

Насыщенный пар

Насыщенный пар — это пар, который находится в состоянии динамического равновесия со своей жидкостью (то есть скорость испарения жидкости равна скорости конденсации пара). При решении задач нужно иметь в виду следующие факты.

- Давление и плотность насыщенного пара зависят от его температуры, но не от объёма (при увеличении объёма испаряется дополнительное количество жидкости, при уменьшении объёма конденсируется часть пара).
- Давление насыщенного водяного пара при $100\text{ }^\circ\text{C}$ примерно равно $p_0 = 1\text{ атм} = 10^5\text{ Па}$.
- При описании состояний ненасыщенного и даже насыщенного пара приближённо работает уравнение Менделеева-Клапейрона.

Задача 1. (МОШ, 2014, 10–11) В сосуд объёмом 5 кубических метров внесли блюдце с 200 г воды. Никаких водяных паров изначально в сосуде не было. Сосуд герметично закрыли и дождались установления равновесия. Температура в сосуде $25\text{ }^\circ\text{C}$, давление насыщенного пара воды при этой температуре 2,3 кПа. Абсолютный нуль составляет $-273\text{ }^\circ\text{C}$. Универсальная газовая постоянная $8,3\text{ Дж}/(\text{моль} \cdot \text{К})$.

А) Найдите массу воды, оставшуюся на блюдце. Ответ выразите в граммах и округлите до третьей значащей цифры.

В) Сколько молекул водяного пара попадёт в куб длиной ребра 300 нанометров? Ответ округлите до второй значащей цифры.

С) Каким будет парциальное давление водяного пара в сосуде при увеличении температуры до 100 градусов Цельсия? Атмосферное давление составляет 100 кПа. Ответ выразите в килопаскалях и округлите до второй значащей цифры.

(A) 116; (B) 15000; (C) 6,9

Задача 2. (МОШ, 2014, 11) В сосуде объёмом 1 л при температуре $100\text{ }^\circ\text{C}$ находятся в равновесии вода (молярная масса 18 г/моль), водяной пар и азот (молярная масса 28 г/моль). Объём жидкой воды много меньше объёма сосуда. Давление в сосуде составляет 300 кПа, атмосферное давление 100 кПа. Универсальная газовая постоянная $8,3\text{ Дж}/(\text{моль} \cdot \text{К})$. Абсолютный нуль температуры составляет $-273\text{ }^\circ\text{C}$.

А) Найдите общее количество вещества в газообразном состоянии. Ответ представьте в молях и округлите до второй значащей цифры.

В) Каково парциальное давление азота в системе? Ответ представьте в килопаскалях и округлите до первой значащей цифры.

С) Какова масса водяного пара? Ответ представьте в граммах и округлите до второй значащей цифры.

Д) Какова масса азота? Ответ представьте в граммах и округлите до второй значащей цифры.

Е) Каким будет давление при охлаждении системы до $0\text{ }^\circ\text{C}$? Ответ представьте в килопаскалях и округлите до второй значащей цифры. Давление насыщенного пара воды при $0\text{ }^\circ\text{C}$ составляет 0,6 кПа.

(A) 0,607; (B) 200; (C) 0,58; (D) 1,8; (E) 150

ЗАДАЧА 3. (МФТИ, 1991) Смесь воды и её насыщенного пара занимает некоторый объём при температуре 90°C . Если смесь нагревать изохорически, то вся вода испаряется при увеличении температуры на 10°C . Чему равно давление насыщенного водяного пара при 90°C , если в начальном состоянии масса воды составляла 29% от массы всей смеси? Объёмом воды по сравнению с объёмом смеси пренебречь.

$$m_{\text{пар}}'0 = \frac{0L}{L} 0d1L'0 = d$$

ЗАДАЧА 4. (МФТИ, 1985) При изотермическом сжатии $m = 9$ г водяного пара при температуре $T = 373$ К его объём уменьшился в 3 раза, а давление возросло вдвое. Найдите начальный объём пара.

$$r \text{т} \approx LH \frac{0dn}{mz} = A$$

ЗАДАЧА 5. (МФТИ, 1996) В сосуде находится ненасыщенный пар. В процессе его изотермического сжатия объём, занимаемый паром, уменьшается в $\beta = 4$ раза, а давление возрастает в $\alpha = 3$ раза. Найти долю пара, которая сконденсировалась в этом процессе.

