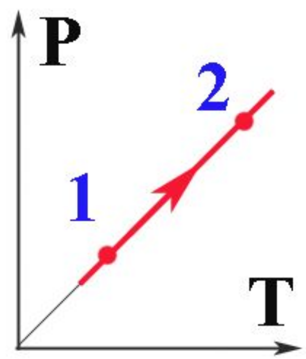
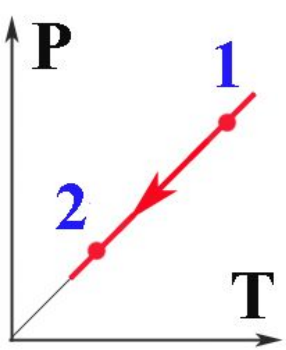
Применение первого начала термодинамики к изопроцессам

$\delta = \nabla \cap + \forall$ $\Delta U = A + Q$

процесс		График процесса	Запись первого начала		Физический смысл
Изохорный V= const	нагревание		$A' = P_{ñð}\Delta V$ $V_1 = V_2;\ \ \Delta V = 0$ $\Delta U = \frac{3}{2}\frac{m}{\mu}R\Delta T$ $T_2 > T_1;\ \ \Delta T > 0$ $Q_V = \Delta U$	$A' = 0$ $\Delta U > 0$ $Q_V > 0$	**Количество энергии, теплопередачи, идет на увеличение полученное газом путем его внутренней энергии.**
	охлаждение		$V_1 = V_2;\ \ \Delta V = 0$ $T_2 < T_1;\ \ \Delta T < 0$ $Q_V = \Delta U$	$A' = 0$ $\Delta U < 0$ $Q_V < 0$	**Энергия, отдаваемая газом путем теплообмена, равна убыли его внутренней энергии**