pV = GRT với G là khối lượng [kg], R = 8314/u [J/kg.K] với u là khối lượng mol khí

 $\bullet \quad x = \frac{G_h}{G_x} = \frac{G_h}{G_n + G_h}$

CÁC QUÁ TRÌNH NHIỆT ĐỘNG CƠ BẢN CỦA KHÍ LÝ TƯỞNG

Định luật nhiệt động 1:

• dq = du + pdv; dq = di - vdp

Công thức xác định biến thiên u,i:

• $du = C_V dT$; $di = C_p dT$

Quá trình đa biến:

1)
$$pV^n = const \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^n; \frac{V_1}{V_2} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{1}{n}}$$

2)
$$p_1V_1 = RT_1$$
; $p_2V_2 = RT_2 \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^{n-1} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{n-1}{n}}$

3)
$$\frac{C_n - C_p}{C_n - C_V} = n; \frac{di}{du} = \frac{C_p}{C_V} = k \Longrightarrow C_n = C_V \frac{n - k}{n - 1}$$

4)
$$q = \Delta u + l_{12} \Rightarrow l_{12} = q - \Delta u = (C_n - C_V)(T_2 - T_1)$$

5)
$$C_V = \frac{R}{k-1} \Rightarrow l_{12} = \frac{R}{n-1} (T_1 - T_2) = \frac{RT_1}{n-1} (1 - \frac{T_2}{T_1})$$

6) Công kỹ thuật: $l_{kt1-2} = n \cdot l_{12}$

7) Nhiệt trao đổi với môi trường: $q=C_n(T_2-T_1) \Rightarrow Q=Gq=GC_n(T_2-T_1)$

8) Biến thiên Entropi: $ds = \frac{dq}{T} = C_n \frac{dT}{T} \Rightarrow \Delta s = C_n \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right)$

Quá trình đoan nhiệt: (không có sự trao đổi nhiệt với môi trường C_n=0)

•
$$dq = 0 \Rightarrow C_n = \frac{dq}{dT} = 0 \Rightarrow n = \frac{C_n - C_p}{C_n - C_V} = k$$

Thay n = k trong các công thức phương trình đa biến

1)
$$pV^k = const \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^k; \frac{V_1}{V_2} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{1}{k}}$$

2)
$$p_1V_1 = RT_1; p_2V_2 = RT_2 \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \left(\frac{V_1}{V_2}\right)^{k-1} = \left(\frac{p_2}{p_1}\right)^{\frac{k-1}{k}}$$

3)
$$q = \Delta u + l_{12} \Rightarrow l_{12} = -\Delta u = -C_V (T_2 - T_1)$$

4)
$$C_V = \frac{R}{k-1} \Rightarrow l_{12} = \frac{R}{k-1} (T_1 - T_2) = \frac{RT_1}{k-1} (1 - \frac{T_2}{T_1})$$

5) Công kỹ thuật: $l_{k_1-2} = k l_{12}$

6) Nhiệt trao đổi với môi trường: q = 0; Q = 0

7) Biến thiên Entropi: $ds = \frac{dq}{T} = 0 \Rightarrow \Delta s = 0$

Quá trình đẳng nhiệt: (không có sự biến thiên nhiệt độ $C_n = \pm \infty$)

•
$$dT = 0 \Rightarrow C_n = \frac{dq}{dT} = \pm \infty \Rightarrow n = \frac{C_n - C_p}{C_n - C_V} = 1$$

Thay n = 1 trong các công thức của quá trình đa biến

1)
$$pV = const \Rightarrow \frac{p_2}{p_1} = \frac{V_1}{V_2}$$

2) $T = const \Rightarrow T_2 = T_1$

3)
$$q = \Delta u + l_{12}; \Delta u = C_V dT \Rightarrow l_{12} = q$$

4)
$$l_{12} = \int_{V_1}^{V_2} p dV = \int_{V_1}^{V_2} \frac{RT}{V} = RT \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right) = RT \ln \left(\frac{p_1}{p_2} \right)$$

5) Công kỹ thuật: $l_{kt1-2} = l_{12}$

Quá trình đẳng áp: (không có sự thay đổi áp suất $C_n = C_p$)

•
$$C_n = C_p \Rightarrow n = \frac{C_n - C_p}{C_n - C_V} = 0$$

Thay n = 0 trong các công thức của quá trình đa biến

1)
$$p = const \Rightarrow p_2 = p_1$$

2)
$$n=0 \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \frac{V_2}{V_1}$$

- 3) Công thay đổi thể tích: $l_{12}=\int\limits_{V_1}^{V_2}pdV=p\left(V_2-V_1\right)$
- 4) Công kỹ thuật: $l_{k_1-2} = n \cdot l_{12} = 0$
- 5) Nhiệt trao đổi với môi trường: $q = C_p(T_2 T_1) \Rightarrow Q = GC_p(T_2 T_1)$
- 6) Biến thiên Entropi: $\Delta s = C_p \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) = C_p \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right)$

Quá trình đẳng tích: (Pittong không di chuyển, bình kín,... $C_n = C_V$)

