

الباب الثانى

دورات التبريد الانضغاطية البسيطة

Simple Vapor Compression Refrigeration Cycles

دورة التبريد الانضغاطية البسيطة

دورة التبريد بنظام التبريد الانضغاطى تتكون من أربعة أجزاء رئيسية وهى على التوالى ، مبخر ، ضاغط ، مكثف وجهاز تمدد (ناشر) كما بشكل (٢-١) ، وتعمل هذه الدورة عند ظروف التشبع لوسيط التبريد المشحونة به دائرة التبريد. وهى دورة نظرية يفترض فيها أن بخار وسيط التبريد يخرج من المبخر بخار جاف مشبع ويدخل إلى الضاغط عند درجة حرارة التشبع المقابلة لضغط المبخر. ووسيط التبريد المتكاثف يترك المكثف عند حالة التشبع وهو سائل مشبع عند درجة حرارة التشبع المقابلة لضغط المكثف. ثم يقوم الضاغط بسحب بخار وسيط التبريد وهو بخار جاف مشبع من المبخر وضغطة من ضغط المبخر إلى ضغط المكثف ويتم فى هذه الحالة إضافة شغل خارجى على بخار وسيط التبريد بثبوت الانتروپى. يخرج بخار وسيط التبريد من الضاغط وهو بخار محمص عند درجة حرارة عالية ويدخل إلى المكثف ويفقد حرارة التخميص ويتحول إلى بخار مشبع بثبوت الضغط ثم يفقد الحرارة الكامنة ليتحول إلى سائل مشبع بثبوت الضغط أيضا، وتسمى الأنابيب الواصلة من الضاغط إلى المكثف بخط الطرد والأنابيب الواصلة من المبخر إلى الضاغط بخط السحب. ثم يخرج وسيط التبريد من المكثف سائل مشبع ويدخل إلى وسيلة التمدد (الناشر) وهى أنبوبة شعيرية تستخدم لوحدة التبريد الصغيرة وصمام تمدد لوحدة التبريد الكبيرة. تعمل وسيلة التمدد على خفض ضغط ودرجة حرارة وسيط التبريد (إجراء خنق) بثبوت الانتالپيا ويخرج وسيط التبريد من وسيلة التمدد على شكل خليط من السائل والبخار (على هيئة رذاذ) بخار رطب. ويدخل هذا الرذاذ (البخار

الرطب) المبخر ويمتص كمية حرارة من المبخر (الحرارة الكامنة للتبخير) ويتحول إلى بخار جاف مشبع عند ثبوت الضغط ودرجة الحرارة ويخرج إلى خط السحب متجهًا إلى الضاغط خلال خط السحب.

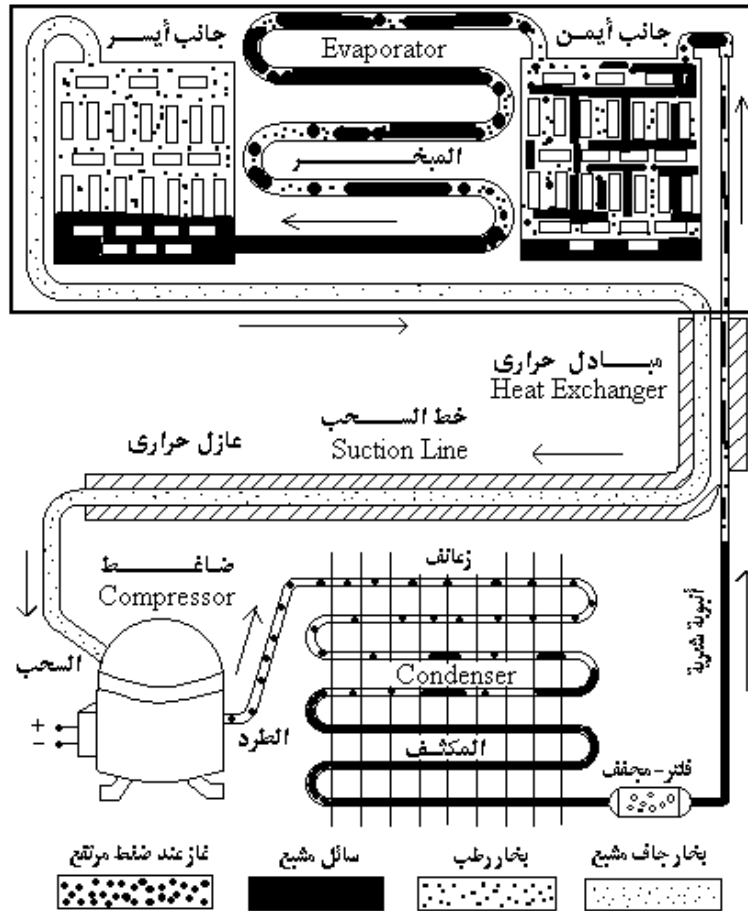


Fig. 2-1 Simple vapor compression refrigeration machine.

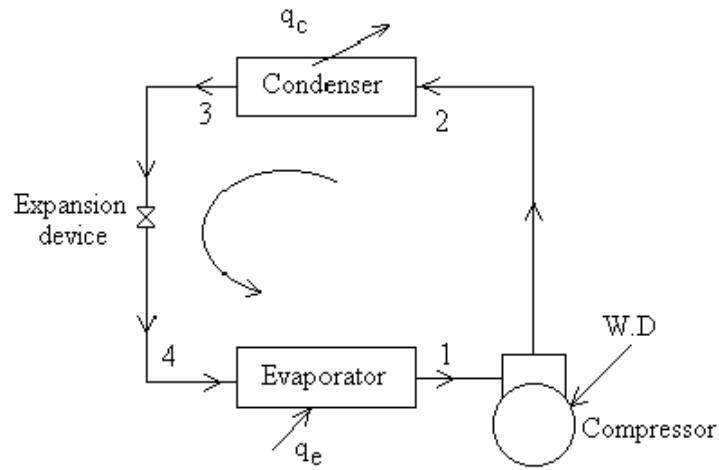


Fig. 2-2-a Flow diagram of simple vapor compression refrigeration cycle.

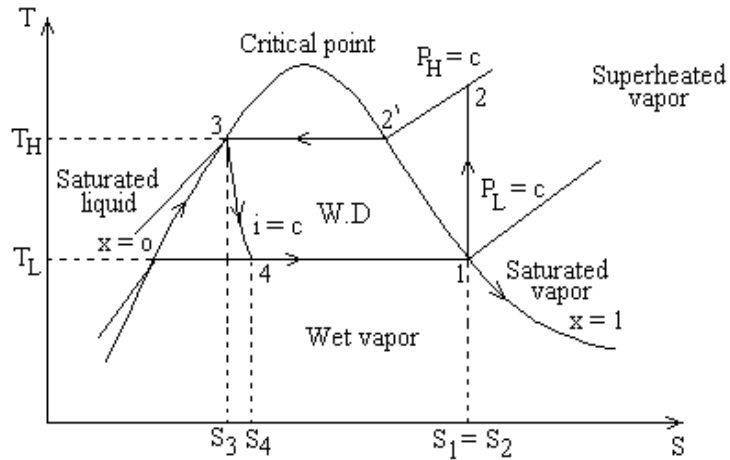


Fig. 2-2-b T-s diagram for simple vapor compression refrigeration cycle.

والعمليات الأساسية السابقة هي الأساس لكل دورة تبريد حقيقية ذات إجراء انضغاط ميكانيكي لبخار وسيط التبريد بواسطة ضاغط، وتستخدم دورة التبريد البسيطة كمعيار تقارن به الدورات الفعلية لقياس مدى تحسن معامل الأداء عند ظروف التشغيل المختلفة ، ولذلك سوف نقوم بدراسة دورة التبريد الانضغاطية البسيطة بالتفصيل ، وشكل (٢-٢) يبين المخطط التوضيحي لدورة التبريد الانضغاطية البسيطة وتمثيلها على منحنى الضغط - الانتالبيا النوعية (P - i) ، ومنحنى درجة الحرارة الانتروبي النوعية (T - s) لكي يسهل دراستها وعمل تحليل ثرموديناميكي واتزان حراري عليها كما يلي.

تحليل ثرموديناميكي واتزان حراري لدورة التبريد الانضغاطية البسيطة

تتكون الدورة البسيطة كما في الشكل التوضيحي a - 2 - 2 وإجراءات الدورة على منحنى (T-s) ، (P-i) كما بشكل 2-2-b ، 2-2-c من العمليات الأربعة التالية:

انضغاط بواسطة ضاغط ميكانيكي مع ثبوت الانتروبي في الإجراء 1-2، إجراء تكثيف وطررد حرارة بثبوت الضغط داخل مكثف في الإجراء 2-3، ويتم طرد الحرارة من المكثف إلى وسط خارجي هو ماء أو هواء ، ثم إجراء تمدد من ضغط المكثف إلى ضغط المبخر بثبوت الانتالبيا في الإجراء 3-4 بواسطة ناشر (إجراء خنق داخل أنبوبة شعيرية أو صمام تمدد) ، إجراء تبخير وامتصاص حرارة بثبوت الضغط في الإجراء 1--4 داخل مبخر وتحويل وسيط التبريد من بخار رطب إلى بخار جاف مشبع وامتصاص الحرارة من فراغ المبخر ، كما هو في شكل (٢-٢).

والتحليل الثرموديناميكي والاتزان الحراري للإجراءات السابقة يخضع للمعادلة العامة للطاقة للسريان المستقر لأن:

١ - كتلة وسيط التبريد التي تمر في وحدة الزمن ثابتة لإجراءات الدورة.

٢- حالة وسيط التبريد ثابتة ومستقرة مع الزمن في أجزاء الدورة المختلفة.

٣ - انتقال الحرارة والشغل من أو إلى الإجراء ثابت مع الزمن في أجزاء الدورة.

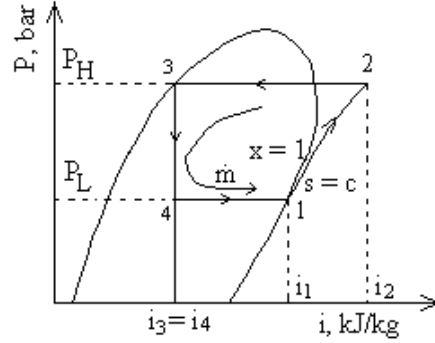


Fig. 2-2-c P-i diagram for simple vapor compression refrigeration cycle.

