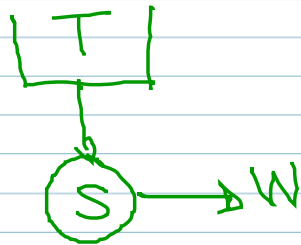


Finalidad Segunda ley

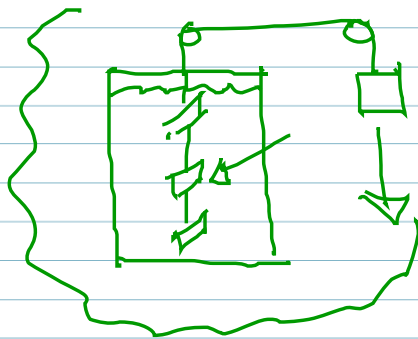
$$dU = dQ - dW$$



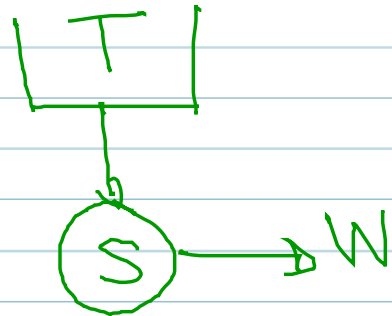
Transformación cíclica, real, es decir irreversible

Trabajo (W)	Calor (Q)
$W = Q$	$\Delta U = 0$

Hip 1) $W < 0$ y $Q < 0$
el sistema recibe trabajo
cede calor



Finalidad Segunda ley
 $dU = dQ - dW$



Transformación cíclica, real, es decir
irreversible

Trabajo (W)	Calor (Q)
$W = Q$	$\Delta U = 0$

Hip 1) $W < 0$ y $Q < 0$
el sistema recibe trabajo
cede calor

