

المملكة العربية السعودية

المؤسسة العامة للتدريب التقني والمهني

الادارة العامة لتصميم وتطوير المناهج



تخصص تقنية التصنيع الغذائي

إنقال الحرارة والموائع

صنع ١٥٣

مقدمة

الحمد لله وحده، والصلوة والسلام على من لا نبي بعده، محمد وعلى آله وصحبه، وبعد :

تسعى المؤسسة العامة للتدريب التقني والمهني لتأهيل الكوادر الوطنية المدرية القادرة على شغل الوظائف التقنية والفنية والمهنية المتوفرة في سوق العمل، ويأتي هذا الاهتمام نتيجة للتوجهات السديدة من لدن قادة هذا الوطن التي تصب في مجملها نحو إيجاد وطن متكامل يعتمد ذاتياً على موارده وعلى قوة شبابه المسلح بالعلم والإيمان من أجل الاستمرار قدماً في دفع عجلة التقدم التنموي؛ لتصل بعون الله تعالى لمصاف الدول المتقدمة صناعياً.

وقد خططت الإدارة العامة لتصميم وتطوير المناهج خطوة إيجابية تتفق مع التجارب الدولية المتقدمة في بناء البرامج التدريبية، وفق أساليب علمية حديثة تحاكي متطلبات سوق العمل بكافة تخصصاته لتلبى متطلباته، وقد تمثلت هذه الخطوة في مشروع إعداد المعايير المهنية الوطنية الذي يمثل الركيزة الأساسية في بناء البرامج التدريبية، إذ تعتمد المعايير في بنائها على تشكيل لجان تخصصية تمثل سوق العمل والمؤسسة العامة للتدريب التقني والمهني بحيث تتوافق الرؤية العلمية مع الواقع العملي الذي تفرضه متطلبات سوق العمل، لتخريج هذه اللجان في النهاية بنظرة متكاملة لبرنامج تدريسي أكثر التصاقاً بسوق العمل، وأكثر واقعية في تحقيق متطلباته الأساسية.

وتتناول هذه الحقيبة التدريبية "انتقال الحرارة والموائع" لمتدرب قسم "تقنية التصنيع الغذائي" للكليات التقنية موضوعات حيوية تتناول كيفية اكتساب المهارات الالازمة لهذا التخصص والإدارة العامة لتصميم وتطوير المناهج وهي تضع بين يديك هذه الحقيبة التدريبية تأمل من الله عز وجل أن تسهم بشكل مباشر في تأصيل المهارات الضرورية الالازمة، بأسلوب مبسط يخلو من التعقيد، وبالاستعانة بالتطبيقات والأشكال التي تدعم عملية اكتساب هذه المهارات.

والله نسأل أن يوفق القائمين على إعدادها المستفيدين منها لما يحبه ويرضاه، إنه سميع مجيب الدعاء.

الإدارة العامة لتصميم وتطوير المناهج

تمهيد

تدخل الحرارة في الكثير من التطبيقات العملية في حياتنا اليومية. وتلعب الموائع الدور الرئيس في الكثير من هذه التطبيقات ولا سيما في منشأة التصنيع الغذائي. عمليات التسخين والتبريد والتجميد والتجفيف والبسترة خير مثال على هذه العمليات الحرارية. وكل هذه العمليات تعامل أساساً مع موائع سواء كان الحديث عن العصائر بأنواعها المختلفة أو الحليب أو غيرها من الموائع. وهذا المقرر وضع لإفاده المتدربي والتمهيد له لبعض المقررات الأخرى والتي ترتبط ارتباطاً وثيقاً في حقيقة مدى فهم المتدرب لهذا المقرر. ولذلك كان لا بد من وجوده في الفصول الدراسية الأولى للمتدربي.

وتمشياً مع المستوى البسيط للطالب والحاجة القليلة له للتعقّل في مواضيع انتقال الحرارة والموائع فقد تمت عملية وضع هذه الحقيقة بصورة مبسطة ،سلسة ، شاملة ومحفزة بحيث تمكّن المتدرب من المعرفة بأساسيات كل موضوع والعلاقة الوثيقة بين هذا الموضوع وبين التطبيق العملي له في منشأة التصنيع الغذائي. وزودت هذه الحقيقة ببعض الأمثلة الحسابية وبعض الرسومات التوضيحية والتي تقرب المتدرب إلى الواقع التقني.

وتتضمن هذه الحقيقة ستة وحدات قسمت إلى جزأين ، جزء يتعلق بانتقال الحرارة وأخر يتعلق بميكانيكا الموائع بحيث يتكون كل جزء من ثلاثة وحدات. وفي الوحدة الأولى تم التطرق إلى العلاقة بين انتقال الحرارة والديناميكا الحرارية وقوانين الديناميكا الحرارية. كما تمت دراسة بعض الخواص الحرارية للمواد الغذائية ودراسة حالات لانتقال الحرارة بالصورة غير المستقرة. أما في الوحدة الثانية فتم التعرّف على الطرق الثلاثة المختلفة لانتقال الحرارة(الحمل، التوصيل، الإشعاع) والتفرّق بين هذه الطرق وكيفية ومتى يحدث كل نوع منها. كما تم في هذه الوحدة دراسة الأساليب المختلطة لحدوث التبادل الحراري مع ربط جميع هذه الأساليب بالتطبيقات الخاصة والمتعلقة بعمليات التصنيع الغذائي المتعددة.

أما الوحدة الثالثة فقد تناولت أهم تطبيق من التطبيقات العملية المتعلقة بانتقال الحرارة وهو المبادل الحراري، حيث تم التعرّف على الأنواع المختلفة له وكيفية التمييز بينها وعلى التحليل العلمي والعمليات الحسابية.

أما الوحدة الرابعة فقد اشتغلت على بعض الخواص الفيزيائية المتعلقة بالموائع وتأثيرها على حركة ومظهر المائع كالكتافة واللزوجة والوزن النوعي والحجم النوعي والتوتر السطحي وغيرها من الخواص. وتم في هذه الوحدة دراسة الضغط الهيدروستاتيكي(المائع في حالة السكون) وبعض الأجهزة المستخدمة في عمليات القياس.

الوحدة الخامسة شملت الأنواع المختلفة للأنسياب ودراسة قوانين الموائع في حالة الحركة كمعادلتي الاستمرارية وبرنولي. ومن خلال هذه الدراسة تم التطرق إلى أنواع مختلفة من طرق قياس معدلات التدفق، وإلى بعض المسائل العملية على الفوائد الاحتكاكية والتي يتعرض إليها المائع أثناء عملية انتقاله من نقطة إلى أخرى سواء كانت هذه الفوائد بسبب الانحناءات والتعرجات الشكلية أو كانت نتيجة لخواص الفيزيائية للمائع وتفاعلها مع الوسط الذي توجد به.

الوحدة السادسة من هذه الحقيقة تضمنت آلية نقل المائع عن طريق المضخات فتم من خلال هذه الوحدة التعرف على الأنواع المتعددة من هذه المضخات وطرق عملها وبعض المميزات الخاصة بكل نوع والعيوب والمشاكل التي قد تواجهنا أثناء العملية التشغيلية لتلك الأنواع. وتم أيضاً التطرق إلى كيفية اختيار مضخة معينة لتناسب تطبيقاً ما وكيفية توصيل هذه المضخات مع بعضها للحصول على أداء أفضل.

وقد تم تزويد المتدرب بعدد من المسائل الحسابية المتنوعة لتمكينه من فهم وإدراك المفاهيم النظرية ولتسهيل ربط المتدرب بالمفاهيم الواجب معرفتها أثناء تعامله مع العمليات التصنيعية المختلفة. وكلنا أمل ورجاء من الله أن يوفق المتدرب في الحصول على الفائدة المرجوة وأن يتعامل مع هذه الحقيقة بزود حرص وإنقان ليعلم النفع وتحقيق الغاية.

انتقال الحرارة والموائع

نظم التسخين والتبريد

الوحدة الأولى: نظم التسخين والتبريد

الجدارة: التعرف على أهمية وحاجة عملية التسخين والتبريد في التصنيع الغذائي وعلاقته بالخواص الحرارية للمواد الغذائية.

الأهداف: معرفة بعض الخواص الحرارية للأغذية كالموصليات الحرارية والحرارة النوعية. وعلاقتها بعمليات التسخين والتبريد المختلفة ودراسة التأثيرات الزمنية على هذه العمليات.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجدارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجدارة: ٣ ساعات.

الوسائل المساعدة: لا يحتاج المتدرب إلى آية وسيلة مساعدة

متطلبات الجدارة: أن يقوم المتدرب بفهم المعنى الحقيقي للموصليات الحرارية والحرارة النوعية للمادة ويتعرف وبصورة مبسطة على قوانين الديناميكا الحرارية وعلاقتها بالحرارة. ومن ثم يتعرف المتدرب على آلية حدوث انتقال الحرارة غير المستقر من خلال بعض المعادلات الرياضية البسيطة.

المقدمة :

يعد تسخين الأغذية وتبریدها الشق الأکبر في مصانع التصنيع الغذائي. حيث إن أي منشأة تصنيع تحتوي على الكثیر من الأجهزة التي تتعامل بالحرارة كالمبخرات وأجهزة التجميد والتبريد والتعقيم والتجفيف. وبما أن التسخين والتبريد للمنتجات الغذائية مهمًا جداً لوقاية الأطعمة من الفساد عن طريق الإنزيمات أو الإصابة بالميكروبات. كما أن خواص المنتج الغذائي وجودته تعتمد على المعاملة الحرارية التي يكون قد تعرض لها أثناء العملية التصنيعية. لهذا كان لا بد من دراسة انتقال الحرارة لمعرفة أسس كيفية تشغيل أجهزة التصنيع الغذائي المختلفة.

الخواص الحرارية للأغذية :

يعتبر تحديد الخواص الحرارية للمواد الغذائية مهمًا جداً في تحديد معدلات انتقال الحرارة من إلى المادة الغذائية. ومن الخواص الحرارية التي يجب أن تتعرض لها الحرارة النوعية Specific Heat وهي كمية الحرارة المكتسبة أو المفقودة لوحدة الوزن للمنتج للوصول إلى تغير الحرارة المرغوب فيه بدون تغير المنتج. ويرمز للحرارة النوعية بـ C_p وتعطى بالمعادلة الحسابية التالية:

$$C_p = \frac{Q}{M\Delta T}$$

حيث إن Q : هي كمية الحرارة المكتسبة أو المفقودة (KJ).
 M : الكتلة (Kg).

T : التغير في درجة الحرارة (C^0).

C_p : الحرارة النوعية (KJ/kg.k).

وتأثر الحرارة النوعية للمنتج بمحكاته من محتوى رطوبة وحرارة وضغط، فتزداد الحرارة النوعية مع زيادة المحتوى الرطبوبي، وتكون الحرارة النوعية للغاز عند ضغط ثابت C_p أكبر منه عند حجم ثابت C_v . وفي تطبيقات هندسة التصنيع الغذائي يكون الضغط ثابتاً. وتستخدم الحرارة النوعية الظاهرة للعمليات التي يتم فيها تغيير حالة المنتج مثل التجميد، والجدول التالي يبين قيم الحرارة النوعية لبعض المنتجات الغذائية:

الحرارة النوعية لـه (KJ/kg.k)	اسم المنتج	الحرارة النوعية لـه (J/kg.k)	اسم المنتج
٣٥٢٠	شرائح البقر	٣٠١٤	سardines
٢١٣٥	الزبدة	٣٩٣٥	جزر طازج
٤٠١٩	حليب منزوع الدسم	٣٧٢٦	تفاح
٢٨١٠	صفار البيض	٣٥١٧	البطاطس
٣٦٠٠	السمك الطازج	٤٠١٣	الخيار

جدول(١-١) الحرارة النوعية لبعض المنتجات الغذائية.

الموصليّة الحراريّة : Thermal conductivity

وهي عبارة عن معدل الحرارة المارة بالتوسيط من خلال وحدة سمك لجسم ما إذا كان الفرق في درجة الحرارة بين طرفي السمك هو درجة واحدة. ويرمز للموصليّة الحراريّة للمادة بالرمز K وتعطى بوحدة (W/m.k). وقيم الموصليّة الحراريّة تختلف من مادة إلى أخرى إلا أن قيمها للمواد والمنتجات الغذائيّة ذات الرطوبة المرتفعة مقاربة لقيم الموصليّة الحراريّة للماء. ويمكن استخدام معادلة سويت لإيجاد قيمة الموصليّة الحراريّة للفواكه والخضروات التي تزيد رطوبتها عن ٦٠% وهذه المعادلة هي:

$$K = 0.148 + 0.00493 w$$

حيث إن w هو المحتوى الرطّوبّي للمنتج.

وهناك معادلة أخرى لقياس الحرارة النوعية للحوم عند درجة حرارة 60°C ومحقق رطّوبّي بين

٨٠-٦٠% وهي:

$$K = 0.08 + 0.0052w$$

مثال(١-١)

تبأ بمعامل انتقال الحرارة بالتوسيط لقطعة من التفاح تحتوي على ٦٥% رطّوبّي
 $K = 0.148 + 0.00493 * 65 = 0.46845 \text{ W/m.k}$

العلاقة بين انتقال الحرارة والديناميكا الحرارية

: Thermodynamics

تسقى الطاقة الحرارية عند وجود أي فرق في درجة الحرارة ضمن النظام. وهذه الطاقة لا يمكن ملاحظتها أو قياسها لكن التأثيرات التي يسببها ذلك الشيء تكون خاضعة لقياس والملاحظة. وهذا العلم يسمى بعلم انتقال الحرارة.

قوانين الديناميكا الحرارية:

القانون الصفرى: وينص على أنه إذا كانت درجة حرارة الجسم A تساوي درجة حرارة الجسم B وكانت درجة حرارة الجسم B تساوي درجة حرارة الجسم C فإنه لا بد أن تكون درجة حرارة الجسم A مساوية لدرجة حرارة الجسم C.

القانون الأول:

ويختلف تطبيقه باختلاف الآلية حيث إنه ينص على ما يلي:

١. عندما يخضع نظام لدورة ديناميكية حرارية فإن مجموع الطاقة الحرارية المضافة إلى النظام من الجو المحيط تساوي مجموع الشغل المبذول بالنظام على الجو المحيط به. ويعبر عنه بالصيغة الرياضية التالية:

$$\sum dQ = \sum dW$$
$$\sum Q = \sum W$$

٢. أما بالنسبة للعملية الميكانيكية فإنه ينص على ما يلي: الفرق بين مجموع الطاقة الحرارية المضافة إلى النظام من المحيط والشغل المبذول على النظام من المحيط يساوي التغير في الطاقة الداخلية للنظام. ويعبر عنه رياضياً بالصورة التالية:

$$\Delta U = \Delta Q - \Delta W$$

ويلخص القانون الأول في الديناميكا الحرارية بأن الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تحول من شكل إلى آخر.

ويجب أن نشير أنه في حالة إضافة الحرارة إلى النظام كما في الغلاية تكون الإشارة موجبة بينما في حالة سحب الحرارة من النظام تكون الإشارة سالبة كما في حالة المكثف. وأما بالنسبة إلى الشغل

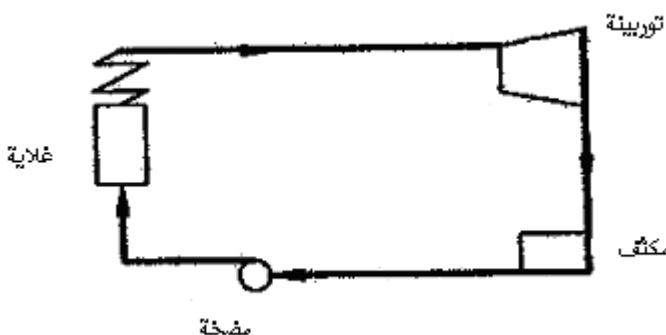
فإذا كان الشغل مبذولاً على النظام يكون سالباً كما في شغل المضخة وإذا كان الشغل مأخوذًا من النظام فإنه يكون موجباً كما في حالة التوربينة.

مثال (١ - ٢)

ينتج توربين بخاري 1000kw. وكمية الحرارة المضافة للبخار في الغلاية 2800kj/kg. وكمية الحرارة المطرودة إلى مياه التبريد هي 2100kj/kg. والشغيل اللازم لمضخة إعادة المياه المتكتفة إلى الغلاية 5kw.

احسب معدل انسياپ البخار في تلك الدورة. انظر الشكل (١ - ١)

$$\begin{aligned} \sum Q &= \sum W \\ M^0(2800 - 2100) &= (1000 - 5) \\ M^0(700) &= 995 \\ M^0 = 995/700 &= 1.4214 \text{ kg/s} \end{aligned}$$



شكل (١ - ١) دورة ميكانيكية في محطة توليد طاقة بدائية.

مثال (١ - ٣)

في إحدى العمليات الصناعية لمعجون الطماطم. وجد أن كمية الحرارة المطرودة لماء التبريد هي 45kj/kg والشغيل المبذول على المعجون يساوي 90kj/kg . احسب التغير في الطاقة الداخلية للمعجون .

$$\Delta U = \sum Q - \sum W$$

$$\Delta U = (-45) - (-90) = 45 \text{ kj/kg}$$

أما فيما يتعلق بالقانون الثاني في الديناميكا الحرارية فيتعلق بإمكانية حدوث أو عدم حدوث عملية ما وذلك استناداً على اعتبارات تجريبية تستند في أساسها على عدم إمكانية نقل الحرارة نهائياً من منطقة ذات درجة حرارة منخفضة إلى منطقة ذات درجات حرارية أعلى.

إن جميع العمليات في انتقال الحرارة يجب أن تخضع للقانون الأول والثاني في الديناميكا الحرارية. وبالتالي فإن علم انتقال الحرارة هو العلم الذي يتبع بانتقال الطاقة والذي يحدث بين جسمين ماديين كنتيجة لفرق الحراري بينهما. بينما علم الديناميكا الحرارية فإنه يبحث في انتقال الحرارة من خلال الأنظمة من خلال التغييرات ولا يعطي أي اعتبار لتركيب المادة فتصف النظام بخصائصه الإجمالية وبالتالي فإنه يعلمنا بأن هذه الطاقة المنتقلة هي عبارة عن حرارة . إن علم انتقال الحرارة لا يهتم بتفسير كيفية انتقال الحرارة بالضرورة فقط ولكنها يتبع بالمعدل الذي يحدث عنده التبادل الحراري تحت ظروف محددة. وبالمحصلة فإن الفرق بين علم الديناميكا الحرارية وعلم انتقال الحرارة هو معدل الانتقال الحراري. كذلك فإن الديناميكا الحرارية تعامل مع النظام في حالة اتزان وتستخدم لحساب كمية الطاقة(الحرارة) اللازمة لتغيير النظام من حالة متزنة إلى حالة متزنة أخرى ولكنها لا تبين سرعة ووقت حدوث هذا التغير المطلوب عندما يكون النظام في حالة عدم اتزان. وكمثال على ما قلناه لو أخذنا عملية تبريد قضيب من الحديد في ماء ساخن فإننا نتبين إن علم الديناميكا الحرارية تتبع بالحالة النهائية للقضيب داخل الماء ولكنها لا تخبرنا كم من الوقت ستستغرق هذه العملية أو كم ستصبح درجة حرارة القضيب بعد فترة زمنية محددة قبل الوصول إلى حالة الازان.

ويمكن تعريف انتقال الحرارة على أنه انتقال الطاقة من منطقة إلى أخرى نتيجة لوجود فرق في درجة الحرارة بينهما. وأينما يكون هناك فرق حراري بين جسمين فإنه يحدث انتقال للطاقة من الجسم الساخن إلى الجسم البارد وهذه الطاقة المنتقلة تسمى حرارة وانتقال الحرارة بمعدل مقبول هو أحد أكبر مشاكل عمليات التصنيع مثل التسخين والتبريد والتبيخ والتقطير وغيرها.

انتقال الحرارة غير المستقر : Transient Heat Transfer

الحالات السابقة جميعها كانت تتعامل مع عمليات انتقال حرارة مستقرة وهذا يعني أن درجة الحرارة عند أي نقطة لا تتغير مع الزمن. وهناك حالات هامة لا تسود عنها ظروف الحالة المستقرة حيث تتعرض فجأةً حدود المجموعات للتغير في درجة حرارتها مع الزمن ولذلك تنتقل إلى مفهوم انتقال الحرارة العابر(غير المستقر) فمثلاً اختلاف الظروف الجوية ليلاً ونهاراً وكذلك الحاجة إلى إيقاف العمليات التصنيعية عند فترات زمنية محددة ولأغراض تصنيعية صحية هي أمثلة حقيقة على انتقال الحرارة غير المستقر. وتعتبر عمليات التبريد والتجميد للأغذية الصلبة كاللحوم والأسماك وتبريد الفواكه والخضروات عبارة عن عمليات انتقال حراري غير مستقر. كما أن العمليات الحرارية للفضاء في العبوات خلال عمليات التعقيم والبسترة مثال آخر على انتقال الحرارة غير المستقر

عند وضع جسم ذي درجة حرارة ابتدائية منتظمة بصورة فورية بداخل وسط ذي درجة حرارة مرتفعة، ولإيجاد تغير درجة حرارة الجسم مع الزمن يكون هناك مقاومتان حراريتان هما مقاومة حمل حراري بين الوسط المحيط والجسم ومقاومة داخلية في الجسم. وقيم هاتين المقاومتين متغيرة باستمرار نظراً لتغير الفرق في درجة الحرارة بين الجسم والمحيط ودرجة حرارة الجسم. ولإيجاد تأثير المقاومات تم استنتاج رقم سمي بـ Biot Number ويتمثل النسبة بين المقاومة الداخلية لانتقال الحرارة (التخزين) والمقاومة الخارجية (السطحية) حيث إنه يساوي:

$$Bi = \frac{hL}{K}$$

حيث أن h هو معامل انتقال الحرارة بالحمل و k معامل التوصيل الحراري (الموصلية الحرارية) و L طول السطح.

١. عندما يكون مقدار رقم بيوت Bi أقل من 0.1 فإن المقاومة الخارجية هي التي تتحكم بانتقال الحرارة ويكون لها الدور الرئيسي (أي إن المقاومة الداخلية تكون مهملة فتكون قيمة h أكبر من قيمة K) وعندها نفترض أن درجة حرارة الجسم الداخلية متساوية لدرجة حرارة الوسط. ويمكن كتابة المعادلة الحرارية بين الجسم والتي تمثل التخزين الحراري وبين الجسم والوسط والتي تمثل الحمل الحراري فإنها تصبح كالتالي:

$$mCpdT = hA(T_0 - T)dt$$

وبترتيب المعادلة السابقة وإجراء التكامل نصل إلى المعادلة التالية والتي تسمى معادلة نيوتن للتبريد أو التسخين:

$$\ln \frac{T_0 - T}{T_0 - T_1} = -\frac{hA}{mCp} t$$

$$\frac{T_0 - T}{T_0 - T_1} = e^{-\frac{hA}{mCp} t}$$

حيث أن:

T هي درجة حرارة الجسم الداخلية.

T_1 هي درجة حرارة الجسم الابتدائية.

T_0 درجة حرارة الوسط المحيط الثابتة.

A : المساحة السطحية للجسم.

H : معامل انتقال الحرارة بالحمل بين الوسط والمحيط.

T : الزمن.

وفي الحالة العامة للأجسام الصلبة أو الموائع بدون خلط فلا ينطبق فرض انتظام درجة الحرارة الداخلية ولهذا يجب أن يعطى الحل العام درجة الحرارة بدلالة الزمن والموضع.

مثال(١ - ٤):

احسب درجة الحرارة لعصير طماطم كثافته 980 kg/m^3 بعد أن سخن لمدة 5min في غلاية نصف كروية مغلفة نصف قطرها 50cm ومعامل انتقال الحرارة بالحمل يساوي $5000 \text{ W/m}^2\text{K}$ ودرجة الحرارة الداخلية في الغلاية 90°C ودرجة حرارة الطماطم البدائية 20°C علماً بأن الحرارة النوعية لعصير الطماطم 6.3950 J/kgK

الزمن بعد 5min يساوي 300sec. ونلاحظ أن المنتج سيخلط جيداً
بحسب مساحة السطح وتساوي مساحة نصف الكرة وهي تساوي:

$$A = \frac{1}{2} [4\pi r^2] = 2\pi r^2 = 2\pi (0.5)^2 = 1.57 \text{ m}^2$$

$$V = \frac{1}{2} \times \frac{4}{3} [\pi r^3] = \frac{4\pi (0.5)^3}{2} = 0.262 \text{ m}^3$$

$$m = \rho V = 980 \times 0.262 = 0.257 \text{ kg}$$

$$\frac{T_0 - T}{T_0 - T_1} = e^{-\frac{hA}{mC_p} t}$$

$$\frac{90 - T}{90 - 20} = e^{-\frac{5000 \times 1.57}{0.257 \times 3950} \times 300}$$

ونجد قيمة T والتي ستتساوي 83.3°C .

٢. عندما يكون Bi أكبر من 0.1 وأقل من 40 فإن المقاومة الداخلية والمقاومة السطحية مؤثرتان وتكون قيمة K أكبر من h ويتم حساب رقم جديد في هذه الحالة يسمى برقم فوريير F_o ويمثل النسبة بين معدل التوصيل الحراري عبر بعد معين وبين معدل تخزين الحرارة بالحجم المكعب. ونلجم في هذه الحالة إلى خرائط للزمن ودرجات الحرارة.

$$F_o = \frac{Kt}{C_p \rho r^2} = \frac{\alpha t}{x^2}$$

$$\alpha = \frac{k}{\rho C_p}$$

حيث إنه يستخدم r كعامل إذا كان الجسم على شكل كروي أو أسطواني، أما إذا كان الجسم على شكل مضلع فإنه يستخدم $x/2$ بدلاً عن نصف القطر و α هي معامل الانتشار الحراري وبإيجاد

$$\frac{T - T_0}{T_1 - T_0} = \frac{F_o}{F_o + 1}$$

مثال (١ - ٥)

سطح سميكة 60cm ودرجة حرارته الابتدائية 20°C معرض من جانبيه إلى غازات ساخنة مندفعة عند درجة حرارة 577°C فإذا علمت أن معامل انتقال الحرارة بالحمل بين الغازات والسطح يساوي $13.5\text{w/m}^2\text{K}$ ومعامل انتقال الحرارة بالتوصيل للسطح 4w/mK وكتافة مادة السطح 2590kg/m^3 والحرارة النوعية للسطح 0.3Kj/kgK حسب درجة الحرارة في منتصف الجدار بعد مرور 8.75hr .

حسب رقم فوريير:

$$F_o = \frac{Kt}{C_p \rho r^2}$$

$$F_o = \frac{4 \times 8.75}{0.3 \times 2590 \times \left(\frac{0.6}{2}\right)^2} = 0.5$$

حسب رقم Bi :

$$\text{Bi} = \frac{hL}{K}$$

$$\text{Bi} = \frac{13.5 \times 0.3}{4} = 1.01$$

ومن الشكل نجد أن $\frac{T - T_0}{T_1 - T_0}$ تساوي 0.8 . عند منتصف السطح.

$$\frac{T - 577}{20 - 577} = 0.8 \Rightarrow T - 577 = 0.8(20 - 577) = -445.6$$

$$T = 577 - 445.6 = 131.4^\circ\text{C}$$

مثال (٦)

حبة برتقال قطرها 10cm ودرجة الحرارة الابتدائية لها 18°C وضفت لمدة 5.25hr في محيط درجة حرارة -4°C علمًا بأن معامل انتقال الحرارة بالحمل على سطح الثمار $3\text{w/m}^2\text{K}$ ومعامل انتقال الحرارة بالتوصيل 0.15w/mK ومعامل الانتشار الحراري لداخل الثمار $4.75 \times 10^{-4} \text{m}^2/\text{hr}$

$$\text{Bi} = \frac{hR}{K}$$

$$\text{Bi} = \frac{3 * 0.05}{0.15} = 1$$

$$F_o = \frac{Kt}{C_p \rho r^2} = \frac{4.75 \times 10^{-4} * 5.25}{0.05^2} = 0.9975$$

$$F_o = \frac{Kt}{C_p \rho r^2} = \frac{\alpha t}{x^2}$$

ومن الخرائط للأشكال الكروية نجد أن:

$$\frac{T - T_0}{T_1 - T_0} = 0.1$$
$$\frac{T - (-4)}{18 - (-4)} = 0.1 \Rightarrow T + 4 = 0.1 \times 22$$

$$T = 2.2 - 4 = -1.8 C^0$$

-٣- عندما يكون رقم Bi أكبر من 40 تكون المقاومة السطحية صفيرة جداً (مهملة) أي إن معامل انتقال الحرارة بالتوصيل للمادة مرتفع ومن الأمثلة على ذلك تسخين أو تبريد مواد جيدة التوصيل الحراري. ولذلك نلجم إلى خرائط معينة لإيجاد درجة الحرارة بعد فترة زمنية محددة.

انتقال الحرارة والموائع

انتقال الحرارة في حالة الاتزان

الوحدة الثانية : انتقال الحرارة في حالة الاتزان

الجذارة: التعرف والتفرق بين أساليب انتقال الحرارة الثلاث.

الأهداف: معرفة كيفية حدوث كل آلية من آليات الانتقال الحراري والتفرق بين هذه الآليات. وتحديد معدل الانتقال الحراري وتوزيع درجات الحرارة في الأجسام المادية.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجذارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجذارة: ٨ ساعات.

الوسائل المساعدة: لا يحتاج المتدرب إلى آية وسائل مساعدة .

متطلبات الجذارة: أن يقوم المتدرب بتطبيق قانون فوريير للتوصيل الحراري على جدار بسيط وآخر مركب ومعرفة كيفية التفرق بين نوعي الحمل الحراري الحر والقسري. وأن يتعرف على بعض الخواص الإشعاعية والعلاقات الرياضية التي تحسب معدلات الابتعاث الحراري من هذه الأجسام. كما يتطلب من المتدرب فهم بعض التطبيقات العملية على أساليب الانتقال الحراري المختلط وكيفية التعامل مع هذه التطبيقات بناء لا على مفهوم المقاومة الحرارية.

مقدمة :

إن انتقال الحرارة يعني أنه لا تغير خواص المادة التي يحدث فيها انتقال الحرارة مع الزمن. بينما إن حدث تغيير في خواص المادة مع الزمن فإننا نتعامل في هذه الحالة مع حالة انتقال حرارة غير مستقر. فمثلاً عند حساب معدل الفقد الحراري من جسم معين تحت ظروف حرارية ثابتة يكون النظام مستقراً بالرغم من تغير درجة حرارة ذلك الجسم من نقطة إلى أخرى إلا أن درجة الحرارة في تلك النقطة تبقى ثابتة مع الزمن. أما إذا كنا نتعامل مع عملية تسخين منتج غذائي فيكون النظام غير مستقر نظراً لتغير حالة النظام مع الزمن.

