



энергомашиностроение.

6

Лекция №28

ИСТЕЧЕНИЕ ГАЗОВ И ПАРОВ

- Схема задачи и основные термины.
- Вывод основного уравнения истечения (уравнения скорости истечения).
- Уравнения для адиабатного истечения парогазообразных тел.
- Исследование уравнений истечения.
- Определение критических скорости и расхода.
- Физический смысл критической скорости.
- Расширяющееся сопло (сопло Лавалья).
- Действительные скорость истечения и секундный расход.
- Дросселирование или мятие газов и паров.

Схема задачи и основные термины

Каналы, в которых движущийся газ увеличивает скорость с одновременным уменьшением давления, называются **соплами**; каналы, в которых скорость газа уменьшается, а давление возрастает, называются **диффузорами**. **Детандер** (от франц. detendre - ослаблять) - поршневая или турбинная машина для охлаждения газа за счет его расширения с совершением внешней работы. Используются главным образом в установках для сжижения и разделения газов.

Имеется резервуар, в одной из стенок которого установлен насадок (рис. 1). Этим насадком резервуар сообщается с окружающей средой. В дальнейшем резервуар будем называть сосудом, а насадок — соплом. Если рабочее тело в сосуде имеет параметры p_1, v_1, t_1 , а давление в окружающей среде p_2 , причем

$$\frac{p_2}{p_1} = \beta < 1 \quad (p_2 < p_1)$$

то рабочее тело будет вытекать из сосуда в окружающую среду. Этот процесс называется **истечением**. Истечение — широко распространенный процесс. В частности истечение является основным процессом в паровых и газовых турбинах и в реактивных двигателях.

Если при истечении давление в сосуде остается постоянным ($p_1 = \text{const}$), то такой сосуд называют **сосудом неограниченной ёмкости**. Если же p_1 при истечении падает, то говорят об истечении из сосуда ограниченной емкости. Скорость, которую рабочее тело приобретает в устье сопла, т. е. при выходе из него, называют **скоростью истечения**. Важной характеристикой процесса истечения, помимо скорости, является секундный расход рабочего тела, т. е. массовое количество его, выходящее из сопла за секунду.

Если в процессе истечения в устье сопла или в любом его сечении скорость не изменяется с течением времени, то такой процесс истечения называется **установившимся**.

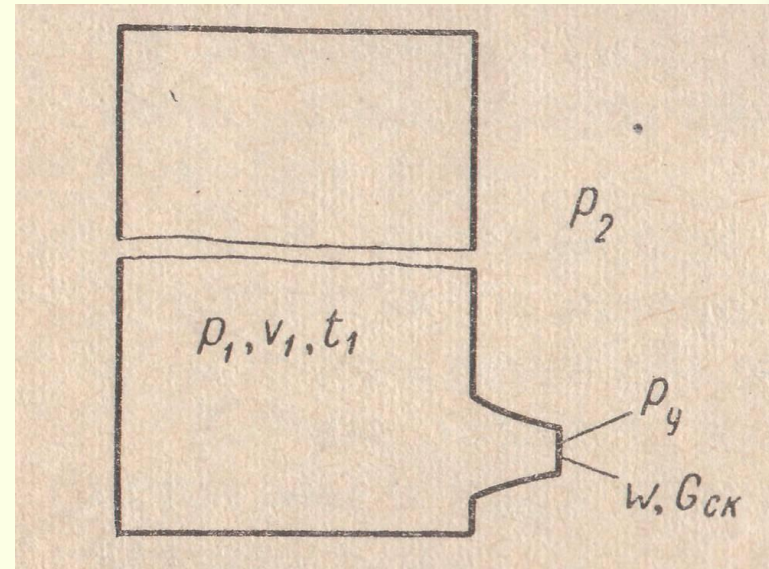


Рис. 1. Схема процесса истечения

Противоположностью ему является так называемое **неустановившееся истечение**, при котором скорость в устье сопла (и в любом другом его сечении) с течением времени изменяется. При установившемся истечении в любом сечении должны оставаться постоянными не только скорость, но и параметры рабочего тела.

