

+

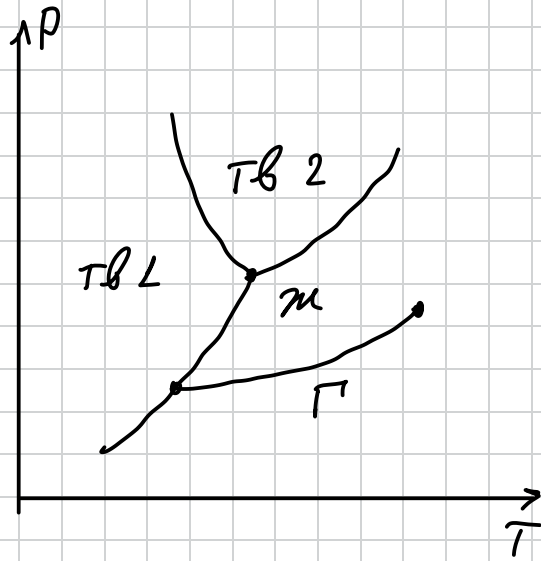
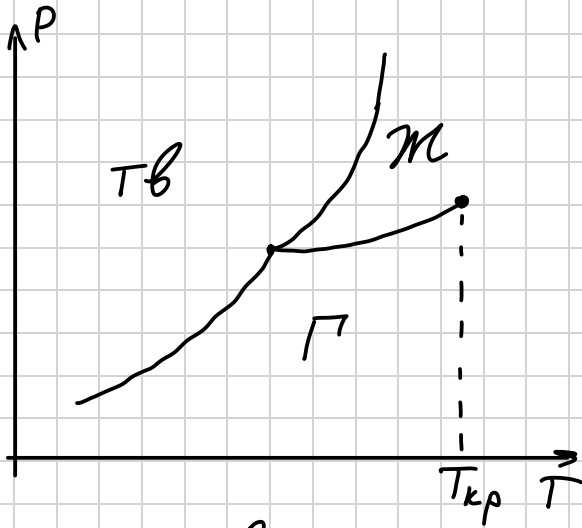
×

—

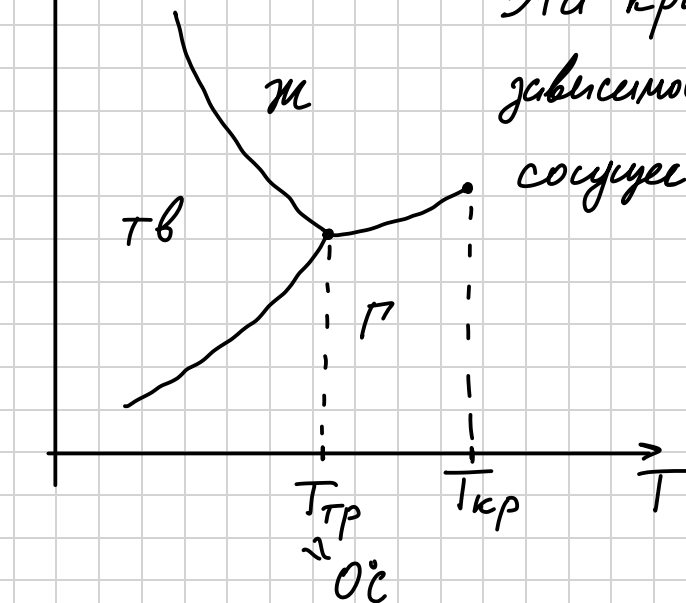
÷

Намного про фазовые диаграммы:

"Обычное в-во"



Вода:

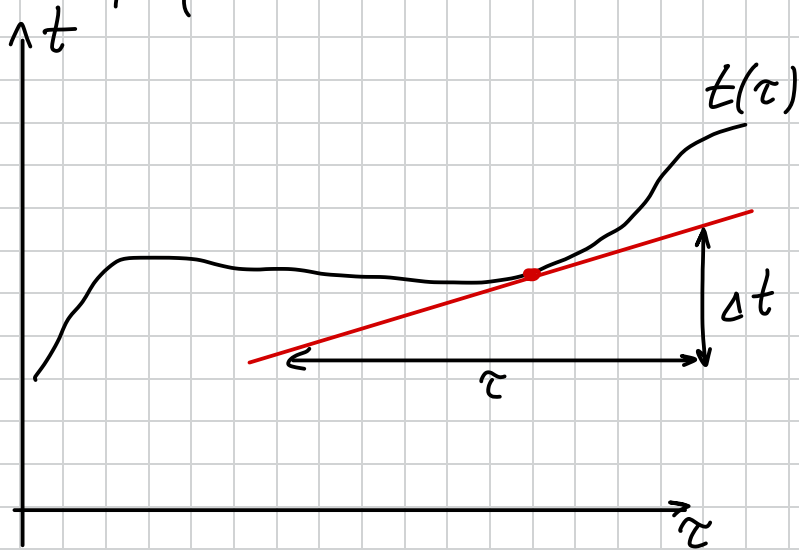


Эти кривые отображают зависимость $P(T)$, где сосуществует несколько фаз

Вспомним ф-лы, которые мы знаем

$$Q = cm\Delta t = C\Delta t = P\tau$$

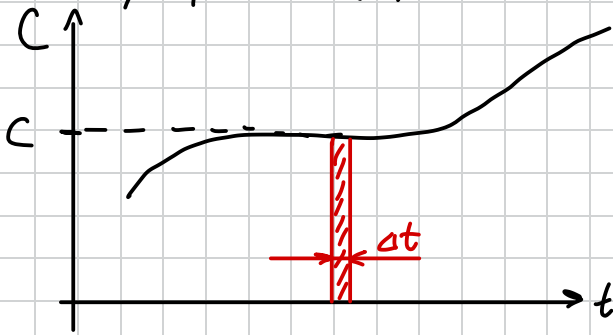
Рассмотрим график $t(\tau)$:



Что можно полезное вывести из графика?

$P\tau = cm\Delta t \Rightarrow \Delta t = \frac{P}{cm}\tau \Rightarrow$ т.е. коэф-т
наклона прямой $K = \frac{P}{cm}$, т.е. если $c = \text{const}$, $m = \text{const}$,
то $K \sim P$!

Рассмотрим график $c(t)$

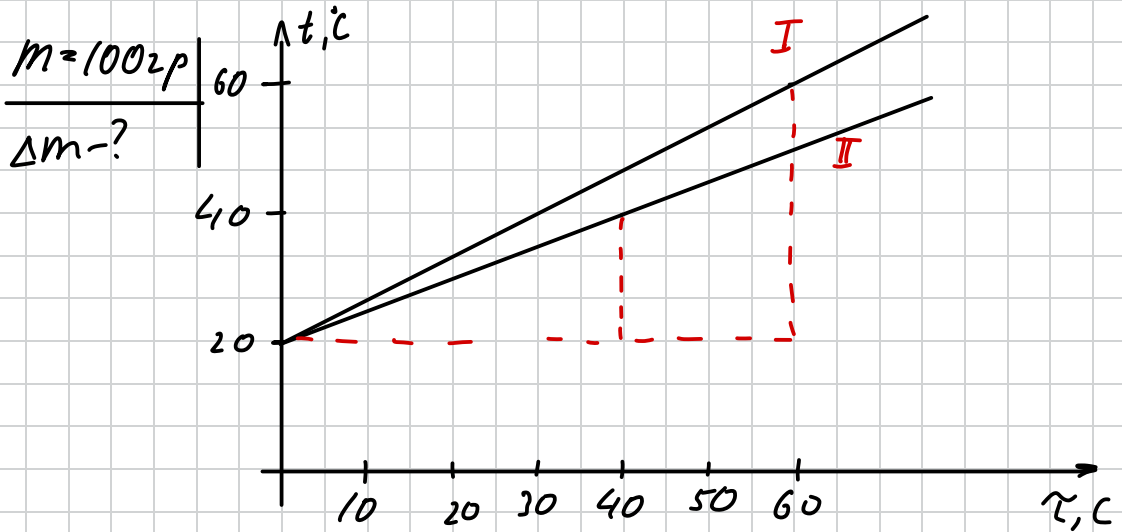


Площадь прямоугольника:

$$S = C \Delta t \sim \Delta Q!$$

№1

Экспериментатор Глюк исследовал тепловые свойства жидкости — он налил 100 грамм глицерина в калориметр с подогревом и включил прибор в сеть. Результат эксперимента приведен на графике 1. На следующий день он долил еще некоторое количество глицерина и повторил измерения (график 2) Какую массу глицерина он долил