•
$$C_n = C_V \Rightarrow n = \frac{C_n - C_p}{C_n - C_V} = \pm \infty$$

Thay $n = \infty$ trong các công thức của quá trình đa biến

•
$$n = \infty \Rightarrow \frac{T_2}{T_1} = \frac{p_2}{p_1}$$

• Công thay đổi thể tích:
$$l_{12} = \int\limits_{V}^{V_2} p dV = 0$$

• Nhiệt trao đổi với môi trường: $q = C_V(T_2 - T_1) \Rightarrow Q = GC_V(T_2 - T_1)$

• Biến thiên Entropi:
$$\Delta s = C_V \ln \left(\frac{T_2}{T_1} \right) = C_V \ln \left(\frac{V_2}{V_1} \right)$$

Lưu ý của dạng:

Áp suất, thể tích, khối lượng, nhiệt độ phải tương ứng với từng trạng thái,
 nếu không có thì dung PT khí lý tưởng để tìm ra.

• Khối lượng mol không khí là 29 g/mol = 29 kg/kmol

Tra nhiệt dung riêng đẳng áp, đẳng tích ở trang 298

• Đơn vị của R, đơn vị của các đại lượng là J hay kJ $1bar = 10^5 Pa = 750mmHg$

• $1at = 0.981bar = 0.981.10^{-5}Pa = 735.5mmHg = 10mH_2O = 14.696psi$ 1mmHg = 1torr = 133.32Pa

• 1 W = 1 J/s

<u>4</u>

Áp suất bình chứa lớn hơn áp suất khi trời:

 $p_{tuy\hat{q}t \, d\hat{0}i} = p_{khi \, tr\hat{0}i} + p_{du'}$

• Áp suất bình chứa nhỏ hơn áp suất khí trời:

 $p_{tuy\hat{q}t}$ đối = p_{khi} trời - $p_{chân}$ không

CÁC THÔNG SỐ ĐẶC TRƯNG CỦA KHÔNG KHÍ ẨM

- Độ ẩm tuyệt đối của không khí: lượng hơi nước chứa trong 1m³ không khí ẩm - ρ_h (kg/m³)
- Độ ẩm tương đối của không khí (độ bão hòa hơi nước): tỷ số giữa lượng hơi nước trong 1m³ không khí ẩm với lượng hơi nước trong 1m³ không khí đã bão hòa hơi nước (cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất) - φ g/kg).
- Hàm ẩm của không khí ẩm: lượng hơi nước tính trên 1kg không khí khô có trong không khí ẩm.
- Nhiệt lượng riêng của không khí ẩm: tổng nhiệt lượng riêng của không khí
 khô và hơi nước có trong không khí ẩm H(kJ/kg kkk)
- Nhiệt độ điểm sương $-t_s$: nhiệt độ giới hạn của quá trình làm lạnh không khí ẩm cho đến khi bão hòa với hàm ẩm không đổi
- Nhiệt độ bầu ướt $-t_u$: nhiệt độ ổn định đạt được khi lượng nước bốc hơi vào không khí chưa bão hòa ở điều kiện đoạn nhiệt
- Nhiệt độ bầu khô t_k : nhiệt độ của không khí ẩm được xác định bằng nhiệt kế thông thường

Các công thức:

1)
$$d_1 = 0.622. \frac{p_{h_1}}{p_1 - p_{h_1}} = 0.622. \frac{\varphi_1 \cdot p_{h \max 1}}{p_1 - \varphi_1 \cdot p_{h \max 1}} \left[\frac{kJ}{kgkk} \right]$$

2)
$$I_1 = t_1 + (2500 + 1,93t_1)d_1[kJ/kgkk]$$

3)
$$Q_N = (I_{sau} - I_{truoc}).G_{luuluongquat} = Q_0 + N = \varepsilon N + N[kW]$$

4)
$$Q_0 = G_k (I_3 - I_1) = \frac{I_3 - I_1}{d_3 - d_1} G_{H_2O}$$

$$5) \quad G_k = \frac{G_n}{\Delta d} \left[kJ / h \right]$$

Lưu ý của dạng:

- Giá trị p_{hmax} tra tương ứng với từng điểm trên đồ thị I-d hoặc T-d bằng bảng tra ở trang 392
- 1 W = 1 J/s
- Bài toán trộn khí:
- Gọi G₁ là là lưu lượng không khí ẩm:
- \checkmark Lưu lượng không khí khô: $G_{1kk} = \frac{G_1}{1+10^{-3}d_1} [kJ/kgkk]$
- ✓ Sau khi hòa trộn:

$$I_{3} = \frac{G_{1kk}I_{1} + G_{2kk}I_{2}}{G_{1kk} + G_{2kk}} [kJ / kgkk]$$

$$d_{3} = \frac{G_{1kk}d_{1} + G_{2kk}d_{2}}{d_{1} + d_{2}} [kg / kgkk]$$

✓ Từ đó suy ra độ ẩm, nhiệt độ động sương (giao điểm của I₃ và 100%), nhiệt độ bầu ướt (giao điểm của I₃ và d₃)

