$\Delta t_1 = 15 \, \text{мин}$ . Федя понял, что после возвращения домой Шарик какое-то время  $\Delta \tau_1$  отдыхал в тенечке под забором.

**2.1** Найдите сколько времени  $\Delta \tau_1$  Шарик отдыхал возле дома.

Шарик получил законную взбучку за опоздание и категорическое указание: к следующей встрече полностью восстановить разработанный график движения, то есть четвертая встреча должна произойти в расчетное время. Видимо, Федя убежден в наличии физических знаний и математических способностей у Шарика. Временем «дружеской беседы» можно пренебречь и в этом случае.

2.2 С какой средней скоростью должен бежать Шарик, чтобы четвертая встреча произошла в расчетное время? В какой момент времени Шарик вернется домой в этот раз?

Шарик выполнил поставленную задачу — четвертая встреча произошла точно в расчетное время! После этого он получил возможность совершить очередной круг с прежней, плановой скоростью. Шарик легко добежал до дома в Простоквашино, доложил Матроскину и побежал обратно! Каково же было его удивление, когда от догнал Федю точно на входе в деревню Кефирино, хотя по плану Федор должен был прийти в нее раньше! Шарик понял, что Федя тоже где-то немного отдохнул!

**2.3** Сколько времени  $\Delta t_2$  отдыхал Федя?

Распрощавшись с Федей, Шарик честно, по графику вернулся домой и получил законное вознаграждение!

- 2.4 Постройте на бланке №2 графики реальных законов движения Федора и Шарика.
- **2.5** Рассчитайте, на сколько Шарик удлинил свой путь  $\Delta L$  из-за незапланированного отдыха.

## Не забудьте сдать бланк с построенными графиками!

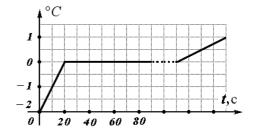
## Задача 9- 2. Тепловая разминка

1. В калориметре при общей температуре, равной температуре плавления льда  $t_0=0,0^{\circ}C$  находится смесь воды и льда общей массой  $m=0,60\,\mathrm{kf}$ . Теплоемкости воды и льда в сосуде одинаковы. Найдите количество теплоты  $Q_1$ , необходимое для повышения температуры системы на  $\Delta t_1=1,0^{\circ}C$ . Определите количество теплоты  $Q_2$ , необходимое для понижения температуры системы на  $\Delta t_1=1,0^{\circ}C$ . Вычислите отношение  $\eta$  средних теплоемкостей системы в первом и втором случаях. Теплообменом

с окружающей средой пренебречь. Удельная теплоемкость льда —  $c_1 = 2,1 \frac{\kappa Дж}{\kappa \Gamma \cdot {}^{\circ}C}$ , воды —

$$c_2=4,2\frac{\kappa Дж}{\kappa \Gamma \cdot {}^{\circ} C}$$
 , удельная теплота плавления льда —  $\lambda=0,33\frac{MДж}{\kappa \Gamma}$  .

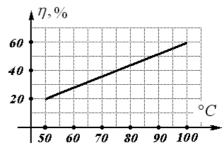
2. При определенных условиях лед и вода (переохлажденная вода) в калориметре могут находиться в тепловом равновесии и при отрицательной температуре  $t_1 = -2,0\,^{\circ}C$ . Если подобную систему нагревать с некоторой постоянной



мощностью, то ее температура изменяется со временем так, как показано на рисунке. Масса смеси воды и льда  $m=0.60\,\mathrm{kr}$ . Теплоемкости воды и льда в сосуде одинаковы. Определите мощность P нагревателя. Найдите время  $\tau_1$  плавления льда в калориметре и время  $\tau_2$  дальнейшего разогрева системы до температуры  $t_2=20\,\mathrm{^o}C$ . Теплообменом с окружающей средой пренебречь.

3. При образовании насыщенного раствора солей (например, алюминиевых квасцов) концентрация  $\eta$ ,% раствора (отношение массы  $m_1$ 

растворенного вещества к массе  $m_2$  жидкости  $\eta = \frac{m_1}{m_2}$ ) изменяется в зависимости от температуры так, как показано на рисунке. Удельная теплоемкость соли в растворенном состоянии в  $c_1 = 2,40 \frac{\kappa Дж}{\kappa \Gamma \cdot {}^{\circ}C}$ , в



кристаллическом состоянии  $c_3 = 1,20 \frac{\kappa Дж}{\kappa \Gamma \cdot {}^{\circ}C}$ , удельная

теплоемкость жидкости (растворителя) —  $c_2=3,60\frac{\kappa Дж}{\kappa \Gamma \cdot {}^{\circ}C}$ . В начальном состоянии в сосуд, содержащий  $m_2=1,00 \, \kappa z$  растворителя, опустили  $m=0,600 \, \kappa z$  соли и тщательно перемешали. Постройте график зависимости теплоемкости системы C(t) от температуры. Найдите количество теплоты Q, необходимое для нагрева насыщенного раствора от температуры  $t_1=50,0\,{}^{\circ}C$  до температуры  $t_2=100\,{}^{\circ}C$ . Теплообменом с окружающей средой пренебречь. Кипение в системе отсутствует. Удельной теплотой растворения пренебречь.

## Задача 9-3. Скольжение.

1. Шайба массы m лежит на горизонтальном сухом столе. Коэффициент трения шайбы о стол постоянен и равен  $\mu$ . Шайбе толчком сообщают



горизонтальную скорость  $v_0$ . Какой путь пройдет шайба по столу до полной остановки?

- 2. Шайба массы m лежит на горизонтальном смазанном маслом столе. При движении шайбы со стороны стола действует сила вязкого трения пропорциональная скорости шайбы  $\vec{F} = -b\vec{v}$ , b постоянный известный коэффициент. Шайбе толчком сообщают горизонтальную скорость  $v_0$ . Какой путь пройдет шайба по столу до полной остановки?
- 3. На длинной горизонтальной доске, размещенной на горизонтальной поверхности, расположена



цепочка из N небольших одинаковых шайб. Шайбы находятся на расстоянии l друг от друга, первая шайба находится на краю доски. Доску вместе с шайбами разогнали до