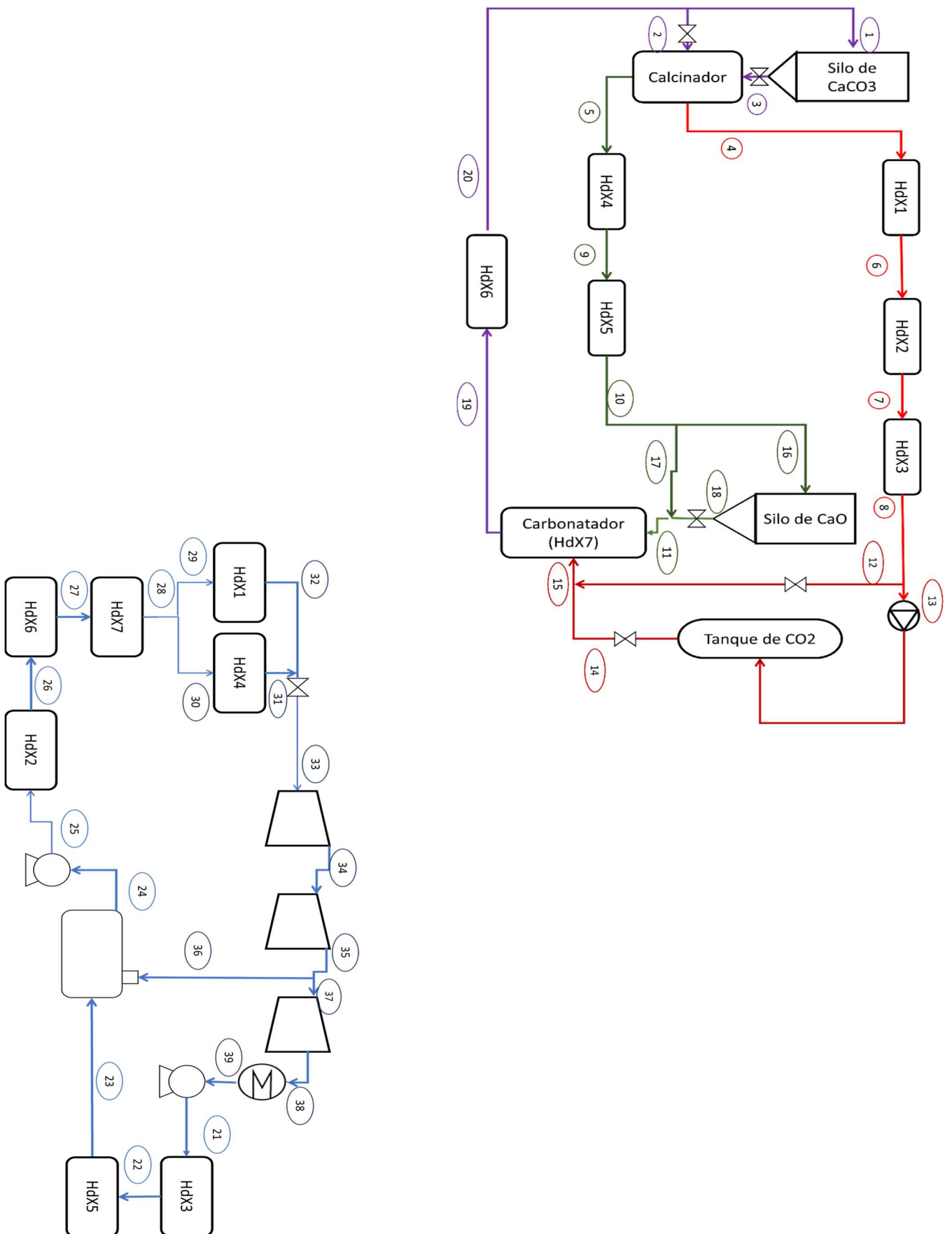


Ilustración 1. T-P curva fluido supercrítico

## Anexo B: Esquema de la instalación.

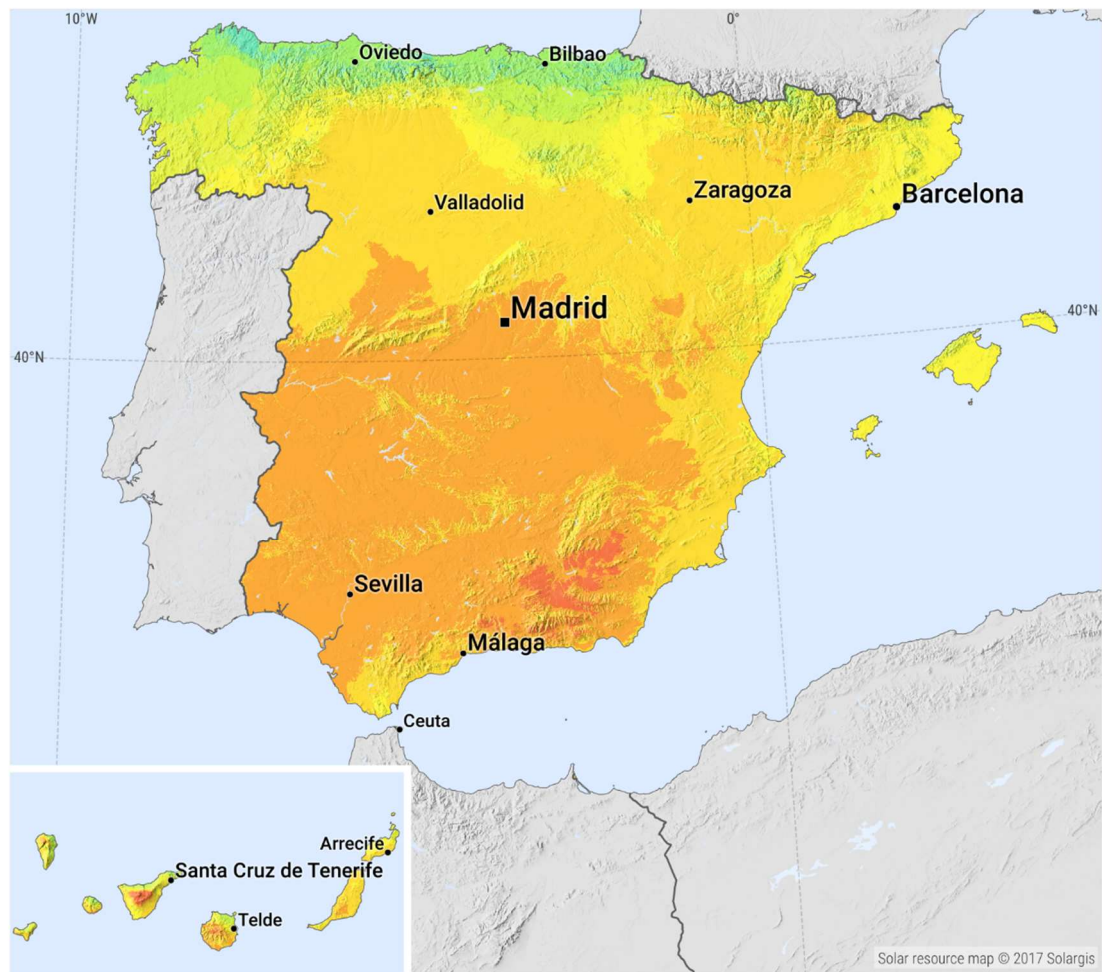


## Anexo C: Imagen del mapa de irradiación directa en España.

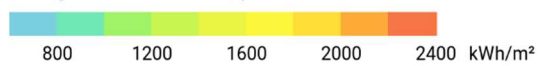
### DIRECT NORMAL IRRADIATION

### SPAIN

SOLARGIS



Average annual sum of DNI, period 1994-2016



This map is licensed by Solargis under the Creative Commons Attribution license (CC BY-SA 4.0). You are encouraged to use content of the map to benefit yourself and others in creative ways. For more information, please visit <http://solargis.com/freemaps>.

## Anexo D: Programa funcionamiento en carga.

### "CICLO DE CALCIO carga"

```
"constantes"  
{constantes}  
porcentaje_carga=m[2]/(m[2]+m[3])  
ratio_caliza=0,3  
