

ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЕ МКТ И ИХ ОПЫТНОЕ ОБОСНОВАНИЕ



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

Главная / Ответы на экзамены / физика - 11 класс Опытное обоснование основных положений молекулярно-кинетической теории (МКТ) строения вещества. Масса и размер молекул. Постоянная Авогадро. Молекулярно-кинетическая теория — это раздел физики, изучающий свойства различных состояний вещества, основывающийся на представлениях о существовании молекул и атомов как мельчайших частиц вещества. Тысячи тем из школьной программы Видеоразборы тем от лучших преподавателей России Три уровня сложности: базовый, углубленный, олимпиадный Удобный внутренний поиск и рубрикатор по темам В основе молекулярно-кинетической теории строения вещества лежат три положения: Все тела состоят из частиц (атомов, молекул, ионов и др.); Частицы непрерывно хаотически движутся; Частицы взаимодействуют друг с другом. Первое положение подтверждают испарение жидкостей и твердых тел, получение фотографий отдельных крупных молекул и групп атомов, косвенные измерения масс и размеров молекул. Капля нефти объемом 1,0 мм³ может образовать на поверхности воды пленку площадью 3,0 м². Основные положения молекулярно-кинетической теории (МКТ) вещества заключаются в следующем: Молекулярно-кинетическая теория (МКТ) — это учение, которое объясняет тепловые явления в макроскопических телах и внутренние свойства этих тел движением и взаимодействием атомов, молекул и ионов, из которых состоят тела. В основе МКТ строения вещества лежат три положения: Вещество состоит из частиц — молекул, атомов и ионов. В состав этих частиц входят более мелкие элементарные частицы. Молекула — наименьшая устойчивая частица данного вещества. 1. Историческая справка Задолго до нашей эры народы Древнего Востока — египтяне, вавилоняне, ассирийцы, индусы и китайцы — накопили много естественнонаучных и технических знаний. В связи с необходимостью строить здания, храмы, пирамиды, с развитием мореплавания, потребностями измерения земельных участков и т.д. накапливались первоначальные сведения о свойствах различных материалов, о технике математических вычислений, о движении небесных светил. 22. ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ МОЛЕКУЛЯРНО-КИНЕТИЧЕСКОЙ ТЕОРИИ И ИХ ОПЫТНОЕ ОБОСНОВАНИЕ Развитие представлений о строении вещества. Предположение о том, что любое вещество состоит из мельчайших неделимых частиц - атомов, было высказано около 2500 лет назад древнегреческими философами Левкиппом и Демокритом. По их представлениям все тела образуются в результате соединения атомов. И. В. Яковлев | Материалы по физике | MathUs.ru Основные положения молекулярно-кинетической теории Темы кодификатора ЕГЭ : тепловое движение атомов и молекул вещества, броуновское движение, диффузия, взаимодействие частиц вещества, экспериментальные доказательства атомистической теории. Великому американскому физика Ричарду Фейнману, автору знаменитого курса Фейнмановские лекции по физике...