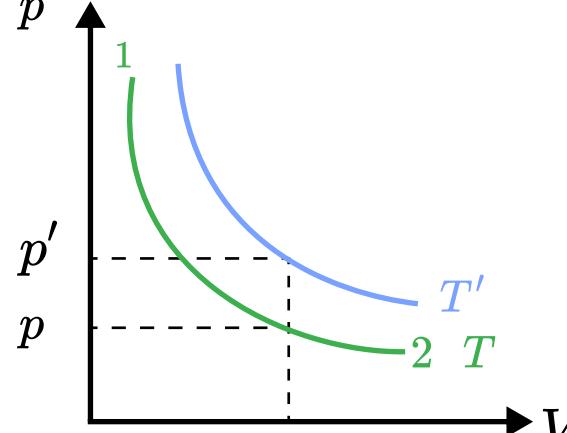
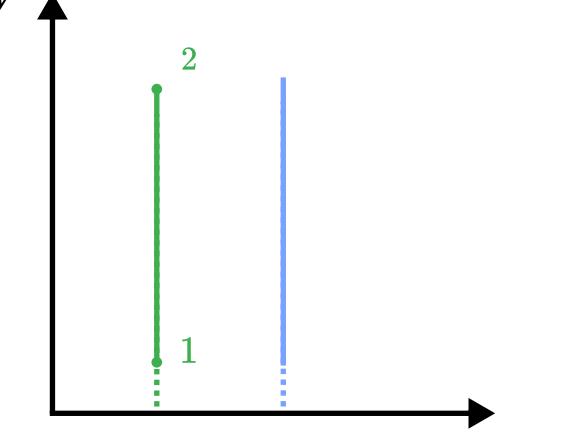
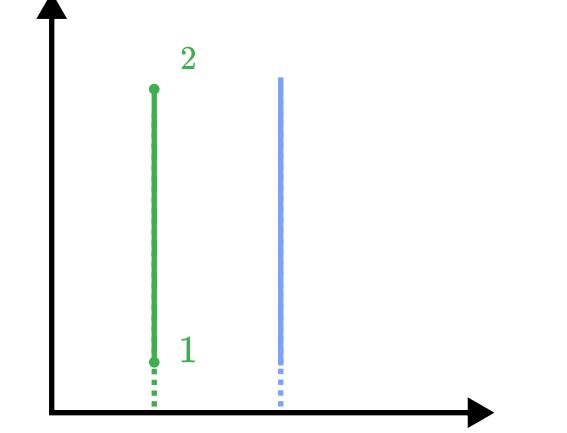
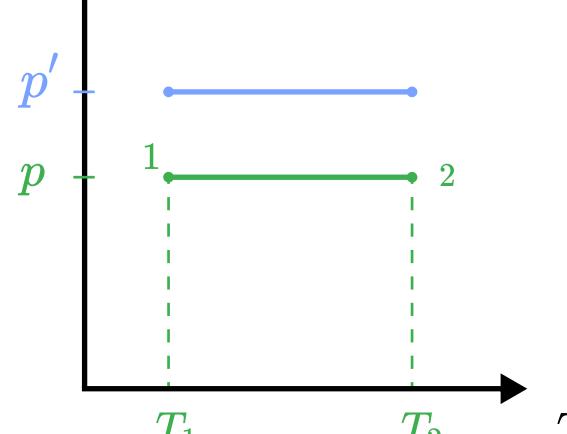
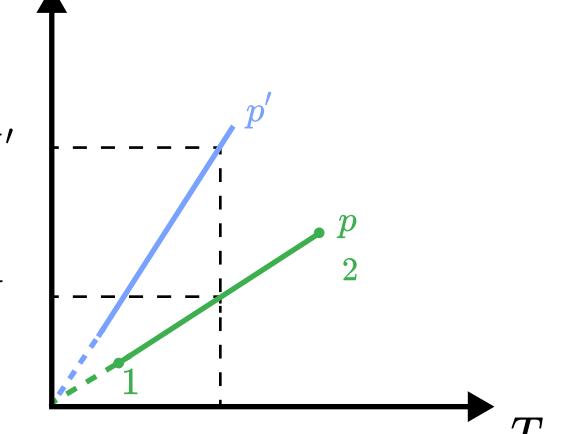
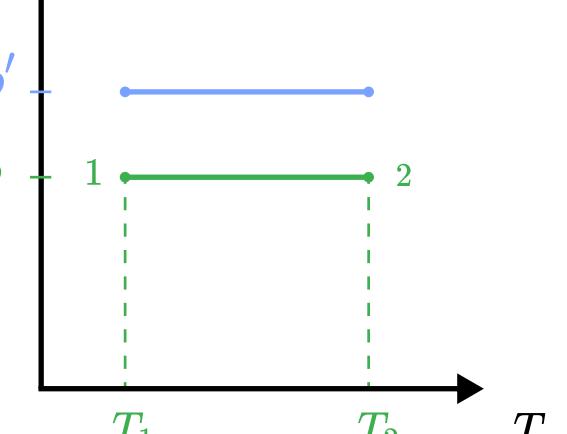
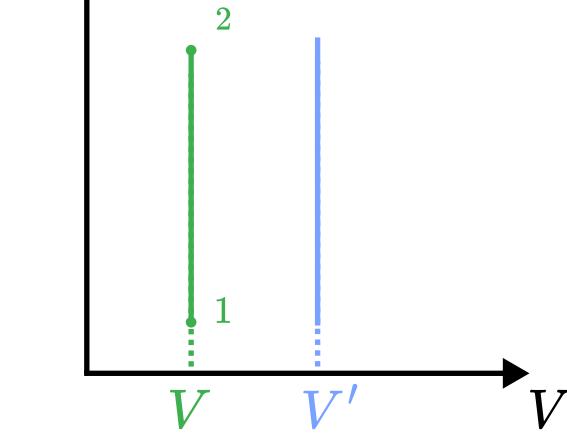
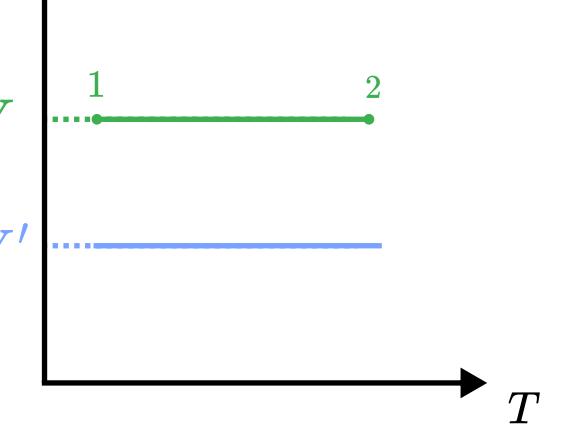
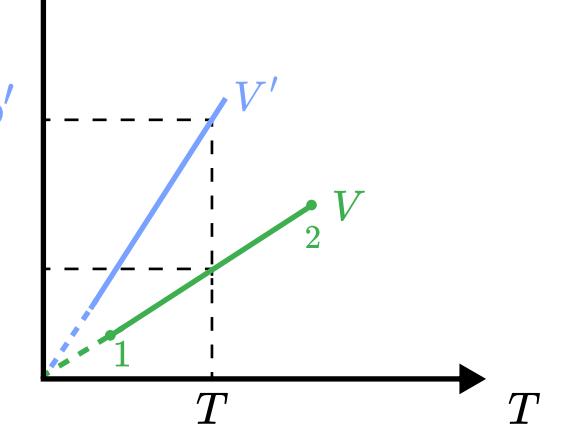


