

ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
СИСТЕМ УПРАВЛЕНИЯ И РАДИОЭЛЕКТРОНИКИ
(ТУСУР)

Кафедра физики

ИЗУЧЕНИЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ ПРОЦЕССОВ

Руководство к лабораторной работе по физике

2009

Федеральное Агентство по Образованию
**ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ
СИСТЕМ УПРАВЛЕНИЯ И РАДИОЭЛЕКТРОНИКИ
(ТУСУР)**

Кафедра физики

УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой физики

Профессор _____ Е.М. Окс

_____ 2009г.

ИЗУЧЕНИЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ ПРОЦЕССОВ

Руководство

к компьютеризованной лабораторной работе по физике

Разработчик

Профессор кафедры физики

_____ В.А.Бурдовицин

2009

1 ВВЕДЕНИЕ

Термодинамический процесс представляет собой переход газа из одного состояния в другое, характеризуемое иным, по сравнению с исходным, набором параметров. Среди огромного многообразия процессов особое значение имеют так называемые изопроцессы, т.е. процессы, в которых один из параметров состояния остается неизменным. К таким процессам относятся: изобарический, изохорический, изотермический и адиабатический процессы. Целью настоящей работы является изучение последних двух из вышеперечисленных процессов.

2 КРАТКАЯ ТЕОРИЯ

Состояния большинства реальных газов при давлениях от атмосферного и ниже удовлетворительно описываются уравнением состояния идеального газа (уравнение Менделеева-Клапейрона):

$$pV = \frac{M}{\mu} RT, \quad (2.1)$$

где p – давление, V - объем, M - масса газа, μ - молярная масса, T - температура, R - газовая постоянная. В условиях постоянства температуры связь между давлением и объемом дается соотношением:

$$pV = const. \quad (2.2)$$

Или, разрешая (2.2) относительно p , получаем $p = C/V$, где $C = (M/\mu)RT$ - константа. Изучая в реальном эксперименте зависимость p от V в условиях, когда постоянство температуры обеспечено, можно не только убедиться в характере зависимости, но и, зная температуру, оценить количество вещества. Необходимым условием осуществления изотермического процесса является его медленное протекание, ибо только при этом условии возможно установление теплового равновесия между рабочим газом и окружающей средой, т.е. установление равенства температур между ними.

Признаком адиабатического процесса является, как известно, отсутствие теплообмена с окружающей средой. Поэтому первое начало термодинамики может быть записано следующим образом:

$$0 = dU + pdV, \quad (2.3)$$

где dU – изменение внутренней энергии газа.

Используя величину C_V – молярную теплоемкость при постоянном объеме, уравнение (2.3) можно переписать

$$0 = \nu C_V dT + pdV, \quad (2.4)$$

где $\nu = M/\mu$ – число молей вещества.

Выражение (2.4) представляет собой дифференциальное уравнение, для решения которого необходимо выполнить известную процедуру разделения переменных. Для этого выразим p из уравнения состояния, подставим в (2.4) и поделим уравнение на T :

$$0 = \nu C_V \frac{dT}{T} + \nu R \frac{1}{V} dV, \quad (2.5)$$

После деления (2.5) на νC_V , приводим уравнение к виду

$$0 = \frac{dT}{T} + \frac{R}{C_V} \frac{dV}{V}. \quad (2.6)$$

Интегрирование уравнения дает соотношение

$$TV^{\frac{R}{C_V}} = const \quad (2.7)$$

С учетом известного уравнения Майера $C_p = C_V + R$, а также используя коэффициент Пуассона $\gamma = C_p/C_V$, получаем уравнение адиабаты (уравнение Пуассона) в виде

$$TV^{\gamma-1} = const. \quad (2.8)$$

Выражая T из (2.1) и подставляя в (2.8), получаем уравнение Пуассона в переменных p, V :

$$pV^\gamma = const. \quad (2.9)$$

Изучая зависимость между переменными p , V в адиабатическом процессе, можно определить коэффициент Пуассона γ (показатель адиабаты), который, как известно, связан с числом степеней свободы i молекулы газа соотношением

$$\gamma = \frac{i + 2}{i}. \quad (2.10)$$

Знание i позволяет судить о конфигурации молекулы газа. Необходимым условием осуществления адиабатического процесса является его быстрое протекание, поскольку в этом случае теплообмен между газом и окружающей средой не успевает произойти, и таким образом выполняется условие теплоизоляции.