1) Нагреватель в случаях I и II один и тот же
 $\Rightarrow P = \text{const}$

$$Q = cm \Delta t = P \tau$$

$$\Delta t = \frac{P}{cm} \tau$$

↑
коэф-т наклона

2) Найдем из графиков коэф-ты наклона:

$$K_I = \frac{60-20}{60} = \frac{2}{3} = \frac{P}{cm_1} \quad \Rightarrow$$

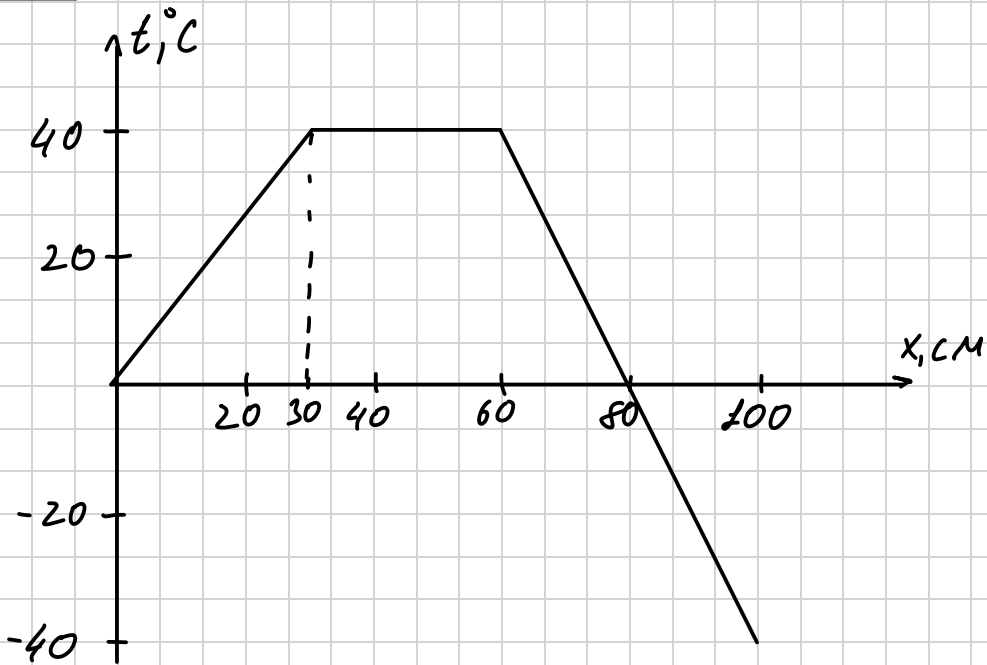
$$K_{II} = \frac{40-20}{40} = \frac{1}{2} = \frac{P}{cm_2}$$

$$\Rightarrow \frac{m_2}{m_1} = \frac{4}{3} \Rightarrow \Delta m = m_2 - m_1 = \frac{1}{3} m_1 = 33,32 \text{ г}$$

№2

На рисунке показано распределение температуры вдоль тонкого однородного стержня длиной 100 см.

Какой станет его температура после прекращения теплообмена



1) Рассмотрим кусочек стержня \$\Delta m\$:

$$\Delta Q = c \Delta m (t_k - t_n)$$

$$\Delta Q = c p S \Delta x (t_k - t_n) = c p S \Delta x t_k - c p S \Delta x t_n (*)$$

П.е. $t \cdot \Delta x \sim \Delta Q \Leftrightarrow$ теплота есть площадь под графиком.

2) Чтобы найти установившуюся температуру t_k просуммируем все Δx в (*), учитывая что $\sum_{i=1}^n \Delta Q_i = 0$

$$0 = c p S \sum_{i=1}^n \Delta x_i t_k - c p S \sum_{i=1}^n \Delta x_i t_{n_i}$$

$$0 = c p S t_k \underbrace{\sum \Delta x_i}_L - c p S \underbrace{\sum \Delta x_i t_{n_i}}_{\text{площадь под графиком}}$$

$$t_k = \frac{S_{\text{площадь}}}{L}$$

Приним площадь под осью Ox берется со знаком "-", т.к. там $t_{n_i} < 0$!

№4

Теоретик Баг взял теплоизолированный чайник с миниатюрным термометром и включил его в сеть. Через время $\tau_1 = 1$ мин, когда вода нагрелась до $t_1 = 40^\circ\text{C}$, Баг стал доливать в чайник холодную воду, и в момент $\tau_2 = 3,5$ мин, когда температура воды достигла $t = 50^\circ\text{C}$, он закончил дозаправку. На рисунке изображен график зависимости температуры воды в чайнике от времени. Определите температуру t доливаемой воды. Считайте, что вода быстро перемешивается. Теплоемкостью чайника можно пренебречь.



