

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	физика
Класс	10

Термин	Определение
1. Идеальный газ	Идеальный газ – модель реального газа, в которой пренебрегают размерами молекул газа и их взаимодействием между столкновениям
2. Изопроцессы	Изопроцесс – процесс, при котором один из макроскопических параметров состояния данной массы газа остаётся неизменным в течение всего процесса.
3. Закон Бойля – Мариотта	Для данной массы газа при постоянной температуре произведение давления газа на его объем постоянно. Формула закона Бойля – Мариотта при $m = \text{const}$; $T = \text{const}$
4. Закон Гей – Люссака	Для данной массы газа при постоянном давлении отношение объема газа к его температуре постоянно. Формула закона Гей – Люссака при $m = \text{const}$; $P = \text{const}$
5. Закон Шарля	Для данной массы газа при постоянном объеме отношение давления газа к его температуре постоянн. Формула закона Шарля при $m = \text{const}$; $V = \text{const}$
6. Внутренняя энергия идеального газа	Внутренняя энергия идеального газа зависит от термодинамической температуре. Формула внутренняя энергия идеального газа
7. Первый закон термодинамики	Количество теплоты, переданное термодинамической системе, расходуется на изменение ее внутренней энергии и на совершение этой системой работы против внешних сил. Формула первого закона термодинамики
8. Первый закон термодинамики при изохорном процессе	Формула первого закона термодинамики при изохорном процессе
9. Первый закон термодинамики при изобарном процессе	Формула первого закона термодинамики при изобарном процессе
10. Первый закон термодинамики при изотермическом процессе	Формула первого закона термодинамики при изотермическом процессе