Вывод основного уравнения истечения

$$p - dp - p = -dp$$

По законам механики сила, действующая на тело, равна массе, умноженной на ускорение, т.е.

$$-fdp = dm \frac{dw}{d\tau}$$

где $\frac{dw}{d\tau}$ - ускорение (w — скорость потока, τ — время).

$$dm = f dh \frac{1}{v}$$

$$-fdp = f dh \frac{1}{v} \frac{dw}{d\tau}$$

$$-v dp = \frac{dh}{d\tau} dw$$

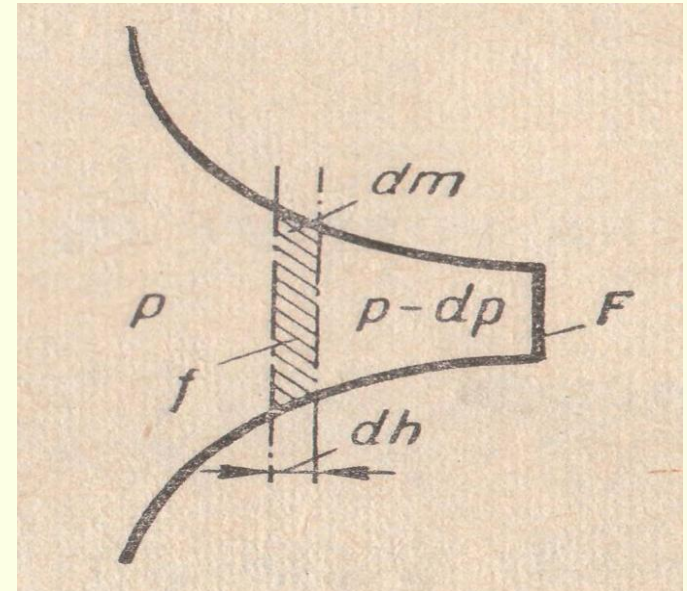


Рис. 2. Вывод основного уравнения истечения

$$\frac{dh}{d\tau} = w$$

h — путь, τ — время. Тогда

$$-vdp = wdw$$

где $-vdp$ представляет собой положительный элемент располагаемой работы

$$dl_0 = wdw$$

$$dl_0 = d\left(\frac{w^2}{2}\right)$$

$$l_0 = \frac{1}{2}(w_2^2 - w_1^2)$$

Если $w_1 = 0$

$$l_0 = \frac{w_2^2}{2}$$

$$w_2 = \sqrt{2l_0}$$

(1)

Уравнение для адиабатного истечения парогазообразных тел

$$l_0 = h_1 - h_2 \quad (2)$$

$$w = \sqrt{2(h_1 - h_2)} = 1,41\sqrt{h_1 - h_2} \quad (3)$$

$$h_1 - h_2 = c_p(T_1 - T_2)$$

$$w = \sqrt{2c_p(T_1 - T_2)} \quad (4)$$

$$\frac{c_p}{R} = \frac{k}{k-1}$$

$$w = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} R(T_1 - T_2)}$$

$$w = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} RT_1 \left(1 - \frac{T_2}{T_1}\right)} = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} p_1 v_1 \left(1 - \frac{T_2}{T_1}\right)} \quad (5)$$