DẪN NHIỆT

- Truyền nhiệt ổn định: Nhiệt độ chỉ thay đổi theo không gian mà không thay đổi theo thời gian; thiết bị làm việc liên tục
- Truyền nhiệt không ổn định: Nhiệt độ thay đổi theo không gian và thời gian. Thiết
 bị làm việc gián đoạn, giai đoạn đầu và cuối của thiết bị làm việc liên tục
- Các phương thức truyền nhiệt:
- ✓ Trao đổi nhiệt bằng dẫn nhiệt: Là một dạng truyền nhiệt năng từ vùng có nhiệt độ cao hơn đến vùng có nhiệt độ thấp hơn do sự truyền động năng hoặc va chạm của của các phần tử hay nguyên tử; là quá trình truyền nhiệt năng khi các phần của vật hoặc các vật có nhiệt độ khác nhau tiếp xúc trực tiếp với nhau. Có thể xảy ra trong môi trường khí hoặc lỏng nếu chất khí hoặc lòng ở trạng thái đứng yên hoặc chuyển động dòng.
- ✓ <u>Trao đổi nhiệt đối lưu</u>: là quá trình truyền nhiệt năng khi lưu chất dịch chuyển trong không gian từ vùng có nhiệt độ này đến vùng có nhiệt độ khác, chỉ xảy ra khi có sự trao đổi nhiệt giữa bề mặt vật rắn với lưu chất. <u>Luôn tồn tại dẫn nhiệt và đối lưu nhiệt đồng thời.</u>
- $\sqrt{\frac{Trao\ dổi\ nhiệt\ bức\ xa:}{Trao\ dổi\ nhiệt\ bức\ xa:}}}$ Hai vật có nhiệt độ khác nhau đặt cách xa nhau trong môi trường hoàn toàn chân không. $\frac{Dẫn\ nhiệt\ và\ đối\ lưu\ nhiệt\ không\ tồn\ tại.\ Sự}{truyền\ nhiệt\ giữa\ các\ vật\ xảy\ ra\ bằng\ trao\ đổi\ nhiệt\ bức\ xa:}$ Ở bất kỳ nhiệt độ nào (lớn hơn nhiệt độ không tuyệt đối) luôn có sự biến đổi nội năng của vật thành năng lượng sóng điện từ với chiều dài bước sóng từ 0-∞; Kỹ thuật nhiệt quan tâm đến các tia có hiệu ứng nhiệt cao ở nhiệt độ thường -> các tia có bước song 0,4~40μm -> tia nhiệt; Quá trình phát sinh, truyền và hấp thu những tia nhiệt gọi là bức xa nhiệt.

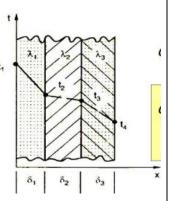
- <u>Truyền nhiệt tổng quát:</u> Thực tế: Nhiệt truyền từ vật này sang vật khác không phải đơn thuần theo một phương thức nào đó mà thường xuyên truyền đi đồng thời theo hai hoặc cả ba phương thức trên.-> truyền nhiệt phức tạp. Tùy trường hợp cụ thể, ảnh hưởng của quá trình nào đó không đáng kể so với toàn bộ quá trình truyền nhiệt thì có thể bỏ qua.
- Hê số dẫn nhiệt λ : lượng nhiệt tính bằng **Jun** dân qua **1m2** bề mặt vuông góc với phương dân nhiệt trong đơn vị thời gian là **1 giây** khi chênh lệch nhiệt độ trên một đơn vị chiều dài theo phương pháp tuyến với bề mặt đẵng nhiệt là **1K/m.** λ của vật thể rất khác nhau phụ thuộc: cấu trúc, áp suất, nhiệt độ, thường xác định bằng thực nghiệm; λ của kim loại: Phụ thuộc vào thành phần kim loại và cấu trúc hợp kim. Khi nhiệt độ tăng thì λ tăng $\lambda = \lambda_0 \left(1 + bT\right) \left[W/mK\right]$; λ của chất khí và chất lỏng: nhỏ hơn chất rắn rất nhiều và giảm khi nhiệt độ tăng
- Định luật bảo toàn năng lượng cho phần tử dv:

Dòng nhiệt đưa vào phân tố dxdydz bằng dẫn nhiệt Dòng nhiệt phát ra trong phân tố dxdydz do nguồn nhiệt bên trong phát ra

Độ biến thiên nội năng trong phân tố dxdydz

Dẫn nhiệt qua vách phẳng (ổn định):

- 1) Nhiệt độ t tại vị trí x là: $t = t_1 \frac{q}{\lambda} x (^{\circ}C)$
- 2) Định luật Fourier: Dòng nhiệt $Q = \lambda \frac{t_1 t_2}{\delta} F \tau [J]$
- 3) Mật độ dòng nhiệt: $q = \frac{\Delta t}{\delta / \lambda} \left[W / m^2 \right]$
- 4) Nhiệt trở dẫn nhiệt của vật liệu: $R_{\lambda} = \frac{\delta}{\lambda}$



5)
$$q = \frac{t_1 - t_4}{\frac{\delta_1}{\lambda_1} + \frac{\delta_2}{\lambda_2} + \frac{\delta_3}{\lambda_3}} = \frac{t_1 - t_2}{\frac{\delta_1}{\lambda_1}} = \frac{t_1 - t_3}{\frac{\delta_1}{\lambda_1} + \frac{\delta_2}{\lambda_2}} = \frac{t_2 - t_4}{\frac{\delta_2}{\lambda_2} + \frac{\delta_3}{\lambda_3}} = \frac{t_3 - t_4}{\frac{\delta_3}{\lambda_3}} \left[W / m^2 \right]$$