$$\frac{v}{V} = \frac{g}{\alpha} - 1$$

ЗАДАЧА 6. (МФТИ, 1996) В сосуде находятся водяной пар и вода при температуре 100°C . В процессе изотермического расширения вода начинает испаряться. К моменту, когда она вся испарилась, объём пара увеличился в $\beta = 10$ раз. Найти отношение объёмов пара и воды в начале опыта.

$$161 \approx \frac{(1-g)0dn}{LH^d}$$

ЗАДАЧА 7. («Физтех», 2013) В цилиндре под поршнем находится водяной пар при температуре T . При изобарическом охлаждении цилиндра объём уменьшается в 3 раза, а температура — на 20%. Найдите работу, совершённую над содержимым цилиндра в этом процессе, если к концу охлаждения в цилиндре образовалось ν молей жидкости. Объём жидкости намного меньше объёма пара. Пар считать идеальным газом.

$$LH^{\frac{1}{8}} = V$$

ЗАДАЧА 8. («Физтех», 2017, 10–11) Поршень делит объём герметичного вертикально расположенного цилиндра на две части. Стенки цилиндра хорошо проводят теплоту. Снаружи цилиндра поддерживается постоянная температура $T = 373$ К. Поршень создаёт своим весом дополнительное давление $p = p_0/5$, где p_0 — нормальное атмосферное давление. Под поршнем в объёме $V_0 = 1$ л находится воздух, над поршнем в объёме V_0 — вода массой $m_1 = 1,2$ г и водяной пар. Система в равновесии. Цилиндр переворачивают вверх дном. После наступления равновесия под поршнем находится вода и водяной пар, над поршнем — воздух.

- 1) Найти объём пара в конечном состоянии.
- 2) Найти массу воды в конечном состоянии.

Объём воды значительно меньше объёма цилиндра, масса воды значительно меньше массы поршня. Трением поршня о цилиндр пренебречь. Молярная масса водяного пара $\mu = 18$ г/моль, универсальная газовая постоянная $R = 8,31$ Дж/(моль · К).

$$1 \text{т} \approx \frac{LH^z}{0L^0dn} + 1m = zm (z :r \text{т} \text{т} = 0L^{\frac{z}{1}} = A (1$$

ЗАДАЧА 9. (Всеросс., 1998, ОЭ, 10) Найдите для воды молярную теплоту парообразования L_2 при температуре T_2 , зная молярную теплоту парообразования L_1 при температуре T_1 . Считать, что молярная теплоёмкость воды C в интервале температур $T_1 < T < T_2$ постоянна, а водяной пар является идеальным газом с молярной теплоёмкостью при постоянном объеме $C_V = 3R$.

Молярной теплотой парообразования при некоторой температуре T называется количество теплоты, необходимое для превращения одного моля воды в пар в двухфазной системе вода-насыщенный пар при постоянной температуре T .

$$(L_2 - L_1)(C - 3R) + L_1 T = L_2 T$$

ЗАДАЧА 10. (МФТИ, 1991) В цилиндре под поршнем находятся ν молей жидкости и ν молей её насыщенного пара при температуре T_0 . К содержимому цилиндра подвели количество теплоты Q , медленно и изобарически нагревая его, и температура внутри цилиндра увеличилась на ΔT . Найти изменение внутренней энергии содержимого цилиндра. Начальным объёмом жидкости пренебречь.

$$(L\Delta T + Q) \nu - Q = \Delta U$$

ЗАДАЧА 11. (МФТИ, 1993) Для насыщенного водяного пара вблизи температуры 100°C малые относительные изменения давления $\Delta p_n/p_n$ и температуры $\Delta T_n/T_n$ связаны формулой $\Delta p_n/p_n = 13\Delta T_n/T_n$. При какой температуре закипит вода на высоте Останкинской телебашни $H = 550$ м? Давление воздуха в изотермической атмосфере $p(h)$ с высотой h изменяется по закону $p(h) = p(0) \cdot \exp(-\mu gh/RT)$, где $p(0)$ — нормальное атмосферное давление у поверхности земли, $\mu = 29$ г/моль — средняя молярная масса воздуха, $g = 9,8$ м/с² — ускорение свободного падения, $R = 8,31$ Дж/(моль · К), $T = 273$ К.

Указание. При малых $x \ll 1$ имеет место формула $e^{-x} \approx 1 - x$.