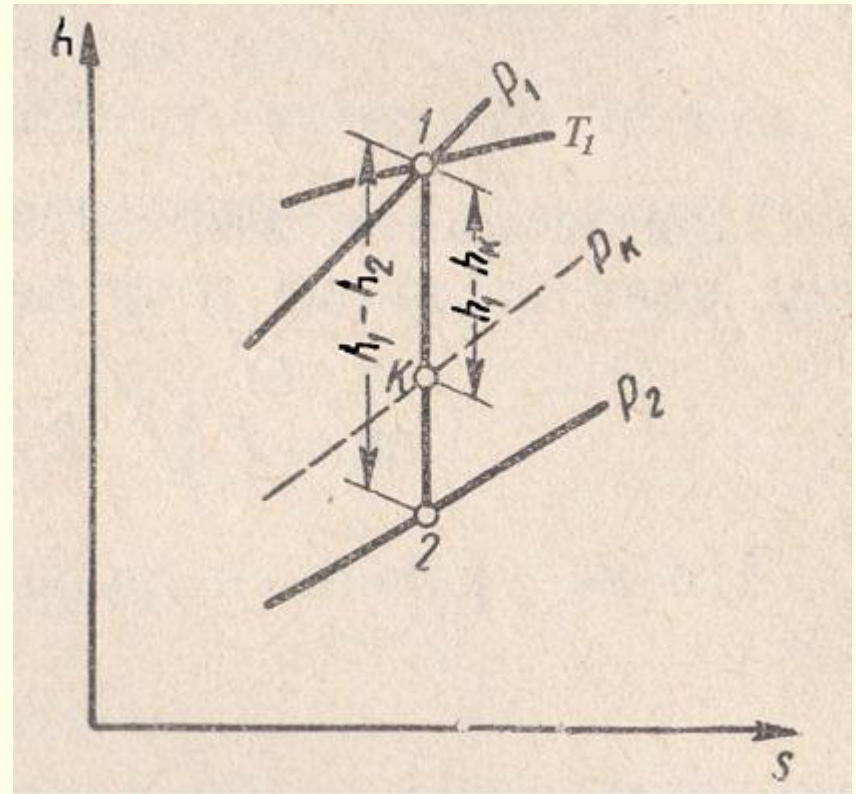


Рис. 3. Определение скорости истечения с помощью sh-диаграммы

$$\frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{k-1}{k}} \quad (6)$$

$$w = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} P_1 v_1 \left(1 - \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{k-1}{k}}\right)}$$

$$G_m = F w \rho \quad (7)$$

где F в м^2 , w в $\frac{\text{м}}{\text{с}}$, ρ в $\frac{\text{кг}}{\text{м}^3}$ — некоторое сечение и взятые в нем скорость потока и плотность рабочего тела.

$$G_m = F w \rho_2 = \frac{F w}{v_2} \quad (8)$$

$$G_m = F \sqrt{2 \frac{k}{k-1} P_1 v_1 \frac{1}{v_2^2} \left(1 - \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{k-1}{k}}\right)}$$

$$v_2 = v_1 \left(\frac{P_1}{P_2}\right)^{\frac{1}{k}}$$

$$G_m = F \sqrt{2 \frac{k}{k-1} \frac{P_1}{v_1} \left(\left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{2}{k}} - \left(\frac{P_2}{P_1}\right)^{\frac{k+1}{k}}\right)} \quad \frac{\text{кг}}{\text{с}} \quad (9)$$

Исследование уравнений истечения

$$G_m = F \sqrt{2 \frac{k}{k-1} \frac{p_1}{\nu_1} \left(\beta^{\frac{2}{k}} - \beta^{\frac{k+1}{k}} \right)} \quad (10)$$

На рис. 4 показан график зависимости $m=f(\beta)$, полученный по уравнению (10). Это уравнение дает два нулевых значения расхода: при $\beta=1$ и при $\beta=0$; при некотором значении β_k , называемом **критическим**, секундный расход достигает максимального значения. При уменьшении β в области от $\beta=1$ до $\beta= \beta_k$ секундный расход увеличивается. Эта область значений называется **подкритической**. В области значений от $\beta= \beta_k$ до $\beta= 0$ уменьшение отношения давлений приводит к уменьшению секундного расхода (**надкритическая область**).