t_carga= 1[h]  
t_prod_horas=t_carga  
t_prod=t_prod_horas*3600[s/h]  
{ Masas molares}  
MW_CO2=MolarMass(CO2)  
MW_CaO=MolarMass(CaO)  
MW_CaCO3=100,09  
MW_H2O=MolarMass(Water)  
{Entalpias de reacción }  
h_r_CaCO3=178000 [kJ/kmol]
```

```
{valores ctes. apuntes pq}
```

```
A=12,572;  
B=2,637*10(-3);  
D=-3,12*10(5);  
{Temperaturas}  
Tcalc=925 [c]  
Tcarb=700 [c]  
Talm_CO2=100[c]  
Talm_CaO=200[c]  
Talm_CaCO3=400[c]
```

```
{Presión}  
delta_P=1[bar]  
Patm=1 [bar]  
P_AP=150[bar]  
P_MP=30[bar]  
P_BP=5[bar]  
P_out=0,06[bar]
```

### "Calor solar"

```
{ G_ANUAL=2000 [kW*h/(m2)]  
t_irrad= 10  
t_irrad_ANUAL=t_irrad*0,7*365 }  
A_espejos=624*120 [m2]  
{G= G_ANUAL/t_irrad_ANUAL}
```

$$G=283 \cdot 10^{(-3)}[\text{kWh/m}^2]$$

$$Q_{\text{solar}}=G \cdot A_{\text{espejos}}$$

"Calcinador"