وللمعرفة التامة لتحليل انتقال الحرارة فمن الضروري التعامل مع أساليب انتقال الحرارة الثلاث
وآلية انتقال الحرارة .Mechanisms of Heat Transfer

طرق انتقال الحرارة :

١. انتقال الحرارة بالتوصيل Conduction Heat Transfer

ويتوارد هذا النوع من انتقال الحرارة خلال التبادل الحراري بين المواد الصلبة.

٢. انتقال الحرارة بالحمل Convection heat transfer

ويتوارد هذا النوع في حالة التعامل مع المواد السائلة أو الغازية عند وجودها في حالة حركة مع وجود فروقات حرارية بينها أو بين مادة سائلة أو غازية مع سطح صلب.

٣. انتقال الحرارة بالإشعاع Radiation Heat Transfer

وهو يختلف عن النوعين السابقين في أنه لا يحتاج إلى وسط مادي لحدوثه فهو يحدث في الفراغ ويكون نقل الحرارة فيه على شكل أمواج كهرومغناطيسية.

والأسلوبان الأولان يعتبران من إجراءات انتقال الحرارة حيث إنهم يعتمدان على التواجد البسيط لفرق درجات الحرارة. ولا يرتبط الأسلوب الآخر بتعريف انتقال الحرارة حيث إنه يعتمد على انتقال الكتلة لإتمامها ومع ذلك فإنه ينجز انتقالاً للطاقة من منطقة ذات مستوى طاقة مرتفع إلى منطقة ذات مستوى منخفض وبالتالي يتم اعتمادها على أنها وسيلة منفصلة.

١. انتقال الحرارة بالتوصيل Conduction Heat Transfer

وهو انتقال الحرارة داخل جسم ما أو من جسم آخر عن طريق تبادل الطاقة الحركية بين الجزيئات دون إزاحة فعلية للجزيئات حيث إن الحرارة تتنقل عن طريق الجزيئات بحيث تتقلل الحرارة في

المواد الصلبة نتيجة لانتقال طاقة التذبذب من جزيء إلى آخر، وتنقل في حالة المعادن نتيجة لانتقال الجزيئات الحرية وهذا هو سبب توصيلها الحراري العالي.

ويعتمد مفهوم التوصيل على الخواص الأساسية للمواد الصلبة وعلى الشكل الهندسي لجسم المادة. كما يعتمد التعبير المستخدم لوصف التوصيل الحراري على نوعية المحاور المستخدمة في وصف النظام سواء كانت محاور كارتيزية Cartesian أو محاور أسطوانية Cylindrical أو محاور كروية Spherical. ويعد التوصيل إحدى طرق انتقال الحرارة التي تنقل الطاقة فيها على مستوى الجزيئات. تهتز الجزيئات التي تكتسب طاقة حرارية من أماكنها الخاصة. ويزداد مدى التذبذب مع مستوى الطاقة الحرارية المرتفعة. ينتقل هذا التذبذب من جزيء إلى آخر بدون انتقال حركة حقيقة بين الجزيئات. كما أن هناك نظرية أخرى لميكانيكا انتقال الحرارة بالتوصيل، وهي أن التوصيل يحدث على مستوى الجزيئات نتيجة اندفاع الإلكترونات. وتكون هذه الإلكترونات الحرة مستقرة في المعدن وتحمل كلًا من الطاقة الحرارية والكهربائية. ونتيجة لهذا السبب، نجد أن المواد جيدة التوصيل للكهرباء تكون أيضًا موصلة جيدة للطاقة الحرارية مثل الفضة والنحاس و... إلخ. ومن المهم ملاحظة أنه لا يوجد انتقال حقيقي للمواد في انتقال الحرارة بالتوصيل. ومن المعروف أن انتقال الحرارة بالتوصيل هو أحد أنواع انتقال الحرارة بالتسخين أو بالتربيد في الأجسام الصلبة المعتمة.

إذا زاد فرق درجات الحرارة بين طرفي جسم فإن الحرارة سوف تنتقل من الجانب ذي درجة الحرارة الأعلى إلى الجانب ذي درجة الحرارة الأقل. ويتناسب معدل تدفق الحرارة بالتوصيل مع معدل اختلاف درجة الحرارة خلال الجسم ومع مساحة الجسم.

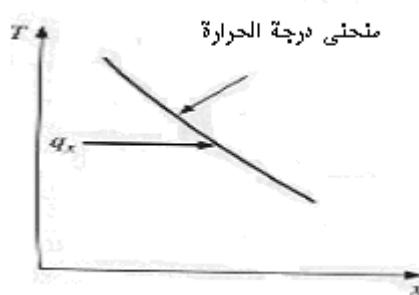
قانون فوريير للتوصيل الحراري : Fourier's Law Of Heat Transfer

لقد وجد عملياً أن معدل انتقال الحرارة بالتوصيل يتتناسب تناوبًا طردياً مع الانحدار في درجة الحرارة بين جنبي جسم معين ومع مساحة ذلك الجسم وعكسياً مع سمك ذلك الجسم. ولقد تمكّن الفيزيائي فوريير من استنتاج معادلة فيزيائية تحكم عملية انتقال الحرارة بالتوصيل والتي تنص على ما يلي:

$$q_k = -KA \frac{dT}{dx}$$

حيث أن T تمثل درجة الحرارة للجسم Temperature، و X تمثل سماكة الجسم Thickness، و A تمثل مساحة الجسم Area، وثابت التتناسب K يسمى بمعامل التوصيل الحراري للجسم أو الموصولة الحرارية Thermal Conductivity. والموصولة الحرارية هي خاصية فيزيائية للجسم وتشير إلى مقدار أو كمية الحرارة التي يمكن أن تمر خلال وحدة الزمن عبر وحدة مساحة عندما يكون الفرق في درجات

الحرارة درجة واحدة. والمواد الموصلة جيداً للكهرباء موصلة جيدة للحرارة وكذلك الحال بالنسبة إلى العوازل (المواد العازلة) جيداً للكهرباء عازلة جيداً للحرارة باستثناء الماس الذي هو عازل كهربائي وموصل كبير جداً للحرارة) وكلما زادت قيمة الموصولة الحرارية زادت قابليتها لإيصال الحرارة وكلما قلت قل تبعاً لذلك التوصيل الحراري. والإشارة السالبة في المعادلة هي للإشارة إلى أن اتجاه انسياپ الحرارة يتم من درجة الحرارة الأعلى إلى درجة الحرارة الأدنى وهذا يتوافق مع القانون الثاني للديناميكا الحرارية فنستخدم الإشارة السالبة للحصول على قيمة موجبة لتدفق الحرارة. انظر الشكل (٢ - ١).



شكل (٢ - ١) توزيع درجة الحرارة على طول جدار سماكته x .

والجدول (٢ - ١) يبين بعض القيم التقريبية للموصولة الحرارية لبعض المواد والمنتجات الغذائية التي يكثر استخدامها.

k (W/m K)	المادة	k (W/m K)	المادة
0.17	الخشب	400	النحاس (موصل جيد)
0.197	الزبدة	204	الألمنيوم
0.025	الهواء	0.2	الأسبست (عازل)
0.559	عصير التفاح	0.75	الزجاج
0.635	حليب منزوع الدسم	0.6	الماء
0.247	الملح	24	الصلب الذي لا يصدأ

0.689	طحين القمح	0.032	الصوف الزجاجي
0.338	صفار البيض	0.073	الفريون ١٢

جدول(٢) الموصلية الحرارية لبعض المواد والمنتجات الغذائية.

ويمكن اشتقاق العلاقة التي تصف توزيع درجة الحرارة نتيجة للتوصيل عن طريقأخذ عنصر حجمي لنظام محاور كارتيزية وبمعادلة مجموع الحرارة المتدفقة إلى داخل العنصر خلال جزء معلوم من الزمن والحرارة المتولدة داخل العنصر خلال نفس الزمن إلى الحرارة المتدفقة خارج العنصر خلال نفس الجزء من الزمن مضافاً إليها التغير في الطاقة الداخلية في العنصر خلال الفترة الزمنية نفسها وبالتالي يمكن اشتقاق المعادلة التفاضلية الجزئية لانتقال الحرارة بالتوصيل ثلاثي الأبعاد في مادة صلبة ومتتجانسة مع وجود تولد حراري داخلي. ويمكن تطبيق المعادلة السابقة على جدار مستو وذي سماكة محددة في حالة الاستقرار للوصول إلى المعادلة التالية:

$$q_k = \frac{KA}{L}(T_1 - T_2)$$

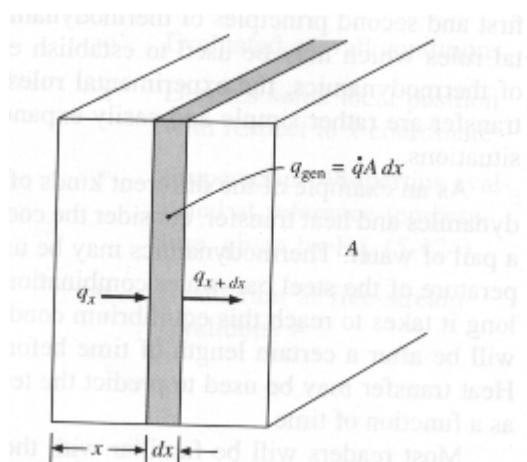
$= q_k$ = معدل انتقال الحرارة بالتوصيل باتجاه X (W).

$= k$ = معامل الانتقال الحراري بالتوصيل (W/m.k) أو (W/m. $^{\circ}$ C).

$= A$ = المساحة التي تنتقل الحرارة من خلالها (m^2).

$= L$ = سمك الجسم الذي تنتقل الحرارة من خلاله (m).

$= T$ = درجة الحرارة ($^{\circ}$ C).



شكل(٢) شريحة طولية تبين اتجاه تدفق الحرارة.

مثال (٢ - ١)

جدار مخزن تبريد طوله 3.5m وعرضه 1m ودرجة حرارة أحد أوجهه 25°C والوجه الآخر 3°C فإذا كانت سماكته 7cm وعلمت أن الموصليّة الحراريّة للجدار هي 0.9w/mk احسب كمية الحرارة المفقودة عبر الجدار

الحل:

$$A=3.5*1=3.5\text{m}^2 \quad \text{نحسب مساحة الجدار}$$

$$q_K = \frac{KA}{L}(T_1 - T_2)$$

$$q_K = \frac{0.9 * 3.5}{0.07} (25 - 3) = 990\text{w}$$

مثال (٢ - ٢)

لوح زجاجي طوله 2m وعرضه 65cm وسماكته 2mm يستخدم كفطاء في عرض بعض المنتجات الغذائيّة فإذا كانت الموصليّة الحراريّة للزجاج تساوي 0.78w/mk ودرجة حرارته من الداخل تساوي 2°C ومن الخارج تساوي 18°C احسب معدل الحرارة المفقودة من الزجاج .

الحل

نحسب المساحة كما في المثال السابق ولكن يجب التباه إلى الوحدات حيث يلزم التحويل

$$A = 2 * 0.65 = 1.3\text{m}^2$$

$$q_K = \frac{KA}{L}(T_1 - T_2)$$

$$q_K = \frac{0.78 * 1.3}{0.002} (18 - 2) = 811.2\text{w}$$

مثال (٢ - ٣)

في المثال السابق احسب درجة الحرارة في منتصف اللوح الزجاجي .

الحل: من المثال السابق تم حساب معدل انتقال الحرارة في الزجاج وكانت تساوي 811.2w وبتطبيق قانون فورييه على منتصف اللوح الزجاجي نجد :

$$q_K = \frac{KA}{L}(T_1 - T_2)$$

$$811.2 = \frac{0.78 * 1.3}{0.01} (18 - T_2)$$

$$18 - T_2 = \frac{811.2 * 0.01}{0.78 * 1.3}$$

$$18 - T_2 = 8$$

$$T_2 = 18 - 8 = 10C^0$$

التشابه بين آلية انتقال الحرارة وآلية سريان التيار الكهربائي : Analogy Between Heat Transfer And Electricity

في الكهرباء عندما يتتوفر فرق في الجهد الكهربائي بين طرفي مقاومة كهربائية فإن ذلك يؤدي إلى سريان تيار كهربائي بين طرفي تلك المقاومة. وبمقارنة ذلك بما يحدث في حالة انتقال الحرارة بالتوسيط فإنه عندما يتتوفر فرق في درجتي الحرارة على طرفي جدار ذي سمك محدد فإن ذلك يتسبب في انتقال حرارة بين طرفي الجدار.

$$R \approx R_t$$

$$I \approx q$$

$$\Delta V \approx \Delta T$$

وبحسب قانون أوم في الكهرباء فإن شدة التيار الكهربائي يتاسب تسبباً طردياً مع الفرق في الجهد عكسياً مع المقاومة الكهربائية ويتمثل في المعادلة التالية :

$$I = \frac{\Delta V}{R}$$

وبالتالي فإننا يمكن أن نعيد ترتيب معادلة فوريير للتوصيل الحراري على الشكل التالي :

$$R_t = \frac{\Delta T}{q_k}$$

$$q_k = \frac{\Delta T}{L/KA} = \frac{\Delta T}{R_t}$$

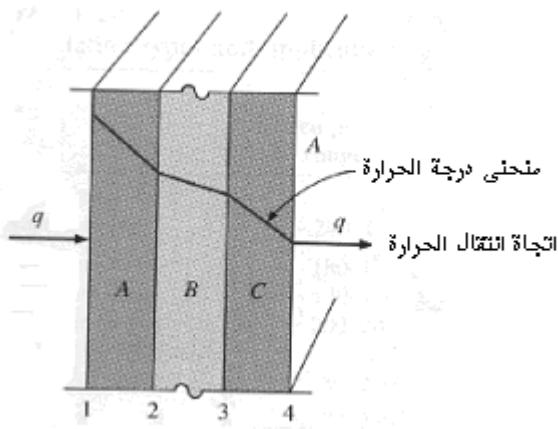
$$R_t = \frac{L}{KA} \quad \text{وهذا يعني أن :}$$

وتسمى R_t بالمقاومة الحرارية Thermal Resistance وتعطى بوحدة (K/W) ونلاحظ التأثير للمقاومة الحرارية على المعادلة العامة لانتقال الحرارة حيث إن زيادة المقاومة الحرارية تؤدي إلى خفض الحرارة المنتقلة. وزيادة المقاومة الحرارية ستنشأ فقط نتيجة لزيادة سمك الجدار للمادة أو نتيجة انخفاض في معامل التوصيل الحراري لها. وبالتالي فإن المواد ذات الموصلية الحرارية المنخفضة مفيدة كموازن لحفظها الحرارة. وعادة ما يتم التعبير عن قيمة العزل للمواد كقيمة للمقاومة. ومن خلال مفهوم المقاومة الحرارية يمكن التبؤ بمعدلات انتقال الحرارة في أسطح مركبة متكونة من أكثر من مادة على اعتبار أن درجة الحرارة بين طرفي تلك الأسطح معروفة وأن سماكة كل طبقة محددة.

انتقال الحرارة بالتوسيط عبر الجدران المركبة Wall

في حالة توفر جدار مكون من أكثر من مادة كما في الشكل (٢ - ٣) حيث يتكون الجدار من ثلاثة طبقات فإن معدل انتقال الحرارة عبر الجدار يعطى بدالة مجموع مقاومات الحرارية والفرق في درجة الحرارة بين طرفي الجدار ويعطى مقاومة الحرارية لكل طبقة من الطبقات بالمعادلات التالية:

$$R_C = \frac{L_C}{K_C A_C} \quad R_B = \frac{L_B}{K_B A_B} \quad R_A = \frac{L_A}{K_A A_A}$$



شكل (٢ - ٣) جدار مركب مكون من ثلاثة طبقات.

ويكون معدل فقد الحراري عبر كل طبقة من الطبقات على حدة معطى بالمعادلات التالية:

$$q_{KA} = \frac{K_A A_A}{L_A} (T_1 - T_2)$$

$$q_{KB} = \frac{K_B A_B}{L_B} (T_2 - T_3)$$

$$q_{KC} = \frac{K_C A_C}{L_C} (T_3 - T_4)$$

وحيث أن معدل فقد الحراري ثابت عبر جميع الطبقات لأن النظام مستقر فإن جميع هذه المعادلات تعطي نفس القيمة من فقد الحراري.

$$q_{KA} = q_{KB} = q_{KC}$$

أما عبر الجدار فيكون معدل فقد الحراري مساوياً لـ:

$$q_k = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_A + R_B + R_C} = \frac{T_1 - T_4}{\frac{L_A}{K_A A_A} + \frac{L_B}{K_B A_B} + \frac{L_C}{K_C A_C}}$$

وفي الكثير من الحالات لا تكون المساحة جزءاً مهماً من عملية التصميم أو قد لا تعطى في الأصل وبالتالي يمكن حساب معدل فقد الحراري عبر الجدار لكل وحدة مساحة. وعلى فرض أن المساحة متساوية في جميع الطبقات فإن المعادلة السابقة تصبح كما يلي:

$$\frac{q_k}{A} = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_A + R_B + R_C} = \frac{T_1 - T_4}{\frac{L_A}{K_A} + \frac{L_B}{K_B} + \frac{L_C}{K_C}}$$

مثال (٤)

فرن تجفيف مصنوع من صلب مطاوع سمكه 5cm و معزول بمغnesia سمكها 25mm احسب معدل انتقال الحرارة عبر الجدران لكل وحدة مساحة، إذا كانت درجة حرارة الفرن 60°C و درجة حرارة الغرفة 20°C علماً بأن معامل التوصيل الحراري للصلب المطاوع 45 W/mK و معامل التوصيل الحراري للمغnesia (0.06 W/mK) ومن ثم احسب درجة الحرارة بين الطبقتين .

الحل

نلاحظ أن الجدار مكون من طبقتين وبالتالي يكون قانون فوريير كما يلي:

$$\frac{q_k}{A} = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_A + R_B} = \frac{T_1 - T_3}{\frac{L_A}{K_A} + \frac{L_B}{K_B}}$$

$$\frac{q_k}{A} = \frac{60 - 20}{\frac{0.05}{45} + \frac{0.025}{0.06}} = \frac{40}{0.0011 + 0.417} = 95.75 w / m^2$$

ولحساب درجة الحرارة بين الطبقتين نستخدم قانون فوريير عبر الجدار البسيط

$$\begin{aligned} \frac{q_k}{A} &= \frac{K}{L} (T_1 - T_2) \\ 95.75 &= \frac{45}{0.05} (60 - T_2) \\ 0.11 &= \frac{95.75 * 0.05}{45} = (60 - T_2) \end{aligned}$$

$$0.11 = \frac{95.75 * 0.05}{45} = (60 - T_2)$$

$$T_2 = 60 - 0.11 = 59.89$$

مثال (٢ - ٥)

لوح زجاجي طوله 40cm وعرضه 12cm مكون من طبقتين سماكة كل منها 3mm ويفصل بينهما بطبيعة من السلك المقوى سماكتها 2.5mm فإذا كانت درجة حرارة الزجاج من الداخل 20°C ومن الخارج 1°C وكانت الموصلية الحرارية للزجاج 50w/mk وللسلك 0.8w/mk احسب معدل انتقال الحرارة من اللوح الزجاجي (معدل فقد الحراري عبر الزجاج).

الحل

نحسب مساحة الزجاج وهي تساوي $A=0.4 \times 0.12 = 0.48\text{m}^2$ ونلاحظ أن الجدار مكون من ثلاث طبقات وبالتالي يكون معدل فقد الحراري عبر الزجاج كالتالي:

$$q_k = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_A + R_B + R_C} = \frac{T_1 - T_4}{\frac{L_A}{K_A A_A} + \frac{L_B}{K_B A_B} + \frac{L_C}{K_C A_C}}$$

$$q_k = \frac{20 - 1}{\frac{0.003}{0.8 * 0.48} + \frac{0.0025}{50 * 0.48} + \frac{0.003}{0.8 * 0.48}} = \frac{21}{0.01573} = 1335 . 1\text{w}$$

انتقال الحرارة بالتوسيط عبر الأنابيب والمواسير : Heat Transfer Through Hollow Pipes

في كثير من الأحيان يكون هناك فرق في درجة حرارة الأنابيب بين داخل الأنابيب وخارجه. وهذا الفرق في درجة الحرارة يؤدي إلى حدوث نقل للطاقة الحرارية من المنطقة ذات الحرارة العالية إلى المنخفضة. وبما أن جسم الأنابيب مصنوع من مادة صلبة كالزجاج أو المعدن أو حتى من الطوب فإن آلية ذلك فقد الحراري تكون بالتوسيط الحراري. ويكون فقد الحراري في الأنابيب باتجاه عمودي على مساحة سطح الأنابيب. فإذا كانت درجة الحرارة للأنبوب في الداخل والخارج ثابتة (نظام مستقر) فإننا نستطيع بتطبيق معادلة فورييه وبالجراء تكامل باتجاه نصف قطر الأنابيب فإننا سنصل إلى المعادلة التالية والتي تمثل معدل فقد الحراري من الأنابيب :

$$q_k = \frac{2\pi K L}{\ln \frac{r_o}{r_i}} (T_i - T_0)$$

حيث أن: T_i درجة حرارة سطح الأنابيب من الداخل.
 T_0 درجة حرارة سطح الأنابيب من الخارج.

K الموصلية الحرارية لمادة الأنابيب.
L طول الأنابيب.
r نصف قطر الأنابيب من الخارج.
r_i نصف قطر الأنابيب من الداخل.
ومن المعادلة السابقة وبمقارنتها بالمعادلات السابقة مع إعادة ترتيبها نستنتج أن المقاومة الحرارية في حالة انتقال الحرارة بالتوصيل عبر الأنابيب والمواسير تعطى بالمعادلة التالية :

$$q_k = \frac{\Delta T}{R_t} = \frac{\Delta T}{\left(\ln \frac{r_0}{r_i} / 2\pi K L \right)}$$

$$R_t = \frac{\Delta T}{q_k} = \frac{\ln \frac{r_0}{r_i}}{2\pi K L}$$

مثال (٢ - ٦)

أنابيب من الألミニوم قطره الخارجي 10cm وقطرة الداخلي 7cm وطوله 20m وموصليته الحرارية 200w/mk . إذا كانت درجة حرارة سطح الأنابيب من الداخل 43C° ومن الخارج 29C° . احسب معدل الفقد الحراري (انتقال الحرارة بالتوصيل) عبر الأنابيب .

الحل

أولاً نجد نصف الداخلي $r_0 = D_0/2 = 10/2 = 5\text{cm}$ وكذلك الخارجي $r_i = D_i/2 = 7/2 = 3.5\text{cm}$

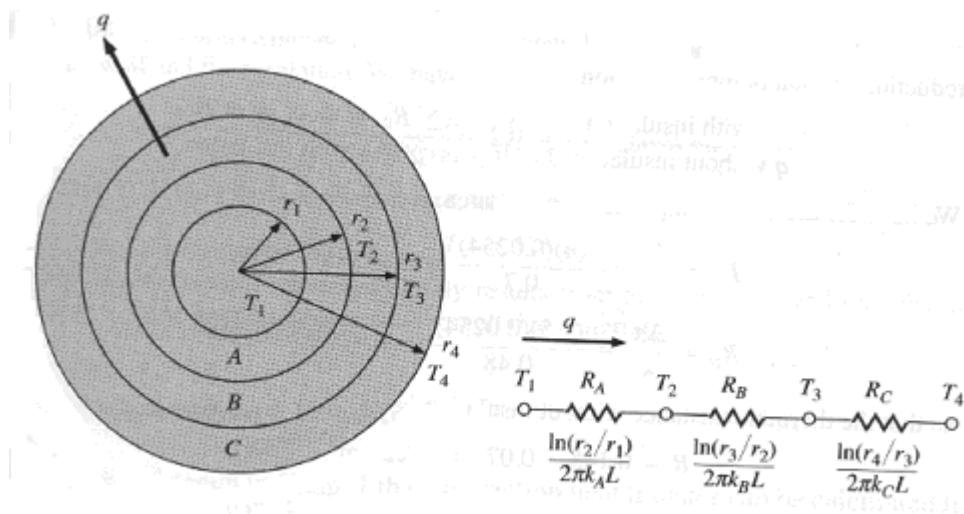
$$q_k = \frac{2\pi K L}{\ln \frac{r_0}{r_i}} (T_i - T_0)$$

$$q_k = \frac{2\pi X 200 X 20}{\ln \frac{5}{3.5}} (43 - 29)$$

$$q_k = \frac{2\pi X 200 X 2}{\ln \frac{5}{3.5}} (43 - 29) = 98599.58w$$

انتقال الحرارة بالتوسيط عبر الأنابيب والمواسير المركبة Conduction Heat Transfer Through Composite Cylinders

في بعض الأحيان يكون الأنبوب أو المسورة مصنوعة من أكثر من مادة أو قد يتم استخدام مادة عازلة مثلًا حول المسورة وبالتالي يكون الأنبوب في هذه الحالة أنبوباً مركباً. وبمعلومية المقاومة الحرارية للتوصيل الحراري عبر الأنبوب يمكن تطوير المعادلة السابقة لتصبح للأنباب المركبة كما يلي:



شكل(٢ - ٤) جدار أسطواني مركب مكون من ثلاثة طبقات.

$$q_k = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_1 + R_2 + R_3} = \frac{T_1 - T_4}{\frac{\ln \frac{r_2}{r_1}}{2\pi k_1 L_1} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi k_2 L_2} + \frac{\ln \frac{r_4}{r_3}}{2\pi k_3 L_3}}$$

وحيث أن طول الأنابيب متساو فإن المعادلة السابقة تصبح كما يلي:

$$q_k = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_1 + R_2 + R_3} = \frac{\Delta T}{\frac{\ln \frac{r_2}{r_1}}{2\pi k_1 L} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi k_2 L} + \frac{\ln \frac{r_4}{r_3}}{2\pi k_3 L}}$$

ويتمكن أيضًا حساب معدل انتقال الحرارة عبر الأنبوب المركب لكل وحدة طول كما يلي:

$$q_k/L = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_1 + R_2 + R_3} = \frac{\Delta T}{\frac{\ln \frac{r_2}{r_1}}{2\pi K_1} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi K_2} + \frac{\ln \frac{r_4}{r_3}}{2\pi K_3}}$$

مثال (٢ - ٧)

أنبوب من إستانلس إستيل Stainless Steel قطره الداخلي 10cm وسماكته 2.5cm وموصليته الحرارية 65w/mk مغطى بطبقة من العازل سماكتها 5cm وموصليتها الحرارية 0.1w/mk. فإذا كانت درجة حرارة سطح الأنابيب من الداخل 39°C ومن الخارج 30°C . احسب معدل الفقد الحراري عبر الأنابيب لكل وحدة طول .

الحل

نحسب أنصاف الأقطار حيث أن: $r_1 = D_1/2 = 10/2 = 5\text{cm}$. أما r_2 فإنه يساوي r_1 مظافاً إليه سماكة الأنابيب فيكون $r_2 = 5 + 2.5 = 7.5\text{cm}$.

$$q_k/L = \frac{\Delta T}{\sum R_t} = \frac{\Delta T}{R_1 + R_2} = \frac{\Delta T}{\frac{\ln \frac{r_2}{r_1}}{2\pi K_1} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi K_2}}$$

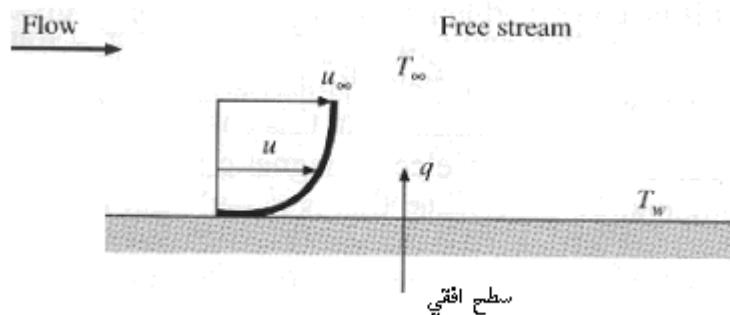
$$q_k/L = \frac{\Delta T}{R_1 + R_2} = \frac{39 - 30}{\frac{\ln \frac{7.5}{5}}{2\pi \times 65} + \frac{\ln \frac{12.5}{7.5}}{2\pi \times 0.1}}$$

$$q_k/L = \frac{9}{9.93 \times 10^{-4} + 0.81342} = 11.05 \frac{w}{m}$$

٢. انتقال الحرارة بالحمل : Convection Heat Transfer

الحمل هو انتقال الحرارة من جزء من المائع إلى جزء آخر منه أو من سطح جسم صلب إلى مائع يلاصق هذا السطح بواسطة حركة جزيئات المائع. وفي هذا الأسلوب من انتقال الحرارة يتم انتقال الطاقة بصورة تجمع بين توصيل الحرارة وتخزين الطاقة وفعل الخلط. ومن الأمثلة على انتقال الحرارة بالحمل انتقال الحرارة المنتج في مبادل حراري أنبوبي، حيث تنتقل الحرارة من جدران المبادل إلى المائع عن طريق التوصيل وتخزين الطاقة وفعل الخلط للمنتج المائع وكذلك من الأمثلة عند تبريد منتج ما بواسطة مروحة أو مجرى مائي.

وعادة ما يحدث هذا النوع من انتقال الحرارة في الماء ولذلك فإن معدل انتقال الحرارة من سطح ما إلى الماء يعتمد على خواص السريان للماء بالإضافة إلى الخواص الحرارية له. فكما كانت حركة الماء سريعة فإن معدل حدوث التبادل الحراري بالحمل يكون أعلى وسرعة حدوث التبادل أقل. وتتم عملية انتقال الحرارة بحيث أنه عندما يكون تماًس بين ماء وجسم صلب مع توفر فرق في درجة الحرارة بينهما فإن جزيئات الماء القريبة جداً من السطح تأخذ جزءاً من حرارة السطح بالتوصيل وبزيادة درجة حرارة الماء فإن كثافته تقل فيحل مكان ذلك الجزء جزء آخر من الماء بصورة تلقائية محدثاً حركة لجزيئات الماء وهذا تستمر العملية إلى أن يتم التبادل الحراري نهائياً . ويبيّن الشكل (٢ - ٥) انحدار الحرارة الذي سينشأ عند تعريض سطح جدار ساخن لماء حيث تتغير درجة الحرارة من درجة حرارة الجدار (T_s) إلى درجة حرارة التيار (T_∞) وتعرف هذه العملية بالطبقة الحرارية الحدية. وهناك نوعان من انتقال الحرارة عن طريق الحمل وهما :



شكل (٢ - ٥) انتقال الحرارة بالحمل من سطح أفقي إلى ماء.