ТЕОРИЯ. РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ НА ГАЗОВЫЕ ЗАКОНЫ

ГАЗОВЫЕ ЗАКОНЫ

Изопроцессы — это процессы в газах, протекающие при неизменном значении одного из параметров (p, V, T) газа.

Процесс и формула	pV	VT	pT
1. Изотермический процесс ($T = \text{const}$) — процесс изменения состояния идеального газа, происходящий при постоянной температуре $pV = \text{const}$ (зависимость p и V обратная)	 <p> $p_1 > p_2$ $V_1 < V_2$ $T_1 = T_2$ $T' > T$ </p>	 <p> $p_1 > p_2$ $V_1 < V_2$ $T_1 = T_2$ $T' > T$ </p>	 <p> $p_1 < p_2$ $V_1 > V_2$ $T_1 = T_2$ $T' > T$ </p>
2. Изобарный процесс ($p = \text{const}$) — процесс изменения состояния идеального газа, происходящий при постоянном давлении. $\frac{V}{T} = \text{const}$ (зависимость V и T прямая)	 <p> $p_1 = p_2$ $V_1 < V_2$ $T_1 < T_2$ $p < p'$ </p>	 <p> $p_1 = p_2$ $V_1 < V_2$ $T_1 < T_2$ $p > p'$ </p>	 <p> $p_1 = p_2$ $V_1 < V_2$ $T_1 < T_2$ $p < p'$ </p>
3. Изохорный процесс ($V = \text{const}$) — процесс изменения состояния идеального газа, происходящий при постоянном объёме. $\frac{p}{T} = \text{const}$ (зависимость p и T прямая)	 <p> $p_1 < p_2$ $V_1 = V_2$ $T_1 < T_2$ $V > V'$ </p>	 <p> $p_1 < p_2$ $V_1 = V_2$ $T_1 < T_2$ $V < V'$ </p>	 <p> $p_1 < p_2$ $V_1 = V_2$ $T_1 < T_2$ $V < V'$ </p>