Dẫn nhiệt qua vách trụ (ổn định):

1)
$$R_{l(1)} = \frac{1}{2\pi\lambda_1} \ln\left(\frac{d_2}{d_1}\right)$$

2)
$$q_l = \frac{t_1 - t_4}{R_{l(1)} + R_{l(2)} + R_{l(3)}} [W / m^2]$$

3)
$$t_2 = t_1 - q_1 \frac{1}{2\pi\lambda_1} \ln\left(\frac{d_2}{d_1}\right); t_3 = t_1 - q_1 \left[\frac{1}{2\pi\lambda_1} \ln\left(\frac{d_2}{d_1}\right) + \frac{1}{2\pi\lambda_2} \ln\left(\frac{d_3}{d_2}\right)\right] [°C]$$

Dẫn nhiệt qua thanh (ổn đinh):

*Thanh dài vô hạn:

1)
$$Q = \lambda f m \theta_g = \theta_g \sqrt{\alpha U \lambda f} [W]$$
 mặt x bề mặt x + Δx

$$\begin{bmatrix} \text{N} \\ \text{M} \\ \text{m} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{M} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{M} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{N} \\ \text{M} \\ \text{N} \\ \text{M} \\ \text{N} \\ \text{M} \\ \text{M}$$

2)
$$m = \sqrt{\frac{\alpha U}{\lambda f}} \left[m^{-1} \right]; U = 2\pi R \left[m \right]; f = \pi R^2 \left[m^2 \right];$$

3)
$$\alpha$$
: Hệ số tỏa nhiệt $\left[W/m^2.K\right]$; $\theta_g = t - t_f = t_{thanh} - t_{môitruong} \left[{}^{\circ}C\right]$

*Thanh dài hữu hạn: Thanh chỉ cần một chiều dài vừa phải, nếu dài quá chỉ tốn vật liệu mà hiệu quả về truyền nhiệt không còn

- Bỏ qua tỏa nhiệt ở đỉnh:
 - Phương trình trường nhiệt độ: $\theta = \theta_g \frac{\cosh[m(L-x)]}{\cosh(mL)} [°C]$
 - Nhiệt độ thừa ở đỉnh thanh $\theta_L = \frac{\theta_g}{\cosh(mL)} [^{\circ}C]$
 - Q truyền qua thanh: $Q=Q_{\infty}th(mL)=\lambda fmth\Big(mL\Big)\Big[W\Big]$

<u>9</u>

- Có xét tỏa nhiệt ở đỉnh:
- 1) Nhiệt độ thừa ở đỉnh thanh

$$\theta = \theta_g \frac{\cosh\left[m(L-x)\right] + (\alpha/m\lambda)\sinh\left[m(L-x)\right]}{\cosh(mL) + (\alpha/m\lambda)\sinh(mL)} [^{\circ}C]$$

2) Q truyền qua thanh $Q = \lambda f m \theta_g \left[\frac{\sinh(mL) + (\alpha / m\lambda) \cosh(mL)}{\cosh(mL) + (\alpha / m\lambda) \sinh(mL)} \right] [W]$

Dẫn nhiệt qua cánh (ổn đinh):

- 1) Nhiệt độ thừa ở đỉnh thanh $\theta_L = \theta_g \frac{1}{\cosh(mL)} [{}^{\circ}C]$
- 2) Đối với cánh mỏng $m = \sqrt{\frac{2\alpha}{\lambda\delta}}$
- 3) Nhiệt lượng dẫn qua cánh $Q = \lambda f m \theta_g t h(mL)[W]$
- 4) Nếu xét tỏa nhiệt ở đỉnh cánh ta tang chiều cao thêm ½ chiều dày

$$\checkmark L_c = L + \frac{\delta}{2} [m]$$

V Nhiệt độ ở điểm x:
$$\theta_L = \theta_g \frac{\cosh[m(L_C - x)]}{\cosh(mL_C)} [°C]$$

 \checkmark Nhiệt lượng dẫn qua đỉnh cánh: $Q = \lambda fm\theta_g th(mL_c)[W]$

5) Hiệu suất cánh:
$$\eta_c = \frac{Q_c}{Q_{lt}} = \frac{\lambda fm\theta_g th(mL)}{UL\alpha\theta_g} = \frac{th(mL)}{mL}$$
, bỏ qua truyền nhiệt ở đỉnh

Cách tính toán của bài toán cánh:

1) Tính $Q_{lt}=lpha F_c heta_g$ trong đó

$$\checkmark L_c = L + \frac{\delta}{2} \Rightarrow r_{2c} = r_1 + L_c$$

- \checkmark Tính tỉ số $\frac{r_{2c}}{r_1}$ và so sánh với 2
- \checkmark Nếu >2 thì là cánh tròn: $f_p = (r_{2c} r_1) \delta [m]$
- \checkmark Nếu <2 thì là cánh tam giác: $f_p = L_c \frac{\delta}{2} [m]$.
- \checkmark Suy ra được $L_c^{3/2} \Biggl(rac{lpha}{\lambda f_p} \Biggr)^{\!\!1/2}$, từ đó tra đồ thị tìm được η_c

$$F_{C} = 2\pi (r_{2c}^{2} - r_{1}^{2}) \Big[m^{2} \Big]$$
 2) Tính Q_{lt}:
$$\Rightarrow Q_{lt} = \alpha F_{C} \theta_{g} = \alpha F_{C} \Big(t_{g} - t_{f} \Big) [W]$$