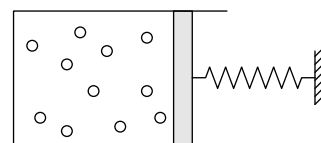
$$\Delta T = \frac{LH}{13RH} = \frac{LH}{13RH}$$

ЗАДАЧА 12. (МФТИ, 1997) Насыщенный водяной пар находится в цилиндре под поршнем при температуре 120°C . При медленном изотермическом уменьшении объёма цилиндра пар начинает конденсироваться. К моменту, когда сконденсировалось $m = 5$ г пара, объём, им занимаемый, уменьшился на $\Delta V = 4,5$ л.

- 1) Какая по величине работа была совершена внешней силой в этом процессе?
- 2) Сколько пара было в цилиндре вначале, если в конце опыта вода занимала 0,5% объёма цилиндра?

$$Lm = \Delta U + p\Delta V = \Delta U + p\Delta V$$

ЗАДАЧА 13. (МФТИ, 1997) В цилиндре поршнем с пружиной (см. рисунок) заперт водяной пар в объёме $V = 4$ л. Температура в цилиндре поддерживается постоянной и равной 100°C . В цилиндр впрыскивается 4 г воды, и поршень начинает перемещаться. После установления равновесия часть воды испарилась, а объём цилиндра увеличился в два раза.



- 1) Какая масса пара была в цилиндре вначале?
 - 2) Сколько воды испарилось к концу опыта?
- Внешнее давление отсутствует, длина недеформированной пружины соответствует положению поршня у дна цилиндра.

$$Lm = \Delta U + p\Delta V = \Delta U + p\Delta V$$

Задача 14. (МФТИ, 2005) В цилиндре под поршнем находится ненасыщенный водяной пар под давлением $p = 1$ атм. В процессе изобарического сжатия конечный объём, который занимает пар, уменьшается в $k = 4$ раза по сравнению с объёмом, который он занимал вначале. При этом часть пара конденсируется, а объём образовавшейся воды составляет $\alpha = 1/1720$ от конечного объёма пара. Во сколько раз уменьшилась температура пара в указанном процессе? Плотность воды $\rho = 1$ г/см³, молярная масса пара $\mu = 18$ г/моль.

$$\tau = \frac{\frac{d\tau}{\tau} \frac{V}{V_0} + 1}{\frac{V}{V_0}} = \frac{\tau_0}{\tau}$$

Задача 15. (МФТИ, 2005) В цилиндре под поршнем находится насыщенный водяной пар и вода при температуре 100 °С. Объём воды составляет $\alpha = 1/860$ часть объёма, который занимает пар. При изотермическом расширении давление уменьшилось в $\beta = 2$ раза, при этом вся вода испарилась. Во сколько раз увеличился объём пара? Плотность воды $\rho = 1$ г/см³, молярная масса пара $\mu = 18$ г/моль.

$$g = \left(\frac{d\tau}{\tau} \frac{V}{V_0} + 1 \right) g = \frac{V_0}{V}$$

Задача 16. (МФТИ, 2001) В цилиндре под поршнем находятся 0,5 моля воды и 0,5 моля пара. Жидкость и пар медленно нагревают в изобарическом процессе, так что в конечном состоянии температура пара увеличивается на ΔT градусов. Сколько тепла было подведено к системе «жидкость–пар» в этом процессе? Молярная теплота испарения жидкости в заданном процессе равна Λ . Внутренняя энергия ν молей пара равна $U = 3\nu RT$ (R — газовая постоянная).

$$Q = \nu \Lambda + (L \Delta T + \nu) \Lambda = Q$$

Задача 17. (МФТИ, 2001) В цилиндре под поршнем находится один моль ненасыщенного пара при температуре T . Пар сжимают в изотермическом процессе, так что в конечном состоянии половина его массы сконденсировалась, а объём пара уменьшился в $k = 4$ раза. Найти молярную теплоту конденсации пара, если в указанном процессе от системы «жидкость–пар» пришлось отвести количество теплоты Q ($Q > 0$).