Уравнения (2.2) и (2.9) могут быть обобщены в виде уравнения

$$pV^n = \text{const}, \quad (2.11)$$

где n принимает значения 1 либо γ .

Показатель n связан с теплоемкостью C в изучаемом процессе и теплоемкостями C_V и C_p соотношением

$$n = \frac{C - C_p}{C - C_V} \quad (2.12)$$

Процесс, описываемый уравнением (2.11) с любым постоянным показателем степени n называется политропным процессом, характеризующимся постоянством теплоемкости. Зависимость типа (2.11) может быть легко сведена к линейной зависимости путем логарифмирования

$$\ln p = C - n \ln V. \quad (2.13)$$

Из наклона экспериментальной прямой, построенной в координатах $\ln p$, $\ln V$, можно определить показатель n и сделать вывод относительно характера процесса.

3 ЗАДАНИЕ

Осуществить на экспериментальной установке медленное и быстрое изменение объема газа. Измерить характер зависимостей между параметрами p , V в

этих процессах. Убедиться, что реализованные процессы могут быть признаны изотермическим и адиабатическим. Оценить количество вещества и коэффициент Пуассона, сделать вывод о конфигурации газовых молекул.

4 ОПИСАНИЕ ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЙ УСТАНОВКИ.

Установка для проведения экспериментов представляет собой настольный блок, внешний вид которого схематически представлен на рис. 4.1. На горизонтальной панели расположены органы управления, на вертикальной – контрольно-измерительные приборы. К органам управления относятся: выключатель 1 «Сеть»; рукоятки 2, 3 «Давление», «Реверс» управления электроприводом; кнопки 4 выбора лабораторной работы, рукоятки 5 «Накал лампы», 6 «Напряжение анода», 7 «Нагрев нити» (в данной работе не используются); переключатели 8, 9 режимов работы измерительных приборов 10, 11. В настоящей работе сигнал с датчика давления поступает на стрелочный 11 прибор (РА2). В табличке под прибором указан коэффициент, на который следует умножать показания прибора. Под прибором расположена рукоятка 12, служащая для установки нуля прибора РА2 в нулевом положении толкателя. Лампочки 13 служат для индикации выбранной лабораторной работы. На задней стенке блока в левой средней части расположена кнопка клапана, служащего для выравнивания давления внутри сосуда с атмосферным давлением. Рабочий узел 14 установки, включающий в себя сосуд переменного объема и электропривод, размещен под оргстеклом в средней части установки. Указатель 15, расположенный перед линейкой с миллиметровыми делениями, позволяет судить об изменении длины горизонтально расположенного гофрированного сосуда, а следовательно, об изменении его объема. Схема рабочего узла, предназначенного для проведения эксперимента, приведена на рис. 4.2. Рабочим телом, участвующим в термодинамическом процессе, является воздух, заключенный в гофрированный пластмассовый сосуд 1, сжимаемый толкателем 2, присоединенным к электроприводу 3. Изменение