{Corrientes }

$$m[4]=(m[3]+m[2]) \cdot \text{MW}_{\text{CO}_2} / \text{MW}_{\text{CaCO}_3}$$

$$m[5]=(m[3]+m[2]) \cdot \text{MW}_{\text{CaO}} / \text{MW}_{\text{CaCO}_3}$$

$$m[1]+m[2]=m[20]$$

$$m[1]=0$$

$$m[3]=\text{ratio}_{\text{caliza}} \cdot (m[2]+m[3])$$

$$m[6]=m[4]$$

$$m[7]=m[6]$$

$$m[8]=m[7]$$

$$m[9]=m[5]$$

$$m[10]=m[9]$$

{Presion}

$$P[4]=P_{\text{atm}}$$

$$P[6]=P_{\text{atm}}$$

$$P[7]=P_{\text{atm}}$$

$$P[8]=P_{\text{atm}}$$

{Temperatura}

$$T[1]=T_{\text{alm}_{\text{CaCO}_3}}$$

$$T[2]=T[20]$$

$$T[3]=T_{\text{alm}_{\text{CaCO}_3}}$$

$$T[4]=T_{\text{calc}}$$

$$T[6]=450[\text{c}]$$

$$T[7]=200[\text{c}]$$

$$T[8]=T_{\text{alm}_{\text{CO}_2}}$$

$$T[5]=T_{\text{calc}}$$

$$T[9]=400[\text{c}]$$

$$T[10]=T_{\text{alm}_{\text{CaO}}}$$

$$T[20]=T_{\text{alm}_{\text{CaCO}_3}}$$

{condiciones corriente de CaO}

$$h[5]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[5])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[9]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[9])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[10]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[10])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[18]=h[17]$$

{condiciones de la corriente de CO2}

$$h[4]=\text{Enthalpy}(\text{CO2};T=T[4])-\text{Enthalpy}(\text{CO2};T=25[\text{C}])$$

$$h[6]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[6];P=P[6])-\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[6])$$

$$h[7]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[7];P=P[7])-\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[7])$$

$$h[8]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[8];P=P[8])-\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[8])$$

$$h[12]=h[8]$$

$$h[13]=h[8]$$

{condiciones de la corriente de CaCO3}

{Calor específico y entalpías del CaCO3}

$$cp[1]=R\#*(A+B*(T[1]+273,1)+D*(T[1]+273,1)^{-2})/MW\_CaCO3$$

$$h[1]=(cp[1])*(T[1]-25[c])$$

$$h[1]=h[2]$$

$$h[1]=h[3]$$

{Balance de energía}

{Balance de energía calcinador}

$$Q_{solar\_cal}=0,9*Q_{solar}$$

$$Q_{solar\_cal}=Q_{r\_cal}+Q_{cal}$$

$$Q_{r\_cal}=h_{r\_CaCO3}*(m[2]+m[3])/MW\_CaCO3$$

$$Q_{cal}=h[5]*m[5]+h[4]*m[4]-m[3]*h[3]-m[2]*h[2]$$

{Distribución de las corrientes másicas}

{corrientes}

$$m[10]=m[17]+m[16]$$

$$m[17]=\text{porcentaje\_carga}*m[10]$$

$$m[8]=m[12]+m[13]$$

$$m[12]=\text{porcentaje\_carga}*m[8]$$

"Carbonatador"

$$m[18]=0$$

$$m[11]=m[18]+m[17]$$

$$m[14]=0$$

$$m[15]=m[12]+m[14]$$

$$m[19]=m[15]+m[11]$$

$$\{m[19]=m[20]\}$$

{Presion}

$$P[15]=P_{\text{atm}}$$

{Temperatura}

$$T[17]=200 \text{ [c]}$$

$$T[15]=100 \text{ [c]}$$

$$T[19]=T_{\text{carb}}$$

{Temperaturas y entalpías antes del carbonatador}

$$h[14]=h[13]$$

$$h[16]=h[10]$$

$$h[17]=h[10]$$

$$m[15]*h[15]=m[12]*h[12]+m[14]*h[14]$$

$$m[11]*h[11]=m[17]*h[17]+m[18]*h[18]$$

{Temperatura y entalpía de salida del carbonatador}

$$cp[19]=R\#*(A+B*(T[19]+273,1)+D*(T[19]+273,1)^{(-2)})/MW_{\text{CaCO}_3}$$

$$h[19]=(cp[19])*(T[19]-25[\text{c}])$$

{Balance de energía en el carbonatador}

$$Q_t+m[19]*h[19]=m[11]*h[11]+m[15]*h[15]+Q_r_{\text{carb}}$$

$$Q_r_{\text{carb}}=(m[19]/MW_{\text{CaCO}_3})*h_{r_{\text{CaCO}_3}}$$

"Ciclo de vapor en carga"

