

Первый закон термодинамики

1. Два принципа (начала) первого закона термодинамики.
2. Внутренняя энергия и работа расширения газа.
4. Энтальпия и энтропия газа.

1. Два принципа первого закона термодинамики

Первый закон термодинамики является частным случаем всеобщего закона о превращении и сохранении энергии применительно к тепловым процессам.

Первый закон термодинамики состоит из двух принципов (начал). Первый закон называется **принципом эквивалентности теплоты и работы**.

Теплота Q и работа L преобразовываются друг в друга в строго эквивалентном соотношении:

$$Q \longleftrightarrow L, \text{ Дж.}$$

Второй принцип гласит – теплота, сообщенная телу (системе) расходуется на изменение его внутренней энергии и на совершение работы этим телом (системой).

$$q = (U_2 - U_1) + l = \Delta U + l, \text{ Дж / } \hat{e}\tilde{a}.$$

Примечание. В данном уравнении и в дальнейшем удобнее расчет вести на единицу вещества – кг, м³, моль. Поэтому расчетные величины обозначаются прописными буквами, а не заглавными, при этом необходимо помнить, что для удобства и сокращения термин «удельная» опускается, но подразумевается. Например, в предыдущем уравнении

Q – теплота, подведенная к 1 кг вещества, Дж/кг;

U_1, U_2 – начальная и конечная внутренняя энергия тела, отнесенная к 1 кг вещества, Дж/кг;

ΔU – изменение внутренней энергии 1 кг вещества, Дж/кг;

l – работа, совершенная 1 кг вещества (в данном случае газа), Дж/кг.

2. Внутренняя энергия газа

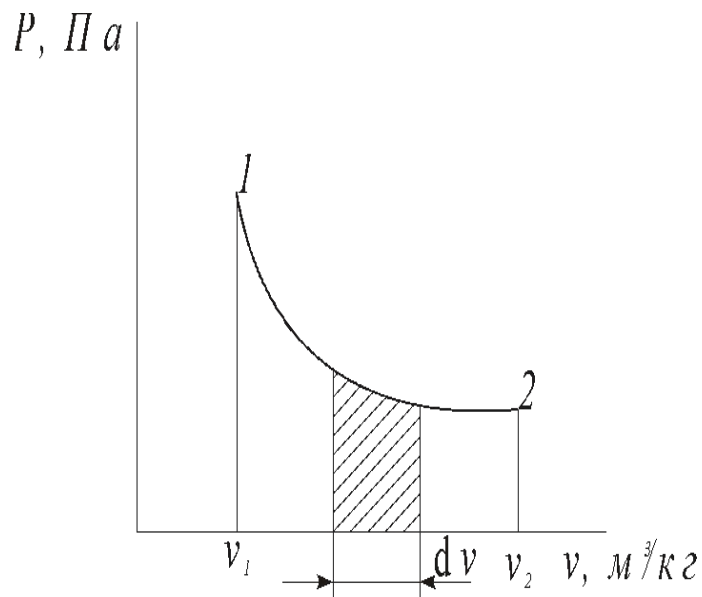
Внутренняя энергия – это сумма кинетических энергий частиц (молекул, атомов) газа и зависит она только от температуры – т.е. интенсивности движения частиц газа, что и определяет их тепловое состояние.

$$U = c_v T, \text{ Дж.}$$

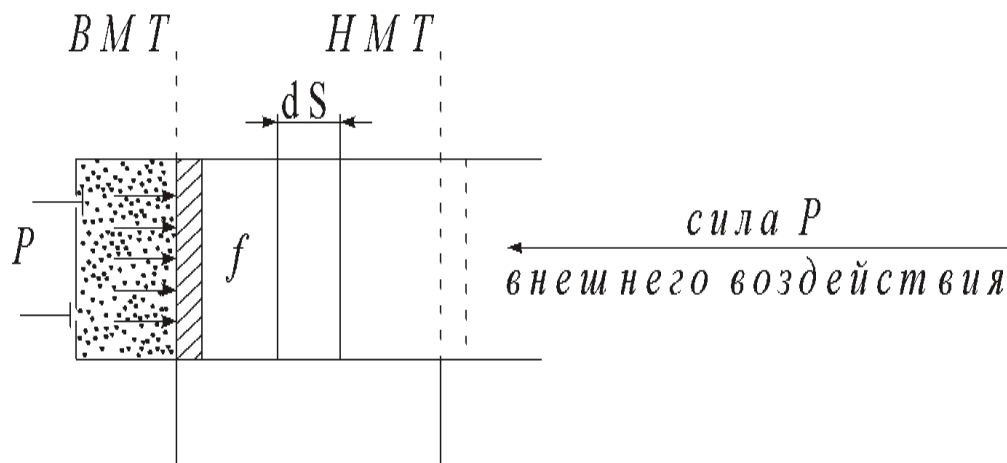
Для расчетов не столь важно знать, какова внутренняя энергия газа, а важно знать, на сколько она изменяется.

$$\Delta U = U_2 - U_1 = c_v (T_2 - T_1), \text{ Дж.}$$

Работа расширения газа.



Работа совершается только тогда, когда имеется движение. В термодинамическом процессе работа совершается только при изменении объема газа. Если газ расширяется – работа положительна, сжимается – работа отрицательна.



