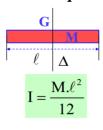
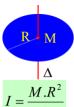
1. Momen quán tính

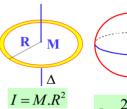


a) Thanh mỏng dài l

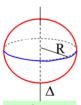


$$I = \frac{M.R^2}{2}$$

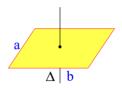
b) Đĩa đồng chất



c) Vành tròn



d) Khối cầu



$$I = \frac{m}{12}(a^2 + b^2)$$

e) Mặt chữ nhật

2. Các phương trình trong chuyển động quay & chuyển đông tinh tiến

. Cac phương trình trong chuyển động quay & chuyển động tinh tiến			
Vận tốc góc: $\omega = \frac{d\theta}{dt}$	Vận tốc dài: $v = \frac{ds}{dr}$		
Gia tốc góc: $\beta = \frac{d\omega}{dt}$	Gia tốc dài: $a = \frac{dv}{dt}$		
Tổng mômen lực: $\sum \vec{M} = I \vec{\beta}$	Tổng hợp lực: $\sum \vec{F} = m\vec{a}$		
Nếu $\beta = \text{const:} \begin{cases} \omega_f = \omega_i + \beta t \\ \theta_f = \theta_i + \omega_i t + \frac{1}{2} \beta t^2 \\ \omega_f^2 - \omega_i^2 = 2\beta (\theta_f - \theta_i) \end{cases}$	Nếu a = const: $\begin{cases} v_f = v_i + at \\ s_f = s_i + v_i t + \frac{1}{2} a t^2 \\ v_f^2 - v_i^2 = 2a(s_f - s_i) \end{cases}$		
Công: $A = \int_{\theta_i}^{\theta_f} \tau d\theta$	Công: $A = \int_{s_i}^{s_f} F ds$		
Động năng quay: $K_R = \frac{1}{2}I\omega^2$	Động năng: $K = \frac{1}{2}mv^2$		
Công suất: $P = M\omega$	Công suất: $P = Fv$		
Mômen động lượng: $L = I\omega$	Động lượng: $p = mv$		
Phương trình mômen lực: $\sum \vec{M} = \frac{d\vec{L}}{dt}$	Phương trình lực: $\sum \vec{F} = \frac{d\vec{p}}{dt}$		

3. Phần nhiệt

Quá trình	Đẳng tích (V = const)	Đẳng áp (P = const)	Đẳng nhiệt (T = const)	Đoạn nhiệt (Q = 0)
Biểu thức cân bằng	$\frac{\frac{P}{T} = const}{\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}}$	$\frac{\frac{V}{T} = const}{\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}}$	$PV = const$ $P_1V_1 = P_2V_2$	$TV^{\gamma-1} = const$ $T_1V_1^{\gamma-1} = T_2V_2^{\gamma-1}$ $PV^{\gamma} = const$ $P_1V_1^{\gamma} = P_2V_2^{\gamma}$
Công $A = -\int_{V_1}^{V_2} PdV$ $A'=-A$	0	$A = -P(V_2 - V_1)$		$A = \frac{i}{2}(P_2V_2 - P_1V_1)$ $= \frac{P_2V_2 - P_1V_1}{\gamma - 1}$
Nhiệt lượng $Q = \frac{m}{\mu} C\Delta T$	$Q = Q_V = \frac{m}{\mu} C_V \Delta T$	$Q = Q_P = \frac{m}{\mu} C_P \Delta T$	$Q = -A = \frac{m}{\mu} RT \ln \frac{V_2}{V_1}$ $= \frac{m}{\mu} RT \ln \frac{P_1}{P_2}$	0
Nội năng	$\Delta U = \frac{m}{\mu} \frac{iR}{2} \Delta T$	$\Delta U = \frac{m}{\mu} \frac{iR}{2} \Delta T$	0	$\Delta U = \frac{m}{\mu} \frac{iR}{2} \Delta T$

trạng thái khí
tưởng:
$PV = \frac{m}{l}RT$
$P(N/m^2),$
$V(m^3)$, $m(kg)$
μ (kg/kmol),
R (J/(kmol K))
T(K)

Phương trình

$$C_V = \frac{iR}{2}$$
 $C_P = \left(\frac{i}{2} + 1\right)R$

Khí đơn nguyên tử (He, Ar, Xe, ...): i = 3Khí hai nguyên tử (lưỡng nguyên tử) (H₂, O₂, $N_2, ...$): i = 5Khí ba nguyên tử trở lên (CO_2 , H_2O , ...): i = 6

Hệ số Poisson:
$$\gamma = \frac{C_P}{C_V} = 1 + \frac{2}{i}$$

$$C_P = C_V + R$$

ĐỘNG CƠ NHIỆT

Hiệu suất của động cơ nhiệt:

$$\eta = \frac{A'}{Q_1} = 1 - \frac{Q'_2}{Q_1}$$

A': công mà động cơ sinh ra, Q₁: nhiệt lượng động cơ nhận từ nguồn nóng, Q2': nhiệt lượng đông cơ tỏa ra cho nguồn lanh

Chu trình Carnot: cho η cao nhất, gồm Đẳng nhiệt-Đoạn nhiệt-Đẳng nhiệt-Đoạn nhiệt:

$$\eta_{\text{max}} = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

Cho biết các hằng số:

 $R = 8.31.10^3$ J/kmolK: Hằng số khí lí tưởng

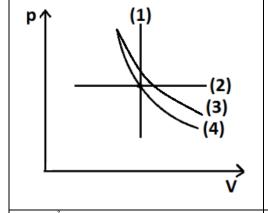
 $N_A = 6,023.\,10^{26}$ phân tử khí trong 1 kmol, số Avoradro $k_B = 1,38.\,10^{-23}$ J/K: Hằng số Boltzmann

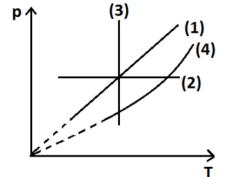
Khối lượng phân tử của một số khí phổ biến:

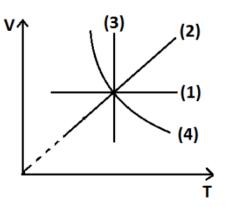
 $\mu_{H_2}=2kg/kmol;$ $\mu_{O_2}=32kg/kmol;$ $\mu_{H_2O}=18kg/kmol;$ $\mu_{N_2}=28kg/kmol$ $\mu_{He}=4kg/kmol;$ $\mu_{CO_2}=44kg/kmol;$ $\mu_{air}=29kg/kmol$

Đơn vị áp suất: $N/m^2 = Pa$

 $1atm = 760mmHg = 1,01.10^5 N/m^2$ $1at = 736mmHg = 9.81.10^4 N/m^2$







(1): Đẳng tích: V = const

(2): Đẳng áp: P = const

(3): $\overrightarrow{\text{Dang}}$ nhiệt: PV = const

(4): Đoan nhiệt: $PV^{\gamma} = \text{const}$

(1): Đẳng tích: P = const.T

(2): $\overrightarrow{\text{Dang}}$ áp: P = const

(3): $\overrightarrow{\text{Dang}}$ nhiệt: T = const

(4): Đoạn nhiệt: $P = T^{\frac{r}{\gamma-1}}$

(1): Đẳng tích: V = const

(2): Đẳng áp: V = const.T

(3): $\overrightarrow{\text{Dang}}$ nhiệt: T = const

(4): Đoan nhiệt: $V = T^{\frac{1}{1-\gamma}}$