Указание. Пар можно считать идеальным газом. Работа, совершаемая в изотермическом процессе ν молями пара при расширении от объёма V_1 до V_2 , равна $\nu RT \ln(V_2/V_1)$.

$$\left(\frac{Q}{\nu} + L \Lambda - Q \right) \frac{1}{\tau} = \nu$$

Задача 18. (МФТИ, 2001) Лёгкий подвижный теплопроводящий поршень делит объём вертикально расположенного замкнутого цилиндра на две части. В нижней части под поршнем находятся в равновесии жидкость и её пар, температура которых поддерживается постоянной и равна T_0 . В верхней части цилиндра над поршнем находится газообразный гелий. К гелию квазистатически подводится некоторое количество теплоты, и он совершает работу A . При этом часть пара сконденсировалась, и от пара с водой пришлось отвести количество теплоты Q .

1) Какое количество теплоты было подведено к гелию?

2) Найти удельную теплоту испарения жидкости.

Молярная масса пара μ . Трением и теплоёмкостью поршня пренебречь. Считать, что объём жидкости значительно меньше объёма образовавшегося из неё пара.

$$Q = \nu \Lambda + (L \Delta T + \nu) \Lambda = Q$$

ЗАДАЧА 19. (МФТИ, 2001) Лёгкий подвижный теплопроводящий поршень делит объём вертикально расположенного цилиндра на две части. Под поршнем в нижней части цилиндра находятся в равновесии вода и пар, температура которых поддерживается постоянной и равной T_0 . В верхней части цилиндра над поршнем находится газообразный гелий.

1) Какое количество теплоты надо подвести квазистатически к пару и воде, чтобы часть воды массой Δm испарилась?

2) Сколько тепла необходимо при этом отвести от гелия?

Удельная теплота испарения воды λ , молярная масса пара μ . Трением и теплоёмкостью поршня пренебречь. Считать, что объём пара значительно больше объёма воды, из которой он образовался.

$$\frac{L\lambda}{\mu} \frac{z}{\xi} = \frac{1}{\nu} \left(z : \mu \Delta \nu \right) = \frac{1}{\nu} \quad (1)$$

ЗАДАЧА 20. (Всеросс., 1998, финал, 10) Водяной пар массой $m = 1$ г находится в теплоизолированной камере объёмом $V = 39$ л при температуре $T = 300$ К. В той же камере имеется вода, масса которой меньше массы пара. В процессе адиабатного сжатия температура пара возрастает на $\Delta T = 1$ К, а часть воды испаряется. На сколько увеличится при этом масса пара в камере? Удельная теплота испарения воды $L = 2,37 \cdot 10^6$ Дж/кг; пар считать идеальным газом с молярной теплоёмкостью $C_V = 3R \approx 25$ Дж/(моль · К); теплоёмкостью воды пренебречь. Известно также, что при малых изменениях температуры ΔT насыщенного пара его давление изменяется на $\Delta p = k\Delta T$, где $k = 2 \cdot 10^2$ Па/К.

$$\frac{L\lambda}{\mu} \approx L\Delta \frac{L\lambda + T\mu}{\mu^2 - \lambda^2 \mu} = \mu \Delta \nu$$

ЗАДАЧА 21. (МФТИ, 2007) Тонкий подвижный теплопроводящий поршень делит герметичный цилиндр объёмом 3,7 л на две части. В одной части находится вода, в другой — воздух при давлении $p = 0,32$ атм. Начальная температура в цилиндре $t_1 = 7^\circ\text{C}$. При медленном нагревании поршень в некоторый момент начинает двигаться, при температуре $t_2 = 100^\circ\text{C}$ останавливается и при дальнейшем нагревании остаётся неподвижным.

1) Какая масса воды находится в начальный момент в газообразном состоянии?

2) Найдите полную массу воды в цилиндре.

Объёмом жидкости можно пренебречь по сравнению с объёмом цилиндра. Давление насыщенных паров воды при температуре 20°C равно $p_{20} = 0,023$ атм. Силу тяжености и трение поршня о цилиндр не учитывать.

$$\frac{1}{\nu} \frac{z}{\xi} \approx \left(\frac{L\lambda}{\mu} - \frac{zL}{\xi\mu} \right) \frac{\mu}{\lambda^2} = \mu \left(z : \mu \right) \quad (1)$$

