Следовательно, условие возможности подъема записывается в виде неравенства

$$T\cos\beta \le \mu(mg + T\sin\beta).$$
 (2)

Для определения силы натяжения троса запишем условие равновесия для моментов сил относительно точки опоры

$$Tl\sin\beta = mg\frac{h}{2}\cos\alpha\,\,\,\,(3)$$

здесь $l\sin\beta$ плечо силы натяжения троса. Из этого уравнения найдем

$$T = \frac{mg\cos\alpha}{4\sin\beta}$$

и подставим в неравенство (2), которое упрощается

$$\mu \ge \frac{\cos \alpha}{\left(4 + \cos \alpha\right) tg\beta}.\tag{4}$$

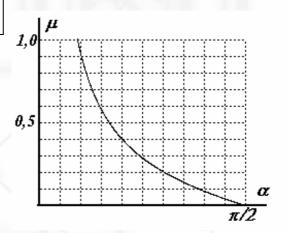
Тангенс угла β выразим из треугольника ABE

$$tg\beta = \frac{h\sin\alpha}{l + h\cos\alpha} = \frac{\sin\alpha}{2 + \cos\alpha}.$$
 (5)

Окончательно, получаем требуемое условие

$$\mu \ge \frac{(2 + \cos \alpha)\cos \alpha}{(4 + \cos \alpha)\sin \alpha}.$$
 (6)

Можно показать (на рис. показан ее график), что стоящая справа функция является монотонно убывающей, поэтому, если скольжение не началось в начальный момент подъема (при минимальном значении угла α), то оно не начнется и позже.



11.4 При взаимном движении колец будет изменяться магнитный поток поля, создаваемого одним кольцом, через другое, что приведет к появлению ЭДС индукции и, следовательно, изменению силы тока, что, в свою очередь, вызовет возникновение ЭДС самоиндукции. Так кольца являются сверхпроводящими, то суммарная ЭДС должна быть равна нулю. Из закона электромагнитной индукции

$$E = -\frac{d\Phi}{dt} = 0, \tag{1}$$

следует постоянство магнитного потока через каждое кольцо. Когда кольца будут разнесены на очень большое расстояние, этот поток будет создаваться только током в самом кольце. В начальном состоянии поток создавался током силой $2I_{\theta}$, следовательно, при удалении колец ток в каждом из них увеличится в два раза, то есть

станет равным $2I_{0}$. Работа по разнесению колец пойдет на увеличение энергии магнитного поля, поэтому будет равна

$$A = 2\frac{L(2I_0)^2}{2} - \frac{L(2I_0)^2}{2} = 2LI_0^2.$$
 (2)

11.5 Запишем уравнение перового начала термодинамики

$$Q = \Delta U + A. \tag{1}$$

Для адиабатного процесса Q=0, кроме того, для идеального газа внутренняя энергия не зависит от объема газа, поэтому изменение внутренней энергии газа задается формулой $\Delta U = C_{\nu} \Delta T$. Так как в нашем случае теплоемкость газа изменяется, необходимо рассматривать малые интервалы изменения температуры. Традиционное выражение для совершенной газом работы $A = P\Delta V$ необходимо преобразовать с использованием уравнения состояния идеального газа PV = RT. Таким образом, в рассматриваемом случае уравнение (1) принимает вид

$$C_V \Delta T + \frac{RT}{V} \Delta V = 0, \qquad (2)$$

из которого выразим зависимость изменения объема от изменения температуры

$$\Delta V = -V \frac{C_V \Delta T}{RT} = -cV \frac{\Delta T}{T}, \qquad (3)$$

где обозначено $c = \frac{C_{V}}{R}$ - величина, приведенная на графике.

Уравнение (3) необходимо решать численно, разбивая заданный диапазон изменения температуры на небольшие интервалы ΔT . Для увеличения точности расчетов в качестве c и T следует брать средние значения этих величин на выбранном интервале. Если мы пронумеруем точки разбиения диапазона индексом k, то схему расчетов можно представить в виде

$$\Delta V = -\frac{c_k + c_{k+1}}{2} V_k \frac{2\Delta T}{T_k + T_{k+1}} = -V_k \frac{c_k + c_{k+1}}{T_k + T_{k+1}} \Delta T;$$

$$V_{k+1} = V_k + \Delta V; \qquad P_k = \frac{RT_k}{V_k}$$
(4)

В таблице представлены результаты расчетов, проведенные при шаге $\Delta T = -50\,K$. Отрицательное значение этой величины обусловлено начальным условием - объем задан при максимальной температуре. При расчетах на калькуляторе удобнее сначала подсчитать значения всех объемов, а уже затем соответствующие значения давлений.

T,K \overline{c}	<i>V</i> ,л	ΔV , π	P , $(10^5 \Pi a)$
----------------------	-------------	--------------------	----------------------