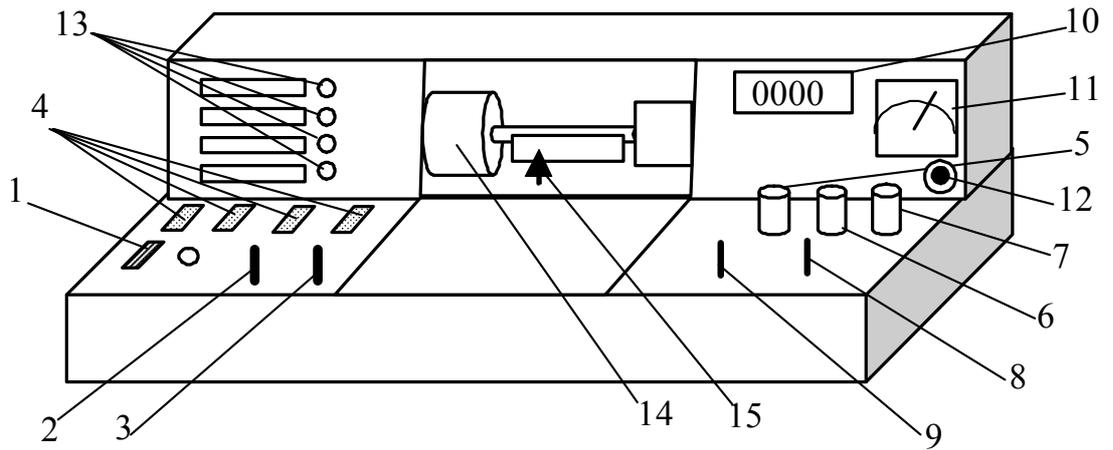


Рисунок 4.1 – Внешний вид лабораторной установки.

объема V сосуда контролируется указателем 4 и линейкой 5. В нулевом положении указателя 4 сосуд обладает исходным объемом V_0 . Сигнал для измерения давления формируется датчиком 6. Датчик 6 обладает линейной характеристикой. Это означает, что вырабатываемый им электрический сигнал dp' прямо пропорционален разности Δp между давлением p внутри сосуда и давлением p_0 вне его. Клапан 7 служит для выравнивания давления внутри сосуда с атмосферным давлением p_0 .

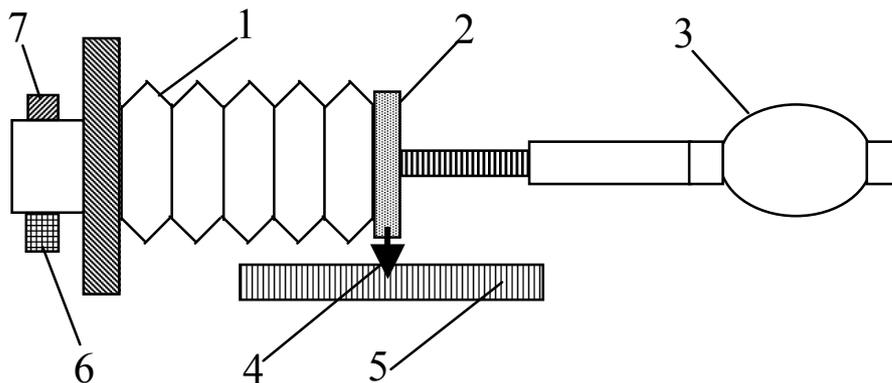


Рисунок 4.2 – Схема рабочего узла, используемого для проведения термодинамического процесса.

5 ПОРЯДОК ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ

- 5.1 Убедиться, что все органы управления находятся в исходном состоянии: выключатель 1 и кнопки 4 (Рис. 4.1) выключены.
- 5.2 Вставить штепсель в розетку и включить установку выключателем 1. При этом должна загореться сигнальная лампочка, расположенная рядом с выключателем.
- 5.3 С помощью одной из кнопок 4 включить работу «Термодинамические процессы». О включении свидетельствует одна из лампочек 13.

Примечание. Если эксперимент проводится на установке, сопряженной с компьютером, то сигнал датчика давления считывается из соответствующего окна на экране монитора. При выполнении работы следовать инструкциям, приведенным в разделе 6.

