

3

تجربات فنية
(على)
المحاضرة الرابعة (4)

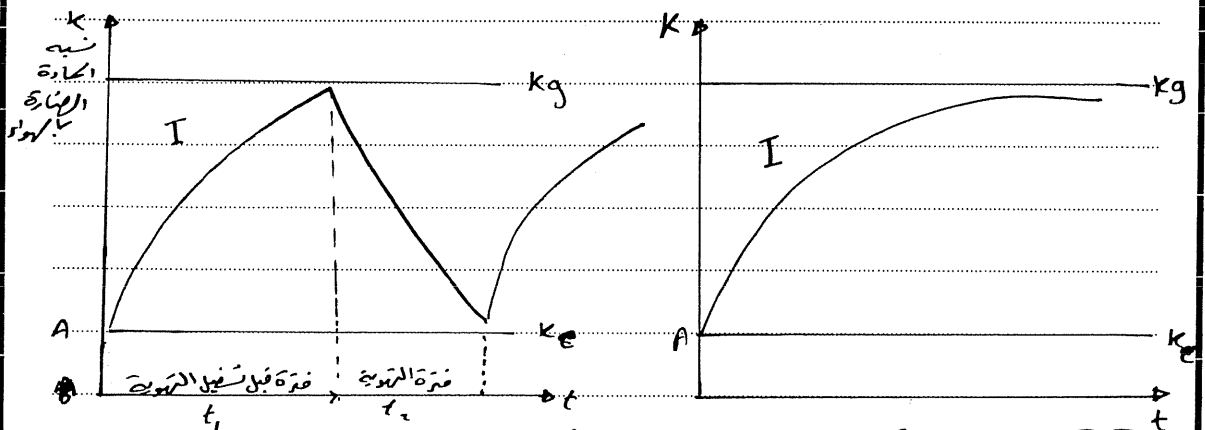
الدكتور: هوري
عدد الصفحات: 11
التاريخ: 6/11/2013

We Build your Life

عابرة الهندسة المدنية

* * التهوية * *

- يوجد في الهواء كمية من المادة الغازية لا يمكن التخلص منها متى في
المكان وتسمى K : وهي أدنى حد مسموح فيه للمادة الغازية.
مع مرور الوقت تزداد نسبة المادة الغازية في الهواء لتصل لمرحلة لا
يجوز تجاوزها وهنا تبدأ عملية التهوية فيحدث انخفاض نسبة المواد الغازية
حتى يظهر في الرسم البياني، يلاحظ لتغيرات المواد الغازية في الهواء مع
مرور الزمن عند استخدام كلا التهويتين السابقين (تهوية متقطعة أو متقطعة)
 Kg : هو المقدار الأظهي من مادة الغازية ويكتب I ، تنقص نسبة
المواد الغازية في الهواء بدءاً من الكالة الابتدائية A وبالطبع لا يجب
أن نصل للمقدار الأظهي من الهواء بل يجب أن نصل لمقابل للتهوية



انتبه يجب التحيز : t_1 زمن بدء التهوية ، t_2 = زمن انتهاء التهوية



t هو الزمن اللازم لبدء التهوية (h)

V حجم المكان المراد تهويته (m^3)

$$t = \frac{V}{L} [h]$$

L كمية الهواء اللازمة للتهوية ($\frac{m^3}{h}$)

عامل التهوية (h)

هو عدد المرات التي يتغير فيها الهواء في القاعة خلال ساعة واحدة

(يؤخذ من الجدول 3-6)

$$n = \frac{L}{V} \left[\frac{1}{h} \right]$$

تغطي الجداول قيم عامل التهوية (n) لبعض الأماكن ، فإذا كانت قيمة

العامل (n) أكبر من الموجودة في الجدول عنها يجب إعادة تصميم القاعة

وتكبير حجمها

كمية الهواء اللازمة للتهوية :

1- من كمية الهواء (h) اللازمة للتهوية قاعة أو مكان ما يجب أن تكون

خاصة للشوا الصعبة ، وأن تكون قادرة على إحتواء ① الفاضل الكاري

② فاضل بخار الماء ، ③ فاضل غاز الضخم .

