

(授業の復習)理想気体が封入されたピストンに関して以下の表をまとめよ。

	等温過程 ($dT = 0$)	等積過程 ($dv = 0$)	等圧過程 ($dp = 0$)	断熱過程	ポロトロフ過程 (ポロトロフ指数: n)
p, v, T の関係					
比熱					
外界からの熱量 $q_{12} (= cdT)$					
外界へなす仕事 $l_{12} \left(= \int_1^2 p dv \right)$					
内部エネルギー変化 $\Delta u (= u_2 - u_1)$					
エンタルピー変化 $\Delta h (= h_2 - h_1)$					
エントロピーの変化 $\Delta s (= s_2 - s_1)$					