{corrientes em las turbinas}

$$\{m[30]+m[32]=m[33]\}$$

$$m[34]=m[33]$$

$$m[35]=m[34]$$

"  $m[35]=m[36]+m[37]$ "

$$m[38]=m[37]$$

{Presión en las turbinas}

$$P[33]=P\_AP$$

$$P[34]=P\_MP$$

$$P[35]=P\_BP$$

$$P[36]=P[35]$$

$$P[37]=P[35]$$

$$P[38]=P\_out$$

{Temperatura en las turbinas}

$$T[36]=T[35]$$

$$T[33]=550 \text{ [c]}$$

$$T[35]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[35];h=h[35])$$

$$T[37]=T[35]$$

$$T[38]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[38];h=h[38])$$

{Turbina de AP, estados 33 y 34}

$$h[33]=\text{Enthalpy}(\text{Water};T=T[33];P=P[33])$$

$$h[34]=\text{Enthalpy}(\text{Water};T=T[34];P=P[34])$$

$$s[33]=\text{Entropy}(\text{Water};T=T[33];P=P[33])$$

$$hs[34]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[33];P=P[34])$$

$$\text{rend\_is}[33]=0,85$$

$$\text{rend\_is}[33]=(h[33]-h[34])/(h[33]-hs[34])$$

{Turbina de MP, estado 35}

$$s[34]=\text{Entropy}(\text{Water};T=T[34];P=P[34])$$

$$hs[35]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[34];P=P[35])$$

$$\text{rend\_is}[34]=0,9$$

$$\text{rend\_is}[34]=(h[34]-h[35])/(h[34]-hs[35])$$

{separador}



$$h[36]=h[35]$$

$$h[37]=h[35]$$

{Turbina de BP, estado 38}

$$s[37]=\text{Entropy}(\text{Water};h=h[37];P=P[37])$$

$$hs[38]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[37];P=P[38])$$

$$\text{rend\_is}[37]=0,8$$

$$\text{rend\_is}[37]=(h[37]-h[38])/(h[37]-hs[38])$$

{Titulo de vapor}

$$x[35]=\text{Quality}(\text{Water}; P=P[35];h=h[35])$$

$$x[36]=\text{Quality}(\text{Water};P=P[36];h=h[36])$$

$$x[38]=\text{Quality}(\text{Water};P=P[38];h=h[38])$$

$$x[36]=m[37]/m[35]$$

{Balance de energía del ciclo de vapor}

$$W[34]=m[33]*h[33]-m[34]*h[34]$$

$$W[35]=m[34]*h[34]-m[35]*h[35]$$

$$W[38]=m[37]*h[37]-m[38]*h[38]$$

$$W\_total=W[34]+W[35]+W[38]$$

"Intercambiadores de calor"

{corrientes comunes}

$$m[39]=m[38]$$

$$m[21]=m[39]$$

$$m[22]=m[21]$$

$$m[23]=m[22]$$

$$m[23]+m[36]=m[24]$$

$$m[25]=m[24]$$

$$m[25]=m[26]$$

$$m[27]=m[26]$$

$$m[28]=m[27]$$

$$m[29]+m[30]=m[28]$$

$$m[29]/m[28]=Q\_idc[1]/(Q\_idc[1]+Q\_idc[4])$$

$$m[30]=m[31]$$

$$m[32]=m[29]$$
$$m[33]=m[31]+m[32]$$

{Presión}

$$P[39]=P\_out$$
$$P[23]=P\_BP$$
$$P[21]=P\_BP$$
$$P[22]=P\_BP$$
$$P[24]=P\_BP$$

$$P[25]=P\_AP+(\delta P \cdot 4)$$
$$P[26]=P[25]$$
$$P[27]=P[26]-\delta P$$
$$P[28]=P[27]-\delta P$$
$$P[29]=P[28]$$
$$P[30]=P[28]$$
$$P[31]=P[30]-\delta P$$
$$P[32]=P[29]-\delta P$$

{Temperatura}

$$T[39]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[39]; h=h[39])$$
$$T[22]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[22]; h=h[22])$$
$$T[21]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[21]; h=h[21])$$
$$T[23]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[23]; h=h[23])$$
$$T[24]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[24]; h=h[24])$$
$$T[25]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[25]; h=h[25])$$
$$T[27]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[27]; h=h[27])$$
$$T[28]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[28]; h=h[28])$$
$$T[29]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[29]; h=h[29])$$
$$T[32]=\text{Temperature}(\text{Water}; P=P[32]; h=h[32])$$

{condiciones de la corriente agua}

$$x[39]=0$$
$$h[39]=\text{Enthalpy}(\text{Water}; x=x[39]; P=P[39])$$
$$s[39]=\text{Entropy}(\text{Water}; h=h[39]; P=P[39])$$
$$hs[21]=\text{Enthalpy}(\text{Water}; s=s[39]; P=P[21])$$
$$\text{rend\_is}[39]=0,9$$
$$\text{rend\_is}[39]=(hs[21]-h[39])/(h[21]-h[39])$$

x[24]=0  
h[24]=Enthalpy(Water;x=x[24];P=P[24])  
s[24]=Entropy(Water;h=h[24];P=P[24])  
hs[25]=Enthalpy(Water;s=s[24];P=P[25])  
rend\_is[24]=0,9  
rend\_is[24]=(hs[25]-h[24])/(h[25]-h[24])

x[21]=Quality(Water; P=P[21];h=h[21])  
{Balances de energía en las divisiones de corriente }

m[32]\*h[32]+m[31]\*h[31]=m[33]\*h[33]  
h[30]=h[28]  
h[29]=h[28]