ولتوضيح معادلة الطاقة للسريان المستمر نجد أنه في معظم التطبيقات الهندسية أن المائع أو الوسط العامل في الدورة يدخل إلى النظام ويخرج منه بمعدل ثابت مع الزمن ، فعلى سبيل المثال في السيارة يدخل خليط الهواء مع الوقود ويحترق ثم نحصل على طاقة حركية من السيارة ثم تخرج غازات العادم بعد هذه العملية وتظل السيارة تعمل في استقرار. فإذا تأملنا في هذه العملية وتصورنا أن محرك السيارة هو عبارة عن نظام مفتوح كما بالشكل التوضيحي (٢-٣)، وأن الوسط العامل يدخل من المدخل ١ بضغط وحجم نوعي ودرجة حرارة ثم يضاف إليه طاقة حرارية لحدوث احتراق أو تفاعل كيميائي لإنتاج شغل على شكل طاقة حركية ثم يخرج الوسط العامل بعد ذلك من المخرج ٢ بضغط وحجم نوعي ودرجة حرارة تختلف عن قيمها عند المدخل. فإذا تم تطبيق قانون بقاء الطاقة حيث أن الطاقة لا تفنى ولا تستحدث ، أى أن مجموع الطاقة الداخلة لأي نظام يجب أن تساوى مجموع الطاقة الخارجة من النظام. فعند المدخل نجد أن حاصل ضرب الضغط في الحجم النوعي ، $p_1 v_1$ ، للوسط العمل يسمى شغل الانسياب ، وأيضاً" الطاقة الداخلية التي تعبر عن درجة حرارة الدخول للوسط العامل ، u_1 ، وطاقة الوضع نتيجة قوة جذب الأرض ونعبر عنها بالارتفاع ، gz_1 ، وطاقة الحركة للمائع عند الدخول والتي نعبر

عنها بنصف مربع السرعة ، $V^2/2$. والطاقت المختلفة للمائع عند المخرج ٢ هي نفس الطاقت عند المدخل ولكن تأخذ الرمز ٢، بجانب الطاقة الحرارية ، q ، التي تدخل إلى النظام والشغل الخارج منه، w .

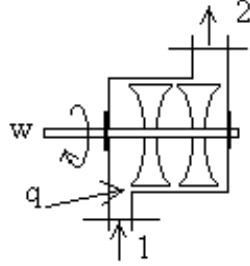


Fig. 2-3 Engineering system for steady flow energy.

The Steady Flow Energy Equation is Given for Unit Mass as Follow,

$$u_1 + p_1 v_1 + \frac{V_1^2}{2} + gz_1 + q_{1-2} = u_2 + p_2 v_2 + \frac{V_2^2}{2} + gz_2 + w_{1-2}$$

where, $i = u + pv$, we get

$$i_1 + \frac{V_1^2}{2} + gz_1 + q_{1-2} = i_2 + \frac{V_2^2}{2} + gz_2 + w_{1-2}$$

$$q_{1-2} - w_{1-2} = (i_2 - i_1) + \left(\frac{V_2^2 - V_1^2}{2} \right) + g(z_2 - z_1) \quad (2-1)$$

والطرف الأيسر من المعادلة الأخيرة 2-1 يتكون من حدين، الأول هو كمية الحرارة المضافة إلى الإجراء 1-2 q والثاني هو كمية الشغل الخارج من الإجراء w_{1-2} ، والطرف الأيمن يتكون من ثلاثة حدود. الحد الأول هو التغير في الطاقة الداخلية وشغل الانسياب للإجراء 1-2)

الانتالپيا) ، الحد الثانى هو التغير فى طاقة الحركة بين المخرج والمدخل، الحد الثالث هو التغير فى طاقة الوضع.

إجراء التبخير وامتصاص الحرارة

الإجراء 4-1 هو إجراء لتبخير وسيط التبريد عند ثبوت درجة الحرارة والضغط أى هو إجراء Isothermal process or Isobaric process . وفى هذا الإجراء يدخل وسيط التبريد إلى المبخر بالحالة 4 وهى خليط من السائل والبخار الجاف المشبع ، والذى يقوم بالتبريد الفعلى هو كمية السائل التى فى الخليط حيث تمتص الحرارة الكامنة وتتبخر إلى بخار جاف مشبع عند الحالة 1. وجدير بالذكر أن الحرارة الكامنة اللازمة لتبخير وسيط التبريد تمتص من حيز أو فراغ المبخر سواء" كانت مأكولات ، مشروبات أو منتجات صناعية.

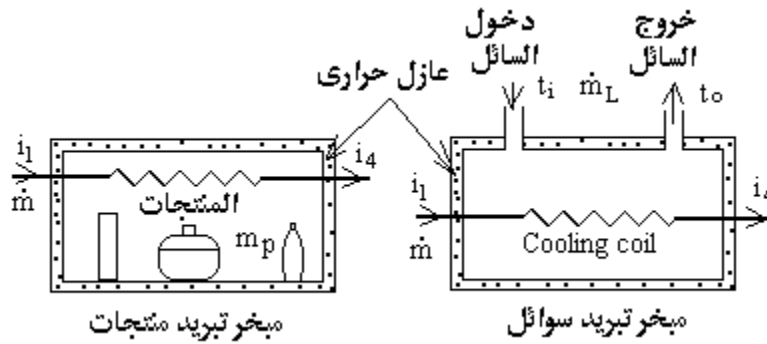


Fig. 2-4 Heat balance of various type of evaporators

والمبخرات المستخدمة فى صناعة التبريد بصفة عامة هى مبادلات حرارية وتتكون من حيز أو صندوق معزول بعازل حرارى (Thermal insulation) لتقليل الفقد الحرارى أو

تسرب الحرارة من الوسط الخارجى الأعلى فى درجة الحرارة إلى داخل المبخر الأقل فى درجة الحرارة، وتنقسم المبخرات إلى نوعين رئيسيين حسب غرض الاستخدام إما مبخرات تستخدم لحفظ أغذية ومنتجات صلبة أو مبخرات تستخدم لتبريد سوائل مثل الماء أو منتجات الألبان أو العصائر هو موضح فى شكل (٢-٤).

مبخرات الأغذية والمنتجات الصلبة

تعتمد نظرية عمل هذه المبخرات على انتقال الحرارة من الأغذية داخل المبخر إلى وسيط التبريد داخل ملف التبريد الخاص بالمبخر. وانتقال الحرارة داخل حيز المبخر يكون إما بالحمل الحر نتيجة فروق الكثافة ودرجة الحرارة للهواء داخل حيز المبخر أو بالحمل الجبرى عن طريق مروحة كهربية تستخدم لتقليب الهواء داخل حيز المبخر. وكمية الحرارة التى يكتسبها وسيط التبريد نتيجة مروره فى المبخر وتغير الانثالبي النوعية له من حالة البخار الرطب عند الحالة 4 إلى بخار جاف مشبع عند الحالة 1 بمعدل ثابت لمرور وسيط التبريد \dot{m} وتسمى Q_e وهى سعة المبخر وتحسب من تطبيق المعادلة العامة للطاقة للسريان المستقر (المعادلة 2-1)، وتهمل طاقة الوضع وطاقة الحركة فى المعادلة 2-1 نظرا لأنه لا يوجد تغير فى الارتفاع بين مدخل المبخر ومخرجه وكذلك سرعة الدخول وسرعة الخروج. وانتقال الحرارة فى المبخر يتم بثبوت الضغط ولا يوجد شغل مبذول فى الإجراء كما يلى،

$$Q_e = \dot{m}(i_1 - i_4) \quad 2-2$$

أما كمية الحرارة التى تفقدها الأغذية المحفوظة داخل حيز المبخر فى وحدة الزمن هى،

$$Q_p = \frac{m_p}{time} [C_{pa}(t_i - t_f) + L.T + C_{pb}(t_f - t_o)] \quad 2-3$$

حيث أن:

- Q_e : سعة المبخر بوحدة kW .
- \dot{m} : معدل مرور وسيط التبريد في المبخر بوحدة kg/s .
- Q_p : كمية الحرارة التي تفقدها المنتجات داخل حيز المبخر بوحدة kW .
- m_p : كتلة المنتجات داخل المبخر بوحدة kg .
- $time$: زمن تبريد المنتجات بوحدة s .
- C_{pa} : الحرارة النوعية للمنتجات فوق التجمد بوحدة $kJ/(kg \cdot K)$.
- C_{pb} : الحرارة النوعية للمنتجات تحت التجمد بوحدة $kJ/(kg \cdot K)$.
- $L.T$: الحرارة الكامنة للتجميد للمنتجات بوحدة kJ/kg .
- t_i : درجة حرارة المنتجات عند بدء إجراء التبريد بوحدة $^{\circ}C$.
- t_o : درجة حرارة المنتجات عند نهاية إجراء التبريد بوحدة $^{\circ}C$.
- t_f : درجة حرارة التجميد للمنتجات بوحدة $^{\circ}C$.

المعادلة 2-3 تتكون من ثلاثة حدود داخل القوس، الحد الأيسر يمثل الحرارة المحسوسة التي يجب أن تفقدها المنتجات قبل أن تتجمد ، الحد الأوسط يمثل الحرارة الكامنة لتجميد المنتجات. الحد الأيمن يمثل الحرارة المحسوسة التي تفقدها المنتجات حتى تصل إلى درجة حرارة الحفظ. ومن الملاحظ أن هذه المعادلة تطبق حسب نوع المنتج المراد حفظه. فمثلاً" الخضراوات والفواكه والبيض تحفظ طازجة لا تمر بحالة التجميد ولذلك يستخدم الحد الأيسر فقط من المعادلة 2-3 (الحرارة المحسوسة فوق التجميد)، أما اللحوم والدواجن تحفظ مجمدة ولذلك تطبق المعادلة 2-3 بحدودها الثلاثة. وبصفة عامة عند تطبيق المعادلة 2-3 يراعى ظروف كل منتج وأسلوب وطريقة الحفظ الخاص به. فإذا فرضنا أن كل الحرارة التي يفقدها المنتج المحفوظ تنتقل مباشرة" إلى وسيط التبريد فإنه يمكن حساب معدل سريان وسيط التبريد كما يلي.

$$Q_e = Q_p$$

$$\dot{m} = \frac{Q_p}{i_1 - i_4} \quad 2-4$$

ومن الممكن حساب سعة التبريد (*Refrigeration Capacity*) للمبخر بوحدة الطن تبريد (*T.R*) إذا علم كمية الحرارة المنتقلة إلى وسيط التبريد أو الحرارة المفقودة من المنتجات المراد حفظها.

$$R.C = \frac{\dot{m}(i_1 - i_4) + Q_{loss}}{3.5}$$

$$= \frac{Q_p + Q_{loss}}{3.5} \quad 2-5$$

في المعادلة السابقة 2-5 يجب إضافة المفاقد الحرارية Q_{loss} إن وجدت إلى كمية حرارة المنتجات حتى يمكننا حساب معدل سريان وسيط التبريد في المبخر بدقة.

