REVISÃO GERAL DE FÍSICA SEGUNDO ANO PAS - UNB

Transferência de calor Mudança de Estado

Leis da Termodinâmica

LIGAR OS CORRESPONDENTES

CONDUÇÃO	Não encosta
IRRADIAÇÃO	Diferença de densidade com transporte de matéria. Ar e água quente sobe e frio desce.
CONVECÇÃO	Encosta
1ª Lei da termodinâmica / Equação fundamental	É impossível transforma calor completamente em trabalho, pois a transferência de calor é espontânea de um corpo quente para um corpo frio.
Trabalho ciclo horário	$\Delta Q = \Delta U + \tau$
2ª Lei da termodinâmica	$Q = m.c\,\Delta t$
Transformações adiabática	$\Delta Q = \Delta U + \tau\,(P.\Delta V)$
Calor sensível	Esquenta
Rendimentos dos ciclos	$\Delta Q =$ **τ(trabalho)**
Compressão adiabática	$\Delta Q = \Delta U$
Trabalho ciclo anti-horário	Esfria
Expansão adiabática	negativo
Calor latente	positivo
Sistema isotérmico	Duas isotérmicas entre duas adiabáticas
Sistema isovolumétrico	$r = 1 - \frac{T2}{T1}$
Sistema isobárico	$Q = m.Lv$ ou f
ΔU (*variação energia interna*)	$r = 1 - \frac{Q2}{Q1}$
Ciclo de Carnot	$\Delta Q = 0$
Rendimento próximo Carnot	$\Delta U = \frac{3}{2}nR\Delta T$

LIVEWORKSHEETS