- 5.4 Убедиться, что указатель 15 (Рис. 4.1) находится в нулевом положении. Если это не так, то следует установить указатель в нулевое положение, манипулируя рукоятками 2 «Давление» и 3 «Реверс» (Рис. 4.1). Нажать кнопку клапана на задней стенке установки и убедиться, что гофрированный сосуд 1 (Рис. 4.2) полностью восстановил исходную форму. Установить стрелку прибора 11 РА2 на ноль рукояткой 12 (Рис. 4.1). Сделать необходимые записи в табл. 7.1.
- 5.5 Осуществить изотермическое сжатие, передвинув толкатель на 5 мм с помощью рукоятки 2 «Давление». Выждать 1 – 2 минуты и занести значения L и dp' в табл. 7.1.
- 5.6 Повторить несколько раз процедуру предыдущего пункта, передвигая каждый раз толкатель примерно на 5 мм, пока он не дойдет до крайнего левого положения.
- 5.7 Рукояткой 3 «Реверс» вернуть толкатель в нулевое положение и уравновесить давления клапаном на задней стенке установки. Выждать 1 – 2 минуты. Рукояткой 12 «Установка нуля» вывести стрелку прибора 11 на ноль.

- 5.8 Провести эксперимент по адиабатическому сжатию. Для этого рукояткой 2 «Давление» передвинуть толкатель на ~ 5 мм, фиксируя глазом максимальное показание прибора 11 РА2. Внести в табл. 7.2 максимальное показание прибора РА2 и реальное значение L , считанное с линейки.
- 5.9 Повторить несколько раз процедуру пунктов 5.7 и 5.8, передвигая толкатель на большее расстояние ($\sim 5, 10, 15$ мм и т.д.), пока толкатель не дойдет до крайнего левого положения. Всякий раз фиксировать и заносить в таблицу максимальные показания прибора 11 РА2 и величину L , определяемую по линейке.

6 ПОРЯДОК ВЫПОЛНЕНИЯ РАБОТЫ НА УСТАНОВКЕ, СОПРЯЖЕННОЙ С КОМПЬЮТЕРОМ

- 6.1 Включить компьютер.
- 6.2 Войти в среду «Лаборатория», для чего нажать комбинацию клавиш Ctrl-Alt-Del, ввести имя пользователя "student", нажать "ОК". На экране высветится меню.
- 6.3 Установить указатель мыши на значок «Лаборатория» и нажать дважды на левую кнопку мыши. При этом открывается меню с перечнем работ.
- 6.4 Выбрать строку с названием работы и щелкнуть мышью. На экране появится стенд с окнами (Рис. 6.1), в которых отображаются измеряемые величины, таблица и график.
- 6.5 Включить питание лабораторной установки кнопкой 1 «Сеть» (Рис. 4.1). При этом загорится сигнальная лампочка, расположенная рядом с кнопкой 1. Одной из кнопок 4 включить работу «Изучение термодинамических процессов», после чего загорится одна из сигнальных лампочек 13, и в окне стенда «Давление» появится значение величины сигнала, снимаемого с датчика давления. Проконтролировать, что включен режим «Изотермический», о чем свидетельствует надпись в соответствующем окне стенда на экране. Если это

не так, то включить режим «Изотермический», нажав мышью кнопку ◀, расположенную рядом с окном.

6.6 Убедиться, что указатель 15 (Рис. 4.1) находится в нулевом положении. Если это не так, то следует установить указатель в нулевое положение, манипулируя рукоятками 2 «Давление» и 3 «Реверс». Нажать кнопку клапана на задней стенке установки и убедиться, что гофрированный сосуд 1 (Рис. 4.2) полностью восстановил исходную форму.

6.7 Нажать мышкой клавишу «Установка нуля» и свести показание в окне «Давление» к минимально возможному.

6.8 Нажать мышкой клавишу «Зафиксировать», внести в окно «Расстояние» нулевое смещение толкателя от крайнего положения и нажать клавишу «Добавить результат». В таблице окажется заполненной первая строка.

6.9 Осуществить изотермическое сжатие, передвинув толкатель на 5 мм с помощью рукоятки 2 «Давление» (Рис. 4.1). Передвижение можно осуществлять короткими нажатиями на рукоятку 2 «Давление». Выждать 1 – 2 минуты, и вновь нажать мышкой клавишу «Зафиксировать», внести в окно «Расстояние» смещение толкателя от крайнего положения и опять нажать клавишу «Добавить результат».