3) Nhiệt lượng truyền qua cánh $Q_{c}=\eta_{c}.Q_{lt}\left[W\right]$

Lưu ý của dạng:

- Nếu tỉ số $\frac{d_2}{d_1}$ > 2 thì xem như là truyền nhiệt qua vách thẳng
- 1 W = 1 J/s
- Đổi dạng thành λ_{h_1} :

$$\lambda_1 = 0,28 + 0,00023t = 0,28 \left(1 + \frac{0,00023}{0,28}t \right) = 0,28 \left(1 + 0,000821t \right)$$

$$\Rightarrow \lambda_{tb1} = 0,28 \left[1 + \frac{0,000821}{2} \left(t_1 + t_2 \right) \right]$$

• th là hàm tanh = sinh/cosh

TRAO ĐỔI NHIỆT ĐỐI LƯU

- Quá trình truyền nhiệt năng khi lưu chất dịch chuyển trong không gian từ vùng có nhiệt đô này đến vùng nhiệt độ khác -> đối lưu.
- Quá trình trao đổi nhiệt xảy ra khi bề mặt vật rắn tiếp xúc với lưu chất (dẫn nhiệt và đối lưu xảy ra đồng thời) -> cấp nhiệt đối lưu
- Chuyển động cưỡng bức: sự chuyển động của lưu chất do ngoại lực bên ngoài quá trình gây nên, ví dụ: tác dụng của bơm, quạt, máy nén. → Trao đổi nhiệt đối lưu cưỡng bức
- Chuyển động tự nhiên: sự chuyển động của lưu chất gây ra bởi chênh lệch khối lương riêng bên trong lưu chất do sự chênh lệch nhiệt độ (khi lưu chất ở trong trường lực) -> Trao đổi nhiệt đối lưu tự nhiên.
- Quá trình cấp nhiệt ổn định $Q=\alpha.F.|T_w-T_f|[W]$ với T_w : nhiệt độ của vách tiếp xúc với lưu chất (°C); T_f : nhiệt độ của lưu chất (°C); α : hệ số cấp nhiệt (W/m².K)
- Hệ số cấp nhiệt α là lượng nhiệt do một đơn vị bề mặt của tường cấp cho môi trường xung quanh (hay ngược lại, nhận trừ môi trường xung quanh) trong khoảng thời gian là 1 giây khi chênh lệch nhiệt độ giữa tường và vách là 1 độ.
- α được xác định từ thực nghiệm bằng phương pháp CƠ SỞ LÝ LUẬN ĐỒNG DẠNG, thường xác định bằng thực nghiệm cho từng trường hợp riêng biệt thông qua các phương trình chuẩn số đặc trưng cho các quá trình trao đổi nhiệt đối lưu. Nu = f (Re,Pr,Gr,...)
- Chuẩn số Nusselt: $Nu = \frac{\alpha l}{\lambda} = f(\text{Re}, Gr, \text{Pr});$
- Chuẩn số Reynolds: $Re = \frac{\omega . d}{v} = \frac{\omega . d}{\frac{\mu}{\rho}}$

- Chuẩn số Pramdtl: $\Pr = \frac{\mu.C_p.\rho}{g.\lambda} = \frac{\gamma}{a} = \frac{\gamma}{\frac{\lambda}{C_p.\rho}}$;
- Chuẩn số Galile: $Ga = \frac{g \cdot l^3 \rho^3}{\mu^3} = \frac{g \cdot l^3}{v^3}$
- Chuẩn số Grashof: $Gr = Ga.\beta.\Delta T_f = \frac{\beta.g.l^3}{v^3}.\Delta T_f$

Trong đó:

- I : kích thước xác định [m]
- ✓ ω: tốc độ trung bình của dòng chất lỏng [m/s]
- √ g : gia tốc trọng trường [m/s²]
- \checkmark λ : hệ số dẫn nhiệt của chất lỏng [W/m.độ]
- ✓ a : hệ số khuếch tán nhiệt của chất lỏng [m²/s]
- \checkmark ν : độ nhớt động học [m²/s]
- \checkmark β : hệ số giãn nở nhiệt [K-1]; với khí thì = 1/T, với lỏng thì tra bảng trang 413.
- Độ nhớt μ có tầm quan trọng rất lớn:
- \checkmark μ : hệ số nhớ động lực [Ns/m²] $\nu = \frac{\mu}{g}$: hệ số nhớt động học [m²/s]
- \checkmark Chất lỏng giọt: hệ số nhớt động lực μ không phụ thuộc vào p và giảm khi t tăng.
- \checkmark Chất khí: μ tăng khi t tăng và p tăng, nhưng ảnh hưởng của p rất ít.
- Hạn chế của phương pháp giải tích: Chỉ công thức hóa vấn đề (lập hệ Pt vi phân + điều kiện biên); cần một số giả thiết (không phù hợp hoàn toàn cới thực tế).
- Tiêu chuẩn đồng dạng: tổ hợp KHÔNG THỨ NGUYÊN do một số đại lượng
 vlý tạo thành. PP để tìm ra TCĐD gọi là phép biến đổi đồng dạng.