١. انتقال الحرارة بالحمل الحر : Free Convection Heat Transfer

وفي هذا النوع من أنواع الانتقال الحراري فإن القوة المسيرة لحركة الماء هي قوة تيارات الحمل أو ما تسمى بقوة الطفو وتعتمد هذه القوة على الفرق في كثافة أجزاء الماء. فمثلاً لو وضعنا قطعة معدنية ساخنة في غرفة وتركناها تبرد فإن أجزاء الهواء الملمسة لسطح القطعة تسخن فتقل كثافتها مما يؤدي إلى تحركها إلى أعلى ليحل محلها جزيئات أبرد وتستمر العملية بهذه الآلية دون وجود أي مصدر لقوة خارجة تؤثر على حركة الماء.

٢. انتقال الحرارة بالحمل القسري :Forced Convection Heat Transfer.

ويُفي هذا النوع تكون هناك قوة خارجية مؤثرة لزيادة سرعة المائع كمروحة أو مجرى مائي. وانتقال الحرارة بالحمل القسري أكثر كفاءة ويتم بزمن أقل كما أنه يمكننا من خلاله التحكم بالسرعة للمائع وبالتالي الحصول على المعدلات المرغوبة من التبادل الحراري.

والمعادلة الأساسية التي تصف انتقال الحرارة بواسطة الحمل هي قانون نيوتن للتبريد والتي تعطى

كمائياً:

$$q_c = h_c A (T_s - T_{f,\infty})$$

حيث أن :

q_c : معدل انتقال الحرارة بالحمل. W

A : المساحة التي يتم انتقال الحرارة بالحمل من خلالها. m^2

h_c : متوسط معامل انتقال الحرارة بالحمل بين المائع والسطح. ويعطى بوحدة W/m^2k .

T_s : درجة حرارة السطح. C^0

T_f : درجة حرارة المائع بعيداً عن السطح. C^0

ويعتمد معامل انتقال الحرارة بالحمل على خصائص سريان المائع والخواص الحرارية له. ويمكن تحديد قيمته بالطرق العددية ولكن بصورة تقريبية والجدول التالي يبين بعض القيم له.

hc (w/m^2k)	نوع الحمل للمائع
٢٥-٥	حمل حر للهواء
١٠٠-٢٠	حمل حر للماء
٢٠٠-١٠	حمل قسري للهواء
١٠٠٠-٥٠	حمل قسري للماء
١٠٠٠٠-٣٠٠	ماء يغلي
١٠٠٠٠٠-٥٠٠	بخار ماء متكتشف

جدول (٢) - معامل انتقال الحرارة بالحمل لبعض حالات الموائع.

ويمكن إعادة كتابة معادلة نيوتن للتبريد بصورة أخرى كما يلي:

$$q_c = \frac{\Delta T}{\frac{1}{h_c A}}$$

ومن ذلك يتبيّن لنا أن المقاومة الحرارية في حالة انتقال الحرارة بالحمل تعطى بالمعادلة التالية:

$$R_c = \frac{1}{h_c A}$$

مثال (٢ - ٨)

سطح أفقي طوله $2m^2$ وعرضه $1m$ ودرجة حرارة سطحه $29^\circ C$ يتحرك عليه ماء درجة حرارته $79^\circ C$. إذا علمت أن متوسط معامل انتقال الحرارة بالحمل بين الماء واللوح $120 W/m^2 k$. احسب معدل فقد الحراري بالحمل من الماء .

الحل:

$$\text{تحسب المساحة أولاً} . A = 2 * 1 = 2 m^2$$

$$q_c = h_c A (T_s - T_{f,\infty})$$

$$q_c = 120 * 2 * (29 - 79) = -12000 W$$

والإشارة سالبة وذلك لأن فقد الحراري تم من الماء إلى اللوح.

مثال (٢ - ٩)

أنبوب من الألミニوم قطره الداخلي $10 cm$ وطوله $2.5 m$ ودرجة حرارة سطحه $30^\circ C$ يستخدم لنقل حليب درجة حرارته $62^\circ C$ إذا علمت أن معدل الحرارة المفقودة من الحليب إلى الأنبويب $4500 W$ احسب متوسط معامل انتقال الحرارة بالحمل بين الحليب والأنبوب .

الحل: تحسب المساحة السطحية للأنبوب من الداخل كما يلي:

$$A = 2\pi r L = 2\pi * 0.05 * 2.5 = 0.785 m^2$$

$$4500 = h_c * 0.785 * (62 - 30) \Rightarrow h_c = \frac{4500}{0.785 * 32} = 179.2 \frac{W}{m^2 k}$$

انتقال الحرارة المختلط : Combined Heat Transfer

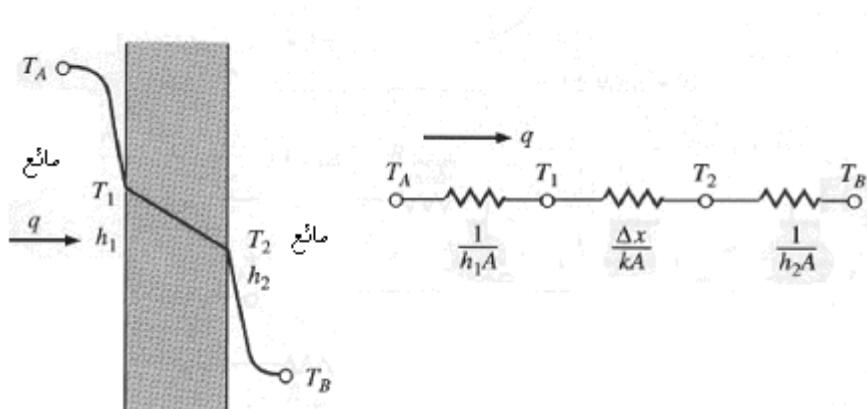
في الكثير من التطبيقات العملية فإن الحرارة تنتقل بأكثر من آلية من الآليات لانتقال الحرارة في آن واحد ومن ذلك مثلاً وجود سطح له سماكة محددة ويحيط به من الداخل والخارج مائع كالهواء أو غيره فتنتقل الحرارة من المائع الساخن إلى السطح بالحمل ومن ثم تنتقل الحرارة إلى الطرف الآخر للسطح عن

طريق التوصيل ويلاحظ أنه عندما يكون النظام مستقراً فإن معدل انتقال الحرارة بالحمل يساوي نفس المقدار من التوصيل.

انتقال الحرارة المختلط عبر الجدار:

إن معدل انتقال الحرارة عبر الجدار المكون من أكثر من طبقة والمحتوي على أكثر من آلية من الآليات النقل الحراري يعطى بالمعادلة التالية:

$$q = \frac{T_1 - T_4}{\frac{1}{h_1 A} + \frac{L_1}{K_1 A_1} + \frac{1}{h_2 A}}$$



شكل(٢-٦) جدار يحيط به مائعان من كلا الجهازين.

مثال(٢-١٠)

براد يتكون جداره من طبقة من البلاستيك سماكتها (0.5cm) وموصليتها الحرارية (12w/mk) وطبقة أخرى من العازل سماكتها (2.3cm) وموصليتها الحرارية (0.24w/mk) يحيط به هواء من الخارج درجة حرارته (49.5C°) وبداخله سائل درجة حرارته (-10.3C°) إذا علمت أن معامل انتقال الحرارة بالحمل بين السائل والسطح الداخلي للبراد يساوي (100.2w/m²k) وبين الهواء والسطح الخارجي للبراد يساوي (73.5w/m²k) احسب الفقد الحراري عبر جدار البراد بالنسبة إلى وحدة المساحة .

الحل:

نلاحظ أن: هناك مقاومتين حراريتين للتوصيل مقدار كل منها

$$R_t = \frac{L}{KA}$$

ومقاومتين بالحمل وهما :

$$R_c = \frac{1}{h_c A}$$

وبالتالي تصبح معادلة انتقال الحرارة المختلط كما يلي :

$$q = \frac{T_1 - T_5}{\frac{1}{h_1 A} + \frac{L_1}{K_1 A_1} + \frac{L_2}{K_2 A_2} + \frac{1}{h_2 A}}$$

$$\begin{aligned} \frac{q}{A} &= \frac{\frac{T_1 - T_5}{h_1}}{\frac{1}{K_1} + \frac{L_1}{K_1} + \frac{L_2}{K_2} + \frac{1}{h_2}} \\ \frac{q}{A} &= \frac{49.5 - 10.3}{\frac{1}{100.2} + \frac{0.005}{12} + \frac{0.023}{0.24} + \frac{1}{73.5}} \end{aligned}$$

انتقال الحرارة المختلط عبر الأنابيب :

في كثير من التطبيقات العملية يتم نقل المواد من مكان لآخر عبر أنابيب ونظرًا لاختلاف درجات الحرارة بين سطح الأنابيب والمادة المنقولة فإنه يتم تسريب أو انتقال للحرارة من أو إلى الأنابيب وبالتالي تتغير درجة حرارة المنظومة ويعطي معدل فقد الحراري في هذه الحالة بالمعادلة التالية :

$$q = \frac{\frac{T_1 - T_2}{\ln \frac{r_2}{r_1}}}{\frac{1}{2\pi h_1 r_1 L} + \frac{1}{2\pi K_1 L} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi K_2 L} + \frac{1}{2\pi h_2 r_2 L}}$$

مثال (٢) - (١)

أنبوب من البلاستيك يستخدم لنقل العصير قطره الداخلي يساوي (10cm) وسماكته تساوي (2cm) مغطى بطبقة من العازل سماكتها (8cm) إذا علمت أن درجة حرارة العصير داخل الأنابيب تساوي (89°C) ودرجة حرارة السطح الخارجي للغاز تساوي (12°C). احسب معدل فقد الحراري من الأنابيب إذا علمت أن الموصية الحرارية للبلاستيك (14.5w/mk) وللغاز (0.067w/mk) ومتوسط معامل انتقال الحرارة بالحمل بين الأنابيب والعصير تساوي ($125\text{w/m}^2\text{K}$) علما بأن طول الأنابيب يساوي 10m.

الحل :

نلاحظ أن : هناك مقاومتين حراريتين للتوصيل مقدار كل منها :

$$R_k = \frac{\ln \frac{r_0}{r_i}}{2\pi K L}$$

ومقاومة حرارية بالحمل وهي بين العصير والسطح الداخلي للأنبوب:

$$R_c = \frac{1}{h_c A} = \frac{1}{2\pi r h_c L}$$

$$q = \frac{T_1 - T_2}{\frac{1}{2\pi h_1 r_1 L} + \frac{\ln \frac{r_2}{r_1}}{2\pi K_1 L} + \frac{\ln \frac{r_3}{r_2}}{2\pi K_2 L}}$$

$$q = \frac{89 - 12}{\frac{1}{2\pi \times 125 \times 0.05 \times 10} + \frac{\ln \frac{7}{5}}{2\pi \times 14.5 \times 10} + \frac{\ln \frac{15}{7}}{2\pi \times 0.067 \times 10}}$$

والجدول التالي يبين ملخصاً لقيم المقاومات الحرارية سواء كانت بالحمل أو التوصيل:

المقاومة الحرارية	معدل الانتقال الحراري	آلية انتقال الحرارة
$R_t = \frac{L}{KA}$	$q = \frac{KA(T_1 - T_2)}{L}$	التوصيل الحراري عبر الجدار البسيط
$R_t = \frac{\ln \frac{r_0}{r_i}}{2\pi K L}$	$q = \frac{2\pi K L}{\ln \frac{r_0}{r_i}} (T_i - T_0)$	التوصيل الحراري عبر أسطوانة أو أنبوب
$R_t = \frac{1}{h_c A}$	$q = h_c A (T_s - T_{f,\infty})$	الحمل الحراري حول سطح مستو
$R_t = \frac{1}{2\pi h_c r L}$	$q = h_c A (T_s - T_{f,\infty})$	الحمل الحراري حول أنبوب أو أسطوانة
$q = \frac{\Delta T}{\sum R_t}$ المعادلة الأساسية في حالة وجود أكثر من مقاومة حرارية		

جدول (٢ - ٣) أنواع المقاومات الحرارية حسب آلية انتقال الحرارة.

معامل انتقال الحرارة الكلي : Overall Heat Transfer Coefficient

في حالة انتقال الحرارة بين مائعين غازيين أو سائلين مفصولين بجدار مستو قمنا وبواسطة مفهوم المقاومة الحرارية بحساب معدل انسياط الحرارة عبر الجدار المركب. حيث تم التعبير عن معدل انتقال الحرارة بدالة درجة حرارة الوضع الإجمالية وخصائص انتقال الحرارة للمقاطع الفردية في مسار انسياط الحرارة بالمعادلة التالية:

$$q = \frac{T_1 - T_4}{\frac{1}{h_1 A} + \frac{L_1}{K_1 A_1} + \frac{1}{h_2 A}}$$

وبالتالي نتبين أهمية كل مقاومة حرارية بصورة فردية في عملية النقل الحراري. إلا أنها وفي بعض الحالات تكون هناك قيمة قليلة يمكن إهمالها من هذه المقاومات الحرارية كما أنه يمكن تبسيط كتابة المعادلة الكلية بإدخال قيمة تقريرية تسمى معامل انتقال الحرارة الكلي U . وبوجود هذا المعامل الحراري فإن معدل فقد الحراري يعطى بالمعادلة التالية:

$$\begin{aligned} q &= UA\Delta T_{total} \\ UA &= \frac{1}{R_1 + R_2 + R_3} = \frac{1}{\frac{1}{h_1 A} + \frac{L_1}{K_1 A_1} + \frac{1}{h_2 A}} \\ \frac{1}{UA} &= R_1 + R_2 + R_3 = \frac{1}{h_1 A} + \frac{L_1}{K_1 A_1} + \frac{1}{h_2 A} \\ \frac{1}{U} &= \frac{1}{h_1} + \frac{L_1}{K_1} + \frac{1}{h_2} \end{aligned}$$

وبالتالي يمكن حساب معامل انتقال الحرارة الكلي على أساس أية مساحة يتم اختيارها. وهذا له أهمية كبرى وخاصة في حالة انتقال الحرارة خلال جدران الأنابيب في المبادرات الحرارية.

٣. انتقال الحرارة بالإشعاع : Radiation Heat Transfer

يتطلب حدوث انتقال الحرارة بالتوصيل والحمل وجود وسط مادي يعمل كوسيلة انتقال. ففي التوصيل الحراري يتم انتقال الحرارة عن طريق الذبذبات وحركة الإلكترونات الحرة وفي الحمل فإن

حركة الماء بالإضافة إلى حركة الجزيئات تساهم في نقل الحرارة إلا أن الإشعاع الحراري هو ذلك الانبعاث الكهرومغناطيسي الذي ينبعث من الجسم دون الحاجة إلى وسيط لحدوث ذلك الانتقال.

ومن المعلوم أن جميع الأجسام تشع طاقة حرارية تسمى بطاقة الطيف كنتيجة لدرجة حرارة الجسم. وتتساوى جميع الأجسام التي تزيد درجة حرارتها عن الصفر المطلق في خاصية القدرة على الإشعاع. وهناك أنواع كثيرة من الإشعاعات الكهرومغناطيسية كأشعة إكس وأشعة السينية والأشعة تحت الحمراء والأشعة فوق البنفسجية. والإشعاع الحراري واحد منها وما يميز الإشعاعات بغض النظر عن مصدرها هو أنها تسير بخطوط مستقيمة وبسرعة متساوية لسرعة الضوء $C=300000 \text{ Km/sec}$ وهذه السرعة تساوي حاصل ضرب الطول الموجي بالتردد:

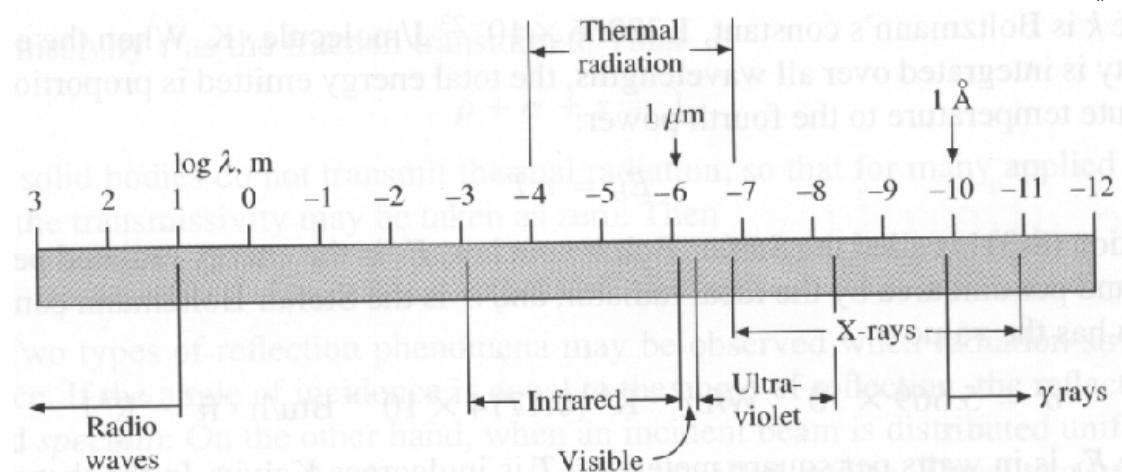
$$c = \lambda \nu$$

حيث أن c = سرعة الضوء.

λ = الطول الموجي. ووحدتها m أو A^0 انجستروم.

ν = التردد. ويقاس بالهيرتز.

والإشعاع الحراري لا يحتاج إلى وسيط مادي لنقله وحدوثه بل يحدث في الفراغ. كما أنه يمكن أن يمر من خلال أجسام درجة حرارتها أقل من الأجسام المتبادلة لدرجة الحرارة. ويبين الشكل (٢) الطيف الكهرومغناطيسي. والجزء المتعلق بالإشعاع الحراري يقع بين المدى الموجي $0.1-100 \mu\text{m}$ بينما الجزء المرئي من الضوء فيقع بين $0.35-0.75 \mu\text{m}$.



شكل (٢) الطيف الضوئي

ويكون الإشعاع الحراري على شكل فوتونات تتحرك بسرعة الضوء وكل فوتون يعطي طاقة معينة حسب معادلة بلانك:

الإشعاع

$$E = h\nu$$

حيث أن h = ثابت بلانك وتساوي قيمته $6.625 \times 10^{-34} \text{ J.s}$.

وتصنف ظواهر الإشعاع عادة بالطول الموجي. ويعتمد الطول الموجي على كيفية إنتاج الإشعاع. ويعرف الإشعاع الحراري على أنه الطاقة المبعثة من وسط بتأثير درجة حرارته. ويعتمد التوزيع الطيفي على درجة الحرارة وخصائص السطح للجسم المشع، ومن المعلوم أن الشمس والتي تقدر درجة حرارة سطحها بـ 5800K^0 تشع معظم طاقتها على مدى موجي يساوي μm^3 . في حين أن الأرض والتي درجة حرارتها حوالي 290K^0 تشع حرارتها عند أمواج أطول من تلك التي تشعها الشمس. وهذا الفرق في الطول الموجي أوجد ما يسمى بظاهرة البيت الزجاجي والتي تمثل بأن الإشعاع الحراري الساقط على البيت الزجاجي يكون ذا طول موجي قليل له القدرة على النفاذ من خلال البيت الزجاجي لارتفاع طاقته. وعندما يصطدم بالموجودات داخل البيت الزجاجي فإنه يفقد جزء من طاقته وبالتالي فإنه ينتقل إلى طول موجي أعلى وبالتالي لا تكون له القدرة على النفاذ من خلال الزجاج.

إشعاع الجسم الأسود : Black Body Radiation

إن الجسم الأسود أو ما يسمى بالمشع المثالي هو الجسم الذي يبعث أو يمتص عند أي درجة حرارة أكبر مقدار من الإشعاع عند أي طول موجي مقارنة مع بقية الأجسام والجسم الأسود نادراً ما نجده إلا أن فكرته توفر لنا مرجعاً تم على أساسه مقارنة البث الإشعاعي للأجسام. ويعتبر السناب أو الكاربوراند والبلاتين الأسود أمثلة حقيقة على الجسم الأسود.. ويمكن تقريب الجسم الأسود على أنه تجويف كروي درجة حرارة سطحه الداخلية ثابتة. حيث يدخل الشعاع إلى داخل التجويف فيمتص جزء منه ومن ثم ينعكس الجزء الآخر على الأسطح الداخلية لأكثر من مرة فاقداً جزءاً من طاقته في كل مرة حتى يصبح هذا الشعاع ضعيفاً جداً ويمكن إهمال باقي طاقته.

خواص الإشعاع : Radiation Properties

إن معظم الأسطح التي تواجهنا في الحياة العملية ليست بالأجسام السوداء ولذلك يجب تمييز الإشعاع لهذه الأسطح ببعض الخواص الإشعاعية مثل النفاذية τ Transmissivity والامتصاصية α Absorptivity والابتعاثية ρ Reflectivity وكلها تعتمد على الطول الموجي ودرجة الحرارة والاتجاه. وبمعرفة الخواص الطيفية (تلك التي تعتمد على الطول الموجي) والخواص الاتجاهية ينتج

عندنا ما يسمى بالخواص الكلية. هذه الخواص الكلية تصف إلى حد كبير الإشعاع الحراري بشكل دقيق.

فعد سقوط إشعاع حراري على سطح معين فإن جزء من طاقة هذا الإشعاع يتم امتصاصها وجزء آخر يتم انعكاسه والجزء الأخير ينفذ من خلال السطح.

$$\alpha + \tau + \rho = 1$$

وعندما يكون السطح معتماً فإنه لا يسمح بنفاد أي شيء من الإشعاع الحراري وبالتالي يكون:

$$\alpha + \rho = 1$$

أما إذا كان السطح عاكساً مثالياً فإن ρ تساوي 1 وتكون النفاذية والامتصاصية تساوي 0.0 ومعظم الغازات تكون لها τ تساوي 1 وللجسم الأسود فإن α تساوي 1.

وأهم الخواص الإشعاعية على الإطلاق هي خاصية الانبعاثية ϵ والتي تعرف على أنها الإشعاع الكلي المبعث من الجسم الحقيقي مقسوماً على الإشعاع الكلي الذي يبعث من الجسم الأسود عند نفس درجة الحرارة. وتتراوح قيمة الانبعاثية بين الصفر والواحد وتتساوي 1 للجسم الأسود المثالي. وكمية الطاقة الحرارية التي تغادر السطح على شكل إشعاع حراري تعتمد على درجة حرارة الجسم المطلقة وعلى طبيعة ذلك السطح. بينما لا يعتمد معدل ابتعاث الحرارة إشعاعياً على ظروف المحيط. ويحتاج الانتقال الصافي للحرارة الإشعاعية فرقاً في درجة حرارة السطح لأي جسمين يحدث بينهما تبادل حراري. وتعطى قدرة الجسم المثالي (الأسود) على الإشعاع الحراري حسب معادلة ستيفان وبولتزمان التالية:

$$E_b = q_r = \sigma A T^4$$

حيث أن:

q_r : معدل الفقد أو الامتصاص الحراري بالإشعاع وتعطى بوحدة الواط W .

$$\sigma = 5.67 \times 10^{-8} W/m^2 K^4$$

مساحة السطح المشع m^2

T^4 القوة الرابعة لدرجة الحرارة المطلقة للجسم.

وتبين المعادلة أن أي جسم أسود يبعث كمية من الحرارة بمعدل يتناسب مع القوة الرابعة لدرجة حرارة ذلك الجسم المطلقة. أما إذا كان الجسم المشع ليس أسود فإنه يبعث كمية من الطاقة الحرارية أقل من تلك التي يبعثها الجسم الأسود وتعطى بالمعادلة التالية:

$$E_r = q_r = \epsilon \sigma A T^4$$

حيث أن ϵ هي الانبعاثية.
وكما ذكرنا فإن النسبة بين ما يبعثه الجسم الحقيقي (الرمادي) والجسم المثالي (الأسود) تمثل الانبعاثية لذلك الجسم ويمكن كتابتها بالصورة التالية:

$$\epsilon = \frac{E_r}{E_b}$$

حيث أن:

E_r كمية الطاقة التي يبثها أو يمتصها الجسم الحقيقي.

E_b كمية الطاقة التي يبثها أو يمتصها الجسم الأسود.

والجدول التالي يبين بعض قيم الانبعاثية عند أطوال موجية ودرجات حرارة محددة.

المادة	طول الموجة 9.2m ودرجة الحرارة 38°C^0
ثلج	0.97
كربون	0.82
دهان أبيض	0.95
حديد زهر	0.63
نحاس ملمع	0.04
زجاج	0.9

جدول (٢) - (٤) الانبعاثية لبعض المواد.

وهناك عدة حالات للبعث الحراري ومنها:

- إذا كان الجسم المشع أسود والمحيط الذي يحيط به كذلك فإن كمية الطاقة المشعة تعطى بالمعادلة التالية:

$$q_r = \sigma A_1 (T_1^4 - T_2^4)$$

حيث أن T_1 درجة حرارة الجسم و T_2 درجة حرارة المحيط. وبما أن الأجسام الحقيقية لا تخضع لمواصفات المشع المثالي فإنها مع ذلك تبعث إشعاعات بمعدل أوطأ من الأجسام السوداء. وإذا كانت تبعث عند درجة حرارة مساوية لدرجة حرارة الجسم الأسود جزءاً ثابتاً من ابتعاث الجسم الأسود عند كل طول موجي فإنها تسمى بالأجسام الرمادية.

- إذا كان الجسم المشع حقيقياً(رمادي) والمحيط أسود فإنه سيمتص جميع الطاقة الإشعاعية الواقعة عليه وتكون كمية الطاقة الحرارية المشعة تعطى بالمعادلة التالية:

$$q_r = \varepsilon \sigma A_1 (T_1^4 - T_2^4)$$

- إذا كان كلاً الجسمين ليسا بأسودين(رمادي) وكانت هناك علاقة شكلية بين الجسمين فإن الطاقة الحرارية المتبادلة بالإشعاع بينهما تعطى بالمعادلة التالية:

$$q_r = F_{1-2} \sigma A_1 (T_1^4 - T_2^4)$$

حيث أن

F_{1-2} هو معامل الشكل Shape Factor بين الجسمين. ويعرف على أنه الجزء من الطاقة الذي يغادر السطح 1 والمتوجه إلى السطح 2. ويعتمد معامل الشكل على الاتجاه النسبي والحجم النسبي للسطحين المتبادلتين. وينطبق على معامل الشكل العلاقة التبادلية والتي تعطى كما يلي:

$$A_n F_{n-m} = A_m F_{m-n}$$

وهناك بعض الأشكال الهندسية المعروفة والتي لها معامل شكل محدد فإذا كان لدينا سطح مستو محاط بثلاثة أجسام فإن السطح المستوي يرى الأجسام الثلاثة الأخرى ولا يرى نفسه ومن ثم يكون:

$$F_{1-2} + F_{1-3} + F_{1-4} = 1$$

وخلاصة القول فإن حاصل مجموع معامل الشكل من السطح المستوي أو المحدب المشع إلى جميع الأجسام حوله تساوي 1 حسب المعادلة التالية:

$$\sum_{n=1}^N F_{1-n} = 1$$

أما إذا كان السطح مقعر فإن $F_{1-1} \neq 0.0$.

وعندما يكون هناك جسمان كرويان يحيطان ببعضهما فإن الجسم الداخلي لا يرى نفسه $F_{1-1} = 0.0$ وبالتالي يكون:

$$F_{1-1} + F_{1-2} = 1$$

ولذلك تصبح:

$$F_{1-2} = 1$$

ومع تطبيق العلاقة التبادلية:

$$A_1 F_{1-2} = A_2 F_{2-1}$$

نجد أن:

$$F_{2-1} = \frac{A_1 F_{1-2}}{A_2} = \frac{A_1}{A_2}$$

وكما أسلفنا سابقاً فإنه وفي الكثير من الحالات التي يوجد فيها أكثر من آلية لحدوث التبادل الحراري لا بد من تطوير مفهوم المقاومة الحرارية في حالة انتقال الحرارة بالإشعاع تماماً كما في حالي التوصيل والحمل. ولذلك يمكن إعادة كتابة المعادلة السابقة كمائي:

$$q_r = \frac{\Delta T}{R}$$

$$q_r = \frac{\varepsilon \sigma A (T_1^2 - T_2^2)}{\frac{T_1 - T_2}{\varepsilon \sigma A (T_1 + T_2) (T_1^2 + T_2^2)}}$$

وبالتالي فإن قيمة المقاومة الحرارية بالإشعاع تساوي:

$$R = \frac{1}{\varepsilon \sigma A (T_1 + T_2) (T_1^2 + T_2^2)}$$

وبتعريف المواصلة الحرارية h_r للإشعاع(معامل انتقال الحرارة الإشعاعي):

$$h_r = \frac{1}{R_r A_1}$$

$$h_r = \varepsilon \sigma (T_1 + T_2) (T_1^2 + T_2^2)$$

مثال (٢ - ١٢)

تقاطع مزدوجة حرارية كروي الشكل درجة حرارته 500K يقع في أنبوب كبير أسود اللون درجة حرارته 300K يحمل هواء فإذا كانت الانبعاثية للمزدوجة الحرارية 0.3 احسب المواصلة الحرارية(معامل انتقال الحرارة الإشعاعي)؟

الحل:

$$h_r = \varepsilon \sigma (T_1 + T_2) (T_1^2 + T_2^2)$$

$$h_r = 0.3 * 5.67 * 10^{-8} (500 + 300) (300^2 + 500^2) = 4.63 \frac{W}{m^2 K}$$

مثال (٢) - ١٣

احسب معدل فقد الحرارية من قطعة لحم أبعادها 30cmX30cm ودرجة حرارة سطحها 350K إذا كانت الانبعاثية منها تساوي 0.5

الحل:

نحسب المساحة أولاً

$$A = 0.3 * 0.3 = 0.09m^2$$

$$q_r = \varepsilon \sigma A T^4$$

$$q_r = 0.5 * 5.67 \times 10^{-8} * 0.09 * 350^4 = 191.43w$$

مثال (٢) - ١٤

قطعة من العجين درجة حرارتها 40°C ومساحتها 50cm² موضوعة في فرن درجة حرارته 180°C فإذا فرضنا أن قطعة العجين لها انبعاثية مقدارها 0.3 احسب معدل الحرارة التي تكتسبها قطعة العجين بالإشعاع .

الحل:

نحو درجتي الحرارة إلى الكلفن

$$T_2 = 40 + 273 = 313K$$

$$T_1 = 180 + 273 = 453K$$

$$q_r = \varepsilon \sigma A_i (T_1^4 - T_2^4)$$

$$q_r = 0.3 * 5.67 \times 10^{-8} * 50 \times 10^{-4} (453^4 - 313^4) = 0.41w$$

انتقال الحرارة والموائع

المبادلات الحرارية

الوحدة الثالثة : المبادلات الحرارية

الجدارة: التعرف على الأنواع المختلفة من المبادلات الحرارية وأهميتها واستخداماتها المتعددة.