مبخرات لتبريد السوائل ومنتجات الألبان

تعتمد نظرية عمل هذه المبخرات على انتقال الحرارة من السوائل المراد تبريدها إلى وسيط التبريد داخل ملف التبريد الخاص بالمبخر نتيجة تلامس السائل لسطح أنابيب ملف التبريد. فتنتقل الحرارة عبر معدن أنابيب ملف التبريد بالتوصيل إلى وسيط التبريد. ولتحسين كفاءة انتقال الحرارة بين السائل المراد تبريده ووسيط التبريد يجب أن يكون هناك موجهات داخل المبخر لتوجيه السائل حتى يكون السريان دوامى ، وأيضاً" توجد زعانف مثبتة على أنابيب ملف التبريد أو سطح المبخر لزيادة كفاءة المبخر وكذلك لزيادة مساحة انتقال الحرارة بين السائل المطلوب

تبريده ووسيط التبريد داخل المبخر فيزيد معدل انتقال الحرارة. وكمية الحرارة المفقودة من السائل المطلوب تبريده نتيجة مروره في المبخر كما يلي.

$$Q_L = \dot{m}_L C_{pl} (t_i - t_o) \quad 2-6$$

حيث أن ،

Q_L : كمية الحرارة المفقودة من السائل بوحدة kW .

\dot{m}_L : معدل مرور السائل المطلوب تبريده في المبخر بوحدة kg/s .

C_{pl} : الحرارة النوعية للسائل المطلوب تبريده بوحدة $kJ/(kg \cdot K)$.

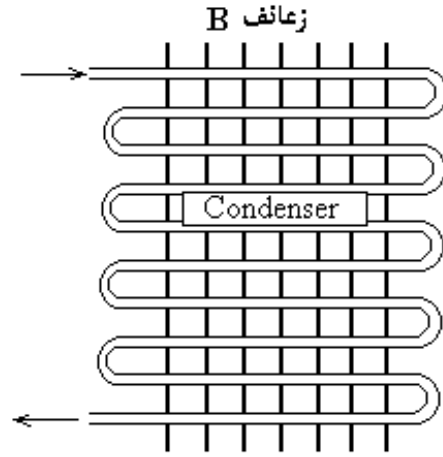
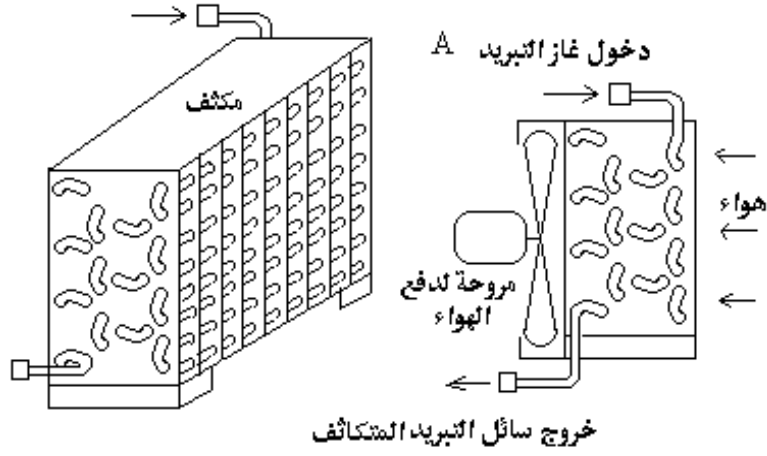
t_i : درجة حرارة السائل عند دخول المبخر بوحدة $^{\circ}C$.

t_o : درجة حرارة السائل عند الخروج من المبخر بوحدة $^{\circ}C$.

إجراء التكتيف وطرده الحرارة

المكثفات المستخدمة في تطبيقات التبريد هي مبادلات حرارية يستخدم الهواء أو الماء لتبريدها. يدخل البخار المحمص القادم من الضاغط عند درجة حرارة مرتفعة إلى المكثف فيفقد حرارة التخميص وتقل درجة حرارته إلى درجة حرارة التشبع المناظرة لضغط التكتيف ويبدأ وسيط التبريد في التكاثر ويفقد الحرارة الكامنة ويتحول إلى سائل مشبع عند مخرج المكثف. وسواءً أكان المكثف تبريد هواء أو ماء فإن الحرارة المفقودة من وسيط التبريد تساوى الحرارة المكتسبة لماء أو هواء المكثف. مكثفات تبريد الهواء يوجد منها نوعين، النوع الأول فهو مكثف تبريد هواء بالحمل الجبري وفيه يتم دفع تيار من الهواء باستخدام مروحة يتم تشغيلها بمحرك كهربى وهذا الهواء هو الذى يحمل الحرارة المطرودة من المكثف ، النوع A ، أما النوع الثانى وهو مكثف تبريد هواء بالحمل الحر وفيها يدخل وسيط التبريد من أعلى المكثف ويفقد وسيط التبريد حرارته ويخرج سائل مشبع من أسفل المكثف، والحرارة المطرودة تنتقل إلى الهواء المحيط بالمكثف من خلال أنابيب المكثف والزعانف المثبتة عليها لزيادة سطح انتقال الحرارة

فيسخن هذا الهواء وتقل كثافته ويصعد إلى أعلى ويحل محله طبقة من الهواء درجة حرارتها أقل ولذلك أطلق على هذا الأسلوب من انتقال الحرارة بالحمل الحر ، النوع **B** ، أما مكثفات تبريد الماء فيتم دخول البخار المحمص لوسيط التبريد من أعلى فيتكاثف على الأنابيب التي بداخلها الماء ويخرج من أسفل المكثف ، النوع **C** ، كما هو موضح بشكل (٢-٥).



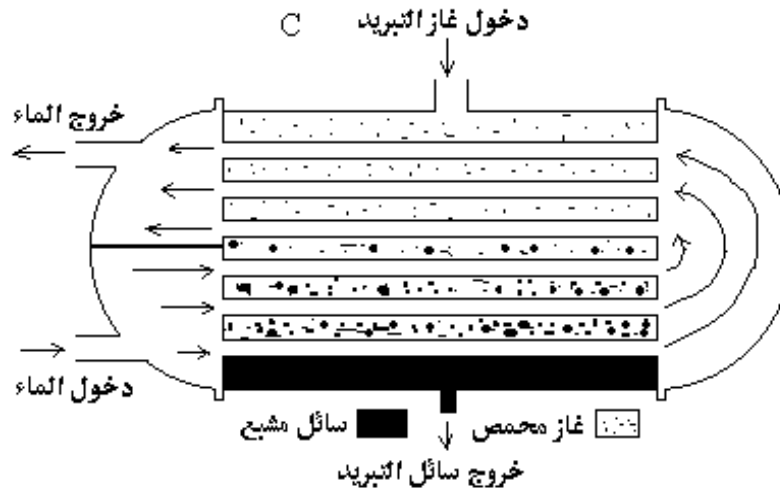


Fig. 2-5, A, B, C Various type of condensers for refrigeration cycles.

الاتزان الحرارى للمكثفات

فى كل أنواع المكثفات تبريد هواء أو تبريد ماء يدخل وسيط التبريد إلى المكثف بخار محمص ذو درجة حرارة مرتفعة وانثاليا نوعية عند الحالة 2 ويخرج من المكثف سائل مشبع بانثاليا نوعية عند الحالة 3 ومعدل مرور لوسيط التبريد هو \dot{m} ، فإن كمية الحرارة المطرودة من المكثف عند ثبوت الضغط Q_c وهى سعة المكثف بوحدة kW وتحسب من تطبيق المعادلة العامة للطاقة للسريان المستقر (المعادلة 2-1). فتهمل طاقة الوضع وطاقة الحركة فى المعادلة 2-1 نظرا لأنه لا يوجد تغير فى الارتفاع بين مدخل المكثف ومخرجه وكذلك سرعة الدخول وسرعة الخروج. انتقال الحرارة فى المكثف يتم بثبوت الضغط ولا يوجد شغل مبذول فى الإجراء كما يلى:

$$Q_c = \dot{m}(i_2 - i_3) \quad 2-7$$

وإذا اعتبرنا أن كمية الحرارة المطرودة من وسيط التبريد تنتقل بكاملها إلى مائع تبريد المكثف هواء أو ماء (Coolant) . فإذا كان المكثف تبريد هواء بالحمل الحر كما هو في التلاجات المنزلية فيتم استخدام معادلات انتقال الحرارة بالحمل الحر بواسطة رقم جراثوف (يجب الرجوع إلى كتب انتقال الحرارة وطرق حساب كمية الحرارة بالحمل الحر). أما إذا كان المكثف تبريد ماء أو هواء بالحمل الجبري فإن كمية الحرارة المنتقلة إلى مائع تبريد المكثف تحسب كالآتي:

$$Q_f = \dot{m}_f C_{pf} (t_i - t_o) \quad 2-8$$

حيث ،

- . Q_f : كمية الحرارة المنتقلة إلى مائع تبريد المكثف بوحدة kW .
- . \dot{m}_f : معدل مرور مائع تبريد المكثف هواء أو ماء بوحدة kg/s .
- . C_{pf} : الحرارة النوعية لمائع تبريد المكثف بوحدة $kJ/(kg. K)$.
- . t_i, t_o : درجة حرارة دخول وخروج مائع تبريد للمكثف بوحدة $^{\circ}C$.

ويجب لفت الانتباه هنا إلى أن درجة حرارة دخول مائع التبريد (هواء أو ماء) المستخدم لتبريد المكثف يجب أن تكون أقل من درجة حرارة التشبع لوسيط التبريد عند ضغط التكييف بفارق من $10^{\circ}C \sim 5$ حتى يتم تكثيف وسيط التبريد بكفاءة عالية، وهذه القيمة $\Delta t = 10^{\circ}C \sim 5$ تسمى فروق انتقال الحرارة.