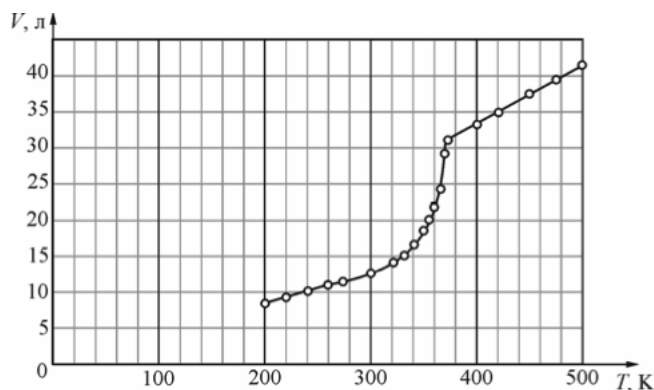
ЗАДАЧА 22. («Покори Воробьёвы горы!», 2017, 10–11) В закрытом с обоих концов цилиндре объёмом $V = 2$ л свободно ходит невесомый тонкий поршень. В пространстве с одной стороны поршня вводится $m_1 = 2$ г воды; с другой стороны поршня — $m_2 = 1$ г азота. Найти отношение объёмов частей цилиндра при $t = 100^\circ\text{C}$. Молярная масса воды $\mu_1 = 18$ г/моль, молярная масса азота $\mu_2 = 28$ г/моль. Универсальная газовая постоянная $R = 8,31$ Дж/(моль · К).

$$\frac{z}{\xi} \approx \frac{z}{\lambda} \quad (1)$$

ЗАДАЧА 23. («Покори Воробьёвы горы!», 2015, 10–11) Герметичный гладкий вертикальный цилиндр сечением S разделён на две части тяжёлым теплоизолирующим подвижным поршнем массы M . Под поршнем находится гелий, начальное давление которого равно p , а над поршнем — насыщенный водяной пар с температурой T . Гелий медленно нагревают, а температуру пара поддерживают постоянной. Во сколько раз отличается количество теплоты, отведённое от пара, от количества теплоты, сообщённого гелию? Молярную массу μ и удельную теплоту парообразования λ воды, а также универсальную газовую постоянную R и ускорение свободного падения g считать известными.

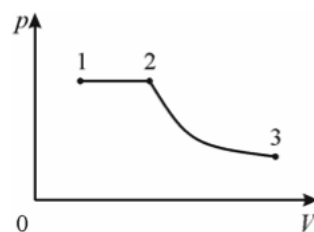
$$\left(\frac{Sd}{bTV} - 1\right) \frac{L\mu g}{\mu R T} = \frac{1}{\epsilon} \frac{\partial}{\partial T}$$

ЗАДАЧА 24. (МОШ, 2014, 10) Знайка решил провести исследования Гей-Люссака для идеального газа, только более аккуратно. Для этих целей он взял цилиндрический сосуд большого объёма с поршнем, который мог двигаться практически без трения, вынул поршень и охладил сосуд с поршнем до температуры 200 К. Затем он вставил поршень обратно в сосуд так, что внутри оказался охлаждённый до той же температуры воздух, обеспечил постоянное давление и провёл измерения зависимости объёма V газа в сосуде от температуры T . По полученным результатам Знайка построил график (см. рисунок). Найденная зависимость мало напоминала результаты, полученные Гей-Люссаком. Знайка понял свою ошибку. Он вставил поршень в цилиндр при температуре 200 К и, очевидно, на дне сосуда при этом оказалось некоторое количество льда, который образовался из воды, сконденсировавшейся при охлаждении воздуха. Оцените массу льда, который оказался в цилиндре у Знайки, если давление в течение опыта было равно $2 \cdot 10^5$ Па. Молярная масса воды 18 г/моль.



