

**1. Идеальный газ** – модель реального газа, в которой пренебрегают размерами молекул газа и их взаимодействием между столкновениями.

**2. Уравнение Клапейрона**  $\frac{pV}{T} = const$

**3. Изопроцесс** – процесс, при котором один из макроскопических параметров состояния данной массы газа остаётся неизменным в течение всего процесса.

**4. Закон Бойля – Мариотта:**  $p_1V_1 = p_2V_2$  при  $m = const$ ;  $T = const$ ;

**5. Закон Гей – Люссака:**  $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$  при  $m = const$ ;  $p = const$ ;

**6. Закон Шарля:**  $\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$  при  $m = const$ ;  $V = const$ ;

**7. Внутренняя энергия идеального газа:**

$$U = \frac{i}{2} \frac{m}{M} RT = \frac{i}{2} pV$$

**8. Работа газа для изобарного процесса:**

$$A = p\Delta V$$

**9. Первый закон термодинамики**

1) Количество теплоты, переданное термодинамической системе, расходуется на изменение ее внутренней энергии и на совершение этой системой работы против внешних сил.

$$Q = \Delta U + A_r$$

2) Изменение внутренней энергии термодинамической системы при её переходе из одного состояния в другое равно сумме количества теплоты, подведённого к системе извне и работы внешних сил, действующих на неё.

$$\Delta U = Q + A_{вн}$$

**10. Первый закон термодинамики при:**

а) изохорном процессе  $Q = \Delta U$

б) изобарном процессе  $Q = \Delta U + p\Delta V$

в) изотермическом процессе  $Q = A_r$

г) адиабатическом процессе  $A_r = -\Delta U$

## **11. Второй закон термодинамики**

11. В циклически действующем тепловом двигателе невозможно преобразовать всё количество теплоты, полученное от нагревателя в механическую работу.

12. КПД теплового двигателя: а)  $\eta = \frac{A}{Q} \cdot 100\%$  б)  $\eta = \frac{Q_1 - |Q_2|}{Q_1} \cdot 100\%$  в)

$$\eta = \frac{T_1 - T_2}{T_1} \cdot 100\%$$

13. Относительная влажность воздуха:  $\varphi = \frac{\rho_n}{\rho_{\text{н}}} \cdot 100\%$