إجراء التمدد

هو إجراء يتم بثبوت الانتالبيا عندما ينخفض ضغط سائل التبريد ويتمدد من الضغط المرتفع (ضغط المكثف) إلى الضغط المنخفض (ضغط المبخر) . هذا التمدد يتم خلال أنبوبة

شعرية (Capillary tube) أو من خلال فوهة ضيقة (Expansion valve) وتتحفض درجة حرارة وسيط التبريد من درجة حرارة المكثف إلى درجة حرارة المبخر بواسطة ظاهرة الوميض (Flashing) وهي التبخير السريع لجزء صغير من السائل إلى بخار. الإجراء 3-4 هو تمدد بالخنق (Throttling) والذي لا تتغير فيه الانتالبيا النوعية لمائع التبريد عند بداية ونهاية الإجراء ويحدث بدون فقد حرارة خلال الأنابيب والصمامات وبدون أداء شغل. ويتطبيق المعادلة العامة للطاقة للسريان المستقر (المعادلة 1-2) مع إهمال طاقة الوضع وطاقة الحركة فى المعادلة 1-2 نظرا لأنه لا يوجد تغير فى الارتفاع بين مدخل صمام التمدد ومخرجه وكذلك سرعة الدخول وسرعة الخروج. ولا يوجد انتقال الحرارة ولا يوجد شغل مبذول فى الإجراء كما يلى:

$$i_3 = i_4$$

$$\Delta s \neq 0 = s_4 - s_3$$

2-9

وتستخدم الأنابيب الشعرية فى الثلاجات المنزلية ووحدات التبريد الصغيرة أما صمام التمدد فيستخدم فى وحدات التبريد الكبيرة كما بشكل (٢-٦). والأنابيب الشعرية هى أنابيب نحاسية بقطر من $d = 2 \sim 5 \text{ mm}$ وطول $L = 3 \sim 5 \text{ m}$ وضغط وسيط التبريد ينخفض نتيجة مروره فيها نتيجة المفايد الهيدروليكية. لأنه من المعروف عند مرور أى سائل فى أنبوب أو على سطح معدنى يحدث احتكاك بين جزيئات السائل والسطح المعدنى الخشن فينخفض الضغط. أما صمامات التمدد فيوجد منها ثلاثة أنواع. صمام التمدد اليدوى (Hand expansion valve) ، صمام التمدد الألى (Automatic expansion valve) والنوع العالى الكفاءة والجودة وهو صمام التمدد الحرارى (Thermostatic expansion valve). وتبنى نظرية عمل صمام التمدد اليدوى على مرور سائل وسيط التبريد خلال ضيق تدريجى فى فوهة ضيقة (Nozzle) فيحدث خنق أى هبوط فى الضغط بثبوت الانتالبيا. كما بشكل (٢-٦). ويمكن التحكم فى مستويات

الضغط المرتفع والمنخفض وكذلك معدل مرور وسيط التبريد بواسطة إبرة معدنية يمكن بها زيادة أو نقصان مساحة الفوهة الضيقة يدويا".

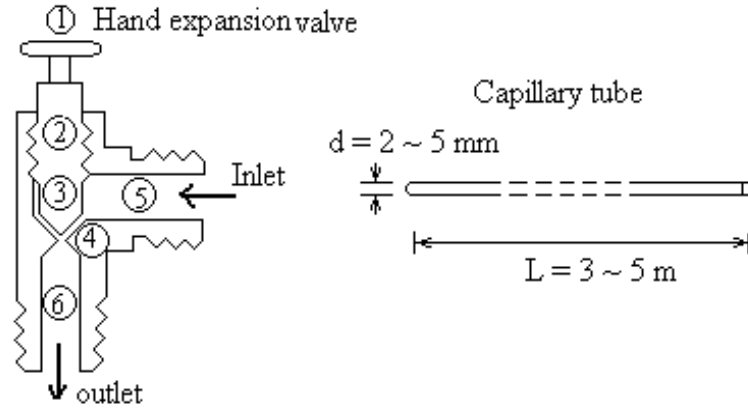


Fig. 2-6 Hand expansion valve and capillary tube.

وفى إجراء التمدد بثبوت الانتالبيا يخرج وسيط التبريد بعده خليط من السائل المشبع والبخار المشبع عند ضغط ودرجة حرارة المبخر. والتغير فى الانتروبى خلال إجراء التمدد ينتج من انتقال الطاقة الحرارية بداخل وسيط التبريد نفسه بسبب الاحتكاك الداخلى بين جزيئات وسيط التبريد والأسطح المعدنية. وانتقال الطاقة الذى يحدث كلية" بداخل وسيط التبريد لا يؤثر على الانتالبيا بل تتغير الانتروبى فقط.

أجراء الانضغاط

يخرج وسيط التبريد من المبخر بحالة بخار جاف مشبع ويدخل إلى الضاغط بهذه الحالة أى لا يحدث انتقال حرارة أو انخفاض فى الضغط خلال أنابيب السحب الواصلة بين المبخر والضاغط، وإجراء الانضغاط 1-2 يتم بثبوت الانتروبى النوعية (Isentropic process).

والشغل المبذول يعادل التغير فى الانتالبيا كما هو مستنتج من معادلة الطاقة للسريان المستقر. فى المعادلة 2-1 تهمل طاقة الوضع وطاقة الحركة نظرا" لأنه لا يوجد تغير فى الارتفاع بين مدخل الضاغط ومخرجه وكذلك سرعة الدخول وسرعة الخروج يمكن إهمالها نظرا" لصغر قيمتها مقارنة بالتغير فى الانتالبيا، ولا يتم انتقال حرارة فى إجراء الانضغاط لأنه يتم بثبوت الانتروپى والشغل المبذول فى الإجراء يحسب كما يلى:

$$W.D = m(i_2 - i_1) \quad 2-10$$

ويخرج وسيط التبريد من الضاغط بخار محمص درجة حرارته أعلى بكثير من درجة حرارة التشبع المناظرة لضغط المكثف. وإجراء الانضغاط فى الضاغط يتم ببذل شغل على وسيط التبريد ورفع ضغطه من ضغط المبخر إلى ضغط المكثف وهذا الإجراء أديباتيكي لا احتكاكى (Adiabatic and frictionless) مما يعنى أنه لا تنتقل الحرارة من الإجراء أو إليه. والشغل المبذول على وسيط التبريد يرفع الانتالبيا من بداية الإجراء بمقدار يساوى الطاقة الحرارية المكافئة للشغل الميكانيكى المبذول على وسيط التبريد.

وأنواع الضواغط المستخدمة فى التطبيقات المختلفة لأغراض التبريد هى، ضواغط تردديه (Reciprocating compressor)، ضواغط طارده مركزيه (Centrifugal compressor) وضواغط دوارة (Rotary compressor). ويقتصر استخدام الضواغط الدوارة على التطبيقات التى تحتاج قدرات صغيرة مثل ثلاجات التبريد والتجميد المستخدمة فى المنازل ، وفى بعض الاستعمالات التجارية الصغيرة. أما الضواغط الطارده المركزية فتستخدم فى التطبيقات ذات الأحمال وسعة التبريد الصغيرة والكبيرة. وفى دراستنا هذه سوف نقوم فقط بشرح الضواغط الترددى وحساباته فى دورة التبريد لانتشار استخدامه على مدى واسع من القدرات الكهربائية المطلوبة.

معامل الأداء والكفاءة النسبية لدورة التبريد البسيطة

معامل الأداء (Coefficient of performance) هو المقياس الذى به نستطيع تقييم وحدات التبريد وكذلك المقارنة بين وحدات التبريد وأنظمتها المختلفة ، وهو النسبة بين المستفاد من وحدة التبريد إلى المبذول من شغل خارجى على الوحدة من الطاقة الكهربائية.

$$C.O.P_R = \frac{\text{Unit refrigeration capacity}}{\text{Net power input}} \quad 2-11$$
$$C.O.P_R = \frac{Q_e}{W.D}$$

وحيث أنه فى دورة التبريد البسيطة لا توجد أى مفاقيد حرارية فإن معامل الأداء يعبر عنه بالآتى:

$$C.O.P_R = \frac{\dot{m}(i_1 - i_4)}{\dot{m}(i_2 - i_1)} = \frac{i_1 - i_4}{i_2 - i_1} \quad 2-12$$

وهذه المعادلة 2-12 صحيحة فقط إذا كان معدل مرور وسيط التبريد فى المبخر هو نفسه الذى يمر فى الضاغط. أما إذا كان معدل مرور وسيط التبريد مختلف فيجب حساب معامل الأداء عن طريق سعة التبريد للمبخر وكذلك القدرة المستهلكة فى الضاغط كما يلى:

$$C.O.P_R = \frac{R.C}{\text{power}} \quad 2-13$$

وسعة المبخر (R.C) فى المعادلة 2-13 هى كل الأحمال الحرارية على المبخر بما فيها المفاقيد الحرارية ومعاملات الأمان إن وجدت ، والقدرة المستهلكة (Power) فى الضاغط تساوى الشغل (W.D) المحسوب فى الدورة عن طريق خرائط التبريد وفى هذه الحالة تسمى القدرة النظرية (Indicate power) .

ومن المعروف أن جميع أنواع الضواغط الشائعة الاستخدام فى أنظمة التبريد المختلفة تدار بواسطة محرك كهربي. ولذلك يجب أن تكون القدرة المستخدمة فى حساب معامل الأداء لدورة التبريد فى المعادلة 2-13 هى القدرة الداخلة إلى المحرك الكهربي. ومن المسلم به أنه توجد كفاءة كهربية للمحرك الكهربي وكفاءة ميكانيكية للضاغط. فإن القدرة المستخدمة لحساب معامل الأداء تكون هى القدرة الحقيقية (Brake power) وتحسب كما يلى:

$$Power = \frac{W.D}{\eta_{total}} \quad 2-14$$

where,

$$\eta_{total} = \eta_{motor} \cdot \eta_T \cdot \eta_m \quad 2-15$$

η_{total} : الكفاءة الكلية لوحدة الضاغط.

η_{motor} : كفاءة المحرك الكهربي.

η_T : كفاءة التوصيل بين المحرك الكهربي والضاغط إذا كانت سيور أو وصلة

صلبة أو جنازير.

η_m : الكفاءة الميكانيكية للضاغط.

والكفاءة النسبية (η_R Relative efficiency) لدورة التبريد هي النسبة بين معامل الأداء لدورة التبريد إلى معامل الأداء لدورة كارنوت التي تعمل عند نفس الظروف من الضغوط ودرجات الحرارة بشرط أن درجة الحرارة المستخدمة في حساب معامل الأداء لدورة كارنوت هي درجات حرارة التشبع عند ضغط المبخر وضغط المكثف.

$$\eta_R = \frac{C.O.P_R}{C.O.P_{car}} \quad 2-16$$

مقارنة بين دورة كارنوت النظرية ودورة التبريد الانضغاطية البسيطة

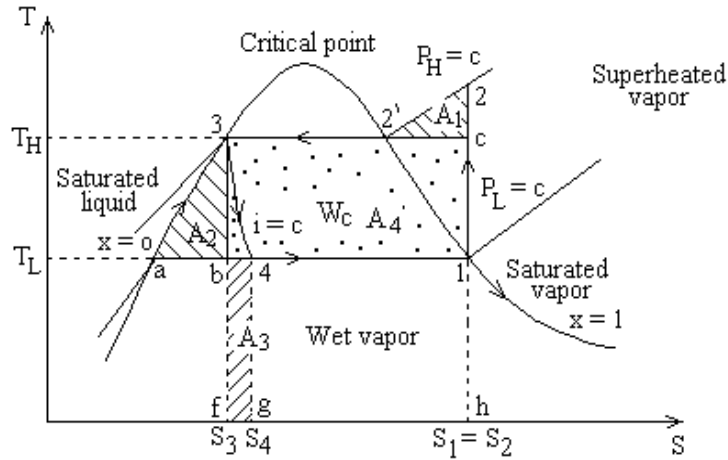


Fig. 2-7 Comparison between carnot cycle and simple compression refrigeration cycle.