$$\beta = 0$$

$$w = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} p_1 \nu_1}$$

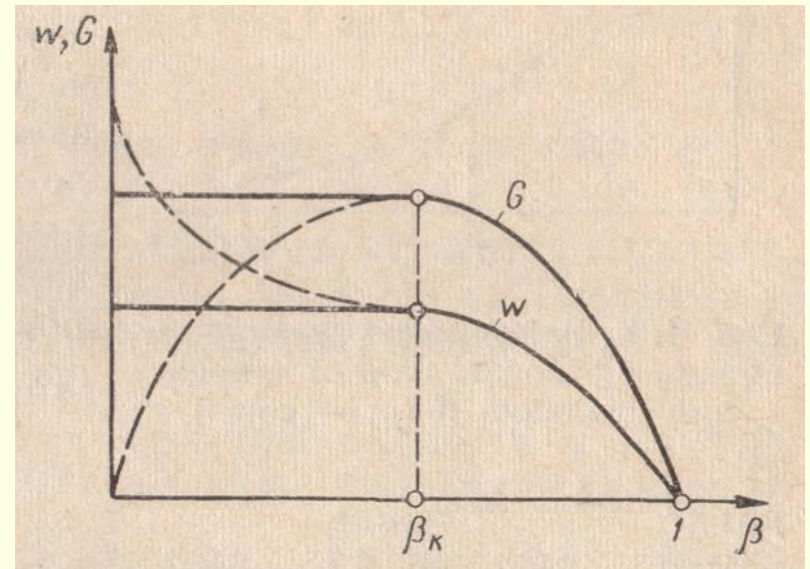


Рис. 4. Опытные и расчетные зависимости скорости истечения и секундного расхода

Уравнение (10) для расхода **было бы справедливо**, если бы газообразные тела были способны в надкритической области расширяться в сопле от состояния, определяемого параметрами в сосуде p_1, V_1 , до давления p_2 в окружающей среде; при этом удельный объем в устье сопла изменялся бы в зависимости от β по закону адиабаты (рис. 5).

$$p_k = p_1 \beta_k \quad (11)$$

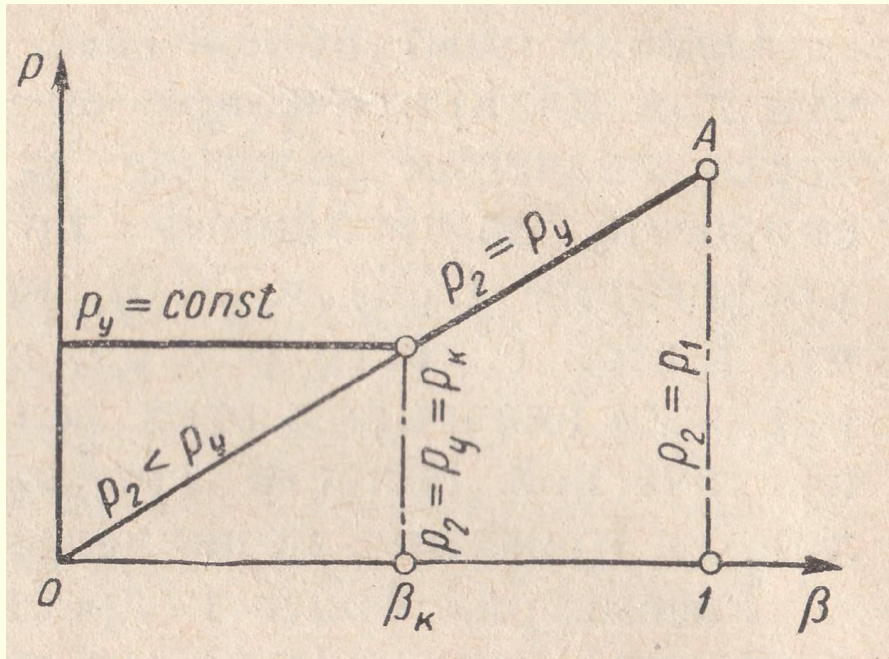


Рис. 6. Зависимость отношения давления окружающей среды к давлению в устье сопла от бета при $p_1 = \text{const}$