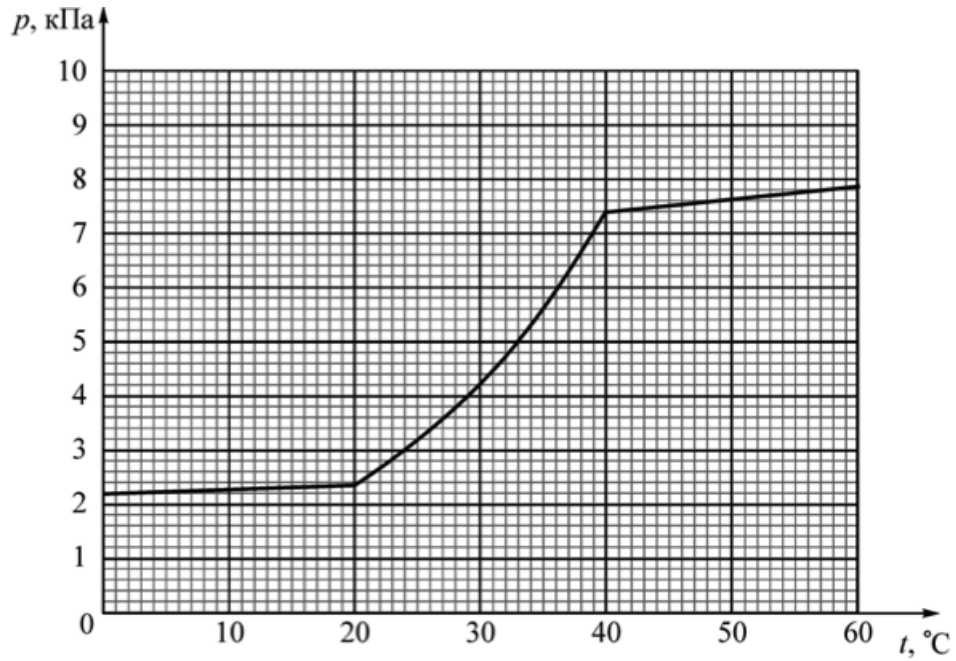
181

ЗАДАЧА 25. (МОШ, 2014, 11) В гладком цилиндре под подвижным поршнем находятся в равновесии ν молей жидкости и ν молей её пара (состояние 1 на pV -диаграмме). Систему «жидкость-пар» сначала медленно нагрели в изобарическом процессе 1–2, при этом её абсолютная температура возросла в два раза. Затем систему медленно охладил в адиабатическом процессе 2–3 до температуры T_3 . Какое количество теплоты получила система «жидкость-пар» в процессе 1–2, если работы, совершённые этой системой в процессах 1–2 и 2–3, были одинаковыми? Молярная теплота парообразования в процессе 1–2 равна r . В процессе 2–3 конденсация не происходит. Считать пар идеальным газом с молярной теплоёмкостью в изохорном процессе $C_V = 3R$. Объём жидкости в состоянии 1 считать пренебрежимо малым по сравнению с объёмом пара.



$$\left(\epsilon L \frac{\epsilon}{\sigma T} + \lambda\right) \nu = \tau T \partial$$

Задача 26. (МОШ, 2012, 11) Сосуд объёмом $V = 1 \text{ м}^3$ разделён на две части лёгким тонким подвижным теплопроводящим поршнем, по одну сторону от которого находится вода, по другую — азот. График зависимости давления в системе от температуры приведён на рисунке. Сколько молей воды и сколько молей азота находятся в сосуде? Трения нет, универсальная газовая постоянная $R = 8,31 \text{ Дж}/(\text{моль} \cdot \text{К})$.

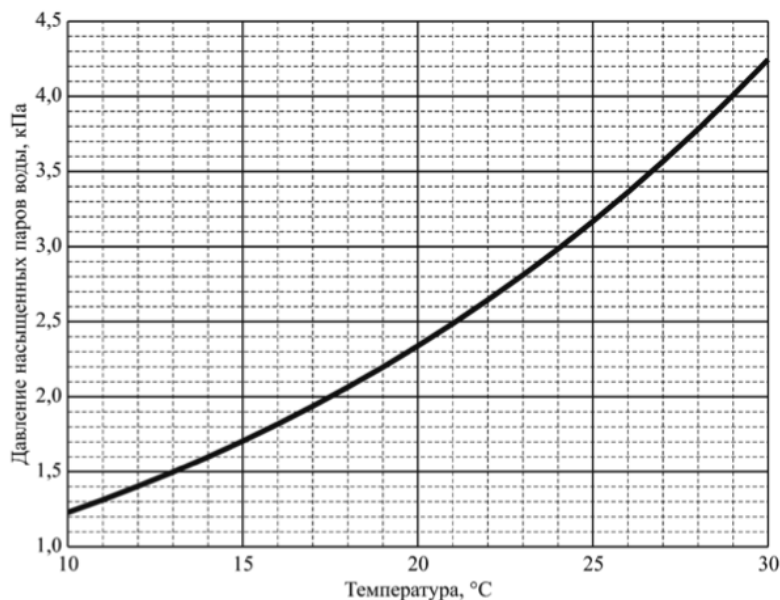


$n_{\text{азот}} \approx 0,97 \pm 0,01 \text{ моль}, n_{\text{вода}} \approx 1,87 \pm 0,02 \text{ моль}$

