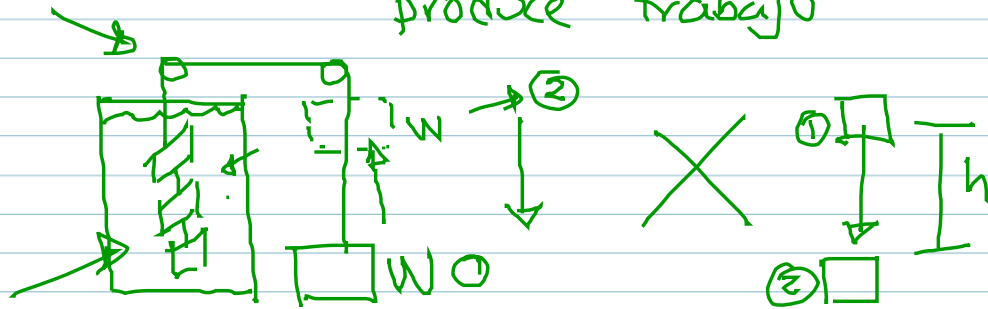


Hip 2 $W > 0$ y $Q > 0$

Sistema recibe calor

produce trabajo



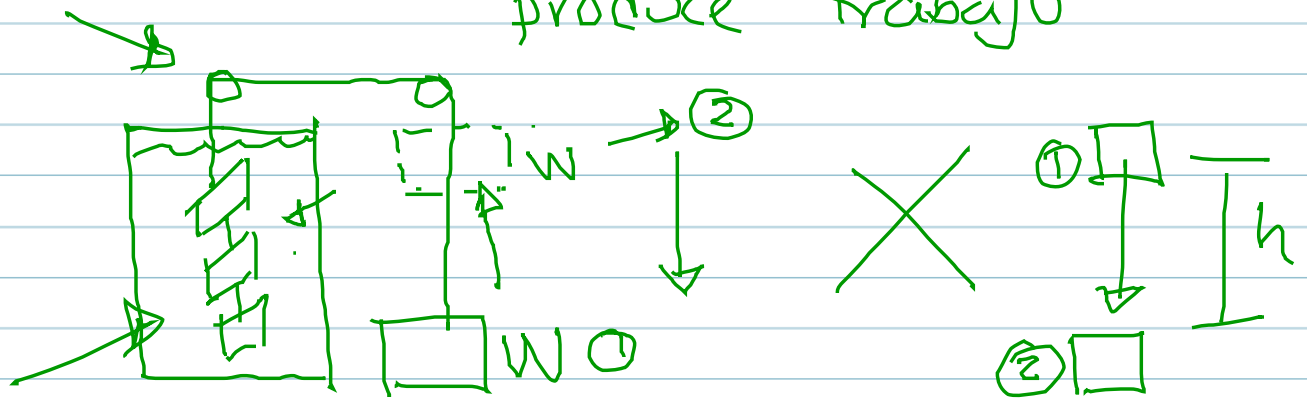
Kelvin-Planck: No existe ninguna transformación termodinámica cuyo único resultado sea la absorción de calor de un solo foco y la producción de una cantidad equivalente de trabajo.

- Clausius: Ningún proceso espontáneo es posible cuyo único resultado sea el paso de calor de un recinto, a una temperatura determinada, a otro de mayor temperatura.

Hip 2 $W > 0$ y $Q > 0$

Sistema recibe calor

produce trabajo



Kelvin-Planck: No existe ninguna transformación termodinámica cuyo único resultado sea la absorción de calor de un solo foco y la producción de una cantidad equivalente de trabajo.

Clausius: Ningún proceso espontáneo es posible cuyo único resultado sea el paso de calor de un recinto a una temperatura determinada, a otro de mayor temperatura.