Изобразим работу, совершаемую 1 кг газа на диаграмме в координатах $p - v$.

Пусть в процессе $1-2$ поршень перемещается из положения 1 – верхней мертвой точки (ВМТ) в положение 2 – нижней мертвой точки и преодолевает силу P внешнего воздействия под давлением p рабочего тела. При этом газ расширяется от v_1 до v_2 , оказывая давление p на днище поршня площадью f . Работа всегда определяется произведением силы P на перемещение S .

Тогда элементарная работа dl при перемещении на элементарном отрезке dS будет равна:

$$dl = pfdS$$

Учитывая, что $fdS=dv$, работа расширения газа на всем участке от v_1 до v_2 будет равна:

$$l = \int_{v_1}^{v_2} p dv.$$

При $p = \text{const}$ $l=p(v_2-v_1)$;

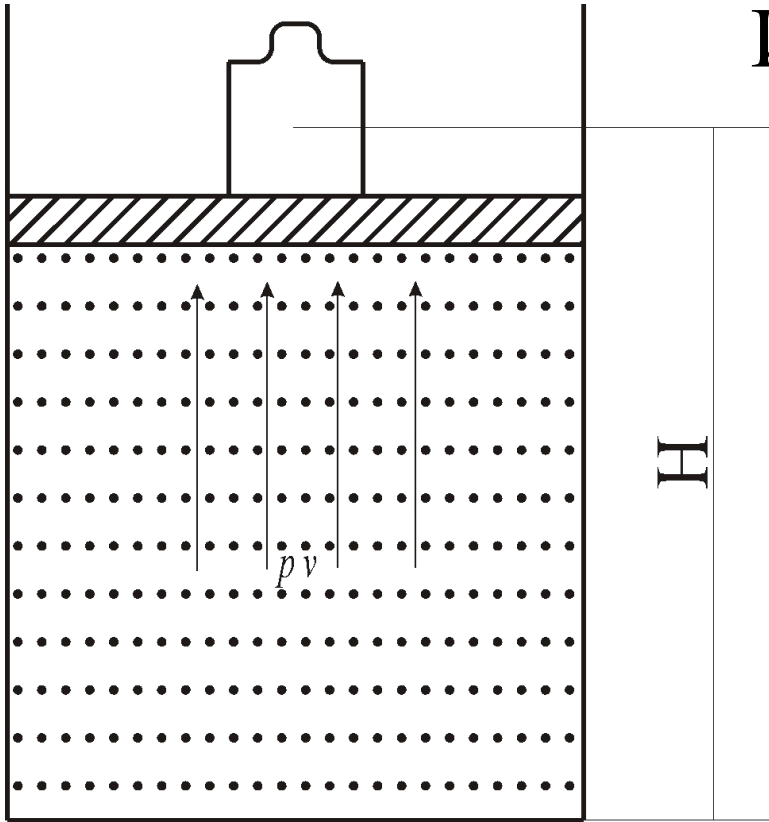
При $v=\text{const}$ $l=0$.

3. Энтальпия газа

Энтальпия газа h , Дж/кг равна сумме внутренней энергии газа и произведения давления на объем.

$$h = U + p\nu$$

Физический смысл величины $p\nu$ понятен из рисунка – это потенциальная энергия сжатого газа. Она уравновешивает воздействие потенциальной энергии гири и поршня, поднятых на высоту H по отношению к днищу поршня.



Изменение энтальпии равно:

$$dh = dU + d(pv)$$

Учитывая, что $pv = RdT$

получим:

$$dh = c_v dT + RdT$$

$$dh = (c_v + R)dT = c_p dT$$

После интегрирования в пределах от T_1 до T_2 получим:

$$h = c_p (T_2 - T_1).$$

Энтропия газа

Не всегда количество подведенной можно определить через изменение температуры тела. Например, вода кипит, а ее температура остается постоянной. В выражении первого закона термодинамики:

$$\partial q = dU + p dv \quad (1)$$

выражение ∂q не является полным дифференциалом, поскольку неизвестна зависимость изменения p от температуры T .

Если количество подведённой теплоты не характеризуется соответствующим изменением температуры, то выражение (1) можно превратить в полный дифференциал, если его левую и правую часть разделить на температуру тела T .

$$\frac{\partial q}{T} = \frac{dU}{T} + \frac{pdv}{T}.$$

$$\frac{\partial q}{T} = \frac{c_v dT}{T} + \frac{pdv}{T}.$$

Умножив и разделив второе слагаемое на v , получим:

$$\frac{\partial q}{T} = \frac{c_v dT}{T} + \frac{pv dv}{Tv} = \frac{c_v dT}{T} + \frac{RT dv}{Tv}.$$

Обозначив $\frac{\partial q}{T} = dS$, после сокращения на T получим:

$$dS = \frac{c_v dT}{T} + R \frac{dv}{v}.$$

Энтропия – есть теплота, отнесенная к температуре тела.

Изменение энтропии ΔS будет равно:

$$\Delta S = S_2 - S_1,$$

Изменение энтропии равно подведенной теплоте, отнесенной к температуре тела.

$$\Delta q = \Delta S T$$