كمية الهواء اللازمة للتغلب على فاضل غاز الضخم

$$① L_k = \frac{m \cdot K}{K_g - K_c} \left(\frac{m^3}{h} \right)$$

غاز الضخم

m = عدد الأشخاص ، K = كمية غاز الضخم الذي يطره الإنسان صدى (3-4)

K_g : كمية غاز الضخم العظمى المصحح بها في الهواء الداخلي تؤخذ من جدول

(3-3) [lit/m^3]

K_c : كمية غاز الضخم الدنيا الموجودة في الهواء تؤخذ من الجدول (3-3)

الواحدة [lit/m^3]

② $L_Q = \frac{Q}{\lambda \cdot D_i}$ مقدار الهواء اللازم للتقلب λ الفائض الكاري

λ : وزن الهواء ^{النقي} $\sim 1,25$ و

ملاحظة : موزن الهواء التقريبي

درجة الحرارة

$\sim 1,25$

$20^\circ - 27^\circ$ معتدل

$\sim 1,2$

5°

$\sim 1,3$

ولكننا سنفقد دائماً $\lambda = 1,25$

D_i : الفرق بالانتالبيته بين الهواء الداخلي والخارجي

Q : الفائض الكاري (كمية الحرارة التي تبقى داخل الغرفة)

$$Q = Q_{\text{gain}} - Q_{\text{loss}}$$

Q_{loss} : كمية الحرارة الممتصة (المفقودة من الغرفة أو المكان) أغلب الأحيان Q_{loss}

Q_{gain} : كمية الحرارة المكتسبة داخل الغرفة نوبتها من الفائض : Q_{gain}

$$Q_{\text{gain}} = Q_p + Q_L + Q_m$$

(ب) (ج) (د)

الحرارة الناتجة عن الاحتكاك بسبب التنفس (Q_p)

② $Q_p = m \cdot q_p \rightarrow$ كمية الحرارة

عدد الأشخاص \leftarrow

q_p من الجدول (2-1)

حيث q_p عبارة عن $\frac{q_p}{\text{درجة حرارة جسمية}}$ q_p عامته $+$ جسمية

② $Q_{\text{camp}} (Q_L)$ الحرارة الناتجة عن الملابس

$$= 860 (N_L)(M_L) \rightarrow 0,9$$

هناك ملابس تتسبب بكمية أقل من $0,9$ $\sqrt{}$ الاستطاعة الكلية أو

الاستطاعة المصباح الواحد \times عدد المصباح

حرارة الناتجة عن التبريد والماكينات (الآلات) Q_m (ج)

$$Q_m = 860 N_m \cdot \xi_m \rightarrow 0.2$$

ξ_m عامل تحويل الطاقة الميكانيكية كإزالة
 N_m الاستطاعة

إذاً بعد إيجاد Q_m و Q_L و Q_p $Q_{gain} =$

يتم نقوم ب طرح Q_{loss} من Q_{gain} ضيق Q

$$Q = Q_{gain} - Q_{loss}$$

$$L_Q = \frac{Q}{8.05}$$

يتم نقوم بتحويل Q في

وبذلك نوجد مقدار الهواء اللازم للتقلب Q

الضائص الكاري

* بعد ما حتمت بحاب L_k و L_w و L_q

نقوم بأخذ القيمة الكبرى بينهم (لأخذ المجموع)

وهذا بتقريبه عدد الأشخاص كمثل Q نصيب الشخص الواحد

من كمية الهواء. ثم نفرد للتحقق من الشروط القيمة L_k من الجدول 3.5 حيث

القيمة التي أوجدناها يجب أن لا تكون أقل من المجال المسموح بالجدول.

مآلة

غرفة معينة تتع لثخين تقع في مدينة كبيرة، درجة الحرارة

الصيفية الدافئة 25° والفرق بين التالفة الهواء الداخلي والخارجي

$2.5 (Kcal/h)$ و يوجد في الغرفة 5 مصابيح استطاعة كل منها

60 واط. أ) حسب كمية الهواء اللازم للتقلب Q غاز الفحم

ب) حسب كمية الهواء اللازم للتقلب Q الضائص الكاري

الكل :

$$- L_k = \frac{m \cdot k}{K_g - K_c} = \frac{2 \times 20}{1 - 0,5} = 80 \text{ m}^3/\text{h}$$

حسابات

أو هنا K من الجدول (3-4)

ذقة مبيتة ← راحة : $K = 20 \text{ Lit/h}$ حالة الراحة

أو هنا K_g من الجدول (3-3)

إطاحن سكنية ⇒ $K_g = 1.0 \text{ Lit/m}^3$

أو هنا K_c من الجدول (3-3) //

مدينة كبيرة ⇒ $K_c = 0,5 \text{ Lit/m}^3$

$$- L_q = \frac{Q}{\gamma \cdot \Delta t} \quad \star$$

$$\textcircled{a} Q_p = m \cdot q = 2 \times 80 = 160 \text{ kcal/h}$$

عدد الأشخاص

أو هنا q من الجدول (2-1)