عند مقارنة دورة كارنوت النظرية الانعكاسية ودورة التبريد الانضغاطية البسيطة على منحنى T-S لمعرفة الفروق الجوهرية بينهما على شكل (٧-٢)، نجد أن النقطة 1 وهى بداية شوط الانضغاط وتقع على خط التشبع للوسط العامل (بخار جاف مشبع) والنقطة 3 وهى بداية التمدد تقع على خط السائل المشبع وهاتين النقطتين تشترك فيهما دورة كارنوت والدورة الانضغاطية البسيطة للتبريد. ولكن الاختلاف يظهر بوضوح فى ثلاث مناطق كما هو موضح بالشكل (٧-٢) كالاتى:

١. المساحة A_1 وهى المساحة المحددة بالرموز 1-2-2-c وهى تمثل الشغل الاضافى المطلوب للدورة البسيطة عن دورة كارنوت فى إجراء الانضغاط فى منطقة البخار المحمص.
٢. المساحة A_2 وهى المساحة المحددة بالرموز 3-b-a وهى تمثل الشغل الاضافى المطلوب للدورة البسيطة لأنه لا يوجد شغل مستفاد من إجراء التمدد لأنه إجراء خنق بثبوت الانتالپيا.
٣. المساحة A_3 وهى المساحة المحددة بالرموز f-g-4-b وهى تمثل مفايد حرارية تتسبب فى زيادة الانتروپى أثناء إجراء الخنق وتقلل من تأثير التبريد الفعال للمبخر (الحرارة الممتصة) فى الدورة البسيطة.

أولاً: دورة كارنوت النظرية الانعكاسية

الشغل المحصور داخل المساحة A_4 وهى المساحة المحددة بالرموز 3-c-1-b تمثل الشغل الصافى المطلوب لدورة كارنوت W_c . أما المساحة المحددة بالرموز f-h-1-b تمثل التبريد الفعال (الحرارة الممتصة) Q_c .

$$W_c = (T_3 - T_1).(S_1 - S_3) = (T_H - T_L). \Delta S$$

$$Q_c = T_L (S_1 - S_3) = T_L \cdot \Delta S$$

$$C.O.P_{car} = \frac{Q_c}{W_c}$$

ثانياً: الدورة الانضغاطية البسيطة للتبريد

الشغل المحصور داخل المساحة المحددة بالرموز 4-1-2-2¹-3-4 تمثل الشغل المطلوب لشوط الانضغاط W ، أما المساحة المحددة بالرموز 4-1-h-g-4 تمثل التبريد الفعال (الحرارة الممتصة) Q_c .

Work don in compression process.

$$W = i_2 - i_1 = (i_2 - i_a) - (i_1 - i_a)$$

$$W = W_c + A_1 + A_2$$

Cooling effect.

$$Q_e = i_1 - i_4$$

$$Q_e = Q_c - A_3$$

Excess work of compression.

$$A_1 = (i_2 - i_{2\setminus}) - T_3 (s_1 - s_{2\setminus})$$

Excess work of compression caused by throttling.

$$A_2 = i_3 - i_b = (i_3 - i_a) - (i_b - i_a)$$

Loss in refrigerating effect.

$$A_3 = i_4 - i_b = i_3 - i_b = A_2,$$

where: $i_3 = i_4$

$$C.O.P = \frac{Q_e}{W}$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{Q_e}{W} \times \frac{W_c}{Q_c} = \frac{Q_c - A_3}{W_c + A_1 + A_2} \times \frac{W_c}{Q_c}$$

$$\eta_R = \frac{1 - \frac{A_3}{Q_c}}{1 + \frac{A_1 + A_2}{W_c}}$$

من التحليل السابق نستطيع أن نلخص الفروق الجوهرية بين دورة كارنوت الانعكاسية

النظرية ودورة التبريد الانضغاطية البسيطة كالآتي:

١. إجراء التمديد فى دورة كارنوت يتم بثبوت الانتروبى أما فى الدورة البسيطة يتم بثبوت الإنتالپيا.
٢. إجراء امتصاص وطرء الحرارة فى دورة كارنوت يتم بثبوت درجة الحرارة أما فى الدورة البسيطة يتم بثبوت الضغط ودرجة الحرارة فى منطقة البخار الرطب، أما خارج هذه المنطقة فيتم بثبوت الضغط فقط.
٣. الشغل المطلوب لدورة كارنوت أقل من الشغل المطلوب للدورة البسيطة.
٤. كمية الحرارة الممتصة فى دورة كارنوت أكبر من كمية الحرارة الممتصة فى الدورة البسيطة.
٥. معامل الأداء لدورة كارنوت أكبر من معامل الأداء للدورة البسيطة نظرا لكبر الحرارة الممتصة وصغر الشغل المطلوب عنه فى الدورة البسيطة، ويجب الانتباه أيضا أن معامل الأداء لدورة كارنوت للتبريد هو أكبر من معامل الأداء لأى ثلاجة تعمل عند نفس مستويات درجات الحرارة لأجراء التكثيف وإجراء التبخير.

مثال ٢-١

- دورة تبريد انضغاطية بسيطة ضغط التكثيف هو 15 bar وضغط التبخير هو 1.5 bar تعمل عند ظروف التشبع لوسيط التبريد أمونيا، NH_3 . ودورة كارنوت النظرية تعمل عند نفس الظروف. أحسب الآتى:
- ١- شغل دورة كارنوت.
 - ٢- الحرارة الممتصة فى دورة كارنوت.
 - ٣- الشغل الزائد المطلوب لشوط الانضغاط وإجراء الخنق.
 - ٤- المفايد الحرارية نتيجة إجراء الخنق.
 - ٥- الكفاءة النسبية.

Data: $P_c = 15 \text{ bar}$ $P_e = 1.5 \text{ bar}$
 $T_c = 315 \text{ K}$ $T_e = 249 \text{ K}$

- Required:** 1- Carnot cycle work compression, W_c
2- Carnot cycle refrigeration effect, Q_c
3- Excess work of compression and expansion, A_1, A_2
4- Loss in refrigerating effect, A_3
5- Refrigerating efficiency, η_R

Solution:

From P-i chart of R-12, as shown in Fig. 2-7

$i_1 = 493$	kJ/kg	$s_1 = s_2 = 10.67$	kJ/(kg. K)
$i_2 = 825$	“	$s_{2\lambda} = 9.86$	“
$i_3 = i_4 = -590$	“	$s_b = s_3 = 6.25$	“
$i_a = -875$	“	$s_a = 5.2$	“

Calculation of W_c and Q_c :

$$W_c = A_4 = (T_3 - T_1).(s_1 - s_3)$$

$$= (315 - 249).(10.67 - 6.25) = 291.72 \text{ kJ/kg}$$

$$Q_c = T_1(s_1 - s_3)$$

$$= 249 (10.67 - 6.25) = 1100.58 \text{ kJ/kg}$$

Calculation of dryness fraction of point b:

$$s_b = s_a + x(s_1 - s_a)$$

$$x = (s_b - s_a) / (s_1 - s_a) = (6.25 - 5.2) / (10.67 - 5.2) = 19.196 \%$$

$$i_b = i_a + x(i_1 - i_a) = -875 + 0.19196(493 - (-875))$$

$$i_b = -612.4 \text{ kJ/kg}$$

Calculation of excess work and loss in cooling effect:

$$A_1 = (i_2 - i_2) - T_3(s_2 - s_2) = (825 - 575) - 315(10.67 - 9.86)$$

$$A_1 = 5.15 \text{ kJ/kg}$$

$$A_2 = i_3 - i_b = -590 - (-612.4) = 22.4 \text{ kJ/kg}$$

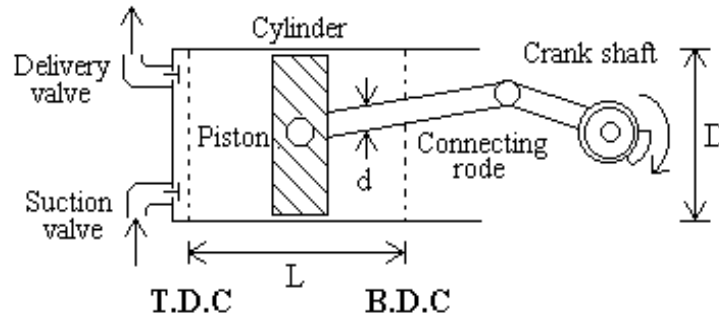
$$A_3 = A_2 = 22.4 \text{ kJ/kg}$$

Relative efficiency or Refrigerating efficiency :

$$\eta_R = \frac{1 - \frac{A_3}{Q_c}}{1 + \frac{A_1 + A_2}{W_c}} = \frac{1 - \frac{22.4}{1100.58}}{1 + \frac{5.15 + 22.4}{291.72}} = 89.51 \quad \%$$

الكفاءة الحجمية للضاغط الترددي

يتركب الضاغط الترددي من أسطوانة (Cylinder) يتحرك بداخلها مكبس (Piston) يتصل هذا المكبس بذراع توصيل (Connecting rod) وعمود المرفق أو عمود الإدارة (Crank shaft)، والأسطوانة بها صمام سحب (Suction valve) وصمام طرد (Delivery valve) ويتحرك المكبس داخل الأسطوانة من النقطة الميتة العليا (Top dead center) إلى النقطة الميتة السفلى (Bottom dead center) بمسافة تسمى طول المشوار (Stroke)، ويوجد حجم يسمى حجم الخلوص (Clearance volume) أعلى الأسطوانة عند النقطة الميتة العليا حتى لا يصطدم المكبس برأس الأسطوانة وصمامات السحب والطررد كما هو موضح في شكل (٨-٢).



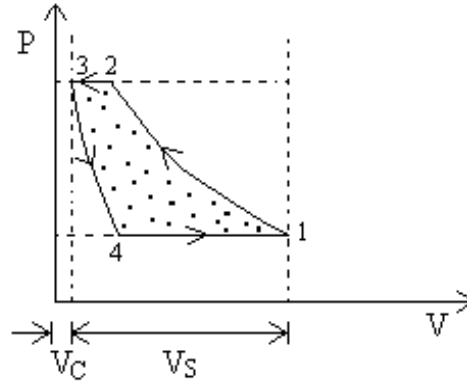


Fig. 2-8 Diagram of reciprocating compressor and indicator card for P-V.