Задача 27. (МОШ, 2017, 11) В теплоизолированном цилиндре под не проводящим теплоту поршнем находятся в термодинамически равновесном состоянии аргон и насыщенные пары воды при температуре $T_1 = 302$ К и давлении $p = 2$ атм. Сразу после быстрого увеличения объёма смеси под поршнем в $n = 1,06$ раз температура в цилиндре уменьшается до некоторой величины T_2 , а водяные пары оказываются в термодинамически неравновесном состоянии пересыщения, при котором их давление p_2 становится выше давления насыщенного пара $p_{\text{нас}}(T_2)$ при новой температуре. Со временем часть пара конденсируется, и система вновь приходит в состояние устойчивого термодинамического равновесия.

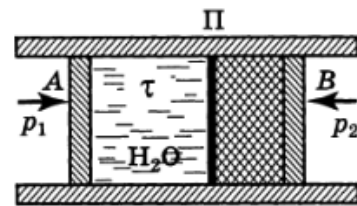
- 1) Найдите температуру T_2 .
- 2) Определите давление p_2 .
- 3) Верно ли, что в новом состоянии устойчивого равновесия температура под поршнем будет отличаться от T_2 менее чем на 1 К?

Удельная теплоёмкость воды $c = 4200$ Дж/(кг · К), теплоёмкость одного моля водяного пара при постоянном объёме $C_V = 3R$, удельная теплота испарения воды $L = 2,33 \cdot 10^6$ Дж/кг, молярная масса воды $\mu = 18$ г/моль. График зависимости давления насыщенных паров воды от температуры представлен на рисунке.



(1) $T_2 = 290$ К; (2) $p_2 = 3,6$ кПа; (3) нет

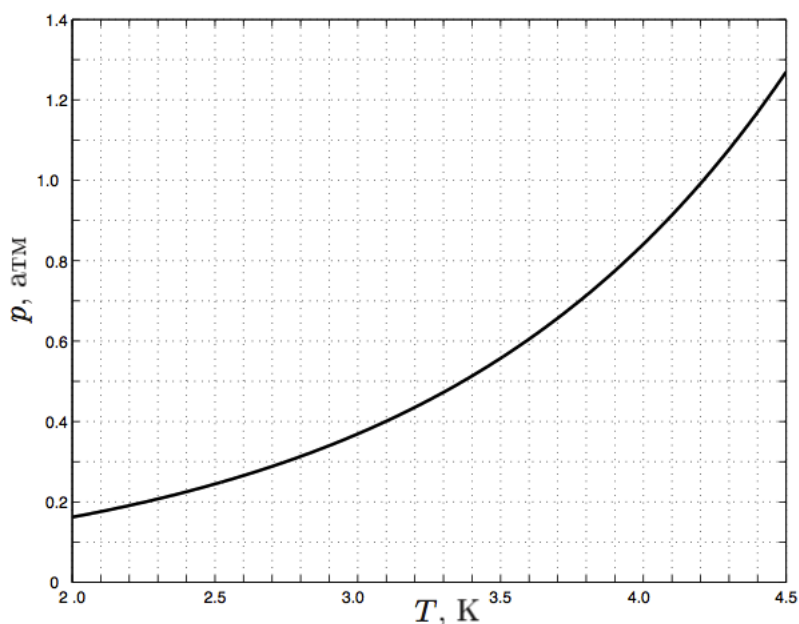
ЗАДАЧА 28. (Всеросс., 1995, финал, 10) Теплоизолированная труба разделена на два отсека неподвижной перегородкой П с многочисленными тончайшими отверстиями (порами) и закрыта с обоих концов подвижными и теплоизолированными поршнями А и В. В начальный момент между поршнем А и перегородкой находится при температуре $t_1 = 95^\circ\text{C}$ вода, масса которой $m = 1$ кг. На поршень А действует давление $p_1 = 10^3$ атм, а поршень В прижат к перегородке П атмосферным давлением p_2 . Вода под давлением поршня А начинает очень медленно просачиваться сквозь перегородку (рис.). Определите долю воды, испарившейся к моменту окончания процесса продавливания. Удельную теплоёмкость воды считайте постоянной и равной $c_v = 4,2$ кДж/(кг · К), а удельную теплоту парообразования $\lambda = 2260$ кДж/кг. Считать, что удельный объём воды не зависит от давления и температуры, а оба поршня перемещаются без трения.