الأهداف: دراسة وتحليل المبادل الحراري سواء من النوع المتوازي أو المعاكس أو المتعامد. والإلمام بالاستخدامات والتطبيقات التي يدخل فيها في مجال التصنيع الغذائي.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجدارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجداره: ٣ ساعات.

الوسائل المساعدة: يحتاج المتدرب إلى بعض الصور والرسومات التوضيحية لأنواع متعددة من المبادلات الحرارية.

متطلبات الجداره: أن يقوم المتدرب بالتعرف على أهمية وبدأ عمل المبادل الحراري والغاية من وجوده في منشأة التصنيع الغذائي. كما عليه دراسة وتحليل المبادل الحراري وتوزيع درجات الحرارة أثناء الدخول والخروج للمائع وأن يعرف مميزات ومشاكل كل نوع من هذه الأنواع.

المقدمة:

المبادل الحراري هو أداة لنقل الطاقة الحرارية من مائع درجة حرارته مرتفعة إلى مائع درجة حرارته منخفضة وذلك أثناء حركة المائعين خلاله. ومن الأمثلة على المبادلات الحرارية المدفأة المنزليّة، وروديتر السيارة، وسخان المياه المنزلي. وللمبادلات الحرارية استخدامات واسعة في محطّات توليد الطاقة الكهربائيّة والصناعات الكيميائيّة وفي الكثير من منشآت التصنيع الغذائي حيث يتم تسخين الأطعمة وتبریدها.

العوامل التي يعتمد عليها شكل ونوع المبادل الحراري لاستخدام معين:

١. درجة الحرارة.
٢. أطوار الموائع المستخدمة.
٣. كمية الطاقة الحرارية المطلوب نقلها.
٤. الفاقد في الضغط المسموح به لكل مائع من المائعين.

ويمكن تصنيف المبادلات الحرارية بعدة طرق أشهرها على أساس اتجاهات انتساب الماء الساخن والبارد بالنسبة لبعضهما، حيث هناك نوعان إذا كان الماءان يتحركان باتجاه متواز هما:

١. المبادل الحراري من النوع المتوازي **Parallel Flow Heat Exchanger**
٢. المبدل الحراري من النوع المعكوس **Counter Flow Heat Exchanger**

وهناك نوع آخر من المبادلات الحرارية يسمى المبادل الحراري من النوع المتعامد **Cross Flow Heat Exchanger**

وعادة ما تكون المبادلات المتوازية والمعكوسية على هيئة أنبوبين متعرّكزين ينساب كل مائع من المائعين في أحدهما بحيث لا يختلطان مع بعضهما. وقد يحتوي المبادل على أكثر من مسار لأي من المائعين كما أنه قد يختلط الماء الواحد مع بعضه في المسارات وقد لا يختلط. ويعتبر المبادل الحراري المتوازي من أسوأ المبادلات الحرارية تصميمياً لأنه بحاجة إلى مساحة كبيرة جداً للحصول على فرق محدد في درجة الحرارة ومعدل ثابت من التبادل الحراري، إلا أنه يتميز بالثبات على اختلاف معدلات التدفق المارة به.

وعلى العكس من المبادل الحراري المتوازي فإن المبادل الحراري المعكوس يعتبر من أكفأ المبادلات الحرارية، إلا أن تجميع المائعين بعد خروجهما يؤدي إلى أن يكون حجم هذا المبادل ضخماً. أما إذا كان الماءان متعامدين فإن المبادل يكون من النوع المتعامد الانسيابي. وهو يعتبر كحالة وسطية بين المبادلين السابقيين. ويكثر استخدامه عندما يكون أحد المائعين غازياً.

وتعتبر مساحة السطح الفاصل بين المائعين والتي تنتقل عبرها الحرارة من أهم العوامل التي تحكم صافي الحرارة المنتقلة من المائع الساخن إلى المائع البارد. وزيادة المساحة لا يأتي إلا إما عن طريق زيادة طول المبادل الحراري أو عن طريق تقليل قطر الأنابيب في المسارات مع زيادة عدد هذه المسارات والذي بدوره يؤدي إلى فقد كبير في الضغط وللقبول بالبدليل الأول نعمل على إطالة مسار المبادل الحراري على أن يكون هناك أكثر من اتجاه واحد لكل مائع وللحصول على مبادل حراري مكتنز يمكن للموائع أن تلت بداخله مرة أو مرتين أو أكثر مما يؤدي إلى كثرة المسارات وتدخلها وتغيير حركة اتجاه الموائع فيها وبالتالي مبادلات حرارية لا بالتوازية ولا بالمتواكسة. ويضاف على أحد الأنابيب وغالباً على الأسطوانة زعانف داخلية لإجبار المائع على الحركة في اتجاه معين وزعانف خارجية للمساهمة في زيادة المساحة وبالتالي تحسين معدلات انتقال الحرارة. وعادة ما تستخدم العلاقات التجريبية للتتبؤ بأداء المبادل الحراري خاصة وأن الأنابيب لها معامل تمدد حراري كما أنه قد يحدث تراكم لترسبات داخل هذه الأنابيب.

ومن العوامل التي تؤثر على أداء المبادل الحراري:

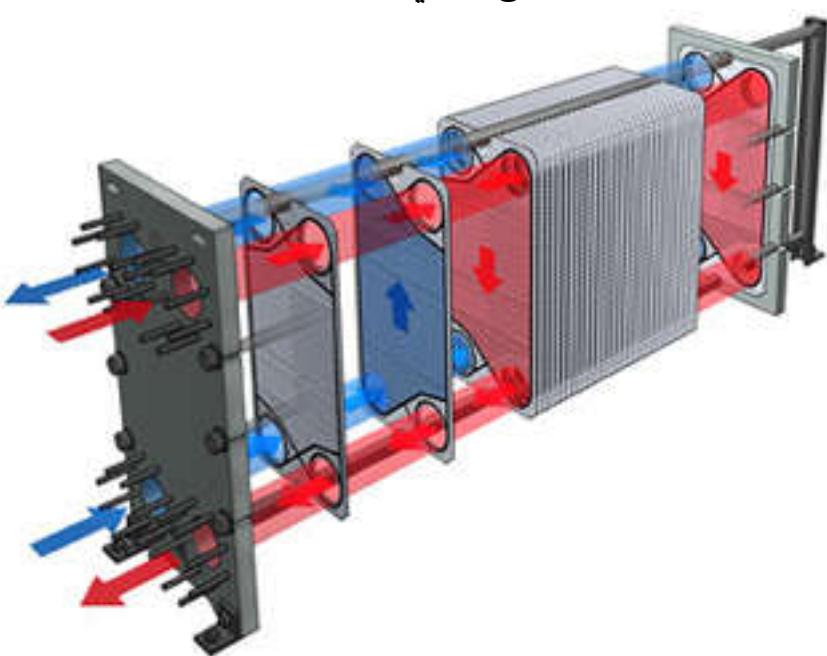
١. معدل التدفق الكتلي خلاله.
٢. الحرارة النوعية للمائعين.
٣. درجات الحرارة للمائعين أثناء الدخول والخروج.
٤. مساحة السطح التي يتم من خلالها التبادل الحراري.
٥. الموصلية الحرارية للمادة التي صنع منها الأنابيب.
٦. درجة تكون الرواسب أو القشور داخل الأنابيب.
٧. معاملات انتقال الحرارة بالحمل من الأسطح الداخلية والخارجية للأنابيب.

وبمعرفة درجات حرارة الدخول وتوصيف الحرارة النوعية للمائع وكمية الحرارة المطلوب نقلها وتحديدها تتحدد درجات حرارة خروج المائع من مبادئ الديناميكا الحرارية ومع ذلك فإن حسابات انتقال الحرارة تكون ضرورية لتحديد مساحة السطح المطلوبة وتحديد مدى استطاعة المبادل الحراري على أداء المهمة المطلوبة. وتخضع عملية اختيار المبادل الحراري للقيم المثلثى للمعاملات المختلفة كالفقد في الضغط وقدرة الضخ ومساحة سطح المبادل الحراري والتكلفة الابتدائية وتكلفة التشغيل والتنظيم. ولتحليل المبادل الحراري للحصول على كمية الحرارة المتبادلة بين المائعين الساخن والبارد بدلاً من المعامل الكلي لانتقال الحرارة للمبادل الحراري ومساحة السطح ودرجات حرارة الدخول والخروج للمائعين.

المبادل الحراري اللوحي : Plate Heat Exchanger

وهذا المبادل الحراري له استخدامات واسعة في مصانع الألبان ومصانع المشروبات الغذائية. ويكون هذا النوع من ألواح متوازية ومتقاربة مصنوعة من معدن لا يصدأ ومشدودة على إطار حديدي . وتستخدم الأوجه التي تصنع من جلد طبيعي أو صناعي للحام حواف اللوح لمنع اختلاط السوائل. وتساعد هذه الأوجه في توجيه وسيط التبريد والتسخين وحركة المنتج إلى مداخلها. ويمكن أن يكون اتجاه تدفق تيار المنتج المعاكس لاتجاه وسيط التبريد أو التسخين متواز أو متعاكس.

تكون ألواح المستخدمة في هذا النوع من المبادلات من المعدن الذي لا يصدأ. وهناك أجزاء حساسة تلتصق على ألواح لتزييد الدوامات في تيار المنتج للحصول على تبادل حراري أفضل. وتصلح المبادلات الحرارية ذات اللوح للسوائل الغذائية منخفضة اللزوجة(اقل من 5pa.s). وهذا النوع من المبادلات يستخدم لمعدلات تدفق تتراوح بين $5000\text{kg/hr}^{-1}-20000\text{kg hr}^{-1}$. ويجب العناية عند استخدام هذا النوع من المبادلات لتقليل عملية ترسيب المواد الغذائية مثل بروتينات الحليب على سطح ألواح. حيث إن ذلك يقلل معدل انتقال الحرارة من وسيط التسخين إلى المنتج و يؤدي إلى زيادة الفقد في الضغط.

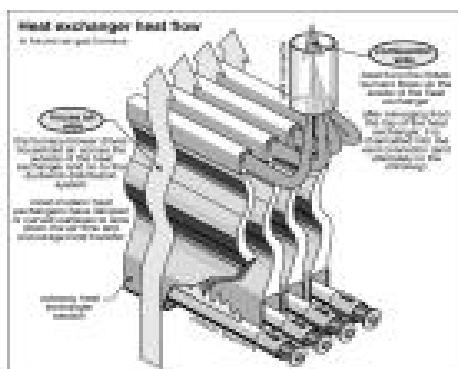


شكل(٣) - (١) مبادل حراري لوحي.

من مميزات هذا النوع :

- ١ - سهولة الصيانة وسهولة الفك لفحص سطح المنتج.
- ٢ - يحتوي على تصميم صحي للاستخدام في التصنيع الغذائي.

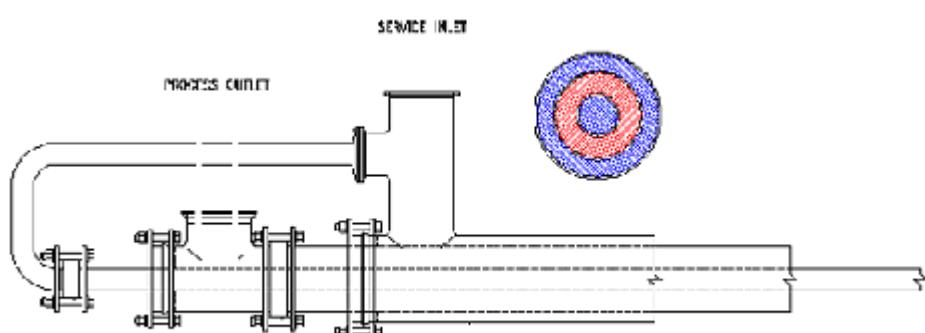
- ٣- يمكن زيادة سعته بسهولة وذلك بإضافة ألواح إضافية على الإطار.
 - ٤- يسخن أو يبرد في حدود 1°C من درجة حرارة الوسيط وهو أقل تكلفة عن المبادلات الأخرى غير المتلامسة.
 - ٥- يتيح هذا النوع فرصة حفظ الطاقة بوساطة إعادة توليدها.



شكل (٣) - (٢) ميادل حراري لوحى أنبوبي.

المبادلات الحرارية الأنبوية : Tubular Heat Exchangers

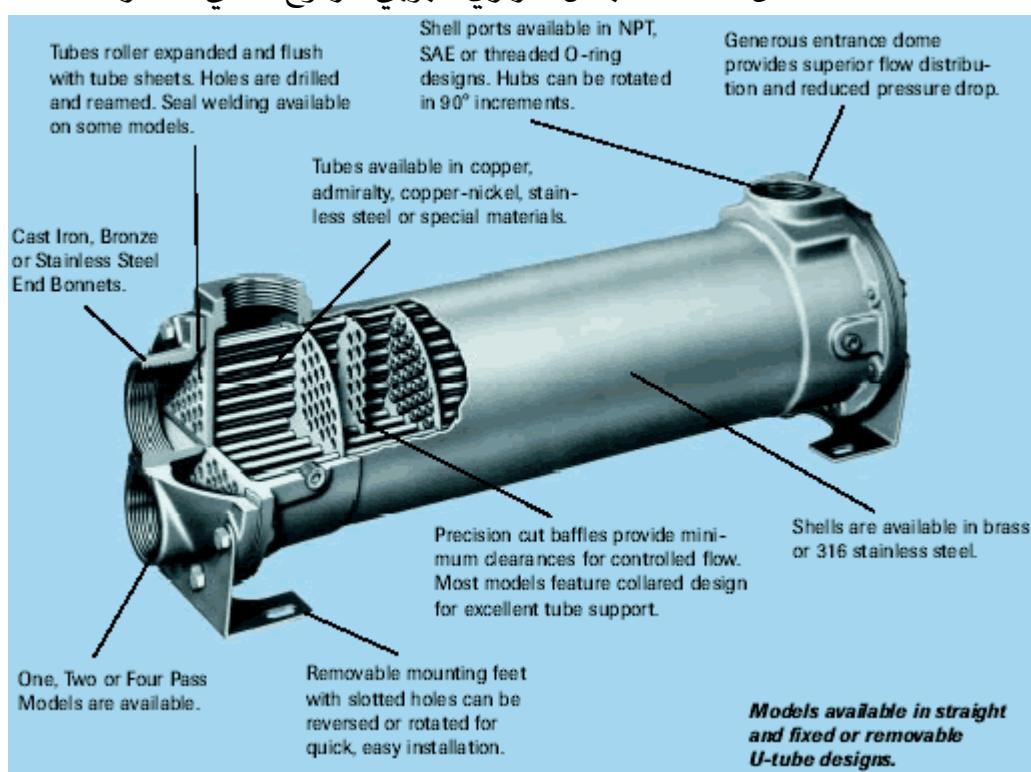
إن أبسط أنواع المبادلات الحرارية عديمة التلامس هو المبادل الحراري ذو الأسطوانة المزدوجة. ويكون هذا المبادل الحراري من أنبوتين متمركزن واحدة داخل الأخرى. ويكون تيار المائعين في الفراغ البيئي وفي الفراغ الداخلي على الترتيب. ويكون التدفق إما في الاتجاه نفسه أو في اتجاه معاكس.



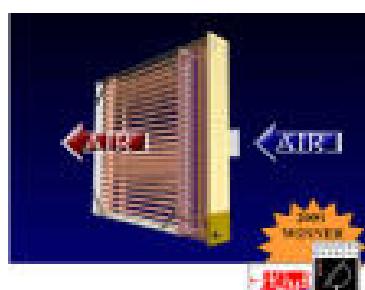
شكل (٣) مبادل حراري أنبوبى ثانى المسار



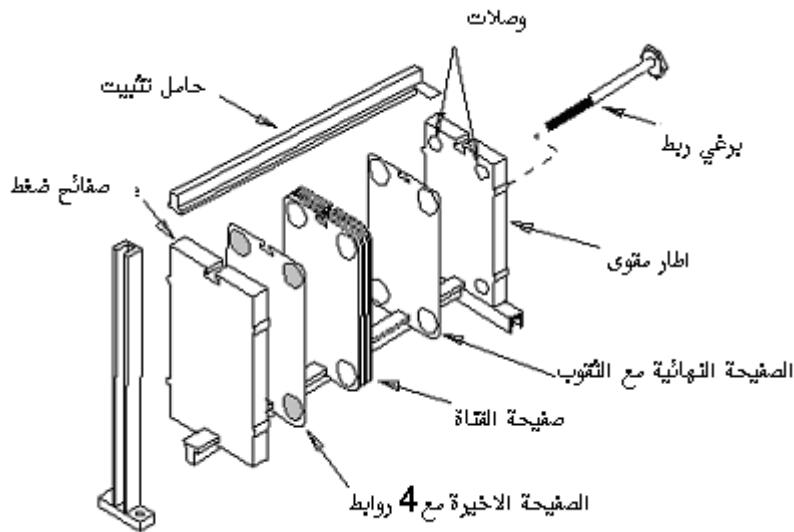
شكل (٤) مبادل حراري أنبوبى مزدوج ثلاثي المسار.



شكل (٥) مبادل حراري أنبوبى.



شكل (٦) مبادل حراري هوائي.



شكل (٢) - (٧) أجزاء المبادل الحراري.

وقد يتم استخدام مبادل حراري ثلاثي الأسطوانات حيث يمر المائع المنتج في الفراغ البيني الداخلي بينما يمر وسيط التسخين أو التبريد في الفراغ الداخلي والбинي الخارجي. وتحتوي الأنبوة الداخلية على نتوءات وزوائد لإيجاد إضطرابات وزيادة المساحة السطحية والذي بدورة يؤدي إلى زيادة معدل التبادل الحراري. كما أنه قد يتم استخدام مبادل حراري من نوع الشريحة والأنبوب Shell And Tube Heat Exchanger حيث إن أحد المائعين يمر من خلال الأنبوب والمائع الآخر يمر خلال الشريحة. وفي الحالة التي يتم بها تسخين وتبريد الغازات فإنه يتم استخدام المبادل الحراري ذي التدفق التقاطعي بحيث إن أحد المائعين يسري خلال الأنبوب بينما الغاز يجبر على السريان من خلال الممرات الموجودة بين الأنابيب وهناك نوع آخر من المبادلات الحرارية يستخدم في البيوت وهو من النوع التقاطعي أيضاً حيث يسري الغاز من بين أنابيب مشعرة بينما المائع يسري داخل هذه الأنابيب.

المبادل الحراري ذو السطح المكشوف :Scraped-Surface Heat Exchanger

وفي هذا النوع من المبادلات الحرارية يتم كشط السطح الداخلي بواسطة أداة ميكانيكية لتقليل المقاومة الحرارية وبالتالي زيادة سرعة انتقال الحرارة من وإلى المنتج. ويصنع السطح الذي يلامس الغذاء من مادة لا تصدأ. ويحتوي هذا المبادل على جزء دوار مغطى بطبقة من البلاستيك حيث يدور بسرعة تتراوح بين 150-500Rpm. وبالرغم من أن زيادة السرعة الدورانية تزيد من سرعة وكفاءة النقل الحراري إلا أنها تؤثر على جودة المنتج الغذائي ولذلك يجب اختيار السرعة الدورانية والفراغ البيني بين الجزء

الدوار والأسطوانة بدقة لكل منتج. ويستخدم هذا النوع من المبادلات في عمليات التسخين والبسترة والتعقيم والخفق وعمل الجلي والمستحلبات وعصائر الفواكه والشوربات.

وهناك أنواع من المبادلات الحرارية عن طريق التلامس المباشر بين المائع الساخن والبارد كالمبادل الحراري بواسطة نفخ البخار Steam-Infusion Exchanger حيث يضخ المنتج في حالة السيولة إلى أعلى المبادل الحراري ليناسب داخل المبادل مما يتيح لهأخذ جزء من حرارة البخار. ويستخدم هذا النوع من المبادلات عندما يكون المنتج على شكل أجزاء منفصلة كالخضراوات المحببة وقطع اللحم والأرز وأول وأهم خطوة لتحليل المبادل الحراري من نوع الصفيحة والأنبوب هو تقييم وحساب معامل انتقال الحرارة الكلية بين المائعين له. ولقد توصلنا إلى أن معامل انتقال الحرارة الكلية بين مائع ساخن عند درجة حرارة T_h وآخر بارد عند T_c مفصولين بجدار صلب يعطى كمالي:

$$Q = U A (T_h - T_c)$$

بحيث إن:

$$UA = \frac{1}{\frac{1}{h_1 A_1} + \frac{x_w}{k_w A_w} + \frac{1}{h_2 A_2}}$$

وحيث إنه مبادل حراري أنبوبي فإن المساحة الداخلية تكون $A_i = 2\pi r_i L$ و المساحة الخارجية $A_0 = 2\pi r_0 L$ وبالتالي يكون معامل انتقال الحرارة الكلية بالنسبة ل المساحة الخارجية كمالي:

$$U_0 = \frac{1}{\frac{A_0}{h_i A_i} + \frac{A_0 \ln \frac{r_0}{r_i}}{2\pi k L} + \frac{1}{h_0}}$$

أو بالنسبة إلى المساحة الداخلية:

$$U_i = \frac{1}{\frac{A_i}{h_0 A_0} + \frac{A_i \ln \frac{r_0}{r_i}}{2\pi k L} + \frac{1}{h_i}}$$

معامل فاولنق :Fouling Factors

في بعض الأحيان ونتيجة للاستخدامات الكثيرة للمبادلات الحرارية فإنه يحدث ترسب على سطح الأنابيب والصفائح نتيجة للرواسب الموجودة في المواقع وهذا يؤدي إلى زيادة المقاومة الحرارية للمبادل الحراري. ولذلك فإن التبيؤ بالعلاقة الدقيقة للمبادل الحراري لا تكون ألا إذا كان المبادل بصورة مثالية أما المقاومة الحرارية للرواسب فإنها تحسب عملياً وذلك عن طريق الطرح بين معامل انتقال الحرارة الكلي بعد الاستخدام وقيمة قبل الاستخدام وتكون المقاومة الحرارية كالتالي:

$$R_d = \frac{1}{U_d} - \frac{1}{U}$$

حيث أن:

U : معامل انتقال الحرارة الكلي للمبادل الحراري قبل الاستخدام.

U_d : معامل انتقال الحرارة الكلي للمبادل الحراري بعد الاستخدام.

R_d : المقاومة الحرارية للرواسب.

وبالتالي يكون معامل انتقال الحرارة الكلي للمبادل الحراري كالتالي:

$$\frac{1}{U} = + \frac{1}{h_1} + + \frac{1}{h_{d1}} + \frac{x_w}{K_w} + \frac{1}{h_{d2}} + \frac{1}{h_2}$$

ويعطى الميزان الحراري للمبادل الحراري كما يلي:

الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة The Logarithmic Mean Temperature Difference

على فرض أن مبادلاً حرارياً بسيطاً ، فإن المائع يمكن أن يسري إما بشكل متوازي أو بشكل متعاكس مع سريان المائع الآخر(الغاز). وبمعرفة أن الحرارة المنتقلة في هذا المبادل الحراري تعطى بـ:

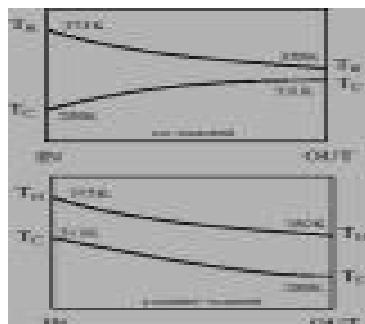
$$q = UA\Delta T_m$$

حيث أن:

U : هو معامل انتقال الحرارة الكلي للمبادل الحراري.

A : هي المساحة السطحية للمبادل الحراري.

ΔT_m : هي الفرق في متوسط الحرارة من خلال المبادل الحراري.



شكل (٣-٨) توزيع درجة الحرارة في المبادل الحراري من النوع المعكوس والمتوازي.

تحليل المبادل الحراري:

للتعبير عن كمية الحرارة المنقولة من المائع الساخن إلى الماء البارد بدلالة المعامل الكلي لانتقال الحرارة A ومساحة سطح المبادل الحراري U درجات حرارة الدخول والخروج للموائع الساخنة والباردة. ويعطى معدل فقد الحراري من الماء الساخن بالمعادلة التالية:

$$q_h = m_h^0 Cp_h(T_{hi} - T_{h0})$$

وأمثلة على الكسب الحراري للماء البارد بالمعادلة التالية:

$$q_c = m_c^0 Cp_c (T_{c0} - T_{ci})$$

والكميات متساوية يُعني أن الحرارة التي يفقدها الماء الساخن يكتسبها الماء البارد

$$q_h = q_c$$

حيث أن:

m_c^0 معدل تدفق الماء البارد.

معدل تدفق الماء الساخن.

Cp_c الحرارة النوعية للمائع البارد.

الحرارة النوعية للماء الساخن.

، T_{hi} درجة حرارة المائع الساخن الداخلة والخارجة.

درجة حرارة الماء البارد الداخلة والخارجة.

ونقوم بحساب كمية الطاقة الحرارية الكلية المتبادلة في المبادل الحراري من خلال المعادلة التالية:

$$q = UA(LMTD)$$

ولكن الفرق الحراري في المائع الساخن والبارد يتباين بين المدخل والمخرج ويجب أن نحدد القيمة

المتوسطة له. ففي حالة الجريان المتوازي، إن كمية الحرارة المنتقلة عبر جزء صغير هى:

$$dq = m_h^o C_{ph} dT_h = m_c^o C_{pc} dT_c$$

حيث أن c_h يرمز إلى البارد (Cold) والساخن (Hot) على التوالي بينما C_h ترمز إلى السعة الحرارية للماء الساخن وبإجراء التحليل على المبادل الحراري نتوصل إلى ما يلي:

$$\Delta T_m = \frac{(T_{h_2} - T_{c_2}) - (T_{h_1} - T_{c_1})}{\ln \left[\frac{(T_{h_2} - T_{c_2})}{(T_{h_1} - T_{c_1})} \right]}$$

وهذا الفرق الحراري ΔT_m يسمى الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة (LMTD) وهذا يعني أن الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة هو عبارة عن الفرق في درجة الحرارة عند إحدى نهايتي المبادل الحراري ناقص الفرق فيه عند النهاية الأخرى مقسوماً على اللوغاريتم الطبيعي لنسبة هذا الفرق. وهذا ينطبق على المبادل الحراري في حالتي السريان المتوازي والمتعاكسي. ففي حالة المبادل الحراري من النوع المعكوس يكون الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة يساوي:

$$LMTD = \frac{(T_{hi} - T_{co}) - (T_{ho} - T_{ci})}{\ln \frac{(T_{hi} - T_{co})}{(T_{ho} - T_{ci})}}$$

وفي حالة المبادل الحراري من النوع المتوازي فإن الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة يساوي:

$$LMTD = \frac{(T_{hi} - T_{ci}) - (T_{ho} - T_{co})}{\ln \frac{(T_{hi} - T_{ci})}{(T_{ho} - T_{co})}}$$

وفي حالة استخدام مبادل حراري بأكثر من أنبوب (متعدد المسار) فإننا نستخدم معامل تصحيح F لمعالجة الوضع الجديد. وهذا المعامل يمكن إيجاده من الأشكال المرفقة حسب نوع المبادل الحراري ومن خلال المعادلة التالية:

$$q = UAF(LMTD)$$

بحيث يتم إيجاد F من الخرائط المبينة في الأشكال اللاحقة ويكون الفرق اللوغاريتمي لمتوسط درجة الحرارة هو نفسه المستخدم في حالة النوع المعكوس. ويأخذ معامل الشكل تأثير تعدد المسارات بعين الاعتبار. وعند اختيار المبادل الحراري يجب أن يختار معامل شكل أكبر من 0.75 وإذا كانت تلك القيمة أقل من هذا الرقم فإنه يجب أن نبحث عن شكل آخر. وعندما ينساب الماء البارد خلال الأنابيب فأن P هي المتغيرات التي تستخدم في الخرائط لحساب معامل التصحيح. حيث أن P هو النسبة بين درجة الحرارة المكتسبة للماء البارد وبين أكبر فرق لدرجات الحرارة في المبادل الحراري. أما R فهو يمثل النسبة بين الانخفاض في درجة حرارة الماء الساخن وبين درجة الحرارة المكتسبة للماء البارد ويتم التعبير عن هذين المعاملين بالمعادلات التالية:

$$P = \frac{T_{c0} - T_{ci}}{T_{hi} - T_{ci}}$$

$$R = \frac{T_{hi} - T_{h0}}{T_{c0} - T_{ci}}$$

وعندما يكون المائع الساخن متحرك داخل الأنابيب فإنه يلزمـنا التبديل بين رمز c_{h0} في التعريفات السابقة.

فعالية المبادل الحراري Heat Exchanger Effectiveness :

الغرض من المبادل الحراري هو تسخين الماء البارد الداخل إلى أقصى درجة حرارة ممكـنة أو إزالة الطاقة الحرارية من الماء الساخن بحيث نصل إلى أقل درجة حرارية ممكـنة حيثـ عندها تتسـاوي درجة حرارة الماء البارد الداخلة ودرجة حرارة الماء الساخن الخارجـة فيـكونـ:

$$T_{h0} = T_{ci}$$

ويتوقف تحقيق هذا الغرض على السعة الحرارية للماءين الساخن والبارد ($m^0 C_p$) حيث تكون المساحة كبيرة جداً مع المحافظة على فكرة التوازن الحراري (كمية الحرارة التي يفقـدـها الماء الساخـن تساـوي كمية الحرارة التي يـكـسبـها الماء الـبارـد).

انتقال الحرارة والموائع

خواص الموائع

الوحدة الرابعة : خواص الماء

الجذارة: التعرف على أهم الخواص الفيزيائية للماء والمواقيع النيوتونية وغير النيوتونية.

الأهداف: أن يتعرف المتدرب على بعض الخواص الفيزيائية للماء كالكثافة والكتافة النسبية والوزن النوعي والحجم النوعي والزوجة وغيرها. كما يتعرف على بعض الظواهر المصاحبة للماء كالتوتر السطحي والتكمف والانفصال.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجذارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجذارة: ٤ ساعات.

الوسائل المساعدة: لا يحتاج المتدرب إلى أية وسائل مساعدة

متطلبات الجذارة: أن يقوم المتدرب بالتعرف على الماء وعلى الخواص المختلفة للماء وأهميتها في الحسابات المتعلقة بها وتبين أهمية خاصية الزوجة الديناميكية للماء والتفريق بينها وبين الزوجة الكائيناتية. كما يلزم المتدرب التعرف على حسابات الضغط وتغير ضغط الماء مع الارتفاع في حالة السكون. ودراسة القوى الهيدرостиاتيكية الناتجة من الماء وتأثيرها على الأسطح الأفقية والبوابات المسطحة.