1) Как мы помним:

$$\Delta t = \frac{P}{cm} \tau$$

2) $P, c = \text{const}$ - до и после "дозаправки", тогда:

$$\frac{K_1}{K_2} = \frac{m_2}{m_1},$$

$$K_1 = 20 \frac{\text{C}}{\text{мин}}, K_2 = 10 \frac{\text{C}}{\text{мин}}$$

$$\Rightarrow m_2 = 2m_1$$

3) Запишем УТБ для промежутка времени, когда добавлялась вода:

$$P(\tau_2 - \tau_1) = c m_1 (t_k - t_n) + c m_2 (t_k - t) \quad (1)$$

4) P мы не знаем - запишем УТС до заправки:

$$P \tau_1 = c m_1 \cdot 20^\circ\text{C} \quad (2)$$

5) Поделим (1) на (2):

$$\frac{\tau_2 - \tau_1}{\tau_1} = \frac{t_k - t_n}{20^\circ\text{C}} + 2 \cdot \frac{t_k - t}{20^\circ\text{C}}$$

$$t = \dots$$

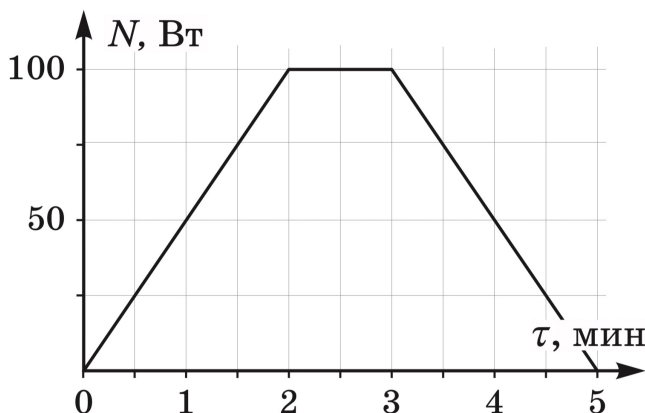
М5

В самоваре включают внутренний нагреватель, график зависимости которого от времени приведен на рисунке. В результате самовар нагревается до максимальной температуры 80 градусов Цельсия. Максимальная скорость роста температуры достигала значения 0,2 градуса Цельсия в секунду. Найдите общее количество теплоты, выделившееся на нагревателе, и начальную температуру самовара

$$t_{\max} = 80^\circ\text{C}$$

$$\dot{\gamma} = 0,2 \frac{^\circ\text{C}}{\text{с}}$$

$$Q = ?, t_n = ?$$



1) Разберемся, что такое γ :

$$N\tau = cm\Delta t$$

$$N = \frac{\Delta t}{\tau} cm = \gamma cm$$

$$\gamma = \frac{N}{cm}$$

$c = \text{const}$, $m = \text{const} \Rightarrow \gamma \rightarrow \max \Leftrightarrow N \rightarrow \max$, т.е. когда

$$N = 100 \text{ Вт}:$$

$$m = \frac{N}{c\gamma}$$

2) Площадь под графиком (онто выглядит прямоугольником $\Rightarrow N\Delta\tau = \Delta Q) = Q_0$

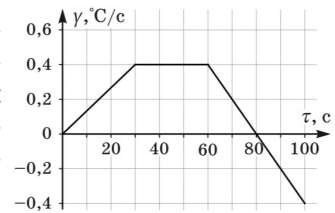
$$Q_0 = \frac{\tau_1 + \tau_2}{2} \cdot N = 18 \text{ кДж}$$

3) Найдем начальную температуру, используя УТБ:

$$Q_0 = cm(t_{\max} - t_{\text{н}})$$

$$t_{\text{н}} = t_{\max} - \frac{Q_0}{cm} = \dots = 36^\circ\text{C}$$

6. В теплоизолированную установку, которая может работать как в режиме нагревателя, так и в режиме холодильника переменной мощности, помещают $m = 1$ кг воды при температуре 20°C . График зависимости скорости изменения температуры воды от времени после включения установки приведен на рисунке. Определите:



- максимальную мощность нагревателя в эксперименте;
- максимальную температуру, до которой нагревалась вода;
- конечную температуру воды;
- количество теплоты, отведенное от воды за время, когда установка работала в режиме холодильника.