Sơ đồ tính toán cho bài toán TĐN đối lưu

- Xác định: Nhiệt độ xác định [°C] + Kích thước xác định I [m] => Tra bảng $\lambda, a, \nu, \beta, \Pr$
- Tính: $\omega = \frac{G_{1_thanh} [kg / s]}{\rho [kg / m^3].S_{tiet_dien_ong} [m^2]} [m / s] \Rightarrow \text{Re} = \frac{\omega.d}{v}; Gr = \frac{\beta.g \, l^3}{v^3}.\Delta T_f$
- Suy ra $Nu = \frac{\alpha . l}{\lambda} = f\left(\text{Re}, Gr, \text{Pr}\right) \Rightarrow \alpha = Nu \frac{\lambda}{l} \left[W / m^2 . K\right] \text{hoặc [W/m}^2.độ]}$
- Nhiệt lượng tỏa ra/ tổn thất nhiệt:
- $\checkmark Q_{1_thanh} = \alpha.F.\Delta t = \alpha.F.\left(t_w t_f\right) = G_{1_thanh}.Cp.\left(t_{f(cao)} t_{f(thap)}\right) \left[W = \frac{J}{s}\right] > 0$
- ✓ F là diện tích bề mặt tỏa nhiệt, nếu là ống/hộp: F = (Chu vi ống) x (Chiều dài ống)
 [m²], nếu đề hỏi là tỏa nhiệt trên 1m ống thì F chỉ cần lấy chu vi ống [m] và Q là
 [W/m]

TRAO ĐỔI NHIỆT ĐỐI LƯU TỰ NHIÊN

A. TNĐL tự nhiên trong không gian vô hạn

- KTXĐ: ống ngang lấy I = d; vách đứng và ống đứng thì I = chiều cao; còn tấm ngang thì I lấy bằng chiều dẹp của tấm.
- Nhiệt độ xác định: $t_m = \frac{1}{2} (t_f + t_w) [°C] \xrightarrow{Trabang} \lambda, \nu, \beta, \Pr$
- Tính chuẩn số Grashof: $Gr = \frac{\beta \cdot g \cdot l^3}{v^3} \cdot \Delta T_f$; Đối với chất khí: $\beta = \frac{1}{T_m} [K^{-1}]$
- Tính chuẩn số Rayleigh: $Ra = (Gr.Pr)_m \xrightarrow{Trabang} Hệ số C$, n
- $\bullet \quad \text{Tính chuẩn số Nusselt:} \quad Nu_{\scriptscriptstyle m} = C \big(Gr.\Pr\big)_{\scriptscriptstyle m}^{\scriptscriptstyle n} \Rightarrow \text{Hệ số cấp nhiệt:} \\ \alpha = Nu_{\scriptscriptstyle m}.\frac{\lambda}{l} \\ [\text{W/m}^{\scriptscriptstyle 2}.\text{độ}]$

Trạng thái chuyển động	(Gr.Pr) _m	С	n
Chảy màng	< 10 -3	0,5	0
Quá độ từ chảy màng sang chảy tầng	1. $10^{-3} \div 5$. 10^2	1,18	1/8
Chảy tầng	$5.\ 10^2 \div 2.\ 10^7$	0,54	1/4
Chảy rối	$2.\ 10^7 \div 1.\ 10^{13}$	0,135	1/3

Riêng trường hợp đối với tấm phẳng đặt nằm ngang:

1				
(Gr.Pr) _m	Bế mặt nóng hưởng lên trên	Bế mặt nóng hưởng xuống dưới	e bine knysen	
< 0,001	0.65	21 0,350 lda b	maria o O I	
0.001 - 500	At doi:1.53	0,83	1/8	
500 - 2 × 107	c add a 0,70 at 105	Aida O38galde	rab lad 1/4	
2 × 107 - 1013	0,176	0.095	1/3	

B. TNĐL tự nhiên trong không gian hữu hạn

- ullet KTXĐ: lấy theo chiều dày khe δ
- Nhiệt độ xác định:

$$t_m = \frac{1}{2} (t_{w1} + t_{w2}) [^{\circ}C] \xrightarrow{Trabang} \lambda, \nu, \beta, \text{Pr}$$

Đối với chất khí: $\beta = \frac{1}{T_{m}} [K^{-1}]$

- Tính chuẩn số Grashof: $Gr = \frac{\beta g l^3}{v^2} \cdot (t_{w1} t_{w2})$
- Tính \mathcal{E}_{td} :

$$\checkmark (Gr.Pr)_f < 10^3 \Rightarrow e_{td} = 1 \& \lambda_{td} = \lambda \text{ (Dẫn nhiệt thuần)}$$

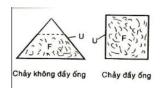
$$\checkmark \quad (Gr.Pr)_f \ge 10^3 \Rightarrow e_{td} = 0.18 (Gr.Pr)_f^{0.25}$$

•
$$\lambda_{td} = \lambda . \varepsilon_{td} [W / m.K] \Rightarrow q = \frac{\lambda_{td}}{\delta} (T_{w1} - T_{w2}) [W / m^2]$$