$$\frac{p_2}{p_1} = \beta_k$$

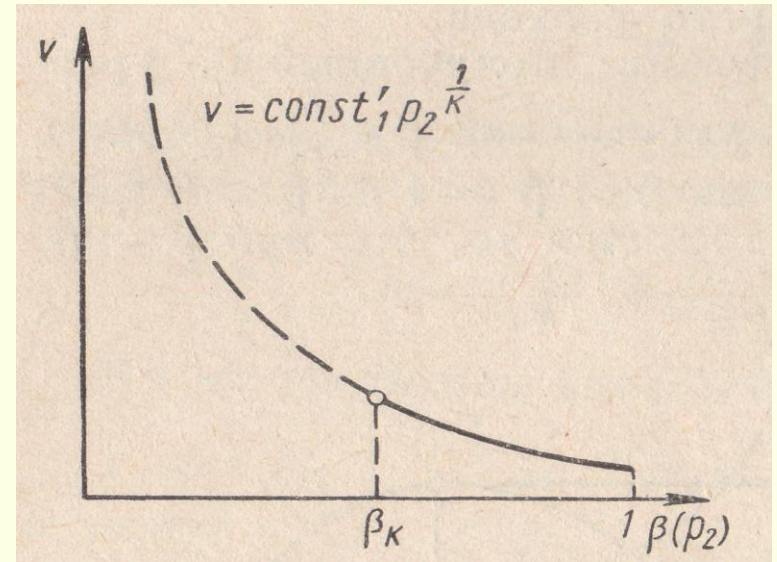


Рис. 5. Зависимость удельного объема рабочего тела от отношения давления

Особенность парогазообразных тел, что они в устье суживающегося сопла не могут принять значения давления, меньшего критического, и является единственной причиной постоянства скорости и расхода в надкритической области (рис. 4).

Определение критических скорости и расхода

Если провести такое графическое исследование уравнения расхода (10), то можно установить, что β имеет различное значение для различных газов, но для большинства из них $\beta_k = 0.5$.

$$\beta_k = \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k}{k-1}} \quad (12)$$

$$w_k = \sqrt{2 \frac{k}{k-1} p_1 v_1 \left(1 - \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k}{k-1}} \right)}$$

$$w_k = \sqrt{2 \frac{k}{k+1} p_1 v_1} \quad (13)$$

$$w_k = \psi \sqrt{p_1 v_1} \quad (14)$$

Для идеального газа с постоянной теплоемкостью	k	β_k	ψ	φ
одноатомные газы	1.67	0.482	3.52	2.29
двухатомные газы	1.4	0.528	3.38	2.14
трехатомные газы	1.29	0.546	3.33	2.09

$$G_{m\max} = F \sqrt{2 \frac{k}{k-1} \frac{p_1}{\nu_1} \left(\left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k-2}{k-1}} - \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k-k+1}{k-1}} \right)}$$

$$G_{m\max} = F \sqrt{2 \frac{k}{k-1} \left(\left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{2}{k-1}} - \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k+1}{k-1}} \right) \sqrt{\frac{p_1}{\nu_1}}}$$

$$G_{m\max} = F \varphi \sqrt{\frac{p_1}{\nu_1}}$$

$$\psi = \sqrt{2 \frac{k}{k+1}}$$

$$w_k = \psi \sqrt{RT_1} = \psi' \sqrt{T_1} \quad (15)$$

$$w_k = 1.41 \sqrt{h_1 - h_k} \quad (16)$$

Физический смысл критической скорости

$$w_{\kappa} = \sqrt{2 \frac{k}{k+1} p_1 v_1} \quad p_1 v_1^k = p_{\kappa} v_{\kappa}^k$$

$$v_1 = v_{\kappa} \left(\frac{p_{\kappa}}{p_1} \right)^{\frac{1}{k}} \quad (17)$$

$$\frac{p_{\kappa}}{p_1} = \beta_{\kappa} = \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k}{k-1}} \quad v_1 = v_{\kappa} \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k-1}{k}} = v_{\kappa} \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{1}{k-1}}$$

$$\left(\frac{p_{\kappa}}{p_1} \right) = \left(\frac{2}{k+1} \right)^{\frac{k}{k-1}}$$

$$p_1 = p_{\kappa} \left(\frac{k+1}{2} \right)^{\frac{k}{k-1}} \quad (18)$$

$$w_{\kappa} = \sqrt{k p_{\kappa} v_{\kappa}} = \sqrt{k R T} = a \quad (19)$$

Из физики известно, что таким образом выражается скорость звука в среде с параметрами p_{κ} , v_{κ} .
 Значит, в устье суживающегося или цилиндрического сопла при критическом режиме истечения устанавливается скорость, равная местной скорости звука. На этом основании часто критическую скорость называют **звуковой**.