{balances de energía intercambiadores}  
{idc1}  
Q\_idc[1]=m[4]\*(h[4]-h[6])  
m[32]\*h[32]-m[29]\*h[29]=Q\_idc[1]

{idc2}  
Q\_idc[2]=m[6]\*h[6]-m[7]\*h[7]  
m[26]\*h[26]-m[25]\*h[25]=Q\_idc[2]

{idc3}  
Q\_idc[3]=m[8]\*(h[7]-h[8])  
m[22]\*h[22]-m[21]\*h[21]=Q\_idc[3]

{idc4}  
Q\_idc[4]=m[5]\*h[5]-m[9]\*h[9]  
m[31]\*h[31]-m[30]\*h[30]=Q\_idc[4]

{idc 5}  
Q\_idc[5]=m[9]\*(h[9]-h[10])  
m[23]\*h[23]-m[22]\*h[22]=Q\_idc[5]

{idc 6}  
m[27]\*h[27]-m[26]\*h[26]=Q\_idc[6]  
Q\_idc[6]=m[19]\*cp[19]\*T[19]-cp[1]\*m[20]\*T[20]

{idc 7}  
Q\_idc[7]=Qt\*0,99

$$m[28]*h[28]-m[27]*h[27]=Q\_idc[7]$$

{Condensador}

$$m[38]*h[38]-m[39]*h[39]=Q\_condensador$$

$$Q\_idc=Q\_idc[1]+Q\_idc[2]+Q\_idc[3]+Q\_idc[4]+Q\_idc[5]+Q\_idc[6]+Q\_idc[7]$$

" Masas recuperadas y almacenadas"

{Masa alm}

$$m\_CaCO3\_ALM=m[1]*t\_prod$$

$$m\_CO2\_ALM=m[13]*t\_carga*3600$$

$$m\_CaO\_ALM=m[16]*t\_carga*3600$$

{Masa circulando}

$$m\_CaCO3\_CIRC=(m[2]+m[3])*t\_carga*3600$$

$$m\_CO2\_CIRC=m[8]*t\_carga*3600$$

$$m\_CaO\_CIRC=m[10]*t\_carga*3600$$

{cap de alm de CaCO3}

$$m[3]=Cap\_alm/(t\_carga*3600)$$

"redimiento de los intercambiadores"

$$\begin{aligned} ren\_idc[1] &= 100*Q\_idc[1]/Q\_idc \\ rend[1] &= W\_total/Q\_idc[1] \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} ren\_idc[2] &= 100*Q\_idc[2]/Q\_idc \\ rend[2] &= W\_total/Q\_idc[2] \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} ren\_idc[3] &= 100*Q\_idc[3]/Q\_idc \\ rend[3] &= W\_total/Q\_idc[3] \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} ren\_idc[4] &= 100*Q\_idc[4]/Q\_idc \\ rend[4] &= W\_total/Q\_idc[4] \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} ren\_idc[5] &= 100*Q\_idc[5]/Q\_idc \\ rend[5] &= W\_total/Q\_idc[5] \end{aligned}$$

$$ren\_idc[6]=100*Q\_idc[6]/Q\_idc$$

$$\text{rend}[6]=W\_total/Q\_idc[6]$$

$$\text{ren\_idc}[7]=100*Q\_idc[7]/Q\_idc$$

$$\text{rend}[7]=W\_total/Q\_idc[7]$$

$$\text{rend}=100*W\_total/Q\_idc$$

"redimiento de las turbinas"

$$\text{rend\_turbina}[34]=100*W[34]/W\_total$$

$$\text{rend\_turbina}[35]=100*W[35]/W\_total$$

$$\text{rend\_turbina}[38]=100*W[38]/W\_total$$

$$\text{rend\_turbina}=100*W\_total/Qsolar\_cal$$

$$\text{rend\_total}=100*W\_total/Qsolar$$

Anexo E: Programa funcionamiento en descarga.

