

## газовые законы физике



Загрузок: 2867

Скорость: 1.43 Мб/с

СКАЧАТЬ

Рейтинг: ★★★★★

Автор: Clopper

Безопасно! Вирусов нет



196

Нравится

100

Твитнуть

g+1

50

95



161 комментариев

В



**Саша**

Благодарочка за все!

1 минуту назад



**Ангелина**

Побольше бы таких сайтов.

1 минуту назад



**Гриша**

Первый раз тут, скорость загрузки радует, наличие файлов тоже!

1 минуту назад



**Марина**

Всем советую, качает быстро.

1 минуту назад



**Леша**

не поверил глазам, есть все. спасибо!

1 минуту назад



**Оксана**

Глупости говорят, что незаменимых не бывает, без этого сайта я бы пропала.

1 минуту назад

"Что кажется нам чудом, на самом деле таковым не является!" - Симон Стевин Но, что будет, если кота Шрёдингера засунуть в бутылку Клейна и обмотать всё лентой Мёбиуса? Путешествие с "Класс!ной физикой" - Музей BMW в Мюнхене - читать полностью «Класс!ная физика» - это class-fizika.spb.ru, class-fizika.narod.ru и class-fizika-narod.ru «Класс!ная физика» - это и библиотека по физике fizika-class.narod.ru Давление (p), объем (V) и температура (T) являются основными параметрами состояния газа. На прошлом уроке мы уже сформулировали так называемое уравнение состояния идеального газа – закон, связывающий между собой три макроскопических параметра газа: температуру, давление и объём. или же То есть, каким бы ни был переход от одного состояния к другому (что, собственно, и подразумевается под газовым процессом), соотношение между тремя параметрами не меняется (естественно, при неизменном количестве вещества рассматриваемой порции газа). Газовые законы. Изопроцессы. С помощью уравнения состояния идеального газа можно исследовать процессы, в которых масса газа и один из параметров - давление, объем или температура - остаются постоянным, а изменяются только остальные два и получить теоретически газовые законы для этих условий изменения состояния газа. Такие процессы называют изопроцессами. Законы, описывающие изопроцессы, были открыты задолго до теоретического вывода уравнения состояния идеального газа. . Согласно формулам (6) и (7), изобарический и изохорический процессы представляются на графиках прямыми линиями (изобарами и изохорами), проходящими наклонно к оси температур и пересекающимися ее в точке (рис.4, 5). Точка принята за начало отсчета (нуль) новой шкалы температур, называемой термодинамической шкалой или шкалой Кельвина, или абсолютной шкалой. Температура, отсчитываемая по этой шкале, называется термодинамической; нуль этой шкалы называется нулем Кельвина. Для описания состояния газа достаточно задать три макроскопических параметра — объем V, давление p и температуру T. Изменение одного из этих параметров вызывает изменение остальных. Если одновременно меняются объем, давление и температура, то на опыте трудно установить какие-либо закономерности. Проще сначала рассмотреть газ неизменной массы ( $m = \text{const}$ ), зафиксировать значение одного из макропараметров (V, p или T) и рассмотреть изменение при этом двух других.

### основные законы физики 2. ГАЗОВЫЕ ЗАКОНЫ. в) Закон Бойля - Мариотта.

Закон устанавливает зависимость объема газа от давления при неизменной температуре. Давление замкнутой массы газа определяется высотой ртутного столбика, уравновешиваемого данной массой газа, плюс атмосферное давление. 76 см рт. ст. весит  $76 \cdot 13,6 \text{ г} = 1033 \text{ г}$ . При постоянной температуре объем данной массы газа обратно пропорционален его давлению. Время Приемы и методы 1

Организационный момент. Постановка проблемы/тема урока. 3-4 мин. Вступительное слово учителя. 2 Актуализация знаний по теме “Изопроцессы” 20 мин. Защита проектов учащимися 3 Отработка знаний. 10 мин. Решение задач. 4 Проверка знаний. 5 мин. Тест 5 Рефлексия. Домашнее задание. 3 мин. Выделение главного 6 Анализ урока. 2 мин. Выставление оценок. Физика горда и непреклонна Вместе с тем важна и интересна Надо уважать ее законы Ведь по ним живет наш мир чудесный. Приёмы и методы Тестовые задания. Сообщение учителя, беседа, построение графиков, демонстрация опытов. Решение задач. Демонстрации. Зависимость давления газа от объёма при постоянной температуре, зависимость объёма газа от температуры при постоянном давлении ,зависимость давления газа от температуры при постоянном объёме . Оборудование: компьютер, интерактивная доска, компьютерные программы “Кирилла и Мифодия”, стеклянная колба, 2 стеклянные трубки, пластилин, резиновая трубка ...