TRAO ĐỔI NHIỆT ĐỐI LƯU CƯỚNG BỰC

A. Chât lỏng chuyển động trong ống, rãnh

- Nhiệt độ xác định: $\frac{\textit{nhiệt độ chất lỏng}}{\textit{phi hiệt dộ chất lỏng}} t_f = 0, 5 \Big(t_f^{''} + t_f^{'} \Big) \big[{}^{\circ}C \big]$ $=> \text{Tra giá trị } \lambda, \beta, \nu, \Pr_f, \Pr_w, C_p \text{ (nếu có lưu lượng G tham gia và cần tính Q bằng }$ $C_p \text{), chất khí thì } \beta = 1/T_m \Big[K^{-1} \Big]$
- Kích thước xác định: $\frac{d \ trong}{d \ trong}$ hoặc $d_{td} \ (d_{td} = \frac{4F}{U}[m])$ với F: diệt tích tiết diện ngang dòng chảy [m²] ; U là chu vi ướt [m]







Chảy trong phần hình xuyế $d_{r,s} = d_{r,s} - d_{s,s}$

n - số ống nhỏ $d_{td} = \frac{D^2 - nd^2}{D + nd}$

Tính Re =
$$\frac{\omega . d}{v}$$

A.1 Tỏa nhiệt khi chảy rối: $Re > 10^4$

•
$$Nu_f = 0.021 \operatorname{Re}_f^{0.80} \operatorname{Pr}_f^{0.43} \left(\frac{\operatorname{Pr}_f}{\operatorname{Pr}_w} \right) \mathcal{E}_l \mathcal{E}_R$$

Không khí có Pr \approx const, do đó: $Nu_f = 0.018 \, \mathrm{Re}_f^{0.80}$

• Ånh hưởng của đầu đoạn ống $arepsilon_l$:

Tính l/d, nếu > 50 thì ε_1 = 1; nếu < 50 thì tra bảng + nội suy

Khi l/d < 50	→ BĂNG :	Tri số a	. khi chảy	v rối
Tritt Da 4 50	, 1,11,10	. 11:00 0	1	,

	l/d								
Re	1	2	5	10	15	20	30	40	50
1.104	1,65	1,50	1,34	1,23	1,17	1,13	1,07	1,03	1
2.104	1,51	1,40	1,27	1,18	1,13	1,10	1,05	1,02	1
5.104	1,34	1,27	1,18	1,13	1,10	1,08	1,04	1,02	1
1.105	1,28	1,22	1,15	1,10	1,08	1,06	1,03	1,02	1
1.106	1,14	1,11	1,08	1,05	1,04	1,03	1,02	1,01	1

• Ånh hưởng của ống cong:lực ly tâm khiến chất lỏng bị nhiễu loạn hơn,làm tăng α $\varepsilon_R = 1 + 1,77.\frac{d}{R} \text{ với R: bán kính cong của ống xoắn [m]}$

A.2 Tỏa nhiệt khi chất lỏng chảy tầng: Re < 2200

$$Gr = \frac{\beta g l^3}{v^3} . \Delta T = \frac{\beta g l^3}{v^3} . (T_f - T_w)$$

•
$$Nu_f = 0.15 \operatorname{Re}_f^{0.33} \operatorname{Pr}_f^{0.43} Gr_f^{0.1} \left(\frac{\operatorname{Pr}_f}{\operatorname{Pr}_w}\right)^{0.25} .\varepsilon_l$$

✓ Nếu l/d > 50 thì
$$\varepsilon_i = 1$$

I/d	1	2	5	10	15	20	30	40	50
ε	1,90	1,70	1,44	1,28	1,18	1,13	1,05	1,02	1

✓ Nếu l/d < 50 thì tra bảng + nội suy</p>

A.2 Tỏa nhiệt khi chất lỏng chảy tầng: Re = 2200 ~ 10000

•
$$Nu_f = K_0 \operatorname{Pr}_f^{0,43} \left(\frac{\operatorname{Pr}_f}{\operatorname{Pr}_w} \right)^{0,25} .\varepsilon_l$$

Re _f .10-3	2,2	2,3	2,5	3,0	3,5	4,0	5,0	6,0	7,0	8,0	9,0	10
K _o	2,7	3,3	4,1	7,0	9,0	10,3	15,5	19,5	23	27	30	33

✓ Nếu l/d > 50 thì
$$\varepsilon_1 = 1$$

✓	Nếu I/d < 50 thì tra bảng + nội suy
	rica i a so cin cia bang i noi say

I/d	1	2	5	10	15	20	30	40	50
ε	1,90	1,70	1,44	1,28	1,18	1,13	1,05	1,02	1

B. Chât lỏng chuyển động ngoài vật

B.1.Chất lỏng chuyển động ngang qua tấm phẳng:

- Nhiệt độ xác định: $\underline{nhiệt} \, d\hat{o} \, chất \, lỏng \, t_f = 0, 5 \left(t_f^* + t_f^{'}\right) \left[{}^{\circ}C \right]$
- Kích thước xác định: l = chiều dài tấm [m]

$${
m Re}_f > 10^5 \rightarrow Nu_f = 0,037\,{
m Re}_f^{0,8}\,{
m Pr}_f^{0,43} \bigg(rac{{
m Pr}_f}{{
m Pr}_w}\bigg)^{0,25}$$
 . Nếu không khí: $Nu_f = 0,032\,{
m Re}_f^{0,8}$

$$\operatorname{Re}_{f} < 10^{5} \rightarrow Nu_{f} = 0,68 \operatorname{Re}_{f}^{0.5} \operatorname{Pr}_{f}^{0.43} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}} \right)^{0.25}$$
. Nếu không khí: $Nu_{f} = 0,066 \operatorname{Re}_{f}^{0.5}$

<u> 18</u>

B.2 Chất lỏng chuyển động ngang qua ống đơn

- Kích thức xác định: đường kính ngoài ống (d)
- Nhiệt độ xác định: *nhiệt độ chất lỏng* $t_f = 0.5(t_f' + t_f')$
- $\operatorname{Re}_{f} = 10 \sim 10^{3} \rightarrow Nu_{f} = 0,56 \operatorname{Re}_{f}^{0.5} \operatorname{Pr}_{f}^{0.36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}}\right)^{0.25}$

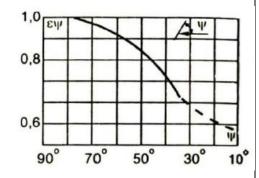
Nếu không khí: $Nu_f = 0,49 \operatorname{Re}_f^{0,5}$

• $\operatorname{Re}_{f} = 10^{3} \sim 2.10^{5} \rightarrow Nu_{f} = 0,28 \operatorname{Re}_{f}^{0.6} \operatorname{Pr}_{f}^{0.36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}}\right)^{0.25}$

Nếu không khí: $Nu_f = 0,245 \operatorname{Re}_f^{0,6}$

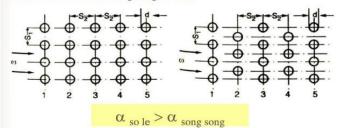
• Nếu góc va $\varphi \neq 90^\circ \rightarrow \varepsilon_\varphi = \frac{\alpha_\varphi}{\alpha_{90^\circ}}$

φ	90	80	70	60	50	40	30	20	10
ε _φ	1	1	0,98	0,94	0,88	0,78	0,67	0,52	0,42



B.3 Chất lỏng chuyển động ngang qua cụm ống

Hai cách bố trí cơ bản: song song và so le



Tốc độ ω: chỗ tiết diện tự do hẹp nhất của chùm ống.

- Kích thức xác định: đường kính ngoài ống (d)
- Nhiệt độ xác định: $\underline{nhiệt}$ độ chất lỏng $t_f = 0.5 (t_f + t_f)$

<u>19</u>

$$\operatorname{Re}_{f} < 10^{3} \to Nu_{f} = 0,56 \operatorname{Re}_{f}^{0,5} \operatorname{Pr}_{f}^{0,36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}} \right)^{0,25} \varepsilon_{\psi}.\varepsilon_{i}$$

• Chùm ống song song:

$$\operatorname{Re}_{f} > 10^{3} \rightarrow Nu_{f} = 0,22 \operatorname{Re}_{f}^{0.65} \operatorname{Pr}_{f}^{0.36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}}\right)^{0.25} \varepsilon_{w}.\varepsilon_{i}$$

$$\operatorname{Re}_{f} < 10^{3} \rightarrow Nu_{f} = 0,56 \operatorname{Re}_{f}^{0.5} \operatorname{Pr}_{f}^{0.36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}} \right)^{0.25} \varepsilon_{\psi}.\varepsilon_{i}$$

• Chùm ống so le:

$$\operatorname{Re}_{f} > 10^{3} \rightarrow Nu_{f} = 0,4 \operatorname{Re}_{f}^{0,6} \operatorname{Pr}_{f}^{0,36} \left(\frac{\operatorname{Pr}_{f}}{\operatorname{Pr}_{w}}\right)^{0,25} \varepsilon_{\psi}.\varepsilon_{i}$$

Đối với không khí:

$$Re_f < 10^3 \rightarrow Nu_f = 0,49 Re_f^{0,5}$$

$$\operatorname{Re}_{f} > 10^{3} \rightarrow \frac{Songsong : Nu_{f} = 0,149 \operatorname{Re}_{f}^{0,65}}{Sole : Nu_{f} = 0,245 \operatorname{Re}_{f}^{0,6}}$$

Hệ số hàng ống ε_i :

Hàng ống	Chùm ống song song	Chùm ống so le
thứ nhất	$\varepsilon_{\rm i} = 0.6$	$\varepsilon_{\rm i} = 0.6$
thứ hai	$\varepsilon_{\rm i} = 0.9$	$\varepsilon_{\rm i} = 0.7$
thứ ba trở đi	$\varepsilon_{i} = 1$	$\varepsilon_{i} = 1$

- Hệ số tỏa nhiệt trung bình của toàn cụm ống n hàng: $= \frac{\sum\limits_{i=1}^{n} \overline{\alpha_i} F_i}{\sum\limits_{i=1}^{n} F_i}$
- Nếu $F_1 = F_2 = ... = F_n$: $\alpha = \frac{\overline{\alpha_1} + \overline{\alpha_2} + (n-2)\overline{\alpha_3}}{n}$