"CICLO DE CALCIO descarga"

"constantes"

$m[11]=6,65$

$m[15]=m[11]*MW\_CO2/MW\_CaO$

$m\_CaO\_CIRC=334897[kg]$

$porcentaje=m[18]/m[11]$

$ratio=1$

$CAP\_ALM=m\_CaO\_ALM/601811$

$CAP\_ALM\_CaCO3=1-(m\_CaCO3\_CIRC/(1,074*10^6))$

{ Masas molares }

$MW\_CO2=MolarMass(CO2);$

$MW\_CaO=MolarMass(CaO);$

$MW\_CaCO3=100,09 [kg/kmol];$

$MW\_H2O=MolarMass(Water);$

{Entalpias de reacción }

$h\_r\_CaCO3=178000 [kJ/kmol]$

{valores ctes. apuntes pq}

$A=12,572;$

$B=2,637*10^{(-3)};$

$D=-3,12*10^{(5)};$

{Temperaturas}

$Tcalc=925 [c]$

$Tcarb=700 [c]$

$Talm\_CO2=100[c]$

$Talm\_CaO=200[c]$

$Talm\_CaCO3=400[c]$

{Presión}

$delta\_P=1[bar];$

$Patm=1 [bar]$

$P\_AP=150[bar]$

$P\_MP=30[bar]$

$P\_BP=5[bar]$

$P\_out=0,06[bar]$

"Calcinador"

{Corrientes }

$$m[1]=\text{porcentaje}*m[20]$$

$$m[1]+m[2]=m[20]$$

$$m[19]=m[20]$$

$$m[3]=0$$

$$m2=m[20]*(1-\text{porcentaje})$$

$$m[6]=m[4]$$

$$m[7]=m[6]$$

$$m[8]=m[7]$$

$$m[9]=m[5]$$

$$m[10]=m[9]$$

{Presion}

$$P[4]=P_{\text{atm}}$$

$$P[6]=P_{\text{atm}}$$

$$P[7]=P_{\text{atm}}$$

$$P[8]=P_{\text{atm}}$$

{Temperatura}

$$T[1]=T[20]$$

$$T[2]=T[20]$$

$$T[3]=T_{\text{alm\_CaCO}_3}$$

$$T[4]=T_{\text{calc}}$$

$$T[6]=450[\text{c}]$$

$$T[7]=200[\text{c}]$$

$$T[8]=T_{\text{alm\_CO}_2}$$

$$T[5]=T_{\text{calc}}$$

$$T[9]=400[\text{c}]$$

$$T[10]=T_{\text{alm\_CaO}}$$

$$T[20]=T_{\text{alm\_CaCO}_3}$$

{condiciones corriente de CaO}

$$h[5]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[5])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[9]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[9])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[10]=\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=T[10])-\text{Enthalpy}(\text{CaO};T=25[\text{C}])$$

$$h[18]=h[17]$$

{condiciones de la corriente de CO2}

$$h[4]=\text{Enthalpy}(\text{CO2};T=T[4])-\text{Enthalpy}(\text{CO2};T=25[\text{C}])$$

$$h[6]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[6];P=P[6])-$$

$$\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[6])$$

$$h[7]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[7];P=P[7])-$$

$$\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[7])$$

$$h[8]=\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=T[8];P=P[8])-$$

$$\text{Enthalpy}(\text{CarbonDioxide};T=25[\text{C}];P=P[8])$$

$$h[12]=h[8]$$

$$h[13]=h[8]$$

{condiciones de la corriente de CaCO3}

{Calor específico y entalpías del CaCO3}

$$cp[1]=R\#*(A+B*(T[1]+273,1)+D*(T[1]+273,1)^{(-2)})/MW\_CaCO3$$

$$h[1]=(cp[1])*(T[1]-25[c])$$

$$h[1]=h[2]$$

$$h[1]=h[3]$$

{Balance de energía}

{Balance de energía calcinador}

$$Qr\_cal=h\_r\_CaCO3*(m[2]+m[3])/MW\_CaCO3$$

$$Qcal=h[5]*m[5]+h[4]*m[4]-m[3]*h[3]-m[2]*h[2]$$

$$Qt\_cal=Qr\_cal+Qcal$$

{Distribución de las corrientes másicas}

{corrientes}

$$m[10]=m[17]+m[16]$$

$$m[16]=0$$

$$m[8]=m[12]+m[13]$$

$$m[13]=0$$



"Carbonatador"

$$\begin{aligned}m[15] &= m[14] + m[12] \\m[14] &= \text{ratio} * m[15] \\m[18] &= m[11] * \text{ratio} \\m[17] + m[18] &= m[11] \\m[19] &= m[11] * \text{MW\_CaCO3} / \text{MW\_CaO}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\{\text{Presion}\} \\P[15] &= P_{\text{atm}}\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\{\text{Temperatura}\} \\T[17] &= 200 \text{ [c]} \\T[15] &= 100 \text{ [c]}\end{aligned}$$

$$T[19] = T_{\text{carb}}$$

$$\begin{aligned}\{\text{Temperaturas y entalpías antes del carbonatador}\} \\h[14] &= h[13] \\h[16] &= h[10] \\h[17] &= h[10]\end{aligned}$$

$$m[15] * h[15] = m[12] * h[12] + m[14] * h[14]$$

$$m[11] * h[11] = m[17] * h[17] + m[18] * h[18]$$

$$\{\text{Temperatura y entalpía de salida del carbonatador}\}$$

$$\begin{aligned}cp[19] &= R * (A + B * (T[19] + 273,1) + D * (T[19] + 273,1)^{-2}) / \text{MW\_CaCO3} \\h[19] &= (cp[19]) * (T[19] - 25 \text{ [c]})\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}\{\text{Balance de energía en el carbonatador}\} \\Q_t + m[19] * h[19] &= m[11] * h[11] + m[15] * h[15] + Q_r_{\text{carb}} \\Q_r_{\text{carb}} &= (m[19] / \text{MW\_CaCO3}) * h_{r\_CaCO3}\end{aligned}$$