المقدمة:

يمكن تقسيم علم ميكانيكا المائع إلى ثلاثة أنواع وهي:

١. إستاتيكا المائع وتهتم بدراسة المائع في حالة السكون.
٢. كيناماتيكا المائع وتهتم بدراسة السرعات وخطوط الانسياب بدون أي اعتبار للقوى أو الطاقة.
٣. هيدروديناميكا المائع ويهتم بدراسة العلاقة بين السرعات والعجلات والقوى المؤثرة من وعلى المائع المتحركة.

تعريف المائع:

المائع مواد قابلة للتشكل بشكل الأوعية التي توجد بها وهي قادرة على الانسياب. والمائع أيضاً مادة لا تستطيع أن تقاوم شكلها . وإجهاد القص ضروري جداً لسريان المائع وسوف يتشهو المائع ما دام إجهاد القص موجوداً . وسرعة المائع الملمس لسطح الحائط تكون متساوية للصفر إذا كان المائع لا ينزلق على السطح.

وجزئيات الجسم الصلب متلاصقة أكثر لبعضها عنها في المائع وقوى الجذب بين جزئيات الجسم الصلب أكبر من تلك في المائع وبالتالي يمكن من المحافظة على شكله على عكس المائع. والمعادن يمكن أن تتاسب تحت ضغوط عالية بينما هناك بعض أنواع السوائل عالية اللزوجة والتي لا تتاسب بسهولة وبذلك يسهل التفريق بين المائع والمعادن اللينة. وتتقسم المائع إلى سوائل وغازات والفرق بينها في التالي:

١. السوائل. تميز بالخصائص التالية:

- أ - غير قابلة للانضغاط.
- ب - تشغل أحجاماً محددة.
- ج - قليلة التأثر بدرجة الحرارة.

وتحتاج السوائل مقاومة قوى الشد المحدودة بسبب ارتفاع قوى التجاذب بين جزيئاتها بالمقارنة مع الألياف والغازات . وبالتالي تبدي السوائل مقاومة ملموسة لقوى القص (Shear Stress) التي تحاول فصل طبقات السائل وهذه الخاصية تسمى اللزوجة.

٢. الغازات. تميز بالخصائص التالية:

- أ - جزيئات الغاز متبااعدة عن بعضها فهي قابلة جداً للانضغاط ويسهلة.
- ب - تتمدد وتتكشم بفعل درجات الحرارة.

ج- هي أكثر من السوائل تأثراً بغير درجات الحرارة. وتهتم معظم مشاكل سريان المائع في تصنيع الأغذية بالسوائل وتعتمد كثافة ولزوجة المائع على درجة الحرارة. ولن نأخذ التغييرات الحرارية في هذا المقرر بعين الاعتبار إلا نادراً.

الخواص الفيزيائية للموائع:

١. الكثافة :

وتعطى الرمز ρ وهي عبارة عن الكتلة في وحدة الحجم من المادة ووحدتها في النظام العالمي Kg/m^3 .

$$\rho = \frac{m}{V}$$

حيث أن m هي الكتلة Mass و V هو الحجم Volume.

٢. الكثافة النسبية :

وهي عبارة عن عدد يدل على النسبة بين كتلة الجسم وكتلة حجم مساوٍ من مادة معيارية مناسبة.

وتتساءل الجوامد والسوائل إلى الماء عند درجة حرارة مساوية إلى 25°C .

$\text{الكثافة النسبية} = \frac{\text{كتلة المادة}}{\text{كتلة الماء}} = \frac{\text{كتلة حجم مساوٍ له من المادة}}{\text{كتلة الماء}}$ أو هي عبارة عن كثافة المادة مقسومة على كثافة الماء.

$$S.g = \frac{\rho_{sub.}}{\rho_w}$$

وتتساءل الغازات إلى الهواء الحالي من CO_2 عند الظروف القياسية.

٣. الوزن النوعي :

ويرمز للوزن النوعي بالرمز γ وهو وزن وحدة الحجم من المادة ووحدتها في النظام العالمي N/m^3

ويعطى الوزن النوعي بالمعادلة التالية:

$$\gamma = \rho g$$

حيث أن g هي تسارع الجاذبية الأرضية. وتعتبر كثافة الماء مطلقة بحيث إنها تعتمد على الكتلة التي لا تعتمد على موقع الجسم بينما الوزن النوعي لا تكون قيمته مطلقة لأنه يعتمد على تسارع الجاذبية الأرضية والذي يتغير من مكان لآخر. ويتغير الوزن النوعي للماء بشكل قليل مع تغير الضغط وعلى درجة الحرارة.

٤. **الحجم النوعي** (v) Specific Volume
وهو حجم وحدة الكتلة للمائع ووحدته m^3/Kg أو هو مقلوب الكثافة.

$$V = \frac{V}{m} = \frac{1}{\rho}$$

مثال (٤ - ١)

إذا كانت الكثافة النسبية لأحد الزيوت 0.75 أوجد كثافته.

$$\rho = S.g * \rho_w$$

$$\rho = 0.75 * 1000 = 750 \frac{kg}{m^3}$$

مثال (٤ - ٢)

احسب مقدار الحجم النوعي لغاز الميثان إذا علمت أن كثافته عند درجة حرارة $40C^0$ وضغط مطلق $8.3bar$ هي $5.1Kg/m^3$.

نطبق قانون الغازات العام التالي لإيجاد كتلة الجسم.

$$PV = mRT$$

$$\frac{V}{m} = \frac{RT}{P} = V$$

$$V = \frac{RT}{P} = \frac{8.31 * (40 + 273)}{8.3 * 100000} = 0.0031 \frac{m^3}{kg}$$

مثال (٤ - ٣)

إذا علمت أن الوزن النوعي للماء $9810N/m^3$ والكثافة النسبية للزئبق 13.56 احسب كل من كثافة الماء والوزن النوعي للزئبق وكذلك كثافة الزئبق.

الحل:

$$\rho_w = \frac{\gamma}{g} = \frac{9810}{9.81} = 1000 kg / m^3$$

$$\rho = S.g * \rho_w$$

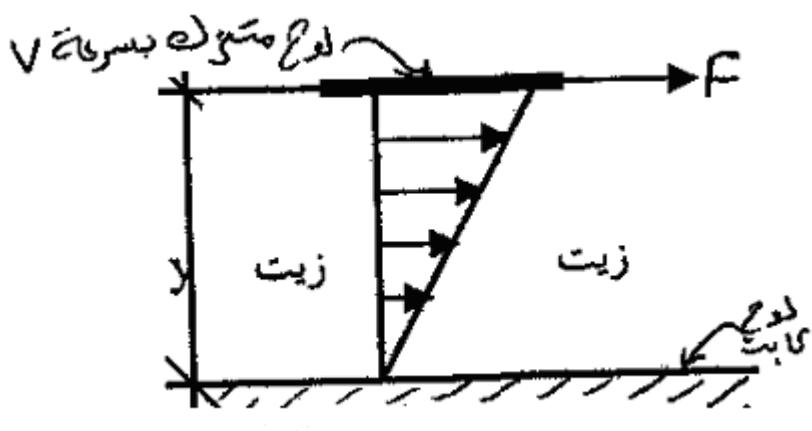
$$\rho = 13.56 * 1000 = 13560 \text{ kg/m}^3$$

$$\gamma = \rho g$$

$$\gamma = 13560 * 9.81 = 133023.6 \text{ N/m}^3$$

٥. اللزوجة : Viscosity

وهي عبارة عن خاصية تحدد مقدار مقاومة المائع لقوى القص. وتنشأ هذه الخاصية أساساً من طريقة تعامل جزيئات المائع مع بعضها أو المقاومة التي تبديها السوائل لقوى القص التي تحاول فصل الطبقات للسوائل. وهذه خاصية مهمة حيث ينشأ عنها ما يسمى بإجهاد القص وكلما كان إجهاد القص موجوداً في السوائل فإن الحركة تحدث وبالتالي نجد أن أهم فرق بين السوائل والمواد الصلبة أن السوائل لا تقاوم إجهاد القص مهما صغرت قيمته. كما أنه يوجد فرق آخر بين السوائل والمواد الصلبة وهو أن لزوجة المائع لا تعتمد على القوى المسلطة بصورة رأسية كالضغط مثلاً. وتعطى اللزوجة بوحدة (Pa.s) أو تعطى (Poise) أو السنتي بواز (Cp) فمثلاً لزوجة الماء تساوي ($Cp=1$) عند درجات الحرارة العادية. وتتأثر قيمة اللزوجة للمائع بدرجة الحرارة حيث إن لزوجة السوائل تتحفظ بزيادة درجة حرارة المائع بينما تزداد قيمتها على الغازات بزيادة درجة الحرارة.



الشكل (٤) - (١) توزيع السرعة وتتأثير اللزوجة على لوح.

F: القوى الثابتة المؤثرة على اللوح العلوي.

Z: المسافة بين اللوحتين المتوازيتين.

V: سرعة اللوح العلوي المتحرك.

والمائع الذي يلامس اللوح العلوي له نفس سرعة اللوح أما المائع الملمس للسطح السفلي فتكون سرعته صفراء وبالتالي فإن تغير السرعة مع المسافة يكون خطياً.

أما بالنسبة للقوة فإنها تتغير مع مساحة اللوح A والسرعة V طردياً ومع المسافة Y عكسياً

$$\tau = \frac{F}{A} = \mu \frac{dV}{dy}$$

حيث أن μ هي معامل الزوجة المطلقة الديناميكية ووحدته هي $N \cdot S/m^2$.
وهناك معامل لزوجة آخر يسمى معامل الزوجة الكائيناتيكية وتسمى بذلك لعدم وجود قوة ويرمز إليها بالرمز ν ووحدتها m^2/s وتعطى كمایلی:

$$\nu = \frac{\mu}{\rho}$$

حيث أن μ هي الزوجة المطلقة وهي كثافة الزيت. ويلاحظ تناقص معاملات الزوجة للسوائل بتزايد درجات الحرارة لها.

مثال (٤ - ٤)

سطحان مستويان كبيران تفصل بينهما مسافة قدرها 25mm ويملا الفراغ بينهما زيت لزوجته المطلقة 0.958N.s/m² وإذا فرضنا dv/dy علاقة خطية أوجد قيمة القوى اللازمة لشد لوح رقيق جداً مساحته 0.37m² وبسرعة ثابتة مقدارها 0.3m/s إذا كان هذا اللوح يبعد عن أحد السطحين مسافة مقدارها 8.4mm . انظر الشكل المرفق.

الحل:

هناك قوتان يجب التغلب عليهما لسحب ذلك اللوح حيث إنه موجود بين المائع من أعلى وأسفل ولذلك:

$$\tau = \frac{F}{A} = \mu \frac{dV}{dy}$$

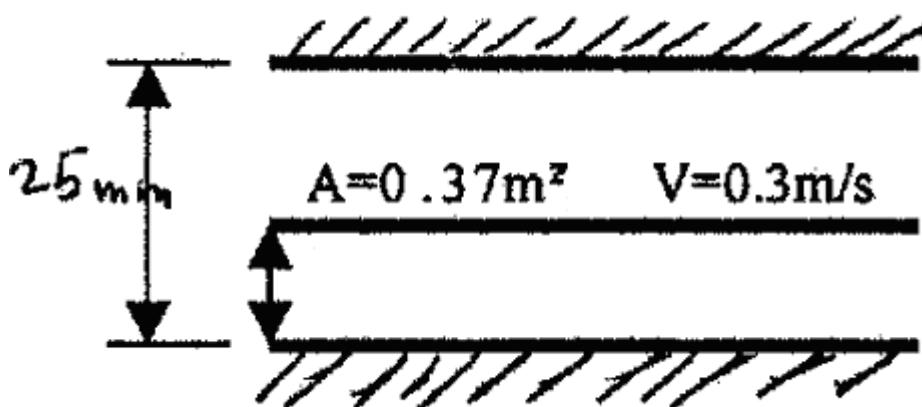
$$\tau = \frac{F_1}{A} = \mu \frac{dV}{dy_1} \Rightarrow \frac{F_1}{0.37} = 0.958 * \frac{0.3}{8.4 \times 10^{-3}}$$

$$\frac{F_1}{0.37} = 0.958 * \frac{0.3}{8.4 \times 10^{-3}} = 34.21 \Rightarrow F_1 = 12.66N$$

وكذلك القوة الأخرى وتساوي:

$$\tau = \frac{F_2}{A} = \mu \frac{dV}{dy_2} \Rightarrow \frac{F_2}{0.37} = 0.958 * \frac{0.3}{(25 - 8.4) \times 10^{-3}}$$

$$\frac{F_2}{0.37} = 0.958 * \frac{0.3}{(25 - 8.4) \times 10^{-3}} = 17.31 \Rightarrow F_2 = 6.4 N$$



الشكل (٤ - ٢) رسم توضيحي للمثال السابق.

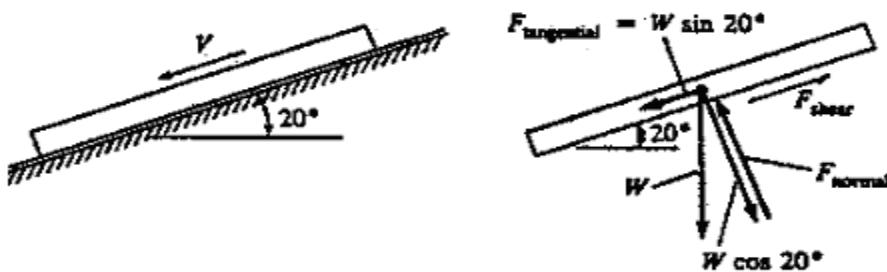
مثال (٤ - ٥)

ينزلق لوح مساحته $1m^2$ ووزنه $25N$ على منحنى مائل بزاوية مقدارها 20° وبسرعة مقدارها $2m/s$. إذا كانت لزوجته تساوي $0.05N.s/m^2$ احسب المسافة الفاصلة بين اللوح وسطح الزيت.
نلاحظ أن القوة المماسية على السطح وهي مركبة الوزن تساوي قوة اللزوجة وبالتالي:

$$\frac{W \sin 20}{A} = \mu \frac{dV}{dy}$$

$$\frac{25 \sin 20}{1} = 0.05 \frac{2}{y}$$

$$y = \frac{0.05 * 2}{25 \sin 20} = 0.011m$$



الشكل (٤ - ٣) رسم توضيحي للمثال السابق

الشد السطحي أو التوتر السطحي : Surface Tension

للسوائل تلاصق وتماسك فالتماسك يساعد المائع على مقاومة إجهاد الشد بينما يساعد التلاصق على الالتصاق بجسم آخر. والتوتر السطحي هو الشغل الواجب بذلك لجلب جزيئات من داخل السائل إلى سطحه لتكوين وحدة مساحات جديدة لهذا السطح. ويساوي هذا الشغل عديداً القوة القابضة المماسية المؤثرة على سطح طوله وحدة واحدة.

$$F_{surface} = \sigma \pi d$$

حيث أن π هي النسبة التقريبية 3.14 و σ هو معامل الشد السطحي ووحدته N/m . ومن موازنة القوى نجد أن:

$$P = \frac{4\sigma}{d}$$

ويعزى ارتفاع أو انخفاض السائل في الأنابيب الشعرية إلى التوتر السطحي أو ما يسمى بالخاصية الشعرية. فحسب نظرية التجاذب الجزيئي. فالجزيئات القريبة من السطح لها تجاذب أكبر من تلك المنخفضة عنه وهذا يجعل السطح وكأنه غشاء مشدود ويعتمد التوتر السطحي في الأنابيب على المقدار النسبي لتماسك الجزيئات وعلى الالتصاق على سطح الوعاء فإذا كان التماسك أقل من الالتصاق ترتفع السوائل في الأنابيب ونقول أن المائع يبلل السطح الذي يلامسه وتختفي المائة في الأنابيب إذا كان التماسك للسوائل أكبر من الالتصاق. وهذه الخاصية مهمة جداً إذا كانت أقطار الأنابيب أقل من

.10mm

ولقياس ارتفاع السائل في الأنابيب نستخدم العلاقة التالية:

$$h = \frac{4\sigma \sin \alpha}{\gamma d}$$

حيث أن α هي الزاوية بين الماس للسائل في الأنابيب مع الأفقي وتكون متساوية للصفر في حالة الأنابيب الزجاجي و σ هو معامل الشد السطحي.

مثال(٤ - ٦)

قطرة ماء صغيرة عند درجة حرارة 27°C وقطرها 0.05mm وتلامس الهواء فإذا كان الضغط داخلها يزيد عن الضغط الجوي بمقدار 565Pa فاحسب قيمة معامل الشد السطحي.

الحل:

$$P = \frac{4\sigma}{d}$$

$$565 = \frac{4\sigma}{0.05 \times 10^{-3}} \Rightarrow \sigma = 0.0071 \text{N/m}$$

مثال(٤ - ٧)

أوجد ارتفاع الماء الناتج عن الخاصية الشعرية في أنابيب زجاجي قطره 2.5mm عند غمره بالماء إذا كان معامل الشد السطحي له 0.0728N/m .

الحل:

نلاحظ أن الزاوية α تساوي صفرًا والوزن النوعي للماء يساوي 9810N/m^3 وبالتالي:

$$h = \frac{4\sigma \sin \alpha}{\gamma d}$$

$$h = \frac{4 * 0.0728 \sin 0}{2.5 * 10^{-3} * 9810} = 0.012 \text{ m}$$

مثال(٤ - ٨)

إذا كان قطر أنابيب زجاجي نظيف يحتوي على ماء 1mm والشد السطحي له يساوي 0.0608N/m والوزن النوعي للماء عند درجة حرارة 90°C يساوي 9.467 KN/m^3 أوجد ارتفاع الماء في الأنابيب.

الحل:

$$h = \frac{4\sigma \sin \alpha}{\gamma d}$$

$$h = \frac{4 * 0.0608}{9467 * 1 \times 10^{-3}} = 0.026 \text{ m}$$

الضغط البخاري Vapor Pressure :

وهو الضغط الذي يغلي عنده السائل ويرتبط ارتباطاً وثيقاً مع درجة الحرارة حيث يزداد بزيادتها وينقص بنقصانها. غالباً ما يحدث انخفاض في ضغط الماء نتيجة لنقصان المساحة مما يؤدي إلى الغليان عند درجات حرارة أقل من المعتاد وبالتالي وجود فقاعات داخل الأنابيب مما يؤدي إلى حدوث ظاهرة التكهف Cavitations وهي ظاهرة خطيرة حيث إنها تؤدي إلى تآكل الأنابيب وهりانها.

المائع النيوتونية وغير النيوتونية Newtonian and Non-Newtonian Fluids :

المائع النيوتوني هو ذلك المائع الذي يتبع قانون نيوتن للزوجة. حيث إن المائع التي يتاسب فيها إجهاد القص تتناسب طردياً مع الانفعال فإنها تسمى مائع نيوتونية أما التي لا تبدي نفس سلوك سابقتها فإنها تسمى بالمائع غير النيوتوني كما هو الحال في السوائل البلاستيكية، فهي تتصرف على أنها مواد صلبة في بعض الأحيان وكسوائل في أحيان أخرى. وقد وجد أن السوائل النقية والمحاليل البسيطة تكون نيوتونية بينما محاليل المخلوط ذات الوزن الجزيئي العالي والمعملات المركزية لا تتبع قانون نيوتن وبالتالي فهي غير نيوتونية بمعنى آخر فإن لزوجتها الظاهرية تعتمد على حالات السريان بالإضافة إلى خواص المائع ومن أمثلتها محاليل السكريات العديدة Polysaccharides والمستخلصات النقية Purees وكذلك مركبات الفواكه والخضروات وفي هذا المقرر فإن جل تركيزنا سوف يكون على المائع النيوتوني.

المائع القابلة للانضغاط وغير القابلة للانضغاط Compressible and Incompressible Fluids :

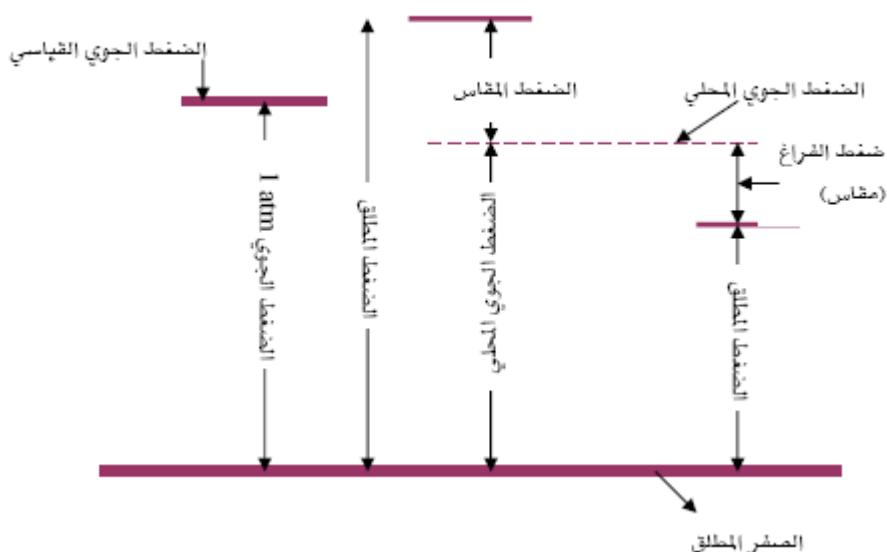
المائع المضغوط هو المائع التي تتغير كثافته نتيجة التغييرات المختلفة التي تطرأ عليه من ضغط وغيرها ومن أهم الأمثلة عليه الغازات بشكل عام أما المائع غير المضغوطة فإن كثافتها لا تتأثر أبداً. وفي هذا المقام سوف تقتصر دراستنا على المائع غير القابلة للانضغاط.

الضغط Pressure

وهو القوة المؤثرة على وحدة المساحة ويكون عامودياً على السطح الذي ي العمل عليه. و يتساوى الضغط على أي نقطة على هذا السطح. ووحدته هي N/m^2 أو Pa وله وحدات أخرى مثل bar ، atm ، $torr$.
يعطى الضغط بالعلاقة التالية:

$$P = \frac{F}{A}$$

ويعرف الضغط الجوي atmospheric pressure بأنه ضغط عمود هواء الغلاف الجوي (أو وزن عمود الهواء المؤثر) على وحدة المساحة. وهو يتغير من مكان إلى آخر حسب ارتفاع المكان وانخفاضه عن سطح البحر. والضغط الجوي القياسي هو الضغط الجوي عند مستوى سطح البحر و يعادل 101kpa أو 760mm Hg. أما ضغط المقاس gauge pressure فهو الضغط المبين بواسطة أجهزة قياس الضغط المختلفة بحيث تكون قراءة الضغط الجوي في مكان مقاييس الضغط تساوي صفراء. وبهذا يكون الضغط المطلق absolute pressure متساوياً لضغط المقاس زائداً الضغط الجوي. وإذا كان هناك تفريغ (خلخلة) vacuum فإن الضغط المطلق يعادل الضغط الجوي ناقصاً التفريغ.



الشكل (٤) - (٤) أنواع الضغط المختلفة.

P_{atm} : الضغط الجوي.

P_{abs} : الضغط المطلق مقاساً عند وجود الهواء.

P_g : وهو ضغط التفريغ أو الضغط المقايس.

$$P_g = P_{abs} - P_{atm.}$$

وإذا كان P_{abs} أكبر من P_{atm} فان:

$$P_v = P_{atm} - P_{abs.}$$

مثال (٤ - ٩)

إذا كان ضغط التفريغ في مقياس بوردن يساوي 310mmHg والضغط الجوي يساوي 100kpa أوجد الضغط المطلق بوحدة Kpa .

الحل:

نحو ضغط التفريغ من mmHg إلى kpa حيث أن:

$$760mmHg = 101.3kpa$$

وبالتالي يكون ضغط التفريغ يساوي

$$P_v = \frac{310mmHg * 101.3kpa}{760mmHg} = 41.32kpa$$

$$P_{abs.} = P - P_v = 101.3 - 41.32 = 59.98kpa$$

تغير الضغط مع الارتفاع : Pressure Variation with Elevation

يلاحظ أنه في الماء الساكنة لا توجد إجهادات مماسة والقوى الوحيدة بين الأسطح المجاورة هي قوى الضغط العمودية على الأسطح وبالتالي فإن الضغط عند أي نقطة على الماء الساكن يكون متساوياً في جميع الاتجاهات عند نفس الارتفاع. ويتغير الضغط من نقطة إلى أخرى تبعاً لتغير الارتفاع بين هاتين النقطتين إذا كان باتجاه عمودي أما في حالة الانتقال أفقياً فإن الضغط يبقى ثابتاً ولكن الملاحظ أيضاً أنه كلما ارتفعنا إلى الأعلى فإن الضغط يقل والعكس صحيح. العلاقة التالية توضح هذه الآلية حيث إنه:

$$\gamma = -\frac{dP}{dh}$$

والإشارة هنا لأن العلاقة عكسيّة فبزيادة الارتفاع باتجاه الأعلى فإن الضغط يقل. أي إنه يمكن أن نتوصل إلى العلاقة التالية وذلك عن طريق التعبير عن الضغط بعمود من الماء:

الضغط

$$P = \gamma h$$

حيث أن h هو الارتفاع.
ولإيجاد الفرق في الضغط بين نقطتين تكون العلاقة:

$$P_1 - P_2 = \gamma(h_1 - h_2)$$

$$P_1 - P_2 = \rho g(h_1 - h_2)$$

مثال(٤ - ١٠)

احسب الضغط بوحدة bar عند عمق مقداره 10m في زيت كثافته النسبية 0.75 .

$$P = \gamma h = [(0.75 * 1000) * 9.81] * 10 = 73575 pa$$

$$P = \frac{73575 pa}{100000} * \frac{bar}{pa} = 0.73575 bar$$

القوى الهيدرостиكيّة على الأسطح : Hydrostatic Forces on Surfaces

القوة F والواقعة من سائل على مساحة مستوية A تساوي حاصل ضرب وزن السائل بوحدة الحجوم $\rho.g$ وعمق مركز الثقل للمساحة h_{cg} . حيث إن هذا الضغط يكون متوزعاً بصورة متتماثلة على السطح.

$$F = \rho g A h_{cg}$$

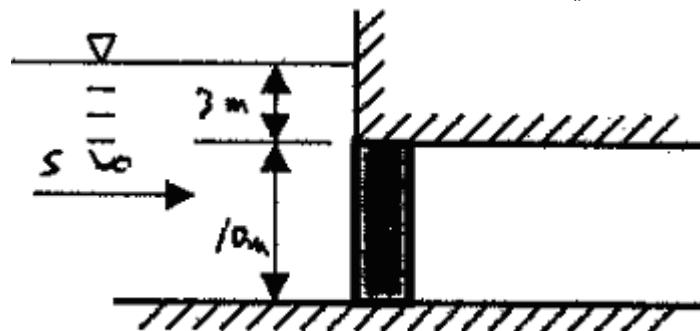
ويجب ملاحظة أن حاصل ضرب وزن وحدة الحجوم $\rho.g$ بعمق مركز الثقل للمساحة h_{cg} يعني الضغط P عند مركز الثقل للمساحة. ويمكن تحديد خط تأثير القوة بمركز الضغط الذي يمكن تعبينه تبعاً للمعادلة التالية:

$$Y_{cp} = \frac{I_{cg}}{h_{cg} A} + h_{cg}$$

حيث يسمى Y_{cp} ب عمق مركز الثقل و I_{cg} عزم قصور المساحة الذاتي حول محور ما مار بمركز الثقل.

مثال(٤ - ١١)

احسب المحصلة F الناشئة عن تأثير الماء على المساحة المستطيلة والتي أبعادها $10 \times 1m$ المبينة في الشكل التالي مع ملاحظة أن I_{cg} للمستطيل هي $bd^3/12$.



الشكل(٤ - ٥) رسم توضيحي للمثال السابق

الحل:

نحسب عمق مركز تأثير القوة h_{cg} حيث إنه يساوي:

$$h_{cg} = 3 + 10 / 2 = 8m$$

$$F = \rho g A h_{cg}$$

$$F = 1000 * 9.81 * (10 * 1) * 8 = 784800N$$

نحسب عزم القصور الذاتي I_{cg}

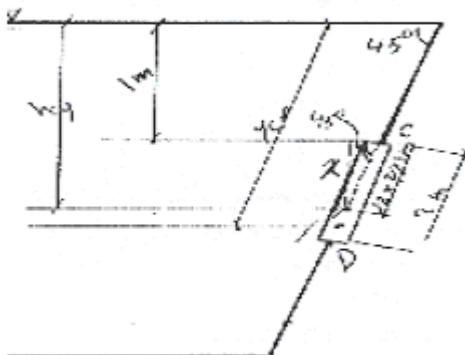
$$I_{cg} = \frac{bd^3}{12} = \frac{1 * 10^3}{12} = 83.33$$

$$Y_{cp} = \frac{I_{cg}}{h_{cg} A} + h_{cg}$$

$$Y_{cp} = \frac{83.33}{8 * (10 * 1)} + 8 = 1.042 + 8 = 9.042m$$

مثال (٤ - ٤)

احسب محصلة القوى المؤثرة على المساحة المثلثية $1.25 * 2$ والموضحة في الشكل التالي مع مراعاة أن رأس المثلث عند النقطة C وأن I_{cg} للمثلث هي $36 \cdot bh^3 / 36$.



الشكل (٤ - ٦) رسم توضيحي للمثال السابق

الحل:

$$F = \rho g A h_{cg}$$

$$F = \rho g A h_{cg}$$

مركز المثلث يكون على بعد $2/3$ من بدايته ولذلك فان X المبينة على الشكل والتي تمثل البعد العمودي للمركز من حفة البوابة المثلثية تكون:

$$x = 2 * \frac{2}{3} \sin 45 = 0.943m$$

نحسب عمق مركز تأثير القوة h_{cg} حيث إنه يساوي:

$$h_{cg} = 1 + 0.943 = 1.943m$$

$$F = \rho g A h_{cg}$$

$$F = 1000 * 9.81 * \left(\frac{1}{2} * 1.25 * 2 \right) * 1.943 = 23826N$$

نحسب عزم القصور الذاتي I_{cg}

$$I_{cg} = \frac{bh^3}{36} = \frac{1.25 * 2^3}{36} = 0.278$$

$$Y_{cp} = \frac{I_{cg}}{h_{cg} A} + h_{cg}$$

$$Y_{cp} = \frac{0.278}{1.943 * \frac{1}{2} * 1.25 * 2} + 1.943 = 0.11 + 1.943 = 2.053m$$

انتقال الحرارة والموائع

المائع في حالة الحركة

الوحدة الخامسة: المائع في حالة الحركة

الجدارة: التعرف على بعض خواص الجريان للمائع وحساب السرعة والضغط والقوى ومعدلات التدفق الحجمي والكتلي للمائع.

الأهداف: أن يقوم المتدرب بالتعرف على الأنواع المختلفة للجريان والحسابات المتعلقة بكل نوع وتأثيرها على المعادلات الرياضية وتطبيق معادلتي الاستمرارية وبرنولي على حركة المائع والتباين بسرعة وضغط المائع وإيجاد القوى المصاحبة لحركة المائع.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجدارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجداره: ٤ ساعات.