6.10 Повторить несколько раз процедуру предыдущего пункта, передвигая толкатель примерно на 5 мм от предыдущего положения, пока толкатель не дойдет до крайнего левого положения. Таблица на стенде окажется заполненной, и собственно экспериментальная часть изучения изотермического процесса на этом завершается.

6.11 Рукояткой 3 «Реверс» вернуть толкатель в нулевое положение и уравновесить давления клапаном на задней стенке установки. Изменить режим на адиабатический, нажав кнопку ▶ так, чтобы в окне появилась надпись «Адиабатический». Выждать 1 – 2 минуты. Нажатием клавиши «Установка нуля» свести показание в окне «Давление» к минимально возможному.

6.12 Зафиксировать исходные показания, нажав клавишу «Начать эксперимент», записав в окне «Расстояние» цифру 0 и нажав клавишу «Добавить результат». В таблице появится первая строка.

6.13 Нажать клавишу «Начать эксперимент». Осуществить адиабатическое сжатие, передвинув рукояткой «Давление» толкатель примерно на 5 мм в один прием. Занести в окно «Расстояние» величину, определяемую указателем и нажать клавишу «Добавить результат».

Примечание. В режиме «Адиабатический» в окне «Давление» автоматически регистрируется максимальное показание датчика.

6.14 Вернуть толкатель в нулевое положение рукояткой 3 «Реверс» (Рис. 4.1), уравновесить давления клапаном. Выждать 1 – 2 минуты. Нажатием клавиши «Установка нуля» свести показание в окне «Давление» к минимально возможному.

6.15 Повторить действия по пп. 6.13 – 6.14, увеличивая всякий раз на ~ 5 мм расстояние, на которое перемещается толкатель. Следует помнить, что процесс может быть признан адиабатическим только при быстром осуществлении. Это означает, что сжатие следует производить в один прием. После того, как перемещение толкателя будет произведено до крайнего левого положения, экспериментальная часть исследования заканчивается. Таблица оказывается заполненной, а на графике в правой части стенда присутствуют две кривых зависимостей сигнала датчика давления от смещения толкателя.

6.16 Графики позволяют контролировать качество эксперимента. При правильном проведении всех манипуляций экспериментальные точки должны укладываться на плавные кривые, не содержащие изломов и перегибов. Точки появляются на графике при нажатии клавиши , расположенной в левой верхней части экрана монитора. Кривая, соответствующая адиабатическому процессу, должна идти заметно выше изотермической кривой. Если какие-либо точки не соответствуют указанным условиям, то они должны быть признаны промахами, и соответствующие им результаты должны быть удалены из таблицы. Удаление осуществляется выделением мышью строки таблицы и

нажатием клавиши «Удалить результат». Соответствующий эксперимент может быть проведен заново.

Изучение термодинамических процессов

Давление dp' , мВ Расстояние, мм

Зафиксировать Установка нуля

Удалить результат Изотермический

Давление dp' , мВ	Расстояние L , мм	Зависимость давления от расстояния

Рисунок 6.1 – Стенд на экране монитора

7 ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ

7.1 Переписать результаты измерений из таблицы на стенде в таблицы 7.1 и 7.2 в рабочей тетради. Заполнить все строки таблиц 7.1 и 7.2. Для этого использовать: $p_0=100$ кПа или по указанию преподавателя, а также соотношение между показаниями прибора (dp' , мВ) и действительным превышением (Δp , Па) давления в сосуде над давлением окружающей среды

$$\Delta p = dp'K, \quad (7.1)$$

где $K = 0,118$ кПа/мВ. При вычислении объема сосуда руководствоваться формулой,

$$V=V_0-SL, \quad (7.2)$$

где V_0 – начальный объем, S – площадь поперечного сечения сосуда, L – смещение толкателя. Использовать $S = 80 \text{ см}^2$ и значения V_0 , указанные на табличках, размещенных на каждой из установок. Вычисление давления p производить по формуле

$$p = (p_0 + \Delta p) \quad (7.3)$$

7.2 Убедиться, что проведенные процессы являются изотермическим и адиабатическим. Для этого нанести экспериментальные точки из таблиц 7.1 и 7.2 на график в координатах $\ln p, \ln V$.