يبدأ المكبس الحركة من النقطة الميتة السفلى عند حجم وضغط السحب للنقطة 1، وصمام السحب والطررد مغلقين أثناء شوط الانضغاط، كلما يتحرك المكبس في اتجاه النقطة الميتة العليا يزداد ضغط الشحنة ويقل الحجم وهذا إجراء انضغاط بثبوت الانتروبى 1-2 ، لأنه يفترض في هذا الإجراء عدم انتقال حرارة من أو إلى الشحنة داخل الأسطوانة (Adiabatic process) وكذلك عدم وجود احتكاك (Frictionless) ، فعندما يصل المكبس إلى النقطة 2 نهاية شوط الانضغاط يكون الضغط هو ضغط الطرد فيفتح صمام الطرد لخروج الشحنة من الضاغط حتى النقطة 3 التي عندها النقطة الميتة العليا ، والإجراء 2-3 إجراء ثبوت ضغط وهو إجراء خروج الشحنة من الضاغط، وعند النقطة 3 يقفل صمام الطرد ومازال صمام السحب مغلق والمكبس يغير اتجاهه إلى أسفل في اتجاه النقطة الميتة السفلى والحجم عند النقطة 3 يسمى حجم الخلوص حتى لا يصطدم المكبس بالصمامات وغطاء الأسطوانة. ثم تبدأ الشحنة المتبقية في حجم الخلوص في التمدد إلى النقطة 4 بإجراء ثبوت الانتروبى، وعندما يقل الضغط داخل الأسطوانة أثناء حركة المكبس في اتجاه النقطة الميتة السفلى إلى ضغط السحب ،

يحدث هذا عند النقطة 4 فيفتح صمام السحب وتدخل الشحنة الجديدة ويظل صمام السحب مفتوحاً حتى النقطة 1. والإجراء 4-1 هو إجراء ثبوت ضغط ، وحجم الشحنة الجديدة التي دخلت إلى الضاغط هو الفرق بين حجم الشحنة عند النقطة 1 وحجم الشحنة عند النقطة 4، ونلاحظ مما سبق أن المكبس يقوم بسحب الشحنة وطردها (الشوط الفعال) في كل لفة من لفات عمود المرفق.

في الإجراء 4-1 نجد أن الحجم الفعلي لشحنة السحب أقل من حجم شوط السحب والنسبة بينهما هي الكفاءة الحجمية للضاغط.

Volumetric efficiency, η_v :

$$\eta_v = \frac{V_1 - V_4}{V_1 - V_3}$$

Where,

$$\text{Piston swept volume} = V_1 - V_3,$$

$$\text{Clearance volume} = V_3$$

$$\text{Volume of fresh charge} = V_1 - V_4$$

$$\text{Clearance factor} = C$$

Where,

$$C = \frac{V_3}{V_1 - V_3}$$

$$\eta_v = \frac{V_1 - V_4 + V_3 - V_3}{V_1 - V_3} = \frac{(V_1 - V_3) + (V_3 - V_4)}{V_1 - V_3} = 1 + \frac{V_3 - V_4}{V_1 - V_3}$$

$$= 1 + \frac{V_3}{V_1 - V_3} \left(1 - \frac{V_4}{V_3}\right) = 1 + C \left(1 - \frac{V_4}{V_3}\right)$$

The process 3-4 is isentropic expansion, $s=c$ and $PV^k=c$. The relation of P-V as follow,

$$P_3 V_3^k = P_4 V_4^k$$

$$\frac{V_4}{V_3} = \left(\frac{P_3}{P_4}\right)^{\frac{1}{k}}$$

النقطة 3 عندها يتم طرد وخروج الشحنة من الضاغط ولذلك يمكن الإشارة إلى الضغط والحجم عندها بالرمز delivery, d. والنقطة 4 هي دخول الشحنة الجديدة إلى الضاغط ويمكن الإشارة إليها بالرمز suction, s. وبناءً على ذلك يمكن كتابة علاقة الكفاءة الحجمية للضاغط بدلالة حجم وضغط الشحنة عند بداية السحب ونهاية الطرد.

$$\eta_v = 1 + C - C \left(\frac{V_s}{V_d}\right) = 1 + C - C \left(\frac{P_d}{P_s}\right)^{\frac{1}{k}} \quad 2-17$$

فمن العلاقة السابقة نلاحظ أن الكفاءة الحجمية للضاغط الترددي تتأثر بحجم الخلوص وكذلك نسبة الانضغاط r ، حيث أن نسبة الانضغاط هي النسبة بين ضغط الطرد وضغط

السحب ، والعلاقة عكسية بين الكفاءة الحجمية فى الطرف الأيسر ونسبة الانضغاط ونسبة الخلوص فى الطرف الأيمن، فكلما تزيد نسبة الخلوص C أو نسبة الانضغاط r تنخفض الكفاءة الحجمية للضاغط والعكس صحيح. وإذا كان إجراء الانضغاط 2 - 1 لا يتم بثبوت الانتروپى فدليل الإجراء k يستبدل بالدليل n فى العلاقة 2-17.

ويمكن حساب الكفاءة الحجمية للضاغط عن طريق أبعاد الضاغط وكذلك معدل مرور حجم شحنة وسيط التبريد فى الضاغط، فحجم شوط الانضغاط أو الحجم المزاح أمام المكبس يمكن حسابه لضاغط أحادى الوجه أو ثنائى الوجه كما يلى:

Piston displacement volume, P.D for single acting compressor as follow,

$$P.D = \frac{\pi}{4} D^2 L.Z.N \quad 2-18$$

Piston displacement volume, P.D for double acting compressor as follow,

$$P.D = \left[\frac{\pi}{4} (D^2 - d^2) + \frac{\pi}{4} D^2 \right] L.Z.N$$

$$P.D = \frac{\pi}{4} (2D^2 - d^2) L.Z.N \quad 2-19$$

The volume of vapor refrigerant enter and deliver from the compressor can be estimate as follow,

$$\dot{V} = \dot{m}.v_s$$

The volumetric efficiency of compressor can be estimate as follow,

$$\eta_v = \frac{\dot{m}.v_s}{P.D} \quad 2-20$$

حيث أن :

D : قطر أسطوانة الضاغط. d : قطر ذراع التوصيل.

L : طول مشوار السحب. Z : عدد أسطوانات الضاغط.

N : عدد لفات الضاغط في الدقيقة.

كفاءة إجراء الإنضغاط

Isentropic , Adiabatic or Compression Efficiency

إجراء شوط الانضغاط 1-2 يتم بثبوت الانتروبي $PV^k = c$ ، $s = c$ Isentropic (process)، ونظرا لوجود الاحتكاك وانتقال الحرارة في إجراء الانضغاط الفعلي فإن شحنة الانضغاط تخرج من الضاغط بدرجة حرارة وانتالبييا مختلفة عن الإجراء بثبوت الانتروبي. كما هو موضح بشكل (٢-٩).

Isentropic process 1-2, $s = c$

Irreversibl adiabatic process 1-2^١

Polytropic process 1-2^١ $n > k$

Polytropic process 1-2^{١١} $n < k$

ويوجد ثلاثة أنواع من إجراءات الانضغاط كما بشكل (٢-٩) كما يلي:

١ - إجراء انضغاط بثبوت الإنتروبي, $s = c$, Isentropic process 1-2,

في هذا الإجراء لا يوجد احتكاك ولا يتم انتقال حرارة من وإلى الإجراء ، والإجراء انعكاسي.

Process 1-2, Isentropic or reversible adiabatic process $s = c$,
no heat transfer, no friction, $Pv^k = c$

٢ - إجراء أدبياتيكي غير انعكاسي

Irreversible adiabatic process 1-2^١

في هذا الإجراء لا يوجد انتقال حرارة من أو إلى الإجراء ولكن يوجد احتكاك والحرارة المتولدة تتسبب في زيادة الإنتروبي للإجراء وكذلك الإنتالبيا ودليل الإجراء n أكبر من k .

Process 1-2^١, Irreversible adiabatic process (Polytropic $n > k$),
no heat transfer, but increasing of entropy.

٣ - إجراء انضغاط غير أدبياتيكي وغير انعكاسي

Polytropic process, 1-2^{١١}

في هذا الإجراء جزء من الشغل المبذول على الإجراء يتحول إلى حرارة ويخرج عبر أسطوانة الضاغط إلى الوسط الخارجى ودليل الإجراء n أقل من k .

Process 1-2^{||}, Polytropic process $n < k$. Part of work done is transferred from compressor cylinder to surrounding.

$$Pv^n = c$$

وكفاءة الانضغاط هي النسبة بين شغل الانضغاط عند ثبوت الانتروبي وشغل الانضغاط فى الإجراء الأديباتيكي الغير انعكاسى $n > k$.

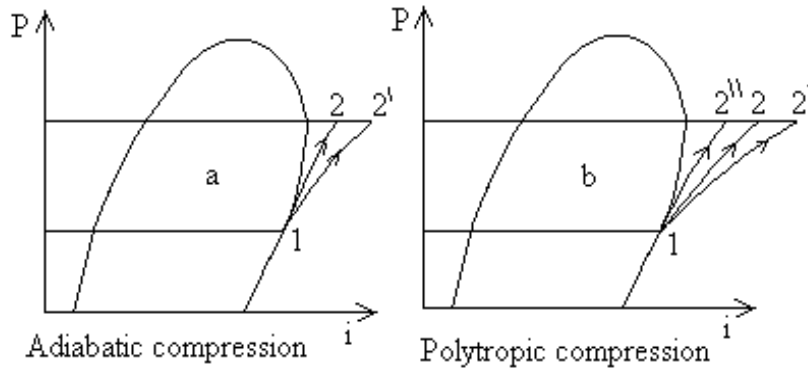


Fig. 2-9 various types of compression process.