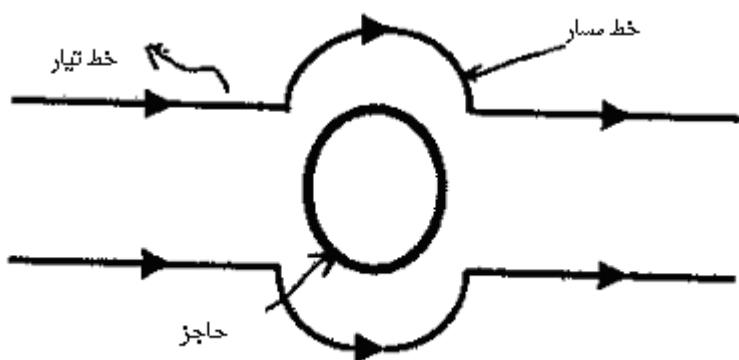
الوسائل المساعدة: لا يحتاج المتدرب إلى أية وسائل مساعدة.

متطلبات الجداره:

١. التمييز بين الجريان الطبقي والاضطبابي وتأثير رقم رينولدز على حركة المائع.
٢. اشتقاء معادلة الاستمرارية ومعادلة برنولي وفهم معنى التدفق الحجمي والكتلي وكيفية تطبيق معادلة الاستمرارية ومعادلة برنولي على الأنظمة المغيرة.
٣. دراسة بعض التطبيقات المتعلقة بمعادلتي الاستمرارية وبرنولي وعلاقتها في إيجاد السرع ومعدلات التدفق.
٤. دراسة الفوائد الاحتكاكية المصاحبة لحركة المائع والناتجة من الانحناءات والتغييرات التصميمية لأنابيب والأجهزة المختلفة.

المقدمة:

عند انسياب المائع المثالي في مجرى مستقيم فإن جميع جسيمات المائع تتحرك في خطوط متوازية وبسرعة متساوية وتكون سرعة المائع الملمس للجدار تساوى صفرًا وتبدأ السرعة بالازدياد خلال مسافة قصيرة من الجدار إلى أن تصل السرعة إلى قيمتها العظمى في منتصف ذلك المجرى. والمائع غير القابلة للانضغاط تتساب كما لو أنها كتلة واحدة. ويمكن تصور حركة المائع عن طريق خطوط Streamlines للبيان هذه الحركة. ويمكن الحصول على هذه الخطوط عن طريق بعض الأصياغ الخاصة التي تضاف إلى المائع فيظهر على شكل طبقات متراكبة تتاسب فوق بعضها. وتكون السرعة عند تلك الخطوط مماسية عند أية لحظة وقد يتغير شكلها من فترة إلى أخرى.



الشكل(٥ - ١) خطوط حركة المائع أشاء مروره عن حاجز.

أنواع الجريان:

- الجريان المنتظم Uniform flow: وفيه تبقى السرعة Velocity ثابتة مقداراً واتجاهها على جميع النقاط الموجودة على نفس الخط Streamline عند لحظة معينة.

$$\frac{dV}{ds} = 0$$

- الجريان غير المنتظم Non-uniform: وفيه تغير السرعة من مكان لآخر على خط تمثيل حركة المائع.

$$\frac{dV}{ds} \neq 0$$

٣. **الجريان المستقر Steady flow**: هو الجريان الذي لا تتغير فيه جميع ظروف وخصائص المائع مع الزمن Time. بمعنى أن معدل سريان الكتلة المارة على قطاع تكون واحدة عند كل نقطة من المدخل إلى المخرج.

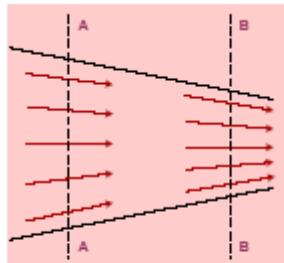
$$\frac{dV}{dt} = 0$$

$$\frac{dP}{dt} = 0$$

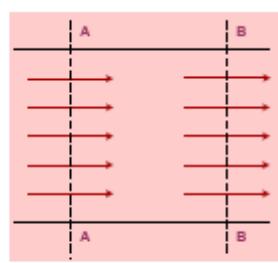
٤. **الجريان غير المستقر Unsteady flow**: هو الجريان الذي تتغير فيه مواصفات المائع مع مرور الزمن كحركة الأمواج الدورية.

$$\frac{dV}{dt} \neq 0$$

$$\frac{dP}{dt} \neq 0$$



سريان مستقر وغير منتظم



سريان مستقر ومنتظم

شكل (٥ - ٢) أنواع الجريان.

٥. **الجريان الصفائي Laminar flow**: ويتميز هذا الجريان بأن جزيئات المائع تتحرك بشكل طبقات أو صفائح فوق بعضها بحيث لا يحدث أي احتلام أو تداخل بين جزيئات الطبقات أثناء الحركة وكأن المائع يتحرك بانزلاق رقائق ذات سمك متاحي الصغر بالنسبة إلى الطبقات المجاورة ومن أهم الأمثلة عليه العسل أو الشوربة أشلاء انسكابها من الأوعية.

٦. **الجريان الاضطرابي Turbulent Flow**: ويتميز هذا النوع من الجريان بأن السرعة للمائع تتغير بالاتجاه والمقدار بين لحظة وأخرى مع تميزه بعدم الانتظام. ويحدث هذا النوع من الجريان عندما يكون المائع سريعاً جداً ولا وجود لصفائح في هذا النوع من الجريان. وما يميز هذا النوع من الجريان أيضاً وجود فجاليات واحتلامات في المائع.

إن سرعة المائع تتغير من الصفر عند الجدار إلى القيمة القصوى في منتصف الأنابيب والسرعة المتوسطة هي السرعة التي ستوجد لو أن المائع عند نفس المعدل الكتلي سوف يجري ككتلة واحدة

وبسرعة ثابتة. كما أن السريان عند مدخل الأنبوب لم يكن لديه الوقت للوصول إلى النمط الكامل وبالتالي فإن طول الأنبوية مهم في دراسة المائع في هذه المنطقة.

رقم رينولدز Reynolds Number:

وهو عدد لا وحدة له يحدد شكل الجريان وهو يمثل النسبة بين قوة الممانعة Inertial force والزوجة Viscous force. ويعطى رقم رينولدز Re بالمعادلة التالية:

$$Re = \frac{\rho V D}{\mu}$$

حيث أن:

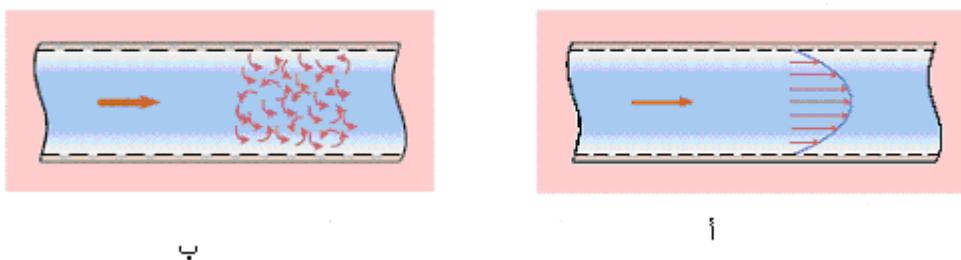
μ هي معامل الزوجة المطلقة.

ρ هي الكثافة للمائع.

V هي سرعة المائع.

D هو قطر الأنبوب.

ويكون شكل التدفق في الأنبوب على النحو التالي في حالتي الجريان الاضطرابي والطبقي.



الشكل (٥) - (٣) شكل المائع في الأنبوب أشياء الحركة (أ للجريان الطبقي ، ب الاضطرابي).

وهناك طريقة لتحديد ما إذا كان المائع صفائحي أو اضطرابي عن طريق حساب رقم رينولدز Re حيث إنه وبناء على هذا الرقم وطبيعة السطح الذي يجري عليه المائع يمكن ذلك. ففي حالة الجريان الأنبوي فإن رقم $Re = 2200$ هو الرقم الفاصل فإذا قل الرقم المحسوب عنه كان الجريان صفائحيًا وإذا زاد عنه يكون الجريان اضطرابياً. أما إذا كان الجريان على سطح أفقي فإن الرقم 500000 هو الرقم الفاصل فإذا قل رقم Re عنه كان الجريان صفائحيًا وإلا فهو اضطرابي. وهناك بعض الأحيان مراحل انتقالية بين الحالتين الطباقية والاضطرابية فيكون مثلاً في حالة الأنبوب الرقم (٢٣٠٠-٢٠٠٠) يمثل الحالة الانتقالية.

معدل التدفق الحجمي :Rate of Flow

كمية المائع التي تتساب في وحدة الزمن من خلال مقطع معين تسمى بمعدل الانسياب ومعدل التدفق الحجمي هو معدل الحجم من المائع والذي يدخل من خلال مقطع محدد ويعطى الرمز Q ووحدته هي m^3/s وهناك أيضاً معدل التدفق الكتلي للمائع ويعطى الرمز M^0 ووحدته هي Kg/s . وهذا يعطيان بالمعادلة التالية:

$$M^0 = \rho Q$$

$$Q = VA$$

$$M^0 = \rho VA$$

مثال(٥ - ١)

يتدفق عصير في أنبوب قطره 10cm بسرعة مقدارها 1.5m/s إذا علمت أن كثافة العصير تساوي 1050kg/m^3 احسب معدل التدفق الحجمي ومعدل التدفق الكتلي في الأنبوب؟
الحل:

بحسب مساحة الأنبوب:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2 = \frac{\pi}{4} * 0.1^2 = 0.00785\text{m}^2$$

$$Q = VA$$

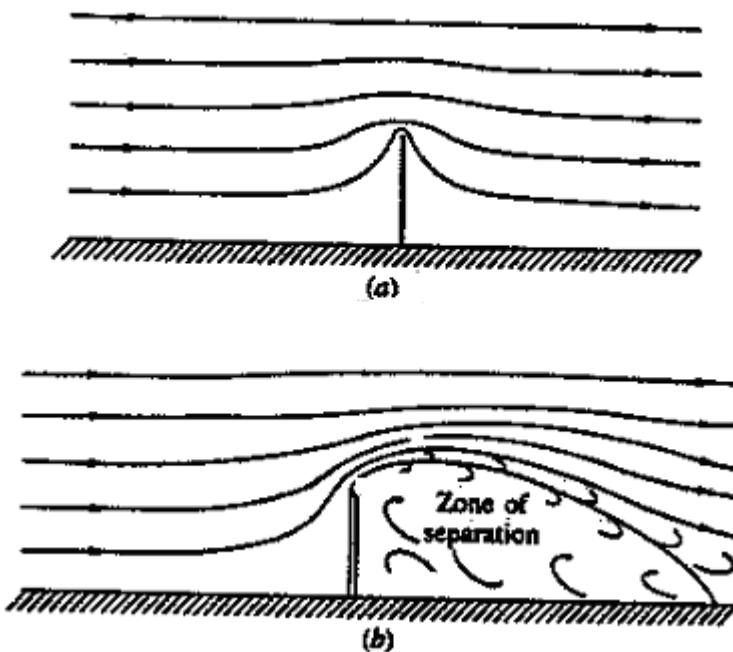
$$Q = 1.5 * 0.00785 = 0.0118\text{m}^3 / s$$

$$M^0 = \rho VA = 1050 * 1.5 * 0.00785 = 12.36\text{kg / s}$$

الانفصال :Separation

وهي نقطة لا يصل إليها المائع أشلاء مروره حول بعض الأسطح ويتميز المائع بوجود كميات كبيرة من الفقاعات التي تؤثر كثيراً على الأنابيب وتؤدي إلى تقليل كمية المائع المحسوبة نظرياً وكذلك تؤدي إلى تغيير شكل التدفق والضغط وغيرها. وتظهر هذه الظاهرة لعدة أسباب منها أنه قد يكون المائع متحركاً بسرعة كبيرة أو قد يكون السطح الذي يتدفق عليه خشنأ Rough أو شكله غير منتظم. وقد يستخدم رقم رينولدز للتبيؤ بإمكانية حدوث هذه الظاهرة في بعض الأحيان كما هو الحال في الأسطوانة

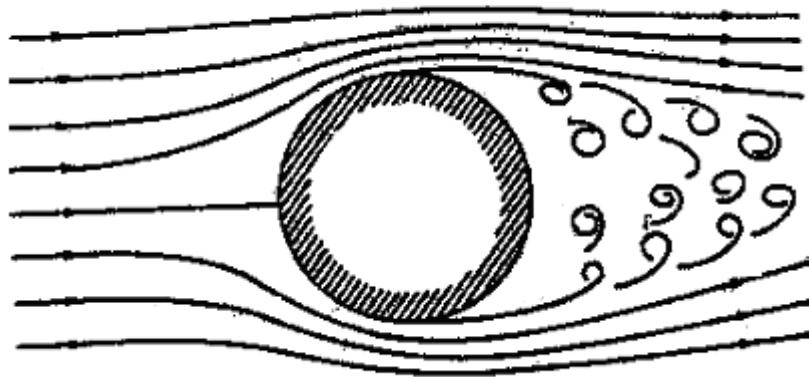
الدائيرية حيث إنه إذا قل Re عن 50° فلا يمكن أن تحدث هذه الظاهرة بينما إذا زاد عنها فإن إمكانية حدوثه كبيرة جداً.



الشكل (٥) ظاهرة الانفصال.

التكهف : Cavitation

وهذه الظاهرة تحدث عندما يقل الضغط في الأنابيب إلى درجة أن الضغط للمائع يصل إلى أقل من الضغط البخاري لذلك المائع وبالتالي تحول الماء إلى بخار وظهور فقاعات نتيجة لحدوث الغليان في الماء وهذه الظاهرة خطيرة على الآلات حيث تعمل على تآكلها وتقليل كفاءتها لأنها تنتج ضغوطاً ديناميكية عالية على الجدران الصلبة. غالباً ما تحدث هذه الظاهرة في المناطق ذات السرعات العالية والمساحات الضيقة والتي ينخفض عندها الضغط كثيراً. وللتقليل من أثر هذه الظاهرة يمكن أن نرفع مستوى الضغط العام إما بوضع المعدة تحت منسوب السحب فينساب الماء إليها بتأثير الجاذبية أو بإعادة تصمييمها بحيث نقل نقاط الضغط المنخفض.



الشكل (٥) ظاهرة التكهن.

معادلة الاستمرارية :Continuity Equation

وهي مبنية على مبدأ حفظ الكتلة وتطبق على تدفق المائع وتتص على أن معدل تدفق الكتلة الخارجة من مكان محدد ناقص معدل تدفق الكتلة الداخلة إلى نفس المكان يساوي معدل تراكم المادة في ذلك المكان.

$$\sum M_{out}^0 - \sum M_{in}^0 = \frac{dM}{dt}$$

$$M^0 = \rho A \frac{\Delta x}{\Delta t} = \rho A V \Rightarrow \left(\frac{kg}{m^3} * m^2 * \frac{m}{s} = \frac{kg}{s} \right)$$

حيث أن:

V هي السرعة للمائع.

A هي مساحة المقطع الذي يمر به المائع.

ρ هي كثافة المائع.

معادلة الاستمرارية في حالة التدفق المستقر أحادي الأبعاد في الأنابيب :One Dimensional Flow in Pipes

في هذه الحالة والتي يكون بها مدخل واحد وخروج واحد والجريان مستقر فإن معادلة الاستمرارية تصبح على الشكل التالي:

$$M_1^0 = M_2^0$$

$$\rho_1 A_1 V_1 = \rho_2 A_2 V_2$$

وفي حالة وجود مدخلين ١ و ٢ وخرج ٣ فإن معادلة الاستمرارية في الحالة المستقرة تصبح على الشكل التالي:

$$M_1^0 + M_2^0 = M_3^0$$

$$\rho_1 A_1 V_1 + \rho_2 A_2 V_2 = \rho_3 A_3 V_3$$

وعندما يكون المائع غير قابل للانضغاط فإن كثافته تكون ثابتة وغير متغيرة ولذلك فان:

$$\rho_1 = \rho_2 = \rho_3$$

فتصبح المعادلة على النحو التالي:

$$Q_1 = Q_2$$

مثال (٥ - ٢)

ما هو أقل قطر ضروري ليسري 0.25 Kg/s من الهواء خلال أنبوب وبسرعة مقدارها 6 m/s عند درجة حرارة 27°C وضغط 2.03 bar ؟

الحل:

نحسب أولاً كثافة الهواء من خلال قانون الغازات العام والذي سبق ذكره وذلك كمالي:

$$PV = mRT$$

$$\rho = \frac{m}{V} = \frac{P}{RT} = \frac{2.03 * 101300}{8.314 * (27 + 273)} = 82.44 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3}$$

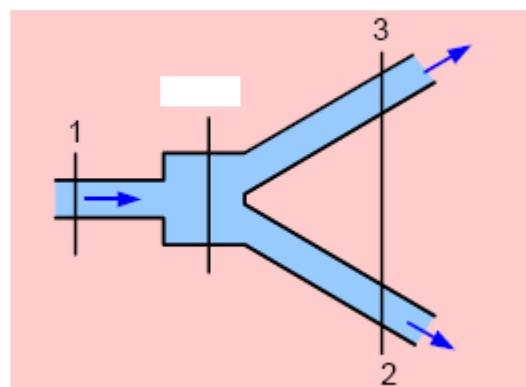
$$M^0 = \rho VA$$

$$0.25 = 82.44 * 6 * A \Rightarrow A = \frac{0.25}{82.44 * 6} = 5.054 \times 10^{-4} \text{ m}^2$$

$$A = \frac{\pi}{4} D^2 = 5.054 \times 10^{-4} \Rightarrow D = \sqrt{\frac{5.054 \times 10^{-4} * 4}{\pi}} = 0.025m$$

(٣) مثال(٥ -

أنبوب قطره 150mm ويمر به صلصة خضار بمعدل $0.08m^3/s$ ويتفرع إلى فرعين أحدهما قطره 50mm والآخر قطره 100mm فإذا كانت السرعة في الفرع الأول $12m/s$ فما هي السرعة في الفرع الثاني من الأنابيب انظر الشكل(٥ - ٦)



شكل(٥ - ٦)

الحل:

نحسب المساحة للأنبوب في الفرعين الأول والثاني والفرع الرئيس حيث أن:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2$$

$$A_1 = \frac{\pi}{4} * 0.15^2 = 0.0177m^2$$

$$A_2 = \frac{\pi}{4} * 0.05^2 = 0.00196m^2$$

$$A_3 = \frac{\pi}{4} * 0.1^2 = 0.00785m^2$$

وبتطبيق معادلة الاستمرارية نجد أن:

$$M_1^0 = M_2^0 + M_3^0$$

$$\rho_1 A_1 V_1 = \rho_2 A_2 V_2 + \rho_3 A_3 V_3$$

وبما أن المائع غير قابل للانضغاط فإن كثافته ثابتة وبالتالي:

$$A_1 V_1 = A_2 V_2 + A_3 V_3$$

$$0.08 = 0.00196 * 12 + 0.00785 * V_3 \Rightarrow V_3 = \frac{0.08 - (12 * 0.00196)}{0.00785} = 7.195 \frac{m}{s}$$

مثال(٤ - ٥)

يتدفق هواء كثافته 1kg/m^3 بمعدل 3kg/s في أنبوب قطره 300mm وأثناء التدفق انخفض كل من الضغط ودرجة الحرارة مما أدى إلى تمدد الهواء نتيجة دخوله إلى أنبوب أضيق قطره 200mm افترض أن كثافة الهواء أصبحت 0.8kg/m^3 أوجد سرعة الهواء ومعدل التدفق الحجمي قبل وبعد التطبيق انظر

الشكل(٥ - ٧)

الحل:

نحسب مساحة الأنابيب قبل وبعد التطبيق:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2$$

$$A_1 = \frac{\pi}{4} * 0.3^2 = 0.0707 \text{m}^2$$

$$A_2 = \frac{\pi}{4} * 0.2^2 = 0.0314 \text{m}^2$$

وإيجاد سرعة الهواء ومعدل التدفق الحجمي قبل التضييق

$$M_1^0 = \rho_1 V_1 A_1 = \rho_1 Q_1$$

$$1 = 1 * V_1 * 0.0707 \Rightarrow V_1 = \frac{1}{0.0707} = 14.14 \frac{m}{s}$$

$$1 = 1 * Q_1 \Rightarrow Q_1 = 1 \frac{m^3}{s}$$

وبتطبيق معادلة الاستمرارية نجد:

$$M_1^0 = M_2^0$$

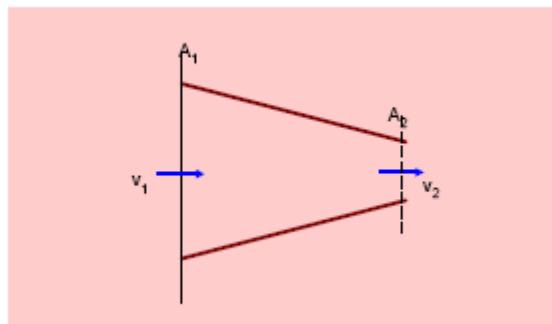
$$\rho_1 A_1 V_1 = \rho_2 A_2 V_2$$

$$1 = 0.8 * 0.0314 * V_2 \Rightarrow V_2 = \frac{1}{0.8 * 0.0314} = 39.81 \frac{m}{s}$$

ولإيجاد معدل التدفق الحجمي بعد التضييق:

$$M_1^0 = M_2^0 = \rho_2 Q_2$$

$$1 = 0.8 * Q_2 \Rightarrow Q_2 = \frac{1}{0.8} = 1.25 \frac{m^3}{s}$$



شكل (٥ - ٧)

معادلة برنولي Bernoulli's Equation

عندما يكون المائع ساكناً فإن الضغط يتغير نتيجة التغير في الارتفاع إلا أنه يمكن أن يحدث تغير لضغط المائع عندما يكون متحركاً نتيجة عاملين آخرين وهما التسارع ومقاومة اللزوجة. ففي الحالة التي تتتسارع فيها كتلة من الماء لا بد من وجود قوة في اتجاه التسارع وهذه القوة تتأتى عن طريق الضغط وبالتالي فإن الضغط يجب أن يقل لتحدث الحركة. كذلك فإن اللزوجة للماء للقيام بعمل الاحتكاك كما في المواد الصلبة وتثيرها دائماً عكس اتجاه الحركة للماء. ومعادلة برنولي من المعادلات التي تحاول الجمع بين هذه المتغيرات الثلاثة. إلا أن هذه المعادلة تستخدم عندما يكون الماء مستقراً وغير قابل للانضغاط وهي تربط بين الضغط والسرعة والارتفاع بين أيه نقطتين في المجال الذي يحتوي الماء مع تحقق شروط استخدام المعادلة. وهذه المعادلة هي معادلة قياسية

اشتقاق معادلة برنولي:

يمتلك المائع أنواع مختلفة من الطاقة وهي:

طاقة الوضع : P.E

$$P.E = mgz$$

طاقة الحركة : K.E

$$K.E = \frac{1}{2} m V^2$$

طاقة الجريان : F.E

$$F.E = P \frac{m}{\rho}$$

ومن قانون حفظ الطاقة فإن مقدار الطاقة الكلية للمائع هو مقدار ثابت

$$F.E + K.E + P.E = Cons \tan t$$

$$P \frac{m}{\rho} + \frac{1}{2} m V^2 + mgz = Cons \tan t$$

وبالقسمة على $m.g$ تصبح المعادلة على النحو التالي:

$$\frac{P}{\rho g} + \frac{V^2}{2g} + z = Cons \tan t$$

وإذا طبقت هذه المعادلة بين نقطتين فإنها تصبح على النحو التالي:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2$$

وعند ملاحظة الوحدات للأجزاء نجد أن الحدات متشابهة وهي m فمثلاً لو أخذنا الوحدة ل $\frac{V^2}{2g}$

نجد أنها تساوي m . لأن $\frac{P_1}{\rho_1 g}$ يسمى سمت الضغط وأن $\frac{V_1^2}{2g}$ يسمى سمت السرعة وأن Z_1 يسمى سمت الارتفاع وبالتالي فإن مجموع سمت الضغط والسرعة والارتفاع يساوي مقداراً ثابتاً.

- شروط استخدام معادلة برنولي:
١. المائع غير قابل للانضغاط.
 ٢. المائع غير لزج.
 ٣. لا وجود لأجهزة ميكانيكية في منطقة تطبيق المعادلة مثل المضخة مثلاً.
 ٤. لا وجود لفقد الحراري في المنطقة المنوي تطبيق معادلة برنولي عندها.

(٥) مثال(٥)

يسري الماء بين النقطتين A و B بتصريف حجمي مقداره $0.4 \text{ m}^3/\text{s}$ إذا علمت أن $D_A = 0.3\text{m}$ و $D_B = 0.6\text{m}$ و $Z_B = 15\text{m}$ و $Z_A = 10\text{m}$ و سمت الضغط عند النقطة A يساوي 7m وبفرض عدم وجود فاقد للطاقة بين النقطتين A و B احسب سمت الضغط عند النقطة B .

الحل:

بحسب المساحة عند النقطتين A و B وهما :

$$A = \frac{\pi}{4} D^2$$

$$A_A = \frac{\pi}{4} * 0.3^2 = 0.0708 \text{ m}^2$$

$$A_B = \frac{\pi}{4} * 0.6^2 = 0.2826 \text{ m}^2$$

نجد السرعة عند تلك النقطتين من خلال معادلة الاستمرارية حيث:

$$M_1^0 = M_2^0$$

$$\rho_1 A_1 V_1 = \rho_2 A_2 V_2$$

$$Q = A_1 V_1 = A_2 V_2 = 0.4$$

$$0.4 = 0.0707 * V_1 \Rightarrow V_1 = \frac{0.4}{0.0707} = 5.66 \text{ m/s}$$

$$0.4 = 0.2826 * V_2 \Rightarrow V_2 = \frac{0.4}{0.2826} = 1.42 \text{ m/s}$$

تطبق معادلة برنولي بين النقطتين:

$$\frac{P_A}{\rho_A g} + \frac{V_A^2}{2g} + z_A = \frac{P_B}{\rho_B g} + \frac{V_B^2}{2g} + z_B$$

$$7 + \frac{5.66^2}{2 * 9.81} + 10 = \frac{P_B}{\rho_B g} + \frac{1.42^2}{2 * 9.81} + 15$$

$$7 + 1.63 + 10 = \frac{P_B}{\rho_B g} + 0.1 + 15$$

$$18.63 = \frac{P_B}{\rho_B g} + 15.1 \Rightarrow \frac{P_B}{\rho_B g} = 18.63 - 15.1 = 3.51m$$

مثال (٥ - ٦)

تضييق مساحة مقطع هوائي من $0.75m^2$ إلى $0.2m^2$. ما هو التغير في الضغط الذي يحدث عندما يتحرك 6kg/s من الهواء في الممر إذا علمنا أن كثافة الهواء $3.2kg/m^3$ وأهملنا الفوائد الاحتكاكية عند التضييق؟

الحل:

نحسب السرعة قبل وبعد التضييق

$$m_1^0 = m_2^0 \Rightarrow \rho_1 A_1 V_1 = \rho_2 A_2 V_2$$

$$m_1^0 = \rho_1 A_1 V_1 = 6 = 3.2 * 0.75 * V_1 \Rightarrow V_1 = \frac{6}{3.2 * 0.75} = 2.5 \frac{m}{s}$$

$$m_2^0 = \rho_2 A_2 V_2 = 6 = 3.2 * 0.2 * V_2 \Rightarrow V_2 = \frac{6}{3.2 * 0.2} = 9.375 \frac{m}{s}$$

وبتطبيق معادلة برنولي:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2$$

وبإعادة الترتيب وبحذف الفرق في الارتفاع باعتبار أن الممر أفقى نصل إلى أن:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} - \frac{P_2}{\rho_2 g} = \frac{V_2^2}{2g} - \frac{V_1^2}{2g}$$

$$\frac{\Delta P}{\gamma} = \frac{V_2^2 - V_1^2}{2g} = \frac{(9.375)^2 - (2.5)^2}{2 * 9.81} = 4.161$$

$$\Delta P = 4.161 * \gamma = 4.161 * 3.2 * 9.81 = 130.625 Pa$$

الجريان الثقلی عبر فتحة صغيرة في خزان مكشوف:

وفي هذه الحالة يكون كل من الضغط في طرفي الخزان مكشوف للهواء وبالتالي يكون مساوياً للضغط الجوي $P_1 = P_2 = P_{atm}$ كما أن السرعة في النقطة ۱ والارتفاع عند النقطة ۲ يكونان متساوين للصفر فتصبح معادلة برنولي كما يلي:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2$$

$$\frac{P_{atm}}{\rho_1 g} + 0 + z_1 = \frac{P_{atm}}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + 0$$

وبتجميع المعادلة تصبح كمالي:

$$V_2 = \sqrt{2gz_1}$$

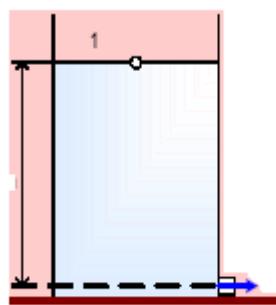
وهذه المعادلة تسمى معادلة تورشللي ولإيجاد التصريف الحجمي فإنها تصبح:

$$Q_2 = A_2 \sqrt{2gz_1}$$

ولكنه يحدث دائماً فوائد أشاء التدفق من الخزان نتيجة للاحتكاك وبالتالي فإن الكمية الحقيقية التي تمر منه تعطى بالعلاقة التالية:

$$Q_2 = \phi A_2 \sqrt{2gz_1}$$

حيث أن Φ هو معامل الجريان وتتراوح قيمة Φ بين 0.97 – 0.6.



الانسياق خلال فوهة من خزان كبير

شكل(٥ - ٨)

مثال (٥ - ٧)

خزان كبير فيه فتحة جانبية فإذا كان ارتفاع الماء عن مركز الفتحة هو 0.8m و كانت مساحة الفتحة 4cm² وكان معدل التدفق 0.001m³/s فما هو معامل الجريان للفتحة؟

$$0.001 = \phi \frac{4}{10000} \sqrt{2 * 9.81 * 0.8} \Rightarrow \phi = \frac{0.001}{0.00177} = 0.564$$

الجريان من خزان مغلق تحت الضغط:

وفي هذه الحالة يكون فقط الضغط عند المخرج مساوياً للضغط الجوي كذلك فإن الفرق في الارتفاعين قد يكون غير موجود على اعتبار أن القوة المسيرة للمائع هي القوة الناتجة من الضغط وبتبسيط معادلة برنولي نصل إلى المعادلة التالية:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2$$

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + 0 + z_1 = \frac{P_{atm}}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2$$

$$z_1 = z_2$$

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} - \frac{P_{atm}}{\rho_2 g} = \frac{V_2^2}{2g}$$

وبالتبسيط:

$$V_2 = \sqrt{\frac{2(P_1 - P_{atm})}{\rho}} = \sqrt{\frac{2\Delta P}{\rho}}$$

معادلة برنولي بالصورة المتكاملة (معادلة حفظ الطاقة):

وهذه هي المعادلة الشاملة حيث يؤخذ فيها بعين الاعتبار وجود المضخات والتوربينات والفوائد التي يتعرض لها المائع أثناء حركته من مكان إلى آخر.