Расширяющееся сопло (сопло Лавала)

При истечении газа из суживающегося сопла при условии, когда $p_2 < p_k$ работоспособность потока будет в координатных осях vp определяться площадью 12'ка (рис. 6). Если бы газ смог расширяться до давления p_2 среды, то в этом случае его работоспособность, выражаемая пл.12ba, была бы больше. Но для этого необходимо, чтобы скорость на выходе из сопла стала больше звуковой, чего в суживающемся сопле или цилиндрической насадке достигнуть невозможно.

Если изменить определенным образом продольный профиль сопла, по которому движется газ, то можно в нем обеспечить полное расширение газа до давления среды даже в том случае, если $p_2 < p_k$. При этом газ из него будет вытекать со сверхзвуковой скоростью.

Сопло, обеспечивающее такие условия истечения, было предложено и выполнено впервые шведским инженером Лавалем и получило поэтому название

сопла Лавала.

Минимальное сечение сопла Лавала, в котором скорость, а также давление и все другие параметры парогазообразных тел достигают критических значений, называется **критическим сечением.**

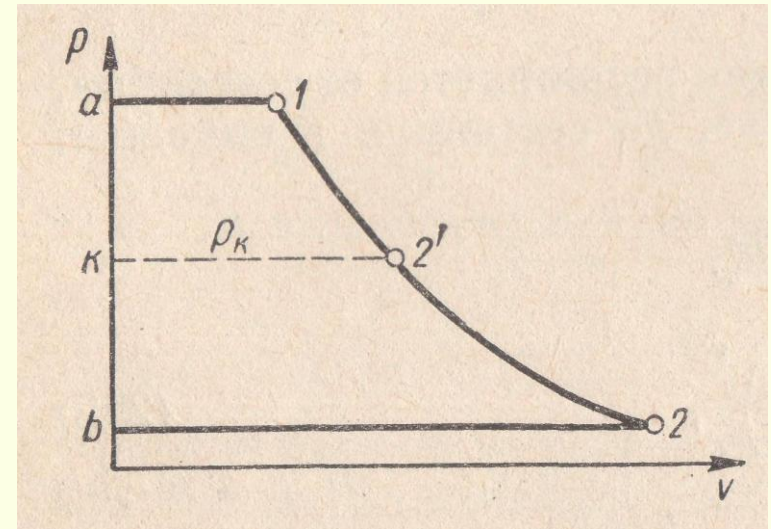


Рис. 7. Располагаемая работа, превращаемая в кинетическую энергию вытекающего газа (пара) до критического сечения сопла и после него

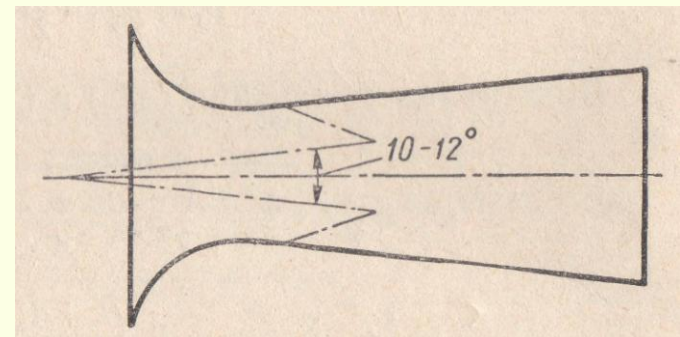


Рис. 8. Сопло Лавала

Действительные скорость истечения и секундный расход

В проведенном выше вычислении скорости истечения и секундного расхода предполагалось, что сопло не оказывает никакого сопротивления протекающему по нему телу.

В действительности движение газа по каналу всегда сопровождается трением его о стенки. Кроме того, в реальном потоке имеется внутреннее вязкостное трение отдельных струек потока между собой. Вязкостное трение обуславливается тем, что в реальном потоке скорости газа по сечению неодинаковы. В центре сечения скорость будет максимальной, а вблизи стенки минимальной. Наличие трения требует затраты части энергии потока на его преодоление.

В результате скорость течения по соплу и скорость истечения будут меньше тех, которые получились бы при вычислении их по ранее выведенным уравнениям, справедливым для идеального потока без наличия трения. Такие скорости называют **теоретическими скоростями истечения**.