"Ciclo de vapor en descarga"

{corrientes em las turbinas}

$$m[34]=m[33]$$

$$m[35]=m[34]$$

$$m[38]=m[37]$$

{Presión en las turbinas}

$$P[33]=P\_AP$$

$$P[34]=P\_MP$$

$$P[35]=P\_BP$$

$$P[36]=P[35]$$

$$P[37]=P[35]$$

$$P[38]=P\_out$$

{Temperatura en las turbinas}

$$T[36]=T[35]$$

$$T[33]=550 [c]$$

$$T[35]=Temperature(Water;P=P[35];h=h[35])$$

$$T[37]=T[35]$$

$$T[38]=Temperature(Water;P=P[38];h=h[38])$$

{Turbina de AP, estados 33 y 34}

$$h[33]=Enthalpy(Water;T=T[33];P=P[33])$$

$$h[34]=Enthalpy(Water;T=T[34];P=P[34])$$

$$s[33]=Entropy(Water;T=T[33];P=P[33])$$

$$hs[34]=Enthalpy(Water;s=s[33];P=P[34])$$

$$rend\_is[33]=0,85$$

$$rend\_is[33]=(h[33]-h[34])/(h[33]-hs[34])$$

{Turbina de MP, estado 35}

$$s[34]=Entropy(Water;T=T[34];P=P[34])$$

$$hs[35]=Enthalpy(Water;s=s[34];P=P[35])$$

$$rend\_is[34]=0,9$$

$$rend\_is[34]=(h[34]-h[35])/(h[34]-hs[35])$$

{separador}

$$h[36]=h[35]$$

$$h[37]=h[35]$$

{Turbina de BP, estado 38}

$$s[37]=\text{Entropy}(\text{Water};h=h[37];P=P[37])$$

$$h_s[38]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[37];P=P[38])$$

$$\text{rend\_is}[37]=0,8$$

$$\text{rend\_is}[37]=(h[37]-h[38])/(h[37]-h_s[38])$$

{Titulo de vapor}

$$x[35]=\text{Quality}(\text{Water}; P=P[35];h=h[35])$$

$$x[36]=\text{Quality}(\text{Water};P=P[36];h=h[36])$$

$$x[38]=\text{Quality}(\text{Water};P=P[38];h=h[38])$$

$$x[36]=m[37]/m[35]$$

{Balance de energía del ciclo de vapor}

$$W[34]=m[33]*h[33]-m[34]*h[34]$$

$$W[35]=m[34]*h[34]-m[35]*h[35]$$

$$W[38]=m[37]*h[37]-m[38]*h[38]$$

$$W\_total=W[34]+W[35]+W[38]$$

"Intercambiadores de calor"