Isentropic or Adiabatic Compression Efficiency, η_c :

$$\eta_c = \frac{W.D_{1-2}}{W.D_{1-2}^{\prime}}$$

$$\eta_c = \frac{i_2 - i_1}{i_2^{\prime} - i_1}$$

2-21

شغل الانضغاط في الإجراءات الأديباتيكي غير الانعكاسي:

Irreversible adiabatic process 1-2¹

الضاغط الترددي يعتبر آلة ميكانيكية تعمل عند حالة الاستقرار، وكما هو موضح بالشكل (٢-١٠) على مبيان الضغط والحجم لإجراء الانضغاط للضاغط الترددي ، فإن الشغل المبذول على الشحنة يحسب من المعادلة الآتية:

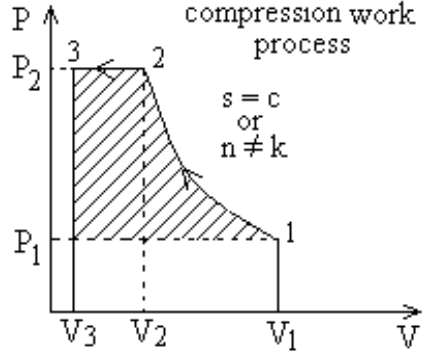
$$W.D_{1-2} = -\int_1^2 PdV$$

2-22

Table 2-1 Isentropic exponent for common refrigerants at 1 bar

NH ₃	R-114	R-113	R-22	R-12	R-11	وسيط التبريد
21.11	43.33	71.11	30	10	30	درجة حرارة التشبع °C
1.31	1.09	1.08	1.16	1.13	1.11	K

يبدأ إجراء الانضغاط في الضاغط الترددي عند النقطة 1 (النقطة الميتة السفلى) ويتحرك المكبس في اتجاه النقطة الميتة العليا. يتم ضغط الشحنة حتى النقطة 2 ثم يفتح صمام الطرد لتخرج الشحنة عند p_2 ومازال المكبس يبذل شغل على الشحنة حتى النقطة الميتة العليا النقطة 3. ونلاحظ أن الشغل الصافي المبذول على الشحنة هو المساحة المظللة وهي



تساوى:

Fig. 2-10 Shaft work done of compression process.

$$W.D = -W_{1-2} + p_2V_2 - p_1V_1$$

الطرف الأيمن من المعادلة السابقة يتكون من ثلاثة حدود. الحد W_{1-2} هو شغل الانضغاط في الإجراء 1-2 سواء كان الإجراء بثبوت الانتروبي $n = k$ أو أدبياتيكي غير انعكاسي $n > k$. الحد p_2V_2 هو شغل مبذول على الشحنة لدفعها خارج أسطوانة الضاغط. أما الحد p_1V_1 هو طاقة انسياب تدخل مع الشحنة أثناء شوط السحب.

$$\begin{aligned}
W.D &= -\frac{P_1V_1 - P_2V_2}{n-1} + p_2V_2 - p_1V_1 \\
&= \frac{n}{n-1}(p_2V_2 - p_1V_1) \\
&= \frac{n}{n-1} p_1V_1 \left(\frac{p_2V_2}{p_1V_1} - 1 \right)
\end{aligned}$$

$$\text{For } pV^n = c, \quad p_2V_2^n = p_1V_1^n$$

$$\frac{p_2}{p_1} = \left(\frac{V_1}{V_2} \right)^n, \quad \frac{V_1}{V_2} = \left(\frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{1}{n}}$$

$$\begin{aligned}
W.D &= \frac{n}{n-1} p_1V_1 \left(\frac{p_2}{p_1} \left(\frac{p_2}{p_1} \right)^{-\frac{1}{n}} - 1 \right) \\
&= \frac{n}{n-1} p_1V_1 \left[\left(\frac{p_2}{p_1} \right)^{\frac{n-1}{n}} - 1 \right]
\end{aligned}$$

وبالدلالة على s بدلا من l وهى تعبر عن الشحنة عند إجراء شوط السحب ، d بدلا من 2 عند إجراء الطرد والتعبير بالحجم النوعى للشحنة عند السحب فى المعادلة السابقة. فيكون الشغل المبذول كالاتى:

$$W.D = \frac{n}{n-1} \dot{m} p_s v_s \left[\left(\frac{p_d}{p_s} \right)^{\frac{n-1}{n}} - 1 \right] \quad 2-23$$

والمعادلة 2-23 هي المعادلة التي نستطيع بها أن نحسب قيمة شغل إجراء الانضغاط المطلوب لرفع ضغط وسيط التبريد من ضغط السحب إلى ضغط الطرد. والعلاقة بين الحجم والضغط أثناء شوط الانضغاط تتوقف على ما إذا كان الانضغاط يتم بثبوت الانتروبي، ($s =$) أو الانتروبي غير ثابتة ($Pv^k = c$)، وتسمى k أو n دليل الإجراء وقيمة k تحدد من الجدول (١-٢).

مثال ٢-٢

- دائرة تبريد انضغاطية بسيطة مشحونة بوسيط تبريد فريون ١٢. ضغط المبخر 1.2 bar وضغط المكثف 10 bar . أحسب لكل واحد $T.R$ الآتي:
- ١- معدل مرور وسيط التبريد في المبخر في الدقيقة.
 - ٢- قدرة الضاغط.
 - ٣- الإزاحة الحجمية لأسطوانة الضاغط إذا كانت نسبة الخلوص % 5.
 - ٤- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

Data: $R-12, P_e = 1.2 \text{ bar} = 1.2 \times 10^5 = 0.12 \text{ Mpa}$

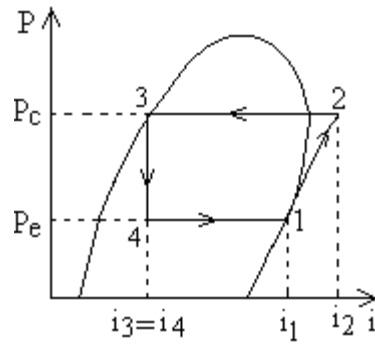
$$P_c = 10 \text{ bar} = 10 \times 10^5 = 1 \text{ Mpa}$$

$$C = 5 \%$$

$$R.C = 1 \text{ T.R} = 1 \times 3.5 = 3.5 \text{ kW}$$

Required: 1- \dot{m} , kg/min 2- Power, kW
 3- P. D, m^3/min 4- C.O.P and η_R

Solution:



From P - i chart of R - 12

$$i_1 = 560 \text{ kJ/kg} \quad \rho_1 = 7 \text{ kg/m}^3, \quad v_1 = v_s = 0.143 \text{ m}^3/\text{kg}$$

$$i_2 = 600 \text{ kJ/kg} \quad T_e = 245 \text{ K}$$

$$i_3 = i_4 = 460 \text{ kJ/kg} \quad T_c = 320 \text{ K}$$

Mass flow rate and power calculation:

$$R.C = \dot{m} \times (i_1 - i_4)$$

$$3.5 = \dot{m} \times (560 - 460)$$

$$\dot{m} = \frac{3.5}{100} = 0.035 \quad \text{kg/s}$$

$$\dot{m} = 0.035 \times 60 = 2.1 \quad \text{kg/min}$$

$$W.D = \dot{m} \times (i_2 - i_1) = 0.035 \times (600 - 560) = 1.4 \quad \text{kW}$$

$$\text{Power}/T.R = 1.4 \quad \text{kW}/T.R$$

Compressor piston displacement calculation:

$$\eta_v = 1 + C - C \times \left(\frac{P_d}{P_s} \right)^{\frac{1}{k}} = 1 + 0.05 - 0.05 \times \left(\frac{10}{1.2} \right)^{1.13}$$

$$\eta_v = 0.7235 = 72.35\%$$

$$P.D = \frac{\dot{m} \times v_s}{\eta_v} = \frac{2.1 \times 0.143}{0.7235} = 0.41465 \quad \text{m}^3/\text{min}$$

Coefficient of performance:

$$C.O.P = \frac{R.C}{\text{Power}} = \frac{\dot{m} \times (i_1 - i_4)}{\dot{m} \times (i_2 - i_1)} = \frac{560 - 460}{600 - 560} = 2.5$$

$$C.O.P_{car} = \frac{T_L}{T_H - T_L} = \frac{245}{320 - 245} = 3.27$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{2.5}{3.27} = 76.45\%$$

مثال ٢-٣

وحدة تكييف هواء تستخدم فريون (R-22) لتكييف غرفة مكتب درجة حرارتها $25^\circ C$ في فصل الصيف، فإذا علم أن درجة حرارة المبخر هي $17^\circ C$ والمكثف $47^\circ C$. الضاغط ترددي أحادي الوجه، عدد الأسطوانات 2 وكفاءته الحجمية 0.9 وعدد لفاته 900 rpm، $L/D=1.25$. إذا كان الضاغط يستهلك قدرة 3 kW وكفاءته الميكانيكية 0.9 أوجد الآتى:

- ١- معدل مرور وسيط التبريد في الدقيقة.
- ٢- سعة التبريد للوحدة بالطن تبريد.
- ٣- أبعاد أسطوانة الضاغط.
- ٤- الحمل الحرارى للمكثف.
- ٥- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

Data: R-22, $T_e = 17+273 = 290 K$ $T_c = 47+273 = 320 K$

$Power = 3 kW, Z = 2, N = 900 rpm, \eta_v = 0.9, L/D = 1.25$

Required:

- 1- Refrigerant mass flow rate by kg/min.
- 2- Refrigeration capacity, T.R.
- 3- Cylinder dimensions, L, D.
- 4- Thermal load of condenser, Q_c .
- 5- Coefficient of performance, C.O.P.

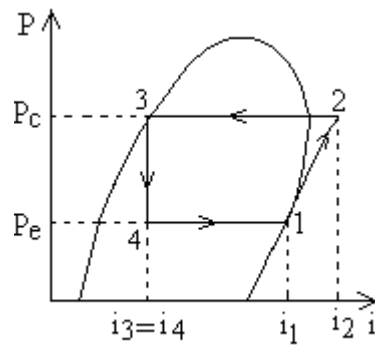
Solution:

From P - i chart of R - 22

$$i_1 = 628 \text{ kJ/kg} \quad \rho_1 = 33 \text{ kg/m}^3, v_1 = v_s = 0.0303 \text{ m}^3/\text{kg}$$

$$i_2 = 650 \text{ kJ/kg}$$

$$i_3 = i_4 = 436 \text{ kJ/kg}$$



Calculation of refrigeration capacity:

$$Power = \frac{W.D}{\eta_m}$$

$$W.D = 3 \times 0.9 = 2.7 \quad kW$$

$$W.D = \dot{m} \times (i_2 - i_1), \quad 2.7 = \dot{m} \times (650 - 628)$$

$$\dot{m} = 0.122727 \quad kg/s = 0.122727 \times 60 = 7.36364 \quad kg/min$$

$$Q_e = \dot{m} \times (i_1 - i_4) = 0.122727 \times (628 - 436) = 23.5636 \quad kW$$

$$R.C = \frac{23.5636}{3.5} = 6.7325 \quad T.R$$

Calculation of compressor cylinder dimensions:

$$P.D = \frac{\dot{m} \times v_s}{\eta_v} = \frac{\dot{m}}{\rho_s \times \eta_v} = \frac{7.36364}{33 \times 0.9} = 0.24793 \quad m^3/min$$

$$P.D = \frac{\pi}{4} D^2 L Z N, \quad 0.24793 = \frac{\pi}{4} D^2 \times 1.25 \times D \times 2 \times 900$$

$$D = 51.96 \quad mm, \quad L = 64.95 \quad mm$$

Calculation of condenser heat load and coefficient of performance:

$$Q_c = \dot{m} \times (i_2 - i_3) = 0.122727 \times (650 - 436) = 26.2636 \quad kW$$

$$C.O.P = \frac{R.C}{Power} = \frac{23.5636}{3} = 7.8545$$

$$C.O.P_{car} = \frac{T_L}{T_H - T_L} = \frac{290}{320 - 290} = 9.6667$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{7.5845}{9.6667} = 81.25\%$$