$$\eta = \frac{m \lambda}{m c_v \Delta T} = \nu$$

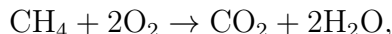
ЗАДАЧА 29. (Всеросс., 2004, финал, 10) Для хранения жидкого гелия применяется двойной сосуд Дьюара, состоящий из внешнего сосуда Дьюара, заполненного жидким азотом при температуре $T_a = 77$ К, и внутреннего сосуда Дьюара, заполненного жидким гелием. Передача теплоты от азота к гелию через вакуумный промежуток приводит к испарению гелия. Для поддержания постоянной температуры гелия производится непрерывная откачка его насыщенных паров из внутреннего сосуда. При некоторой скорости откачки в стационарном режиме температура гелия равна $T_0 = 4,0$ К. Скорость откачки увеличивают в полтора раза (по объёму). Определите установившуюся температуру T гелия. Зависимость давления насыщенных паров гелия от температуры приведена на рисунке.

Примечание. Сосудом Дьюара называют сосуд с двойными стенками, из пространства между которыми откачан воздух для уменьшения теплопередачи.



$$T = 3,25 \pm 0,05 \text{ K}$$

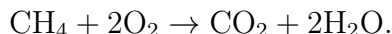
ЗАДАЧА 30. («Покори Воробьёвы горы!», 2015, 10–11) Прочный баллон ёмкостью $V = 20$ л заполнили смесью метана (CH_4) и кислорода (O_2) при температуре $t_0 = 28^\circ\text{C}$. В баллоне произвели маломощный разряд, вызвавший химическую реакцию



а затем остудили его содержимое до температуры $t_1 = 100^\circ\text{C}$. После этого на стенках сосуда выступили мелкие капельки воды общей массой $m = 1$ г, а давление в баллоне стало равно $p = 1,775 \cdot 10^5$ Па. Найти давление в баллоне до начала реакции. Какими могли быть массы газов, закаченных в баллон? Молярные массы считать равными: для метана $\mu_1 = 16$ г/моль, воды $\mu_2 = 18$ г/моль и кислорода $\mu_3 = 32$ г/моль, универсальная газовая постоянная $R = 8,31$ Дж/(моль · К).

$$p_0 = 1,5 \cdot 10^5 \text{ Па}; \mu_1 = 16 \text{ г/моль}; \mu_2 = 18 \text{ г/моль}; \mu_3 = 32 \text{ г/моль}; R = 8,31 \text{ Дж/(моль} \cdot \text{К)}$$

ЗАДАЧА 31. («Покори Воробьёвы горы!», 2014, 10–11) В очень прочном баллоне объемом $V = 50$ л находится 96 г смеси метана CH_4 с кислородом O_2 . При температуре $t_1 = 28^\circ\text{C}$ давление в баллоне равнялось $p_1 = 200$ кПа. Слабая электрическая искра подожгла метан, вызвав реакцию



После завершения реакции содержимое баллона охладили до температуры $t_2 = 100^\circ\text{C}$. Каким стало давление в баллоне? Нормальное атмосферное давление $p_0 \approx 101$ кПа.

$$p_2 \approx 101 \text{ кПа}; R = 8,31 \text{ Дж/(моль} \cdot \text{К)}$$

ЗАДАЧА 32. («Покори Воробьёвы горы!», 2016, 10–11) В гладком горизонтальном цилиндрическом сосуде между его вертикальной стенкой и подвижным вертикальным поршнем находится $m = 88$ г смеси азота и воды при температуре $t_0 = 100^\circ\text{C}$. Наружное давление равно нормальному атмосферному $p_0 \approx 101$ кПа, и смесь занимает объем $V_0 \approx 107,4$ л. Смесью медленно охладили до температуры $t_1 = 80^\circ\text{C}$, а затем поршень закрепили и продолжили медленное охлаждение. Сколько грамм жидкой воды будет находиться в сосуде при температуре $t_2 = 60^\circ\text{C}$? Давление насыщенного водяного пара при этой температуре $p_{\text{н}} \approx 20$ кПа. Универсальная газовая постоянная $R = 8,31$ Дж/(моль · К).

$$m_{\text{ж}} \approx 4,8 \text{ г}; R = 8,31 \text{ Дж/(моль} \cdot \text{К)}$$