


таблица газовые законы



Загрузок: 2867 Скорость: 1.43 Мб/с

СКАЧАТЬ

Рейтинг: ★★★★★
Автор: Clopper

Безопасно! Вирусов нет

В ❤️ 196 Нравится 100 Твитнуть +1 50 95

161 комментарий 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

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 T_0 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). Прибор для демонстрации газовых законов: цилиндр переменного объема, манометр демонстрационный закрытый со шкалой 0 - 1,6 ат, трубка резиновая. Описание виртуального фронтального экспериментального задания. Опорная таблица «Газовые законы». Изучение нового материала: вывод газовых законов. Газовые законы выполнены для идеального газа при $m = \text{const}$. Задание №1 (выполняет учитель) С помощью демонстрационного эксперимента установить зависимость между давлением и объемом при постоянной температуре. Пусть масса рассматриваемого газа в объеме V равна m , а масса отдельной молекулы m_0 . Тогда $\rho = \frac{m}{V}$, где M - молярная масса. По определению $\rho = \frac{M}{V_m}$. Поэтому $\rho = \frac{M}{V} \cdot n$, где n - молярная концентрация. И так, справедливо уравнение состояния, связывающее давление, объем и температуру идеального газа: (уравнение Менделеева-Клапейрона). Из этого уравнения следует, что параметры двух произвольных состояний 1 и 2 идеального газа связаны между собой: $\frac{p_1 V_1}{T_1} = \frac{p_2 V_2}{T_2}$.

1. Анофрикова С.В. Методика преподавания физики в средней школе. М.: Просвещение 1987 г. 2. Селевко Г.К. Современные образовательные технологии: Учебное пособие. – М.: Народное образование, 1998 г. 3. Прохоренкова Л.А. Поурочное планирование по физике: 7 класс. – М.: Издательство «Экзамен», 2006 г. 4. Ежедневная газета издательского дома «Первое сентября» Физика № 35/03. 5. Ежедневная газета издательского дома «Первое сентября» Физика № 11/04.

Газовые законы Газовые законы Автор: Никифорова Наталья Анатольевна Должность: Учитель физики Место работы: МОУ СОШ №26 Предмет: Физика Межпредметные связи: Математика, информатика Ввести понятие "изопроцесс"; изучить газовые законы и уравнение состояния Изучить историю открытия изопроцессов, модели установки для получения зависимости между параметрами, график изопроцесса, математическую запись закона, объяснение с точки зрения МКТ); Заполнить систематизирующую таблицу по изопроцессам... 1 Мультимедийный урок физики в 10-м классе по теме «Газовые законы» Тип урока: изучение нового материала Цель: ввести понятие "изопроцесс";... More 1 Мультимедийный урок физики в 10-м классе по теме «Газовые законы» Тип урока: изучение нового материала Цель: ввести понятие "изопроцесс"; изучить газовые законы. Задачи: 1. Образовательные: формировать понятие о газовых законах, умение объяснять законы с молекулярной точки зрения, изображать графики процессов.", "url": "http://www.calameo.com/books/0018328090fe7e1f3101a Чтобы пользоваться предварительным просмотром презентаций создайте себе аккаунт (учетную запись) Google и войдите в него: <https://accounts.google.com> Подписи к слайдам: Газовые законы Повторительно-обобщающий урок Любите физику, друзья, Без космоса никак нельзя, Без света не прожить ни дня, Как в древнем мире без огня. Без физики не только свет, Компьютер или интернет, Мы не могли бы получить, Давайте физику учить! Марк Львовский Что является объектом изучения МКТ? Идеальный газ. Поработаем устно. Какие изопроцессы вы знаете и какой газовый закон лежит в основе этих процессов. Заполним таблицу №1 Ваших опорных листов. Каждый ряд получает задание построить изотерму в трех различных системах координат $pV - pT - VT$. По одному человеку от каждого ряда выходят к доске и заполняют свою часть таблицы (на доске плакат с системами координат, в которых изображаются данные графики, прил. 1). 3. Постановка проблемы. Физика 10 класс Алгоритм решения графических задач на газовые законы К этим законам относятся законы, описывающие изопроцессы в газах (процессы, протекающие при каком – либо постоянном параметре p , V или T). Изотермический процесс протекает при постоянной температуре ($T = \text{Const}$). Устанавливает обратную пропорциональную зависимость между давлением p и объемом V данной массы газа; характеризуется законом Бойля – Мариотта $pV = \text{Const}$ или $p \sim 1 / V$. Изобарный (изобарический)...