Таблица 7.1 Результаты измерений параметров в изотермическом процессе

№	1	2	3	4	5	6	7
dp' , мВ							
Δp , кПа							
L , см							
$V = V_0 - SL$, см ³							
$p = (p_0 + \Delta p)$, кПа							
$\ln p$							
$\ln V$							

Таблица 7.2 Результаты измерений параметров в адиабатическом процессе

№	1	2	3	4	5	6	7
dp' , мВ							
Δp , кПа							
L , см							
$V_0 - SL$, см ³							
$p = (p_0 + \Delta p)$, кПа							
$\ln p$							
$\ln V$							

7.3 Провести прямые по этим точкам с учетом погрешностей измерений и определить показатели n в уравнении $pV^n = const$ в обоих случаях. Если точки на графике адиабатического процесса не укладываются на прямую, то следует ограничиться несколькими (4 - 5) точками на начальном участке сжатия.

7.4 При условии, что первый эксперимент дает $n \approx 1$, нанести экспериментальные точки на график в координатах $p, 1/V$. Провести прямую с учетом погрешностей измерений.

7.5 Сравнивая эту прямую с уравнением $p = C/V$, полученным из (2.1), определить количество вещества в сосуде, приняв за T комнатную температуру.

7.6 Учитывая, что для второго эксперимента $n = \gamma$, определить число степеней свободы в молекуле газа и сделать вывод о числе атомов в молекуле. Если n получается заметно меньше 1,33 – наименьшего значения, предсказываемого теорией, то это означает, что исследуемый процесс является не адиабатическим, но политропным. В этом случае следует принять число степеней свободы газа $i=5$ и по выражению (2.12) оценить молярную теплоемкость газа в изучаемом процессе, после чего сравнить ее с C_V и C_P .

7.7 Для проведения вычислений можно воспользоваться программой EXCEL. Для этого следует нажать мышью кнопку «Копировать данные в буфер», расположенную в верхней левой части экрана. Запустить EXCEL и вставить данные из буфера.

7.8 По завершении работы следует установить толкатель на нулевую отметку, выключить работу и выключить установку кнопкой «Сеть». После этого следует выйти из среды «Лаборатория», закрыв ее мышью, и выйти из системы, нажав последовательно «Пуск» и «Выход из системы».

8 КОНТРОЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ

- 8.1 Чем задается состояние газа?
- 8.2 Что называется количеством вещества, и в каких единицах оно измеряется?
- 8.3 Что называется термодинамическим процессом?
- 8.4 Перечислите изопроцессы и охарактеризуйте их.
- 8.5 Укажите условия реализации изотермического и адиабатического процессов. Обоснуйте ответ.
- 8.6 Дайте определение теплоемкости и приведите ее значение в изопроцессах.
- 8.7 Какие из термодинамических параметров, используемых в данной работе, являются аддитивными?
- 8.8 Какие из термодинамических параметров, используемых в данной работе, являются не аддитивными?
- 8.9 Что такое обратимые процессы?
- 8.10 Какой процесс называется политропным, и каковы его признаки?
- 8.11 В чем отличия молекулярно-кинетического и термодинамического методов описания вещества?

9 РЕКОМЕНДУЕМАЯ ЛИТЕРАТУРА

- 9.1 Китайгородский А.И. Введение в физику. – М.: Физматгиз, 1959. – 320 с.
- 9.2 Савельев И.В. Курс общей физики. Т.1. Механика. Молекулярная физика. – М.: Наука, 1987. – 432 с.
- 9.3 Трофимова Т.И. *Курс физики: Учебник для студентов вузов.* - М.: Высшая школа, 1985. - 432 с.
- 9.4 Общие требования и правила оформления отчёта о лабораторной работе по физике (метод. указания), 1997, разработ. доц. Чужков Ю.П.
- 9.5 Оценка погрешностей измерения (метод. указания), 1991, разработ. доц. Мухачёв В.А.