غرفة المعيشة (يرطاح فيها الشخص) ← حالة الراحة وقد أكلت بنكه

المآله أن درجة اراحة 50°C ← $\frac{50 \text{ عمودية}}{80 \text{ كلية}}$

كلية $q_p = 80$ إذن

$$\textcircled{b} Q_c = 860 \text{ NL} \cdot \mu_c$$

$$= 860 \left(s \times \frac{60}{1000} \right) \times 0,9 = 232,2$$

دائما الأستراحة تؤخذ بالانف ← $\frac{60 \text{ ورات } 60}{1000}$

الأستراحة الكلية للمهاج

بالمآله لم يذكر أنه هناك تجهيزات ميكانيكية إذاً :

لا توجد μ_m

$$Q_{\text{gain}} = Q_c + Q_p = 392,2 \text{ Kcal/h}$$

$$Q = Q_{\text{gain}} - Q_{\text{loss}}$$

$$= 392,2 - 192,2 = 200 \text{ Kcal/h}$$

Q_{loss} كمية الهواء المتسربة (المفقودة من الغرفة) معطاة بالمعادلة
تعود الى A ونقوض

$$L_Q = \frac{Q}{\Delta t_i} = \frac{200}{1,25 \times 2,5} = 64 \text{ m}^3/\text{h}$$

Δt_i : الفرق بين إنتالبيته الهواء الداخل والخارج معطاة بالمعادلة

$$L = \text{Max} (L_k, L_Q)$$

$$L_{\text{Max}} = 80$$

$$40 = \frac{80}{\text{عدد الأشخاص}^2}$$

نصيب الشخص الواحد =

جدول (3-5)

غرفة مهيئة للراحة في شروط عادية ولنا مقاسية

غرفة مهيئة للراحة في شروط غير

إذا المجال حسب الجدول (30-45)

وبما أن 40 كمية الهواء التي يعمل عليها الشخص الواحد لا تقل

عن 30 أي فهي محققة فهي ضمن المجال.

*موضوعاً طلع مني 50 فهي كمية الهواء للشخص التي يعمل عليها

50 فهي ممتاز (عند زيادة)

لكن أوصى المجال من (30-45) أي ووضع شرط أنه أقل من 45

لأن إن زراد عن 45 (حد نهاية المجال هنا) إن زراد بقيمة كبيرة نرضاه 70 و 100 فإن لم تعد التهوية طبيعية إنما ميكانيكية . إذا المجال محدود وذلك لتقديم أدينا : أن كانت تهوية لهيئة أم ميكانيكية .

ملاحظة :

المقصود بالشروط القياسية بالجدول (3-5) هي الروائح التي يجبر الشخص أن يتعاملها مثل المصانع أو شخص غير مدخن وأنظر أن يجلس بمكان مليء بالازواكيل وروائحها (محشمة)

مسألة ثانية :

- ① أصب كمية الهواء اللازم للتقلب (م) فائض بخار ماء في غرفة مدينة (5 أمتار) أبعادها 6x4x4 تقع في مدينة كبيرة علماً أن درجة الحرارة الطبيعية الداخلية 25° والحرارية 6° والرطوبة النسبية للمواد الداخلية 60% وكمية الحرارة المفقودة من الغرفة 379,5 واستطاعة المصابيح الكلية 500 watt
- ② أصب كمية الهواء اللازم للتقلب (م) فائض غاز الفحم
- ③ كمية الهواء اللازم للتقلب (م) الفاضل الكاربي
- ④ تحقق من الشروط الطبيعية للتهوية
- ⑤ عين نوع التهوية
- ⑥ أصب كمية غاز الفحم المسحب من القاعة

الكل:

$$① L_Q = \frac{Q}{\delta \cdot D_i}$$

$$② L_K = \frac{m \cdot K}{k_g - K_c}$$

$$③ L_w = \frac{w}{\delta \cdot D_x}$$

$$L_Q = \frac{Q}{\delta \cdot D_i}$$

$$Q_p = m \cdot g = 5 \times 80 = 400$$

g أو صيغتها من الجدول (الـ 2) أي في الزنبرك بزاوية الارتفاع 25° ، الزنبرك
معدية أي زاوية أي حالة راحة.