1) Аналогично предыдущей задаче:

$$P = cm\gamma$$

$$\Rightarrow P \rightarrow \max \Leftrightarrow \gamma \rightarrow \max, \text{ т.е. : } \gamma = 0,4 \frac{^\circ\text{C}}{\text{с}}$$

$$P_{\max} = 0,4 \cdot 4200 \cdot 0,4 = 1680 \text{ Вт}$$

2) Площадь под графиком: $\gamma \Delta \tau = \Delta t$, причем, когда $\gamma > 0$ — t — растет $\Rightarrow t_{\max}$ через 80 секунд

$$t_{\max} = t_0 + \frac{30+80}{2} \cdot 0,4 = 42^\circ\text{C}$$

3) При $\gamma < 0$ — температура уменьшается:

$$\Delta t_- = \frac{1}{2} \cdot 20 \cdot 0,4 = 4^\circ\text{C}$$

Тогда конечная температура

$$t_{\text{кон}} = (42 - 4)^\circ\text{C} = 38^\circ\text{C}$$

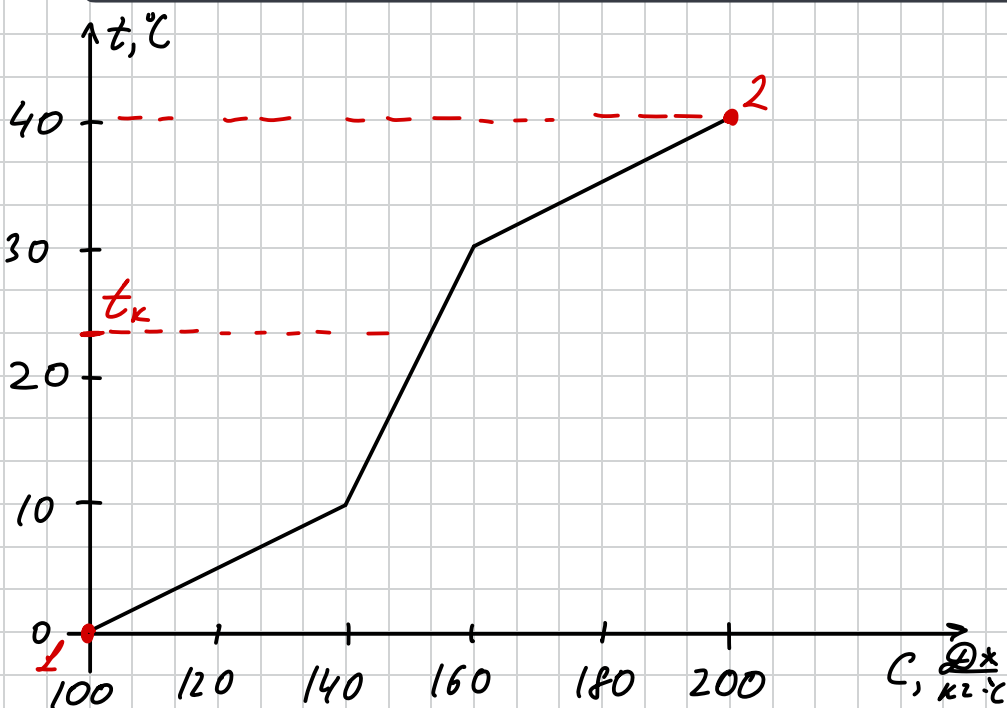
4) Установка работала в режиме холодильника, когда $\gamma < 0$:

$$Q_x = c m \Delta t_- = 4200 \cdot 4 = 16,8 \text{ кДж}$$

М7

Теплоемкость неополитропена изменяется в зависимости от его температуры в соответствии с приведенным графиком

Какая температура установится в калориметре, если в нем смешать равные массы неополитропена при температурах 40 и 0 градусов Цельсия



1) Заметим, что $\Delta Q = m c \Delta t$ — т.е. площадь "слева" от графика это теплота

2) Тело 2 охлаждается и отдает тепло, а тело

1) Нагревается и попускает тепло, причем

$$Q_1 = Q_2 - \text{рав-во площадей}$$

3) Это есть, нам нужно найти такую t_k , что площади сверху и снизу от нее равны.

4) При этом, заметим что ось теплоемкости начинается со "100" - а рав-во площадей должно быть для графика с "0":

