

План работы над темой «Молекулярно-кинетическая теория идеального газа»

<i>Номер Урока</i>	<i>Номер Урока в теме</i>	<i>Изучаемая тема и тема урока</i>	<i>Часы</i>	<i>Л.Р.</i>	<i>К.Р.</i>
		Молекулярная физика	49		
		Молекулярная структура вещества	4		
78.	1.	Строение атома. Масса атомов. Молярная масса. Количество вещества. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
79.	2.	Тепловое движение атомов и молекул вещества. Тест 2.1.2.	1		
80.	3.	Взаимодействие частиц вещества. Тест 2.1.3.			
81.	4.	Агрегатные состояния вещества. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
82.	5.	Модели строения газов, жидкостей и твердых тел. Тест 2.1.1. Диффузия. Броуновское движение. Тест 2.1.4.	1		1
		Молекулярно-кинетическая теория идеального газа	13	1	
83.	1.	Температура. Шкалы температур. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
84.	2.	Абсолютная температура. Тест 2.1.7. Связь температуры газа со средней кинетической энергией поступательного теплового движения его частиц. Тест 2.1.8. Модель идеального газа в МКТ: частицы газа движутся хаотически и не взаимодействуют друг с другом. Тест 2.1.5.	1		
85.	3.	Основное уравнение молекулярно-кинетической теории. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
86.	4.	Связь между давлением и средней кинетической энергией поступательного теплового движения молекул идеального газа (основное уравнение МКТ). Тест 2.1.6. Уравнение $p = nkT$. Тест 2.1.9.	1		
87.	5.	Уравнение Клапейрона—Менделеева. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
88.	6.	Модель идеального газа в термодинамике. Уравнение Менделеева- Клапейрона. Выражение для внутренней энергии. Тест 2.1.10. Закон Дальтона для давления смеси разреженных газов. Тест 2.1.11.	1		
89.	7.	Изотермический процесс. Изобарный процесс. Изохорный процесс. <i>Изучение теоретического материала.</i>	1		
90.	8.	Изопроцессы в разреженном газе с постоянным числом частиц N (с постоянным количеством	1		

<i>Номер Урока</i>	<i>Номер Урока в теме</i>	<i>Изучаемая тема и тема урока</i>	<i>Часы</i>	<i>Л.Р.</i>	<i>К.Р.</i>
		вещества ν). Графическое представление изопроцессов на pV-, pT- и VT- диаграммах. Тест 2.1.12.			
91.	9.	Изучение изотермического процесса в газе. Лабораторная работа	1	№5	
92.	10.	Молекулярно-кинетическая теория идеального газа. Разбор задач части С (Примеры решения задач повышенного уровня сложности)	1		
93.	11.	Молекулярно-кинетическая теория идеального газа. Решение задач части С (Задачи для самостоятельного решения)	1		
94.	12.	Молекулярно-кинетическая теория идеального газа. Контрольный тест	<u>1</u>		№7