m - عدد الارتفاعات التي يتغير فيها الماء

$$Q_L = 860 \left(\frac{500}{1000} \right) \times 0,9 = 379,5$$

$$Q_{\text{gain}} = Q_p + Q_L = 787 \text{ kcal/h}$$

$$Q = Q_{\text{gain}} - Q_{\text{loss}}$$

Q_{loss} كمية الحرارة المتربة (المفقودة من الفرن) معطاة بالمعادلة

$$Q = 787 - 379,5 = 407,5$$

تزيد حاب L_K و L_w

ولكن تزيد أيضا D_i و D_x

$$\Rightarrow w = m \cdot w = \frac{70}{1000} \times 5 = 0,35 \text{ kg/h}$$

← لتحويل من g إلى kg

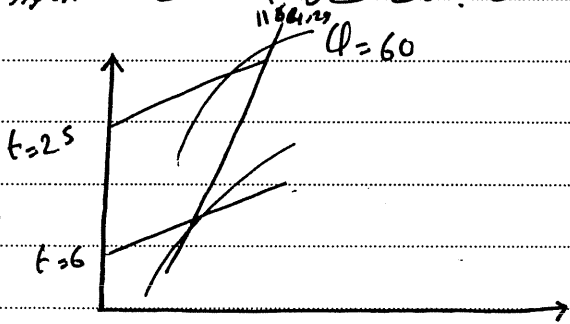
حاصلنا $w = 70$ من جدول بخار الماء جدول (3-1) حالة الراحة ودرجة حرارة 25° (صيفنا الماء) $\Rightarrow 70$ لدينا القافون:

$$\xi = \frac{Q/t}{w} = \frac{407,5}{0,35} = 1164,29 \text{ kcal/kg}$$

بعد أن نحلل بين الماء الحرارة الدافئية 25° والرطوبة النسبية 7.60 ضوئنا النقلة A

أما الخارصية فلم نعلم منها أي درجة الحرارة $t = 6^\circ$ لذلك نستعين بـ ξ

من مخطط الهواء الرطب وبعد إيجاد النقلة A نجد ξ والتي تساوي 1164,29 أي بين الصفتين 1100 و 1200 ونجد خط موازي لتقاطع $t = 6^\circ$ وبذلك نحصل على النقلة A' (التي نريها)



ضرب من مخطط الهواء الرطب

$$i_i = 13,3, \quad x_i = 12,1$$

$$i_o = 8,4, \quad x_o = 4,3$$

$$L_k = \frac{5 \times 20}{1 - 0,5} = 200$$

$$L_q = \frac{w}{\gamma \cdot \Delta x} = \frac{407,5}{1,25(13,3 - 4)} = 35,05$$

$$L_w = \frac{w}{8 \cdot D_x} = \frac{350 \rightarrow \text{kg}}{1,25(12,1-4,5)}$$

$$L_{Max} = 200$$

$$\Rightarrow \frac{200}{5} = 40 \quad \text{كمية الهواء التي يمكن استخدامها الهوائي الواحد}$$

4) الشروط الصية

حسب الجدول (3-5) بين (30-45)

مجمعة $\Rightarrow 40 \in (30-45)$

5) ملاحظة:

لا تهوية طبيعية = فنوافذ وأبواب

لا تهوية ميكانيكية: (ألة تقوم بالتهوية)

لضمان نوع التهوية:

يجب معرفة وتحقيق شروط التهوية:

6) كل شخص نسبة من المكان يجب أن تكون $S(m^2)$ إذا

كان فترة المكون قلوه محلاة 2,5 حين فترة المكون قلوه أي

أقل من (3) ساعات

لا يمكن إكمالها

المألة هنا غرفة مهيئة \leftarrow مكان سكني نسبة الغش من المساحة

$$= \frac{\text{مساحة}}{\text{عدد الأشخاص}} = \frac{4 \times 6}{5} = 4,8 < 5$$

$m \leftarrow$ عدد الأشخاص

غير محقق

\leftarrow التهوية ميكانيكية لأنه أفضل شروط من شروط التهوية

حين يجب أن يحقق كل الشروط حتى تكون التهوية مناسبة

ج) نسيب الغض من الحجم 15 m^3 اذا كانت فترة الحمول بالمكان
 طويلة اما ان كانت قصيرة فنسيب الغض من الحجم $7,5 \text{ m}^3$
 هنا بالآلة :

$$\frac{6 \times 4 \times 4}{5} = 19,2 > 15$$

أي محققه

ح) مساحة النوافذ 5% من مساحة الارضيه .

$$6 \times 4 \times \frac{5}{100} = 1,2 \text{ m}^2$$

بما ان الشرا (p) اقل من كذا ذكرنا فان نوع التهوية سيكون ميكانيكية

ملاحظة :

مساحة الجزء المفتوح هو الذي يعتبر نافذه أي النوافذ التي لا يمكن فتحها
 فلا تعتبر من مساحة التهوية .

فرضنا بمسألة أخرى كان بين الشرا 0 محققه و 1 محققه 2 محققه لكن

الثالث لم يكن مع مطباته بالاحمد فتقول : نفضل بالتهوية الطبيعية
 بشرط ان تكون النوافذ مساحتها 5% من مساحة الارضيه .

$$L_k = \frac{K \cdot m}{K_g - K_c}$$

$$L_k = L_k = L_{max}$$

$$K_g = K_g \leftarrow$$

كمية غاز الغم الكفقيه التي يصل اليها في

القاعة .

$$\Rightarrow \text{كمية الغم المحسوب} = \text{القيمة العظمى المعروفة } K_g$$

انتبهت بحالهمه .