Отношение действительной скорости истечения к теоретической называют **коэффициентом скорости или скоростным коэффициентом**:

$$\varphi' = \frac{w_{\partial}}{w} \quad (20)$$

$$w_{\partial} = 1,41\varphi' \sqrt{h_1 - h_2} \quad (21)$$

$$w_{\partial} = \varphi' \sqrt{2 \frac{k}{k-1} p_1 v_1 \left(1 - \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{k-1}{k}}\right)} \quad (22)$$

Дросселирование или мятие газов и паров

Дросселированием или мятанием называется *процесс снижения давления пара или газа при движении его через какое-либо «местное» сопротивление в канале, трубопроводе или в специальном устройстве* (вентили, задвижки, шайбы и т. д.).

Обозначим в сечении *I* давление рабочего тела p_1 и скорость w_1 , в сечении *II* – давление $p_2 < p_1$ и скорость w_2 . Разность давлений $\Delta p = p_2 - p_1$ иногда называют **величиной мятия или дросселирования**. При дросселировании, несмотря на то, что рабочее тело расширяется, оно **не производит внешней работы**.

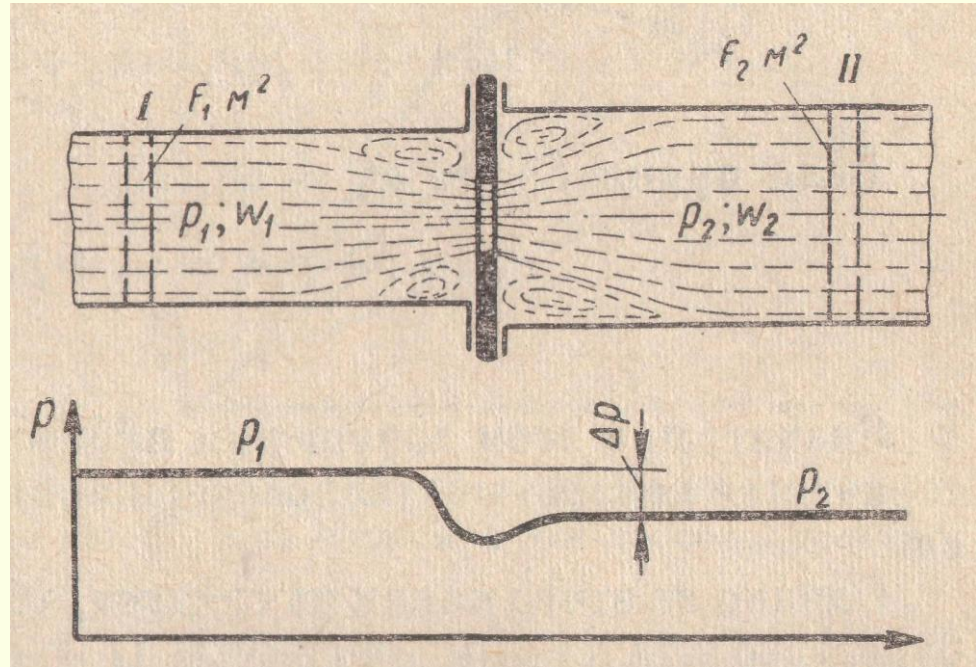


Рис. 10. Схема процесса дросселирования

$$\left(u_1 + \frac{w_1^2}{2}\right) - \left(u_2 + \frac{w_2^2}{2}\right) = p_2 v_2 - p_1 v_1$$

$$u_1 + \frac{w_1^2}{2} + p_1 v_1 = u_2 + \frac{w_2^2}{2} + p_2 v_2 \quad (24)$$

Если принять $w_1 = w_2$, то

$$\left. \begin{aligned} u_1 + p_1 v_1 &= u_2 + p_2 v_2 \\ h_1 &= h_2 \end{aligned} \right\} \quad (25)$$

В результате дросселирования идеального газа температура его не будет изменяться, что следует из равенства энтальпии дросселируемого газа в начале и конце процесса. При дросселировании **реального газа**, как показывают опыт и теория, температура его может возрасти, уменьшиться и, в частности, остаться без изменения. В последнем случае температуру газа называют **температурой инверсии**.