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 + h_p = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2 + h_T + h_l$$

حيث أن h_T هي سمت التوربين و h_p هو سمت المضخة و h_L سمت الفوائد نتيجة الاحتراك. وتعطى قدرة المضخة Power بالعلاقة التالية:

$$P = \rho g Q h_p$$

وتعطى قدرة التوربينة بالعلاقة التالية:

$$P = \rho g Q h_T$$

مثال (٥ - ٨)

خط أنابيب قطره 0.3m يحمل زيتاً كثافته النسبية $S.g=0.811$ وينساب بسرعة مقدارها 24.4m/s فإذا كان الضغطان عند النقطتين A و B هما 3.63bar و 2.9bar على التوالي حيث إن فرق المنسوب بين النقطتين A و B هو 33.5m و 30.5m احسب فاقد الطاقة بين النقطتين .

الحل:

لاحظ أن قطر الأنابيب متساوي ولا يوجد تغير في كثافة الزيت ولذلك فإن السرعة عند النقطتين متساوية وبهمل أثرهما من معادلة برنولي كما أنه لا يوجد بين النقطتين مضخة أو توربين.

نحسب الوزن النوعي للزيت:

$$\gamma = \rho g = (0.811 * 1000) * 9.81 = 7955.91 N/m^3$$

نعرض في معادلة برنولي:

$$\frac{P_A}{\rho_A g} + \frac{V_A^2}{2g} + z_A + h_p = \frac{P_B}{\rho_B g} + \frac{V_B^2}{2g} + z_B + h_T + h_l$$

$$\frac{3.63 * 101300}{7955.91} + \frac{V_A^2}{2g} + 33.5 + 0 = \frac{2.9 * 101300}{7955.91} + \frac{V_B^2}{2g} + 30.5 + 0 + h_l$$

$$46.22 + 0 + 33.5 + 0 = 38.65 + 0 + 30.5 + 0 + h_l$$

$$79.72 = 69.15 + h_l \Rightarrow h_l = 79.72 - 69.15 = 10.57m$$

مثال(٥ - ٩)

يعذى خزان ماء أنبوب أفقي قطره 0.15m وطوله 244m ويتم تصريف الماء في الهواء بمعدل $0.036 \text{ m}^3/\text{s}$ أوجد الضغط عند منتصف الأنابيب بفرض أن الفاقد في الطاقة هو 1.86m لكل 30m من طول الأنابيب
علمًا بأن الضغط الجوي يساوي 1atm

الحل:

لا يوجد مضخة أو توربين عند منتصف الأنابيب يكون الطول يساوي 122m وبذلك يكون الفقد في الاحتكاك خلال تلك المسافة كما يلي:

$$h_l = \frac{122}{30} * 1.86 = 7.564 \text{ m}$$

نحسب المساحة عند المخرج وكذلك السرعة وذلك:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2$$

$$A = \frac{\pi}{4} * 0.15^2 = 0.0177 \text{ m}^2$$

$$V = \frac{Q}{A} = \frac{0.036}{0.0177} = 2.03 \text{ m/s}$$

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 + h_p = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2 + h_T + h_l$$

$$\frac{P_1}{9810} + 0 + 0 + 0 = \frac{101300}{9810} + \frac{2.03^2}{2 \times 9.81} + 0 + 0 + 7.564$$

$$\frac{P_1}{9810} + 0 + 0 + 0 = 10.33 + 0.21 + 0 + 0 + 7.564$$

$$\frac{P_1}{9810} = 18.1 \Rightarrow P_1 = 18.1 * 9810 = 177561 \text{ Pa} = \frac{177561}{101300} = 1.753 \text{ bar}$$

الجريان غير القابل للانضغاط ومعادلة دارسي : Darcy Equation

أثناء انتقال المائع في الأنابيب ونتيجة لوجود الاحتكاك بين المائع وبين جدار الأنبوب فإن ذلك يؤدي إلى حدوث فقد في طاقة الجريان للمائع ويعطى الفقد هذا بمعادلة دارسي وهي كالتالي:

$$\frac{\Delta P}{L} = \frac{f}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right)$$

حيث أن:

ΔP تمثل الفرق في الضغط بين نقطتين يتحرك بينهما المائع.

L تمثل طول الأنبوب.

f يمثل معامل الاحتكاك بين سطح الأنبوب والمائع.
 D قطر الأنبوب.

ρ كثافة المائع.

V سرعة المائع في الأنبوب.

وبما أن الفرق في الضغط بين نقطتين مقاساً بـ مانوميتر يساوي:

$$\Delta P = \rho g h$$

$$\gamma = \rho g$$

وبإعادة الترتيب مع قسمة المعادلة على γ نحصل على المعادلة النهائية التالية:

$$\frac{\Delta P}{\gamma} = h_l = \frac{fL}{D} \left(\frac{v^2}{2g} \right)$$

ويمكن استخدام هذه المعادلة في الحالات التي لا يعطى فيها الفوائد أثناء الجريان في الأنابيب.

تغير الضغوط في الأسطح المتوازية Flow Between Parallel Plates With a Pressure Gradient along the plates

في الشكل المبين لاحظ توزيع القوى على جانبي الأنبوب مع وجود الضغط و بتطبيق قانون نيوتن مع ملاحظة أن القوة الناتجة عن إجهاد القص تساوي حاصل ضرب المساحة A ب الإجهاد τ نصل إلى التالي:

$$\sum F_x = 0.0$$

$$PA - A(P + dP) - \tau_0(\pi D dx) = 0.0$$

وبمعرفة أن المساحة للأنابيب المستديرة هي:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2$$

وأن الاحتكاك السطحي هو:

$$\tau_0 = f \rho \frac{V^2}{8}$$

وبإعادة الترتيب نجد ما يلي:

$$\frac{dP}{dx} = \frac{-4\tau_0}{D}$$

وهذا يعني أن فقدان الضغط في الأنابيب ثابتة الأقطار يعتمد على إجهاد القص.

وبالتقريب:

$$\frac{dP}{dx} = \frac{\Delta P}{L}$$

فتصبح المعادلة:

$$\frac{\Delta P}{L} = \frac{4\tau_0}{D}$$

وبخلطها مع معادلة داري نصل إلى المعادلة النهائية التالية:

$$\frac{f}{D} * \frac{1}{2} \rho V^2 = \frac{4\pi}{D} * \frac{f \rho V^2}{8}$$

الجريان الطباقي في الأنابيب المستديرة:

يعطى معامل الاحتكاك في حالة الجريان الطباقي في الأنابيب المستديرة بالعلاقة التالية:

$$f = \frac{64}{Re}$$

كما أن توزيع السرعة في حالة الجريان الطباقي في الأنابيب المستديرة يمكن تصوره كما في الشكل أدناه ويمكن إعطاؤه بالمعادلة التالية:

$$u = U_{max} \left(1 - \left(\frac{r}{R} \right)^2 \right)$$

$$V = \frac{1}{2} U_{\max}$$

(١٠-٥) مثال

ما هو مقدار الفقد في الضغط نتيجة مرور مائع لزوجته الديناميكية 0.014 Kg/m.s وكتافته النسبية 0.848 بسرعة مقدارها 2 m/s في أنبوب طوله 15 mm وقطره 6 mm ثم أوجد سمت الاحتكاك و إجهاد القص السطحي .

الحل:

نجد رقم رينولدز:

$$R_e = \frac{\rho V D}{\mu}$$

$$R_e = \frac{(0.848 * 1000) * 2 * \frac{6}{1000}}{0.014} = 726.86$$

وهذا يعني أن الجريان داخل الأنابيب طباقي. فيكون معامل الاحتكاك حسب المعادلة التالية:

$$f = \frac{64}{Re} = \frac{64}{726.86} = 0.088$$

$$\frac{\Delta P}{L} = \frac{f}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right)$$

$$\Delta P = \frac{f L}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right) = \frac{0.088 * 15}{0.006} * (0.848 * 1000) \left(\frac{2^2}{2} \right) = 37.333 \text{ kpa}$$

مثال (٥ - ١١)

يسري الكورسين في أنبوب أملس قطره 100mm وطوله 200m إذا علمت أن لزوجته المطلقة هي 0.0032 Kg/m.s وكثافته 83 Kg/m^3 وسرعته 0.003 m/s أجب بما يلي:

١. حدد نوع الجريان.

$$R_e = \frac{\rho V D}{\mu} = \frac{83 * 3 * 10^{-3} * 0.1}{0.0032} = 7.78$$

وبذلك يكون الجريان طباقياً.

٢. أوجد معامل الاحتكاك f .

$$f = \frac{64}{Re} = \frac{64}{7.78} = 8.22$$

٣. أوجد مقدار الفقد في الضغط في الأنبوب ΔP .

$$\Delta P = \frac{f L}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right) = \frac{8.22 * 200}{0.1} * 83 * \left(\frac{0.003^2}{2} \right) = 6.114 \text{ kpa}$$

٤. أوجد معدل التصريف الحجمي Q .

$$Q = VA = V * \frac{\pi}{4} D^2$$

$$Q = 0.003 * \frac{\pi}{4} * 0.1^2 = 2.36 * 10^{-5} \text{ m}^3/\text{s}$$

الجريان الطبقي في المجاري Laminar flow in Ducts
 وهنا نستخدم ما يسمى بالقطر الهيدروليكي D_h حيث يمثل النسبة بين أربعة أضعاف المساحة إلى المحيط ويعطى بالعلاقة التالية:

$$D_h = \frac{4A}{p}$$

حيث أن A هي مساحة المجرى و P هو محيط المجرى
 و تصبح معادلة رقم رينولدز Re_{Dh} كالتالي:

$$R_{e,Dh} = \frac{\rho V D_h}{\mu}$$

وهناك جداول خاصة لعدة أشكال هندسية معروفة ففي حالة المستطيل الموضح في الشكل المرفق أدناه فإن الجدول التالي يستخدم للحصول على قيمة معامل الاحتكاك في داخل الأنابيب.

$\frac{a}{b}$	$\frac{1}{20}$	$\frac{1}{10}$	$\frac{1}{5}$	$\frac{1}{6}$	$\frac{1}{4}$	$\frac{1}{2}$	$\frac{3}{4}$	1
$Re_{Dh} * f$	89.91	84.68	82.34	78.81	72.93	62.19	57.89	56.91

مثال (٥ - ١٢)

أوجد الفقد في الضغط في مجاري مستطيل الشكل أبعاده 4X3cm وطوله 200m عندما يمر به مائع لزوجته الديناميكية 0.014Ns/m^2 وكثافته النسبية 0.9 وسرعته 0.8m/s :
 الحل:

بحسب القطر الهيدروليكي:

$$D_h = \frac{4A}{p}$$

$$D_h = \frac{4 * 0.04 * 0.03}{2(0.04 + 0.03)} = 0.0343 \text{m}$$

$$R_{e,Dh} = \frac{\rho V D_h}{\mu}$$

$$R_{e,Dh} = \frac{0.9 * 1000 * 0.8 * 0.0343}{0.014} = 1764$$

ولكن من الجدول $a=3$ و $b=4$ ولذلك $\frac{3}{4} \frac{a}{b}$ تساوي 0.75 وعندما نجد أن:

$$Re_{Dh} * f = 57.89$$

$$1764 * f = 57.89 \Rightarrow f = \frac{57.89}{1764} = 0.0328$$

$$\Delta P = \frac{fL}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right) = \frac{0.0328 * 200}{0.0343} * 0.9 * 1000 * \left(\frac{0.8^2}{2} \right) = 55.11 kPa$$

الجريان المضطرب في الأنابيب المستديرة : Turbulent Flow in pipes

وهناك ثلاثة حالات إذا كان الأنابيب гладкой حيث يتم استخدام:

١. معادلة بلازيس:

إذا كان رقم رينولدز $2200 \leq Re \leq 100$ فإن معامل الاحتكاك يعطى بالمعادلة التالية:

$$f = \frac{0.316}{Re^{0.25}}$$

٢. معادلة برانتل وتستخدم عندما يكون رقم رينولدز $2200 \leq Re \leq 340000$ فإن معامل الاحتكاك يعطى بالمعادلة التالية:

$$\frac{1}{\sqrt{f}} = 2 \log_{10} \left(Re \sqrt{f} - 0.8 \right)$$

٣. معادلة رايت وتستخدم في حالة الأنابيب الخشنة دائيرية المقطع ويعطي معامل الاحتكاك بالمعادلة التالية:

$$\frac{1}{\sqrt{f}} = 1.74 - 2 \log_{10} \left(2 \frac{K}{D} + \frac{18.7}{Re \sqrt{f}} \right)$$

حيث أن K هو قطر حبيبات المادة الخشنة ويبين الجدول المرفق بعض المواد التي تصنع منها الأنابيب وأقطار حبيبات الخشونة لها.

نوع المادة	قطر حبيبات الخشونة(mm)
فولاذ	5
خرسانة	1.65
حديد سكب	0.26
حديد مجلفن	0.15
حديد مطاوع مرن	0.045
أنبوب مسحوب	0.0015

مثال (٥-١٣)

ما هو مقدار الفقد في الضغط في أنبوب خشن قطره 100mm وطوله 200m عندما يسري به زيت لزوجته 0.05Kg/m.s وكتافته النسبية 0.9 وبسرعة 3m/s إذا كان الأنبوب مصنوع من الفولاذ؟
الحل:

$$R_e = \frac{\rho V D}{\mu} = \frac{0.9 * 1000 * 3 * 0.1}{0.05} = 5400$$

الجريان اضطرابي والأنبوب خشن ومصنوع من الفولاذ ولذلك نستخدم المعادلة التالية:

$$\frac{1}{\sqrt{f}} = 1.74 - 2 \log_{10} \left(2 \frac{K}{D} + \frac{18.7}{Re \sqrt{f}} \right)$$

نجد أن قيمة K من الجدول:

$K = 5mm$ نعوض في المعادلة التالية ولكنها تحل عن طريق المحاولة والخطأ حيث نعوض قيمة لمعامل الاحتكاك ونجد الطرف الأيسر والطرف الأيسر فإن كان هناك فرق بين الطرفين نعيد المحاولة إلى أن يتساوايا ونتوقف.

f	الطرف الأيسر	الطرف الأيمن
0.1	3.162	3.64
0.08	3.53	3.63
0.075	3.651	3.637
0.0755	3.632	3.634

وبالتالي نجد أن معامل الاحتكاك يساوي 0.0758.

$$\Delta P = \frac{fL}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right) = \frac{0.0758 * 200}{0.1} * 0.9 * 1000 * \left(\frac{3^2}{2} \right) = 613.98 kpa$$

الفوائد في الضغط نتيجة التغير في شكل الجريان due to changes in the flow:

Pattern

١. الفوائد بسبب المداخل والمخارج : **Losses in a Pipe Inlet and Outlet**

عندما يدخل المائع إلى أنبوب معين تتشاءم ما تسمى بطبقة حدية وتؤدي هذه الطبقة إلى حدوث فوائد في الضغط وتعطى هذه الفوائد بالمعادلة التالية:

$$h_L = K \frac{V^2}{2g}$$

حيث أن K يساوي (0.1) في حالة مدخل الأنابيب المصنوع جيداً وبشكل مستدير وفي حالات المدخل والمخرج الفجائي فإنه يساوي 0.5.

٢) فقد في الأكواع المنحنية : **Losses Through an Elbow**

ويفي هذه الحالة يحدث الانفصال حيث يعمل على تقليل كمية المائع المتداخة إلى الأنابيب ويعتمد هذا فقد على شكل الكوع ونصف قطره حيث يقل فقد كلما ازداد القطر وكذلك يعتمد على طول الأنابيب فكلما ازداد الطول ازداد فقد. ويعبر عن طول الأنابيب بالطول المكافئ من خلال الجدول المرفق والذي يبين قيم K حسب شكل وقطر الكوع.

$\frac{L_e}{D}$	المحس أو الكوع
340	Globe Valve
13	Gate Valve
142	Check Valve
110	Batter Fhb Valve
36	كوع 90°

$$\frac{\Delta P}{\gamma} = h_l = f \frac{L_e}{D} \left(\frac{v^2}{2g} \right)$$

مثال (٤ - ٥)

يتدفق حليب كثافته 1050 kg/m^3 بمعدل $0.3 \text{ m}^3/\text{s}$ في أنبوب قطره 10 cm وأثناء حركته مر الحليب من خلال Glope Valve بعد الفرق في الضغط قبل وبعد المحبس علماً بأن معامل الزوجة للحليب 50.0012 N.s/m^2

الحل:

$$V = \frac{Q}{A} = \frac{Q}{\frac{\pi}{4} D^2} = \frac{0.3}{\frac{\pi}{4} 0.1^2} = 38.21 \text{ m/s}$$

$$R_e = \frac{\rho V D}{\mu} = \frac{1050 * 38.21 * 0.1}{0.0012} = 3343375$$

الجريان اضطربي ولذلك نحسب معامل الاحتكاك عن طريق معادلة رايت

$$\frac{1}{\sqrt{f}} = 1.74 - 2 \log_{10} \left(2 \frac{K}{D} + \frac{18.7}{Re \sqrt{f}} \right)$$

وباستخدام طريقة المحاولة والخطأ نجد أن معامل الاحتكاك يساوي 0.025.

ومن الجدول نجد أن $\frac{L_e}{D}$ تساوي 340

$$\frac{\Delta P}{\gamma} = h_l = f \frac{L_e}{D} \left(\frac{v^2}{2g} \right)$$

$$\frac{\Delta P}{\gamma} = h_l = 0.025 * 340 * \left(\frac{38.21^2}{2 * 9.81} \right) = 177738$$

$$\Delta P = 9.81 * 1050 * 177738 = 1830790.269 \text{ pa}$$

٣) التضيق المفاجئ في الأنابيب : Abrupt Contraction in Pipes

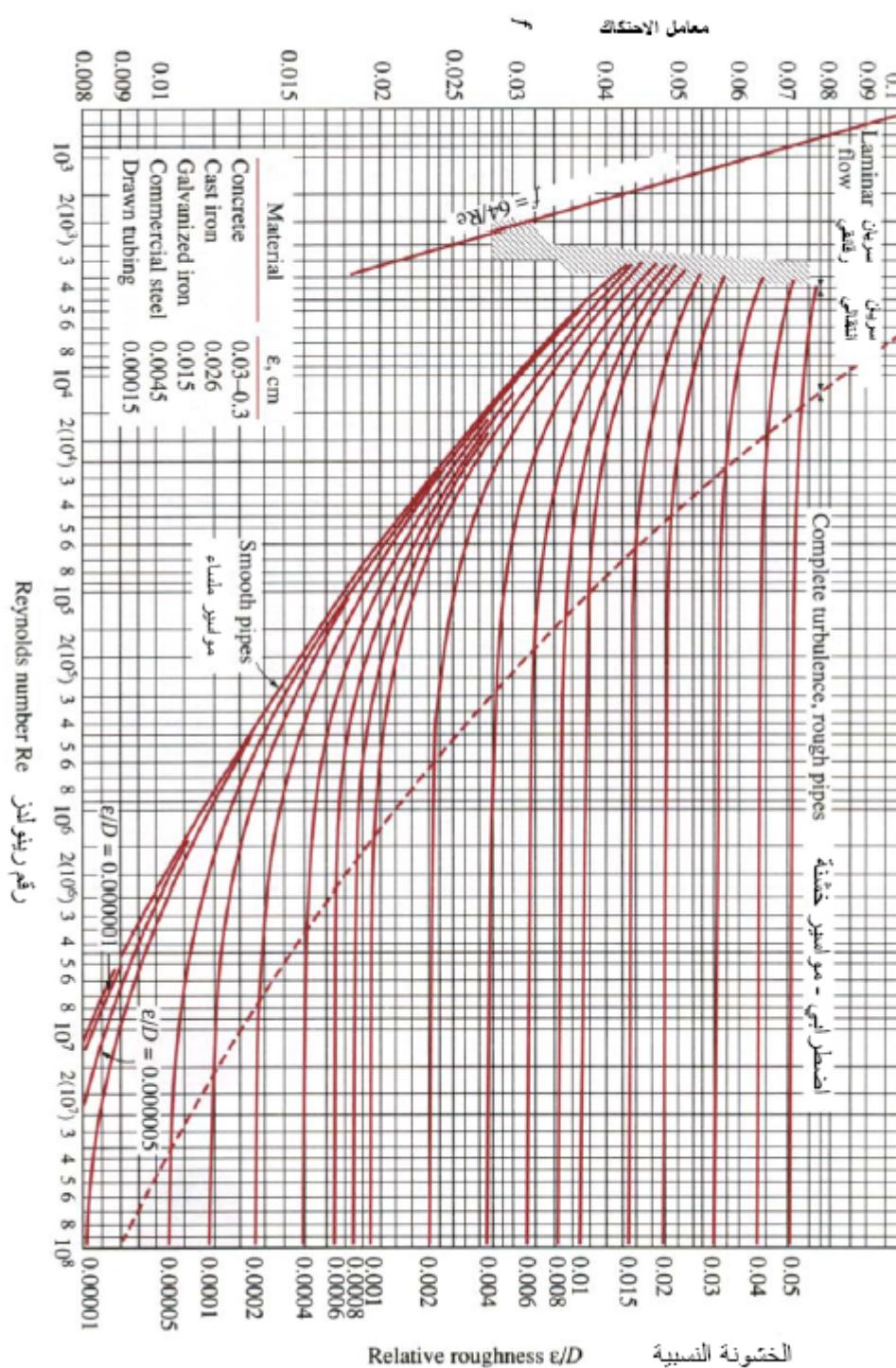
ويتم في هذه الحالة حساب معامل التخصير وهو عبارة عن النسبة بين السرعة في المخرج إلى السرعة

في المدخل ويعطى الرمز C_c ويمثل كما يلي:

$$C_c = \frac{V_2}{V_1}$$

ويكون الفقد في هذه الحالة يساوي:

$$h_L = \frac{(V_2 - V_1)^2}{2g}$$



شكل (٥ - ٩) مخطط مودي.

مثال (١٥ - ٥)

يتدفق ماء في أنبوب قطره 20cm بمعدل 20Litter/s ثم يتسع الأنبوب فجأة إلى قطر 30Cm أوجد سمت الاحتكاك الضائعي نتيجة التوسيع والفقد في الضغط؟

الحل:

نجد السرعة قبل وبعد التوسيع

$$V_1 = \frac{Q}{A} = \frac{Q}{\frac{\pi}{4} D^2} = \frac{0.11}{\frac{\pi}{4} * 0.2^2} = 3.5 \text{ m/s}$$

$$V_2 = \frac{Q}{A} = \frac{Q}{\frac{\pi}{4} D^2} = \frac{0.11}{\frac{\pi}{4} * 0.3^2} = 1.56 \text{ m/s}$$

$$h_L = \frac{(V_2 - V_1)^2}{2g}$$

$$h_L = \frac{(1.56 - 3.5)^2}{2 * 9.81} = 0.192 \text{ m}$$

ولإيجاد فقد الضغط نطبق معادلة برنولي بين نقطتين 1 و 2 وذلك:

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 + h_p = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2 + h_T + h_l$$

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{3.5^2}{2 * 9.81} + 0 + 0 = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{1.56^2}{2 * 9.81} + 0 + 0 + 0.192$$

$$\frac{P_1 - P_2}{\rho_1 g} = \frac{1.56^2}{2 * 9.81} + 0.192 - \frac{3.5^2}{2 * 9.81}$$

$$\frac{P_1 - P_2}{\rho_1 g} = 0.124 + 0.192 - 0.624 = -0.308$$

$$\Delta P = -0.308 * 9810 = 3021.48 \text{ Pa}$$

مثال(٥-١٦)

زيت لزوجته الديناميكية 0.09 Kg/m.s وكثافته النسبية 0.75 يتدفق من خزان على ارتفاع مجهول إلى خزان آخر على ارتفاع 130m بمعدل $0.028\text{m}^3/\text{s}$. فإذا كان قطر الأنابيب يساوي 15cm وطوله 200m
أوجد الارتفاع الأول علماً بأن الخزانين مفتوحان على الهواء؟

الحل:

$$V = \frac{Q}{A} = \frac{Q}{\frac{\pi}{4} D^2} = \frac{0.028}{\frac{\pi}{4} * 0.15^2} = 1.59 \text{ m/s}$$

$$R_e = \frac{\rho V D}{\mu} = \frac{0.75 * 1000 * 1.59 * 0.15}{0.09} = 1987.5 < 2200$$

الجريان طباقي

$$f = \frac{64}{Re}$$

$$f = \frac{64}{1987.5} = 0.0322$$

$$h_l = f \frac{L}{D} \left(\frac{v^2}{2g} \right)$$

$$h_l = 0.0322 * \frac{200}{0.15} * \left(\frac{1.59^2}{2 * 9.81} \right) = 5.53 \text{ m}$$

$$\frac{P_1}{\rho_1 g} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 + h_p = \frac{P_2}{\rho_2 g} + \frac{V_2^2}{2g} + z_2 + h_T + h_l$$

$$0 + \frac{1.59^2}{2 * 9.81} + z_1 + 0 = 0 + \frac{1.59^2}{2 * 9.81} + 130 + 0 + 5.53$$

$$z_1 = 135.53 \text{ m}$$

القطر الاسمي (mm)	القطر الحقيقي (mm)	كوع		تي T		صمام ڪروي (فاتح)	صمام بوابي
		90°	45°	فرعية	مستقيمة		
15	15.80	0.6	0.4	0.9	0.2	5	0.2
20	20.93	0.8	0.5	1.2	0.2	6	0.25
2.5	26.46	0.9	0.6	1.5	0.3	8	0.28
35	34.04	1.2	0.7	1.8	0.4	11	0.42
40	40.90	1.5	0.9	2.1	0.5	14	0.51
50	52.51	2.1	1.2	3.0	0.6	17	0.65
60	62.65	2.4	1.5	3.7	0.8	20	0.79
75	77.92	3.0	1.8	4.6	0.9	24	0.90
100	102.3	4.3	2.4	6.4	1.2	38	1.27
125	128.2	5.2	3.0	7.6	1.5	43	1.70
150	154.1	6.1	3.7	9.1	1.8	50	2.00

S_2/S_1	K_e
0	0.5
0.1	0.46
0.2	0.42
0.3	0.38
0.4	0.34
0.5	0.30
0.6	0.26
0.7	0.22
0.8	0.16
0.9	0.075

قيم D/P لوصلات الأنابيب

٣٢

كوع ٩٠

١٥

كوع ٤٥

٢٠

حرف T

٧٠

حرف T خلال فتحة جانبية

مهمل

الأزدواجات

<u>الوصلات الناعمة</u>	
٣	كوع بنصف قطر طويل
١٠	كوع بنصف قطر قصير
٥٠	كوع مربع
<u>الصمامات</u>	
٣٠٠	صمام قلب مفتوح
٧	صمام سكينة مفتوح
٢٠٠	صمام سكينة نصف مفتوح

جريان المائع اللالينيوتونية : Non-Newtonian Fluid Flow

في المواد النيوتونية يتحكم في التدفق لها قانون نيوتن الثاني حيث إن الإجهاد على جسم ما يتاسب تتناسب طردياً مع الانفعال والذي يحكمه قانون هوك : Hook's Law

$$\tau = E\gamma$$

حيث أن E هي معامل المرونة و γ هو الانفعال و τ هو الإجهاد وإذا أثرت قوة على مادة صلبة فإنها لا تتحرك إلا إذا وصلنا إلى إجهاد الخضوع Yield Stress. ومعظم المواد الغذائية تسلك سلوكاً مختلفاً بين المواد اللزجة والمواد المرنة وبالتالي فإن العلاقة التي تحكم تتناسب إجهاد القص مع معدل القص علاقة غير خطية وتعتمد على كل من الزمن ومعدل التناقص في سرعة الطبقات على بعضها.

ولقد وجد أن أنساب علاقة لتمثيل السلوك غير النيوتوني رياضياً هو استخدام قانون الأس Power Law

$$\tau = K\gamma^n$$

حيث أن K هو معامل القوام وهو ما يعادل معامل الزوجة في حالة المائع النيوتوني. n هو الأس ويساوي الرقم واحد في حالة المائع النيوتوني.

وتقسم المائع غير النيوتوني إلى ما يلي :

١. مائع بنجهام بلاستيك : Bingham Plastic Fluids

وهي مواد لها خاصية عدم البدء بالسريان أو التدفق إلا بعد الوصول إلى إجهاد الخضوع وبعدها يكون السريان لزجاً وتعطى معادلة الإجهاد لها وبالتالي:

$$\tau = -K \frac{du}{dy} + \tau_y$$

٢. موائع شبيهة البلاستيك : **Pseudo Plastic Fluids**
وهي تمثل معظم السوائل غير النيوتونية حيث يكون هناك تناقص في إجهاد القص كلما زاد معدل القص وبذلك تكون قيمة n أقل من الواحد الصحيح ويكون منحنى السريان مقعرًا إلى الأسفل.
٣. موائع ديلاتينية : **Dilatent Fluids**
وفيها يكون هناك زيادة في إجهاد القص كلما زاد معدل القص وتكون قيمة n أكبر من الواحد الصحيح ويكون منحنى السريان مقعرًا إلى الأعلى.
٤. موائع مختلطة : **Mixed Fluids**

وفيها يكون هناك إجهاد خضوع قبل السريان شبه البلاستيكي وتمثل بالمعادلة التالية:

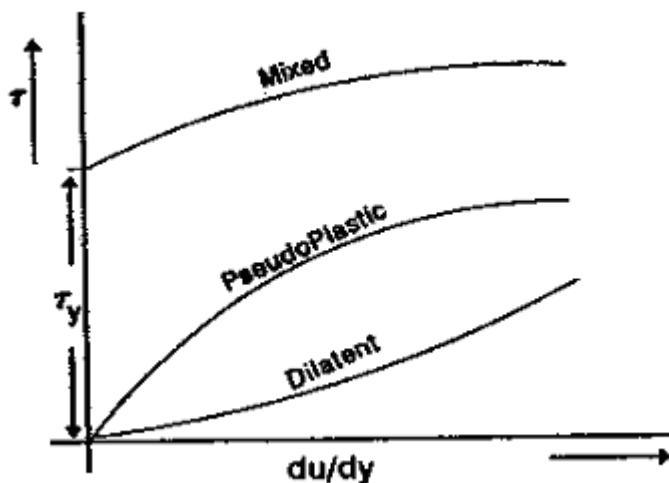
$$\tau = -K \left(\frac{du}{dy} \right)^n + \tau_y$$

وهي الحالة العامة للموائع المختلطة:

وتكون $1 < n < 1$ في حالة المواد شبه البلاستيكي.