{corrientes comunes}

$$m[39]=m[38]$$

$$m[21]=m[39]$$

$$m[22]=m[21]$$

$$m[23]=m[22]$$

$$m[23]+m[36]=m[24]$$

$$m[25]=m[24]$$

$$m[25]=m[26]$$

$$m[27]=m[26]$$

$$m[28]=m[27]$$

$$m[29]+m[30]=m[28]$$

$$m[29]/m[28]=Q\_idc[1]/(Q\_idc[1]+Q\_idc[4])$$

$$m[30]=m[31]$$

$$m[32]=m[29]$$

$$m[33]=m[31]+m[32]$$

{Presión}

$$P[39]=P\_out$$

$$P[23]=P\_BP$$

$$P[21]=P\_BP$$

$$P[22]=P\_BP$$

$$P[24]=P\_BP$$

$$P[25]=P\_AP+(\delta P*4)$$

$$P[26]=P[25]$$

$$P[27]=P[26]-\delta P$$

$$P[28]=P[27]-\delta P$$

$$P[29]=P[28]$$

$$P[30]=P[28]$$

$$P[31]=P[30]-\delta P$$

$$P[32]=P[29]-\delta P$$

{Temperatura}

$$T[39]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[39];h=h[39])$$

$$T[22]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[22];h=h[22])$$

$$T[21]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[21];h=h[21])$$

$$T[23]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[23];h=h[23])$$

$$T[24]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[24];h=h[24])$$

$$T[25]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[25];h=h[25])$$

$$T[27]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[27];h=h[27])$$

$$T[28]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[28];h=h[28])$$

$$T[29]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[29];h=h[29])$$

$$T[32]=\text{Temperature}(\text{Water};P=P[32];h=h[32])$$

{condiciones de la corriente agua}

$$x[39]=0$$

$$h[39]=\text{Enthalpy}(\text{Water};x=x[39];P=P[39])$$

$$s[39]=\text{Entropy}(\text{Water};h=h[39];P=P[39])$$

$$hs[21]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[39];P=P[21])$$

$$\text{rend\_is}[39]=0,9$$

$$\text{rend\_is}[39]=(hs[21]-h[39])/(h[21]-h[39])$$

$$x[24]=0$$

$h[24]=\text{Enthalpy}(\text{Water};x=x[24];P=P[24])$   
 $s[24]=\text{Entropy}(\text{Water};h=h[24];P=P[24])$   
 $hs[25]=\text{Enthalpy}(\text{Water};s=s[24];P=P[25])$   
 $\text{rend\_is}[24]=0,9$   
 $\text{rend\_is}[24]=(hs[25]-h[24])/(h[25]-h[24])$

$x[21]=\text{Quality}(\text{Water}; P=P[21];h=h[21])$   
{Balances de energía en las divisiones de corriente }

$m[32]*h[32]+m[31]*h[31]=m[33]*h[33]$   
 $h[30]=h[28]$   
 $h[29]=h[28]$

{balances de energía intercambiadores}  
{idc1}  
 $Q\_idc[1]=m[4]*(h[4]-h[6])$   
 $m[32]*h[32]-m[29]*h[29]=Q\_idc[1]$

{idc2}  
 $Q\_idc[2]=m[6]*h[6]-m[7]*h[7]$   
 $m[26]*h[26]-m[25]*h[25]=Q\_idc[2]$

{idc3}  
 $Q\_idc[3]=m[8]*(h[7]-h[8])$   
 $m[22]*h[22]-m[21]*h[21]=Q\_idc[3]$

{idc4}  
 $Q\_idc[4]=m[5]*h[5]-m[9]*h[9]$   
 $m[31]*h[31]-m[30]*h[30]=Q\_idc[4]$

{idc 5}  
 $Q\_idc[5]=m[9]*(h[9]-h[10])$   
 $m[23]*h[23]-m[22]*h[22]=Q\_idc[5]$

{idc 6}  
 $m[27]*h[27]-m[26]*h[26]=Q\_idc[6]$   
 $Q\_idc[6]=m[19]*cp[19]*T[19]-cp[1]*m[20]*T[20]$

{idc 7}  
 $Q\_idc[7]=(Qt*(0,99)-Qt\_cal)$   
 $m[28]*h[28]-m[27]*h[27]=Q\_idc[7]$

{Condensador}

$$m[38]*h[38]-m[39]*h[39]=Q\_condensador$$

$$Q\_idc=Q\_idc[1]+Q\_idc[2]+Q\_idc[3]+Q\_idc[4]+Q\_idc[5]+Q\_idc[6]+Q\_idc[7]$$

" Masas recuperadas y almacenadas"

{Masa alm}

$$m\_CO2\_ALM=m\_CaO\_ALM*(MW\_CO2/MW\_CaO)$$

$$m\_CaO\_ALM=m[18]*t\_prod$$

$$m\_CaCO3\_ALM=m[1]*t\_prod$$

{Masa circulando}

$$m\_CaCO3\_CIRC=(m[20])*t\_prod$$

$$m\_CO2\_CIRC=m[15]*t\_prod$$

$$m\_CaO\_CIRC=m[11]*t\_prod$$

"redimiento de los intercambiadores"

$$\{ren\_idc[1]=100*Q\_idc[1]/Q\_idc$$

$$rend[1]=W\_total/Q\_idc[1]$$

$$ren\_idc[2]=100*Q\_idc[2]/Q\_idc$$

$$rend[2]=W\_total/Q\_idc[2]$$

$$ren\_idc[3]=100*Q\_idc[3]/Q\_idc$$

$$rend[3]=W\_total/Q\_idc[3]$$

$$ren\_idc[4]=100*Q\_idc[4]/Q\_idc$$

$$rend[4]=W\_total/Q\_idc[4]$$

$$ren\_idc[5]=100*Q\_idc[5]/Q\_idc$$

$$rend[5]=W\_total/Q\_idc[5]}$$

$$ren\_idc[6]=100*Q\_idc[6]/Q\_idc$$

$$rend[6]=W\_total/Q\_idc[6]$$

$$ren\_idc[7]=100*Q\_idc[7]/Q\_idc$$

$$rend[7]=W\_total/Q\_idc[7]$$

$$rend=100*W\_total/Q\_idc$$

"redimiento de las turbinas"

$\text{rend\_turbina}[34]=100*W[34]/W\_total$

$\text{rend\_turbina}[35]=100*W[35]/W\_total$

$\text{rend\_turbina}[38]=100*W[38]/W\_total$

## Anexo F: Análisis de resultados