

<b>Четверть</b>	<b>2</b>
<b>Предмет</b>	<b>Физика</b>
<b>Класс</b>	<b>10</b>

## Образовательный минимум

### Механика

<b>Работа силы равна</b> произведению модулей силы и перемещения, и косинуса угла между ними.	$A = FS \cos \alpha$ $[A] = 1 \text{Дж}$
<b>Мощностью называют</b> отношение работы A к интервалу времени t, за который эта работа совершена.	$N = \frac{A}{t}$ $[N] = 1 \text{Вт}$
<b>Кинетическая энергия движущегося тела:</b> $E_k = \frac{mv^2}{2}$	
<b>Потенциальная энергия тела, поднятого над Землей:</b> $E_n = mgh$	
<b>Потенциальная энергия упруго деформированного тела:</b> $E_n = \frac{k(\Delta x)^2}{2}$	
<b>Закон сохранения механической энергии</b> В изолированной системе, в которой действуют консервативные силы, механическая энергия сохраняется.	$E_{k1} + E_{n1} = E_{k2} + E_{n2}$
<b>Момент силы</b> – это величина, равная произведению модуля силы на плечо силы	
$M = F \cdot d$	$[M] = 1 \text{Н} \cdot \text{м}$
<b>Плечо силы</b> (d) – кратчайшее расстояние от линии действия силы до оси вращения	
<b>1 условие равновесия тела:</b> векторная сумма всех внешних сил действующих на тело должна быть равна нулю. $\vec{F}_1 + \vec{F}_2 + \dots = 0$	
<b>2 условие равновесия тела:</b> алгебраическая сумма моментов всех внешних сил, действующих на тело относительно любой оси, должна быть равна нулю.	
$M_1 + M_2 + \dots = 0$	
<b>Молекулярно-кинетическая теория. Физический смысл абсолютной температуры.</b> Абсолютная температура есть мера средней кинетической энергии поступательного движения молекул.	$E_k = \frac{3}{2} kT$
Абсолютный нуль температуры (0 К) – предельная температура, при которой давление идеального газа обращается в нуль при фиксированном объёме.	
Связь между температурными шкалами Цельсия и Кельвина: $T = t^0\text{C} + 273$	
<b>Формула средней квадратичной скорости</b>	$\bar{v} = \sqrt{\frac{3kT}{m_0}}$
<b>Основное уравнение МКТ</b> $p = \frac{1}{3} \rho \bar{v}^2$	$p = \frac{1}{3} n m_0 \bar{v}^2$
	$p = \frac{2}{3} n \bar{E}_k$
<b>Закон Дальтона</b> – давление смеси идеальных газов равно сумме парциальных давлений входящих в него газов.	
<b>Зависимость давления газа от абсолютной температуры</b> $p = nkT$	
<b>Уравнение Менделеева – Клапейрона</b>	$pV = \frac{m}{M} RT$
<b>ИСТОЧНИК:</b> Генденштейн Л.Э., Дик Ю.И. Физика. 10 класс. М.: Мнемозина, 2014; Мякишев Г.Я. Физика. 10 класс. М.: Просвещение, 2014	