وتكون $n > 1$ في حالة المواد شبه الديلاتينية.

وتتأثر الزوجة والقوام بدرجة الحرارة حيث يتاسب معامل الزوجة أو القوام تناصيًّا عكسيًّا مع درجة الحرارة المطلقة للمائع.



الشكل (٥-١٠) إجهاد الموائع تبعًا للانفعال.

والموائع غير النيوتونية يمكن أن تظهر كلاً من السريان الطباقي والسريان الاضطرابي في الأنابيب. ولكن معظم الموائع المميزة بالسلوك غير النيوتوني لها قوام لزج وبدرجة عالية مما يجعل السريان الاضطرابي صعب التتحقق. وللأسباب العملية في عمليات التصنيع الغذائي ستكون مثل هذه الموائع دائماً في سريان انسيابي وتتغير السرعة في سريان الأنابيب من صفر عند الجدار إلى أقصى ما يمكن عند المركز. وبمعلومية أن منحنى السرعة عند المركز مفلطحاً أو مستوياً فإن ذلك يؤدي إلى أن يكون الماس للسرعة مع نصف القطر يساوي صفرًا بمعنى أن $\frac{dV}{dr} = 0$ وبالتالي لا يوجد إجهاد قص في تلك النقطة ولذلك فإن جهد القص يتغير من صفر عند المركز إلى أقصى ما يمكن عند الجدران. وبذلك سوف يظهر المائع شبيه البلاستيكي لزوجة ظاهرية أعلى قرب المركز ولزوجة ظاهرية أقل أقرب إلى الجدران، كما أن منحنى السرعة يكون أكثر تفلاطحاً من منحنى السرعة في حالة المائع النيوتوني واقرب إلى منحنى السرعة الاضطرابي للمائع النيوتوني. وفي الحالة القصوى للقوام اللزج جداً يمكن أن يتحرك المائع ككتلة واحدة وبمنحنى سرعة مسطح تماماً ما عدا طبقة رقيقة جداً مجاورة للجدار. ويعبر عن الفقد في الضغط في حالة السريان الطباقي للمائع شبيه البلاستيكي بالمعادلة التالية:

$$\frac{D\Delta P}{4L} = K \left(\frac{1+3n}{4n} \right)^n \left(\frac{8V}{D} \right)^n$$

حيث أن $n=1$ للموائع النيوتونية وتبين المعادلة أنه عندما تكون $n < 1$ فإن الفقد في الضغط يزداد بدرجة أقل مع السرعة مما في الموائع النيوتونية وذلك لأن منحنى سرعة أكثر تفلاطحاً يعني إجهاد أقل وبالتالي فقد أقل في الضغط.

إنه من الأهمية أن ندرس تأثير نوع السريان على معامل الاحتكاك بين طبقات المائع وعلى الوعاء الذي تحتويه. وحيث أن معظم المواد الغذائية تسلك سلوكاً غير نيوتونياً وتتأثر بدرجة الحرارة أثناء معاملة المواد حرارياً، فإنه يتطلب تطوير معادلات رياضية للموائع غير النيوتونية لإمكان استخدامها لوصف سلوك المائع أثناء سريانها وبالأخص داخل الأنابيب. وقد تم تطوير رقم رينولدز جديد ويسمى رقم رينولدز العام Generalized Reynolds Number ويرمز له بالرمز G_{Re} ويعطى من خلال المعادلة التالية:

$$G_{Re} = \frac{\rho u^{2-n} D^n}{\left(2^{n-3} K \right) \left(\frac{3n+1}{n} \right)^n}$$

وهذا الرقم يتغير بتغيير نفس المعاملات بالنسبة للرقم العادي ولكن يختلفان في أن القيمة ستتغير مع تغير قيمة الأس n ونلاحظ أن G_{Re} يساوي العادي عندما تكون قيمة $n = 1.0$ وبالتالي تحول K إلى μ

ويُفي في حالة السريان الطباقي يكون G_{Re} أقل من 2200. أما في حالة الجريان الاضطرابي فإنه يكون أكبر من 2200. ويكون معامل الاحتكاك (Friction Factor) يساوي:

$$f = \frac{64}{G_{Re}}$$

ويُفي في حالة السريان الاضطرابي يكون معامل الاحتكاك Friction Factor يساوي:

$$f = \frac{0.316}{G_{Re}^{0.25}}$$

وتحتم معادلة الطاقة الحركية للمائع غير النيوتوني حيث تصبح:

$$K.E = \frac{u^2}{2ag}$$

حيث أن:

$$a = \frac{(4n+2)(5n+3)}{3(3n+1)^2}$$

وتحتَّم $a = 1.0$ عندما يكون $n = 1.0$ (أي إن السائل نيوتوني).

مثال (٥ - ١٧)

مركز المشمش كثافته 1040 kg/m^3 يسري في أنبوب قطره 2.54 cm وبسرعة سريان متوسطة مقدارها 0.6 m/s احسب قيمة رقم رينولدز وحدد نوع السريان إذا علمت أن كلًا من قيمة معامل القوام $K = 20$ وقيمة الأس $n = 0.3$. واحسب أيضًا رقم رينولدز في حالة سريان مياه نقية في نفس الأنبوب.

الحل:

$$G_{Re} = \frac{\rho u^{2-n} D^n}{\left(2^{n-3} K \left(\frac{3n+1}{n}\right)^n\right)}$$

$$G_{Re} = \frac{1040 * 0.6^{2-0.3} * 0.0254^{0.3}}{\left(2^{0.3-3} * 20 \left(\frac{3 * 0.3 + 1}{0.3}\right)^{0.3}\right)} = 27.1(2200)$$

الجريان طباقي أما إذا كان المائع المتحرك هو الماء فيكون رقم رينولدز كما يلي:

$$Re = \frac{\rho V D}{\mu}$$

$$Re = \frac{1000 * 0.6 * 0.0254}{0.01} = 1524 < 2200$$

الجريان طباقي

مثال (١٨ - ٥)

يتم ضخ صلصة التفاح درجة حرارتها 297K خلال أنبوب قطره 5cm وبسرعة متوسطة مقدارها 3m/s أوجد نوع السريان واحسب قيمة معامل الاحتكاك إذا كانت كثافة الصلصة 1100 Kg/m^3 و قيمة معامل القوام $K = 0.66 \text{ pa.s}^n$ و الأس $n = 0.408$.

الحل:

نحدد نوع الجريان:

$$G_{Re} = \frac{\rho u^{2-n} D^n}{(2^{n-3} K) \left(\frac{3n+1}{n} \right)^n}$$

$$G_{Re} = \frac{1100 * 3^{2-0.408} * 0.05^{0.408}}{(2^{0.408-3} * 0.66) \left(\frac{3 * 0.408 + 1}{0.408} \right)^{0.408}} = 8519.1$$

الجريان اضطرابي ولذلك فإن معامل الاحتكاك يحسب من المعادلة التالية:

$$f = \frac{0.316}{G_{Re}^{0.25}}$$

$$f = \frac{0.316}{8519.1^{0.25}} = 0.0142$$

مثال (٥ - ١٩)

يتم ضخ عصير الطماطم بسرعة مقدارها 62.27 cm/s في أنبوب قطره 2.54cm فإذا كانت كثافة عصير الطماطم تساوي 1.13g/cm^3 ومعامل القوام $K = 125$ وقيمة الأس اللانيوتوني $n = 0.45$. احسب الفرق في ضغط العصير لتر طولي واحد من الأنابيب .

الحل:

$$G_{Re} = \frac{\rho u^{2-n} D^n}{(2^{n-3} K) \left(\frac{3n+1}{n}\right)^n}$$

$$G_{Re} = \frac{\left(1.13 * \frac{1000000}{1000}\right) * \frac{62.27}{100}^{2-0.45} * \frac{2.54}{100}^{0.45}}{(2^{0.45-3} * 125) \left(\frac{3 * 0.45 + 1}{0.45}\right)^{0.45}} = 2.794$$

$$f = \frac{64}{G_{Re}}$$

$$f = \frac{64}{2.794} = 22.89$$

$$\Delta P = \frac{fL}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right)$$

$$\Delta P = \frac{22.89 * 1}{0.0254} \left(1130 * \frac{0.6227^2}{2} \right) = 197.4 \text{ kpa}$$

مثال (٥ - ٢٠)

يتم تسخين عصير طماطم في مبادل حراري ذي أنابيب عددها عشرون أنبوباً وطول المبادل 7m وقطر كل أنبوب 1.905cm . فإذا كان معدل السريان الحجمي 40Litters/min احسب مقدار فقد الضغط خلال المبادل الحراري إذا علمت أن كثافة عصير الطماطم 1013Kg/m³ ومعامل القوام $K = 7.13 \times 10^{-3}$ وقيمة الأس اللانيتوني $n = 0.48$.

الحل: نحسب السرعة في الأنبوب:

$$V = \frac{Q}{20 * A}$$

$$V = \frac{\frac{40}{60 * 1000}}{\frac{\pi}{4} * 0.01905^2} = 0.117 m/s$$

$$G_{Re} = \frac{\rho u^{2-n} D^n}{(2^{n-3} K) \left(\frac{3n+1}{n} \right)^n}$$

$$G_{Re} = \frac{1013 * 0.117^{2-0.48} * 0.01905^{0.48}}{(2^{0.48-3} * 7.13 \times 10^{-3}) \left(\frac{3 * 0.48 + 1}{0.48} \right)^{0.48}} = 2138.73$$

$$f = \frac{64}{G_{Re}}$$

$$f = \frac{64}{2138.73} = 0.03$$

$$\Delta P = \frac{fL}{D} \left(\rho \frac{v^2}{2} \right)$$

$$\Delta P = \frac{0.03 * 7}{0.01905} \left(1013 \frac{0.117^2}{2} \right) = 76.24 pa * 20 = 1524.78 pa$$

انتقال الحرارة والموائع

المضخات

الوحدة السادسة : المضخات

الجدارة: التعرف على الأنواع المختلفة من المضخات وكيفية اختيارها

الأهداف: معرفة كيفية تشغيل المضخات وأهم المشاكل التي تواجه الأنواع المختلفة من المضخات وعملية اختيار كل مضخة بناء على الغرض المطلوب منها.

مستوى الأداء المطلوب: أن يصل المتدرب إلى إتقان الجدارة بنسبة ٩٥٪.

الوقت المتوقع للتدريب على الجداره: ٤ ساعات.

الوسائل المساعدة: لا يحتاج المتدرب إلى أية وسائل مساعدة.

متطلبات الجداره:

١. أن يقوم المتدرب بالتفريق بين الأنواع المختلفة للمضخات وتقويم أداء كل مضخة وقراءة منحنى المضخة وكيفية المشابهة بين المضخات
٢. التعرف على كيفية توصيل المضخات على التوازي وعلى التوازي والتغييرات التي تصاحب منحنى المضخة نتيجة هذا التوصيل.
٣. التعرف على الاستخدامات المتعددة للمضخات في منشآت التصنيع الغذائي وأهم المشاكل التي تواجه المضخة وخاصة عند التشغيل.

المقدمة:

هناك طرق مختلفة لتحريك المائع مثل قاذفات البخار والماء وكذلك السريان نتيجة لتأثير الجاذبية الأرضية والحمل الطبيعي. ومن الأجهزة الميكانيكية التي تهتم كثيراً بنقل المائع والغازات هي مضخات حيث تستخدم في رفع ودفع السوائل من مستوى إلى مستوى آخر. وتعمل كما هو الحال في المراوح والضواحيط إلا أنه مضخات تستخدم لدفع السوائل إلا مضخات التفريغ بينما المراوح والضواحيط تعمل لدفع الغازات. وتنقسم مضخات إلى التالي:

١. مضخات ذات إزاحة إيجابية Positive Displacement Pumps

وهذه مضخات تؤثر بشكل مباشر على حجم محدد من المائع لدفعه إلى ضغط أعلى وبالتالي لا يمكن التحكم بمعدل السريان عن طريق صمام على خط السحب. ويتم توليد ضغوط عالية جداً في هذا النوع من مضخات كما أنها تعامل مع مماثل ذات لزوجة عالية جداً. وتتقلل المضخة المائية على دفعات متقطعة إلى تجويف المضخة ويجبر على الخروج من خط الطرد. ويحسب معدل التصريف الحجمي بعدد الدفعات في المنقول في وحدة زمنية محددة وبالتالي فإن معدل التصريف يعتمد اعتماداً كلياً على السرعة الدورانية للمضخة. ومن المشاكل التي تعاني منها هذه مضخات الاهتزازات العالية والضوضاء. والمضخات ذات الإزاحة الموجبة تكون على ثلاثة أشكال وهي:

• المضخات الترددية Reciprocating Pumps

ويمكن حساب كمية التصريف للمضخة الترددية من المعادلة التالية:

$$Q = \nabla N$$

$$\nabla = AL$$

حيث أن $V=A.L$ هو حجم المضخة و N هو السرعة الدورانية للمضخة ووحدتها دورة لكل دقيقة(rps). و A هي عبارة عن مساحة قطر مكبس المضخة و L هو عبارة عن طول شوط المضخة وتعطى قدرة المضخة بالعلاقة التالية:

$$P = \rho g Q H_p$$

وتعطى نسبة التقويت(Slip) بالعلاقة التالية:

$$Q_s = Q_{th.} - Q_{act.}$$

وكفاءتها بالعلاقة التالية:

$$\eta = \frac{Q_{act.}}{Q_{th.}}$$

حيث أن Q_{act} هي التصريف الحقيقي و Q_{th} هو التصريف النظري.

مثال(٦ - ١)

مضخة ترددية أحادية الفعل بها أسطوانة قطر مكبسها 100mm وطول شوطها 200mm تدور بسرعة $N=120\text{ rpm}$ وتعطي ارتفاعاً كلياً 45m احسب قدرتها بالوات وبالحصان الميكانيكي إذا علمت أن المضخة تضخ الماء؟

الحل:

$$A = \frac{\pi}{4} D^2 = \frac{\pi}{4} * 0.1^2 = 7.85 \times 10^{-3} m^2$$

وبالتالي فإن حجم الشوط يساوي: $\forall = AL = 7.85 \times 10^{-3} * 0.2 = 0.00157 m^3$

$$Q = \forall N = 0.00157 * \frac{120}{60} = 0.00314 m^3 / s$$

$$P = \rho g Q H_p = 1000 * 9.81 * 0.00314 * 45 = 1386.2 w$$

$$P = \frac{1386.2}{746} = 1.86 Hp \quad \text{وقدرتها تساوي:}$$

مثال(٦ - ٢)

مضخة أحادية المكبس مساحتها $0.193 m^2$ وطول شوطها 0.304m تسحب من بئر عمقه 2.192m وتصب على ارتفاع 10m فإذا كانت سرعة المضخة 60 rpm وحجم التصريف الحقيقي $0.0546 m^3/s$ أوجد نسبة التفويت والكفاءة والقدرة للمضخة .

الحل:

$$Q = \forall N = ALN = 0.193 * 0.304 * \frac{60}{60} = 0.059 m^3 / s \quad \text{معدل التصريف النظري يساوي:}$$

وتكون نسبة التفويت تساوي:

$$Q_s = Q_{th.} - Q_{act.}$$

$$Q_s = 0.059 - 0.0546 = 0.0044 m^3 / s$$

أما الكفاءة فإنها تساوي:

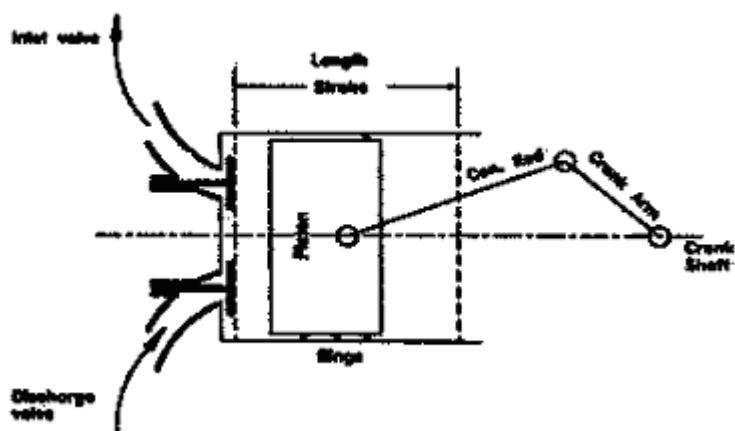
$$\eta = \frac{Q_{act.}}{Q_{th.}} = \frac{0.0546}{0.059} = 92.5\%$$

والقدرة تساوي: $P = \rho g Q H_p = 1000 * 9.81 * 0.0546 * (2.192 + 10) = 6530.4 \text{W}$

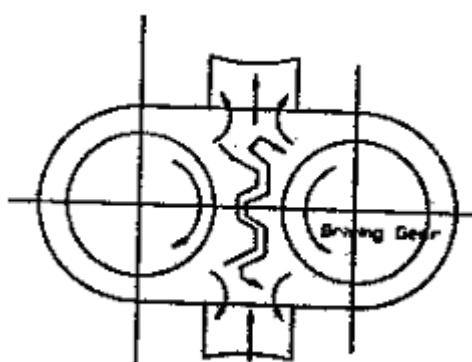
المضخات الدورانية **Rotary Pumps** كالمضخات اللولبية وذات التروس.

المضخات المحورية **Axial Flow Pump**

-
-



الشكل(٦ - ١) مضخة ترددية.



الشكل(٦ - ٢) مضخة ترسية.

٢. **المضخات الطاردة المركزية Centrifugal Pumps**. وتكون المضخة الطاردة المركزية من الغطاء وبداخله دفاعة مروحية دورانية. القوة الطاردة المركزية الناشئة عن الدفاعة المروحية تعطي الزيادة في الضغط للمائع. ويدخل المائع في هذه المضخة عند المركز ويخرج عند المحيط حيث يتم تحويل الطاقة

الحركية للمائع(السرعة العالية) إلى ضغط عال بالإضافة إلى الضغط الناتج عن قوة الطرد المركزية. وتستخدم مضخات الطاردة المركزية لضخ الماء ذات الزوجة المنخفضة والتي تحتوي على معدل تدفق حجمي كبير.

وتعمل مضخات الطاردة المركزية على سرعات ثابتة. ويتم التحكم بمعدل السريان بواسطة صمام على خط الطرد. هذه الطريقة من التحكم بمعدل السريان مكلفة أكثر من المضخة ذات المحرك متغير السرعات إلا أن وجود صمام تحكم مستقل يعطي مضخة الطرد المركزي ميزة العمل حتى وإن كان صمام الطرد لها مغلقاً تماماً فلا تتلف المضخة ويعود ذلك إلى فقدان الطاقة على شكل احتكاك وزيادة في درجة حرارة الماء. ولزيادة تحويل الطاقة الحركية إلى ضغط فإننا نزيد من كثافة الماء وننظر لانخفاض الزوجة للغازات فإننا لا نستطيع تحريكها بواسطة مضخة الطرد المركزي وبالتالي فإن المضخة لا تعمل إذا دخل إلى خط السحب فيها غاز على عكس المضخات ذات الإزاحة الموجبة. ومن المشاكل التي تعاني منها مضخات الطاردة المركزية مشكلة التكهف حيث إن الماء قد يتتحول إلى بخار في منطقة السحب فالضغط المنخفض يؤدي إلى تكون أبخرة تعمل على إعاقة الضخ وتؤثر على جسم المضخة.

المضخات الطاردة المركزية لا تستخدم للماء ذات الزوجة عالية لارتفاع الاحتكاك والذي يحول دون الوصول إلى السرعات العالية. وهناك أنواع من مضخات الطرد المركزي والتي تصمم بشكل خاص لضخ مواد معلقة في الماء دون التأثير على هذه المعلمات. وتزود كل مضخة بمنحنيات خاصة تبين كيفية استعمال هذه المضخة في حالات مختلفة. وتناسب سعة المضخة(معدل التصريف الحجمي) مع السرعة الدورانية وكذلك فإن الضغط يتناسب مع مربع السرعة الدورانية والقدرة تناسب مع مكعب السرعة الدورانية.



شكل (٦ - ٣) مضخة طرد مركزية.

وقد يحدث في بعض الأحيان أن يكون خط السحب طويلاً أو الضغط البخاري أعلى من الضغط الجوي فت تكون فقاعات من البخار والغازات وتعرف هذه الظاهرة بالتكهف. وتؤدي هذه الظاهرة إلى

تآكل الأسطح وضياع في الطاقة وضوضاء واهتزازات عالية. ويمكن التخلص من هذه المشكلة الكبيرة بحساب سمت السحب الموجب الصافي (NPSH) Net Positive Suction Head حيث يعطى بالعلاقة التالية:

$$NPSH = \frac{P_1}{\gamma} + \frac{V_1^2}{2g} - \frac{P_v}{\gamma}$$

حيث أن V هي السرعة و P هو الضغط عند النقطة P_1 عبارة عن ضغط البخار. وإذا كان طول خط السحب هو L وكانت مقايد الاحتكاك هي h_L فإن المعادلة تصبح:

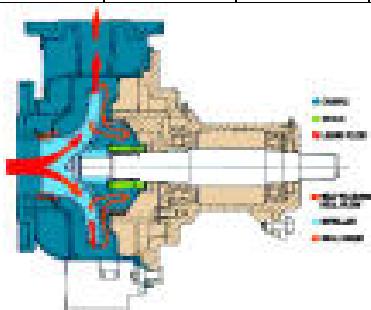
$$\begin{aligned} \frac{P_{atm}}{\gamma} + \frac{V_1^2}{2g} + z_1 &= \frac{P_2}{\gamma} + \frac{V_2^2}{2g} + z_s + h_L \\ \frac{P_2}{\gamma} + \frac{V_2^2}{2g} &= \frac{P_{atm}}{\gamma} + z_s - h_L \\ NPSH &= \frac{P_2}{\gamma} + \frac{V_2^2}{2g} = \frac{P_{atm}}{\gamma} - z_s - h_L - \frac{P_v}{\gamma} \\ \delta &= \frac{NPSH}{H_p} \end{aligned}$$

حيث أن δ عبارة عن متغير التكهف ويجب أن لا تقل عن متغير معين يسمى بمتغير التكهف الحرj δ_c والذي يعطى بالمعادلة التالية:

$$\delta_c = \frac{NPSH_{min.}}{H_p}$$

والجدول المرفق يبين قيمة ضغط البخار والكثافة للماء عند درجات حرارة مختلفة.

T(C°)	15	20	25	30	40	45	50	100
P _v (Pa)	1.71	2.73	3.16	4.21	7.36	9.58	12.81	101.3
ρ (Kg/m³)	999	998	997	996	992	990	988	958



شكل(٦-٤) مقطع داخلي لمضخة.

مثال (٦ - ٣)

مضخة لها سمت مقداره 10m وتبخر ماء عند درجة حرارة 40°C من خلال خط مواسير الفوائد الاحتاكية فيه تساوي 2m فإذا علمت أن NPSH_{\min} هو 3.2m والارتفاع المطلوب للتبخر هو 4.8m فهل تتشا ظاهرة التكهف أم لا؟

الحل:

$$\delta_c = \frac{\text{NPSH}_{\min}}{H_p} = \frac{3.2}{10} = 0.32$$

ولكن عند درجة حرارة تساوي 40°C فإن الضغط البخاري من الجدول يساوي 7.36kpa. وبالتالي ولحساب سمت السحب الموجب الصافي نجد أن:

$$\text{NPSH} = \frac{P_{atm}}{\gamma} - z_s - h_L - \frac{P_v}{\gamma}$$

$$\text{NPSH} = \frac{101.3 * 1000}{9810} - 4.8 - 2 - \frac{7.36 * 1000}{9.81 * 992}$$

$$\text{NPSH} = 10.326 - 4.8 - 2 - 0.756 = 2.764$$

$$\text{وبالتالي يكون متغير التكهف يساوي: } \delta = \frac{\text{NPSH}}{H_p} = \frac{2.764}{10} = 0.2764$$

وحيث أن المتغير الحراري δ أكبر من δ_c فإنه ستحدث ظاهرة التكهف ولتللائي هذه الظاهرة فإننا نحسب أقصى ارتفاع يمكن أن تعمل عليه هذه المضخة حيث إنه يساوي:

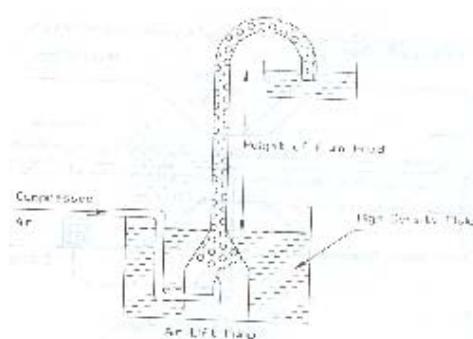
$$Z_{\max.} = \frac{P_{atm}}{\gamma} - h_L - \frac{P_v}{\gamma} - \delta_c * H$$

$$Z_{\max.} = \frac{101.3 * 1000}{9810} - 2 - \frac{7.36 * 1000}{9.81 * 992} - 0.32 * 10$$

$$Z_{\max.} = 10.326 - 2 - 0.756 - 3.2$$

$$Z_{\max.} = 4.37m$$

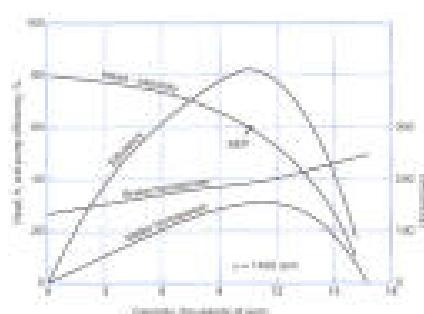
٣. مضخات خاصة مثل مضخة النافورة Jet Pump ومضخة دفع الهواء Air Lift Pump



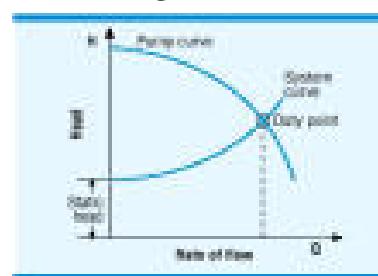
الشكل(٦ - ٥) مضخة النافورة.



شكل(٦ - ٦) مضخة البالوعة.



شكل(٦ - ٧) منحنى الأداء لمضخة.



شكل(٦ - ٨) نقطة التصميم أثناء اختيار المضخة.

وَكَثِيرًاً ما تواجهنا ظروف تحتم علينا تغيير سعة المضخة ومقدار دفعها وذلك من خلال ثابت يطلق عليه السرعة النوعية Specific Speed ويعطى بالرمز Ψ حيث إنه يساوي:

$$\Psi = \frac{N^2 Q}{(g\Delta H)^{\frac{3}{2}}}$$

ومن خلال هذه المعادلة نجد أن :

$$\frac{\Delta H_1}{\Delta H_2} = \left(\frac{N_1}{N_2} \right)^2 \left(\frac{D_1}{D_2} \right)^2$$

$$\frac{P.E_1}{P.E_2} = \left(\frac{N_1}{N_2} \right)^3 \left(\frac{D_1}{D_2} \right)^5$$

$$\frac{Q_1}{Q_2} = \left(\frac{N_1}{N_2} \right) \left(\frac{D_1}{D_2} \right)^3$$

مثال(٦ - ٤)

إذا كان لدينا مضخة قطرها $0.3m$ وسرعتها 900 rpm ومعدل جريانها $1.8 \text{ m}^3/\text{s}$ وتدفع إلى ارتفاع 15.2 m فما هو القطر للمضخة مماثلة لها لإعطاء ضعف الكمية لاعطاء ارتفاع كلي مقداره 18.3 m وكذلك احسب سرعتها؟

الحل:

$$\frac{Q_1}{Q_2} = \left(\frac{N_1}{N_2} \right) \left(\frac{D_1}{D_2} \right)^3$$

$$\frac{1}{2} = \left(\frac{900}{N_2} \right) \left(\frac{0.3}{D_2} \right)^3 \Rightarrow N_2 D_2^3 = 2 * 900 * 0.3^3 = 48.6$$

$$N_2 = \frac{48.6}{D_2^3}$$

$$\frac{\Delta H_1}{\Delta H_2} = \left(\frac{N_1}{N_2} \right)^2 \left(\frac{D_1}{D_2} \right)^2$$

$$\frac{15.2}{18.3} = \left(\frac{900}{N_2} \right)^2 \left(\frac{0.3}{D_2} \right)^2 \Rightarrow N_2^2 D_2^2 = \frac{18.3 * 900^2 * 0.3^2}{15.2} = 87767.7$$

$$N_2^2 = \frac{87767.7}{D_2^2} \Rightarrow N_2 = \sqrt{\frac{87767.7}{D_2^2}} = \frac{296.26}{D_2}$$

$$\text{وبالتالي فإن: } N_2 = \frac{296.26}{D_2} = \frac{48.6}{D_2^3}$$

$$48.6 D_2 = 269.26 D_2^3 \Rightarrow D_2^2 = \frac{48.6}{269.26} = 0.164$$

$$D_2 = 0.41m$$

وتكون سرعتها الجديدة:

$$N_2 = \frac{48.6}{D_2^3} = \frac{48.6}{0.41^3} = 705.2 \text{ rpm}$$

المراجع**المراجع العربية**

١. أساسيات انتقال الحرارة، ترجمة دبرهان محمود العلي، أحمد نجم الصبحة، بهجت مجید مصطفى.
٢. انتقال الحرارة القسم العملي الأول والثاني، د.أحمد كاسر إبراهيم، ١٩٨٣ - ١٩٨٤.
٣. ميكانيك السوائل، م.جلال عبدالقادر العلو، ١٩٨٧.
٤. هندسة تصنيع الأغذية، ترجمة د. بكري حسين حسن، علي إبراهيم حوباني، ١٩٩٥.
٥. المدخل إلى هندسة الأغذية، ترجمة د.سليمان عبدالعزيز اليحيى، ١٩٩٦.

المراجع الأجنبية

1. Holman J.P.,1977 Heat Transfer , 8th edition,McGraw hill.
2. Thomas, Lindon C.1993. Heat transfer.
3. Shames ,Irving.H. Mechanics of Fluids.
4. Streeter, Vector.L.E. Wyle Benjamin Fluid Mechanics.
5. Bugler J. Fluid Mechanics for Technologists.

المحتويات

	مقدمة
	تمهيد
١	الوحدة الأولى : نظم التسخين والتبريد
١١	الوحدة الثانية : انتقال الحرارة في حالة الاتزان
٣٨	الوحدة الثالثة : المبادلات الحرارية
٥٠	الوحدة الرابعة : خواص المائع
٦٦	الوحدة الخامسة : المائع في حالة الحركة
١٠٥	الوحدة السادسة : المضخات
١١٥	المراجع