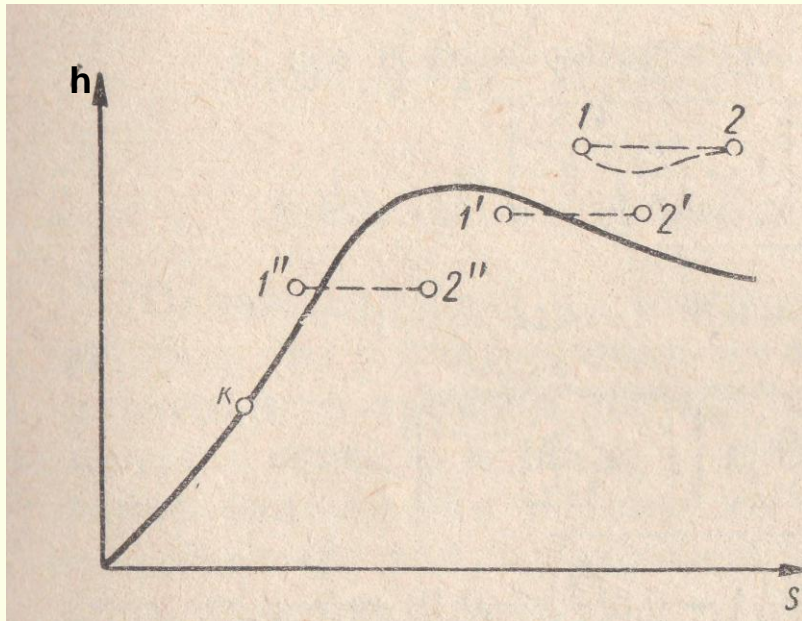


Рис. 11. Различные случаи процесса дросселирования и их условное изображение в координатах sh

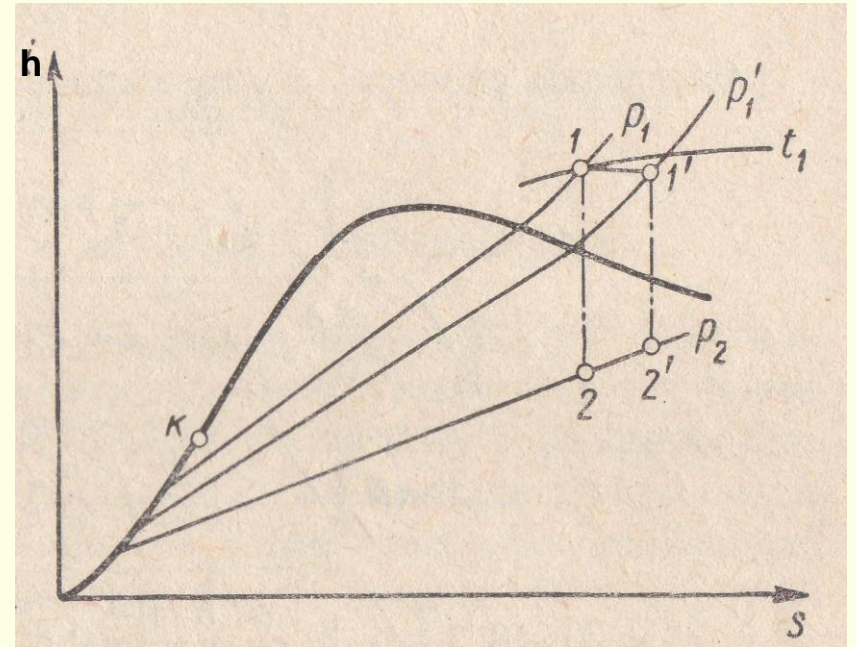


Рис. 12. Снижение работоспособности пара при его дросселировании

Контрольные вопросы

- Основные термины
- Вывод основного уравнения истечения (уравнения скорости истечения)
- Уравнения для адиабатного истечения парогазообразных тел
- Исследование уравнений истечения
- Определение критических скорости и расхода
- Физический смысл критической скорости
- Расширяющееся сопло (сопло Лавалея)
- Действительные скорость истечения и секундный расход
- Дросселирование или мятие газов и паров