مثال ٢ - ٤

وحدة تبريد انضغاطية بسيطة مشحونة بوسط تبريد NH_3 . تستخدم هذه الوحدة فى مصنع ثلج ينتج 150 ton من الثلج فى اليوم من ماء درجة حرارته $25^\circ C$ والثلج يخرج عند $15^\circ C$ بعد زمن تبريد قدره 18 hr ، الحرارة النوعية للماء 4.18 kJ/(kg. K) وللثلج 2.1 kJ/(kg. K) والحرارة الكامنة لتجميد الماء 335 kJ/kg ، يستخدم محلول ملحي $Brine$ كوسيط انتقال حرارة بين حوض صناعة الثلج ومبخر وحدة التبريد، درجة حرارة المحلول الملحي أقل $8^\circ C$ من درجة حرارة الثلج ودرجة حرارة المبخر أقل $5^\circ C$ من درجة حرارة المحلول الملحي ، ودرجة حرارة التكثيف $47^\circ C$ والمكثف تبريد ماء وتدخّل المياه إلى المكثف بدرجة حرارة $25^\circ C$ وتخرج $33^\circ C$ ، الضاغط ترددى أحادى الوجه والانضغاط يتم بثبوت الانتروبى ، وعدد أسطوانات الضاغط 6 بنسبة خلوص % 5 وعدد لفات 600 rpm وكفاءة ميكانيكية % 85 ، والنسبة بين طول الشوط وقطر المكبس 1.25 ، المفاقيد الحرارية فى حوض صناعة الثلج والأنابيب الموصلة إلى المبخر تقدر بمعامل أمان يعادل % 10 من حمل التبريد فى حوض الثلج. أحسب الآتى:

١- سعة التبريد للمبخر ، $T.R$.
٢- قدرة الضاغط ، kW ،

وأبعاد الأسطوانة، mm . ٣ - الحمل الحرارى للمكثف، kW .

٤ - كمية المياه للمكثف، m^3/min . ٥ - معامل الأداء ونسبة الكفاءة.

Data: NH_3 , $m_{ice} = 150 \text{ ton}$, $t_{ice} = -15^\circ C$, $C_{pw} = 4.18 \text{ kJ/kg}$
 $C_{pice} = 2.1 \text{ kJ/kg}$, $L.H = 335 \text{ kJ/kg}$, $t_{brine} = -23^\circ C$
 $t_e = -28^\circ C$, $t_c = 47^\circ C$, $\Delta t_w = 8^\circ C$
 $Z = 6$, $C = 5 \%$, $L/D = 1.25$
 $N = 600 \text{ rpm}$, $\eta_m = 85\%$, $time = 18 \text{ hr}$
 $Safety \text{ factor} = 10 \%$

Required: 1- Refrigeration capacity, $T.R.$
2- Compressor power, kW .
3- Cylinder dimension, L, D, mm .
4- Condenser capacity, kW , and water flow, m^3/min .
5- $C.O.P$ and η_R .

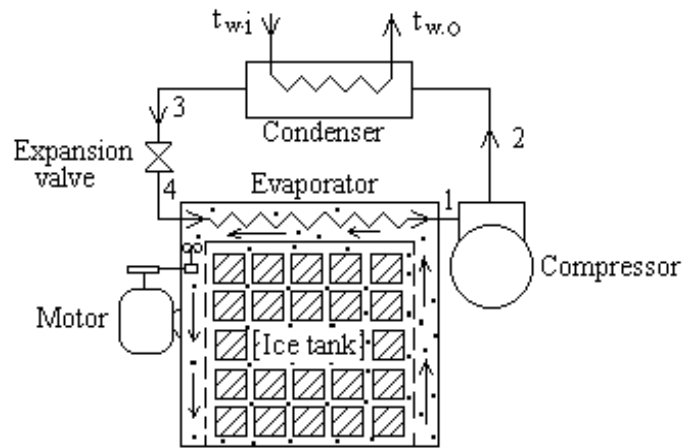
Solution:

From $P - i$ chart of ammonia NH_3 ,

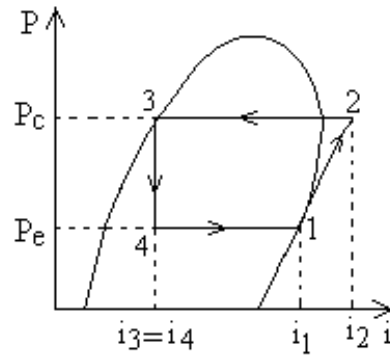
$$i_1 = 500 \text{ kJ/kg} \quad \rho_1 = \rho_s = 1.25 \text{ kg/m}^3$$
$$i_2 = 885 \text{ kJ/kg} \quad p_2 = p_d = 19 \text{ bar}$$

$$i_3 = i_4 = -536 \text{ kJ/kg} \quad p_1 = p_s = 1.44 \text{ bar}$$

Flow diagram



P – i diagram



Cooling load calculation:

$$\begin{aligned}
 \text{Cooling Load} &= \frac{m_{ice}}{\text{time}} [C_{p_w} (t_{w,i} - t_f) + L.H + C_{p_{ice}} (t_f - t_{ice})] \\
 &= \frac{150 \times 10^3}{18 \times 60 \times 60} [4.18(25 - 0) + 335 + 2.1(0 - (-15))] \\
 &= 1090.277778 \quad \text{kW}
 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 \text{Actual Cooling Load} &= 1.1 \times \text{Cooling Load} \\
 &= 1.1 \times 1090.277778 = 1199.31 \quad \text{kW}
 \end{aligned}$$

$$R.C = \frac{\text{Actual Cooling Load}}{3.5} = \frac{1199.305556}{3.5} = 342.66 \quad \text{T.R}$$

Compressor Power Calculation:

$$\dot{m} = \frac{\text{Actual Cooling Load}}{i_1 - i_4} = \frac{1199.305556}{500 - (-536)}$$

$$\dot{m} = 1.15763 \quad \text{kg/s} = 69.45785 \quad \text{kg/min}$$

$$W.D = \dot{m} \times (i_2 - i_1) = 1.15763 \times (885 - 500) = 445.687 \quad \text{kW}$$

$$\text{Power} = \frac{W.D}{\eta_m} = \frac{445.687}{0.85} = 524.338 \quad \text{kW}$$

Compressor Cylinder Dimensions:

$$\eta_v = 1 + C - C \left(\frac{P_d}{P_s} \right)^{\frac{1}{k}} = 1 + 0.05 - 0.05 \times \left(\frac{19}{1.44} \right)^{\frac{1}{1.31}} = 69.17\%$$

$$P.D = \frac{\dot{m}}{\rho_s \times \eta_v} = \frac{69.45785}{1.25 \times 0.6917} = 80.331346 \quad \text{m}^3 / \text{min}$$

$$P.D = \frac{\pi}{4} D^2 L Z N$$

$$80.331346 = \frac{\pi}{4} \times 1.25 \times D^3 \times 6 \times 600$$

$$D = 283.2658 \quad \text{mm} \quad L = 354.082 \quad \text{mm}$$

Condenser Cooling Water Calculations:

$$Q_c = \dot{m} \times (i_2 - i_3) = 1.15763 \times (885 - (-536)) = 1644.99223 \quad kW$$

$$Q_c = \dot{m}_w \times C_{p_w} (t_{w.o} - t_{w.i})$$

$$\dot{m}_w = \frac{1644.99223}{4.18 \times 8} = 49.19235 \quad (kg/s) = 2951.541 \quad kg/min$$

$$\dot{m}_w \approx 2.952 \quad m^3/min$$

Coefficient of Performance:

$$C.O.P = \frac{R.C}{Power} = \frac{1199.305556}{524.338} = 2.287$$

$$C.O.P_{car} = \frac{T_L}{T_H - T_L} = \frac{245}{320 - 245} = 3.267$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{2.287}{3.267} = 70.01\%$$

مثال ٢-٥

دورة تبريد انضغاطية في مصنع ثلج تستخدم الأمونيا NH_3 كوسيط تبريد بسعة تبريد $300 T.R$ ، وسيط التبريد يخرج من المبخر بخار جاف مشبع بدرجة حرارة $15^\circ C$ ، والمكثف تبريد مياه ويخرج وسيط التبريد منه سائل مشبع بدرجة حرارة $40^\circ C$ ، الضاغط أحادي الوجه وكفاءته الحجمية 90% وعدد الأسطوانات $Z = 4$ ويدور بعدد لفات $N = 600$ rpm والنسبة بين طول المشوار وقطر المكبس $L/D = 1.25$. الكفاءة الميكانيكية للضاغط 85% وإجراء الانضغاط يتم بثبوت الانتروبي. مياه تبريد المكثف تدخل بدرجة حرارة $25^\circ C$ وتخرج بدرجة حرارة $33^\circ C$ والحرارة النوعية للمياه $4.18 kJ/(kg \cdot K)$ ، أرسم بيان تخطيطي للدورة التبريد ووضحها على منحنى P-i ثم أحسب الآتى:

- ١- معدل مرور وسيط التبريد فى الدقيقة. ٢- القدرة الكهربائية المطلوبة للضاغط.
 ٣- أبعاد أسطوانة الضاغط . ٤- معدل مرور المياه فى المكثف فى الدقيقة.
 ٥- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

ثم ماذا يحدث لو أن:

- ١- إجراء الانضغاط له كفاءة انضغاط 90 % .
 ٢- إجراء الانضغاط غير أديباتيكي وغير انعكاسي، $n = 1.37$.

Data: NH_3 , $R.C = 300 T.R$

$$T_e = -15 + 273 = 258 K$$

$$T_c = 40 + 273 = 313 K$$

single acting compressor, $\eta_v = 90 \%$

$$Z = 4, \quad N = 600 \text{ rpm}$$

$$L/D = 1.25, \quad \eta_m = 85 \%$$

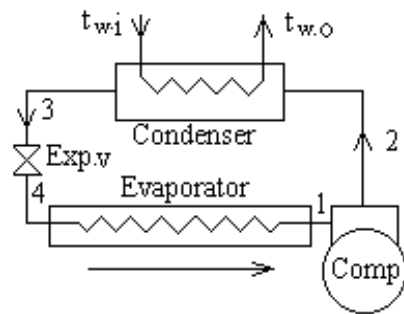
$$t_{w.i} = 25^\circ C, \quad t_{w.o} = 33^\circ C, \quad C_{pw} = 4.18 \text{ kJ/(kg. K)}$$

Required: 1- \dot{m} , kg/min 2- Power, kW

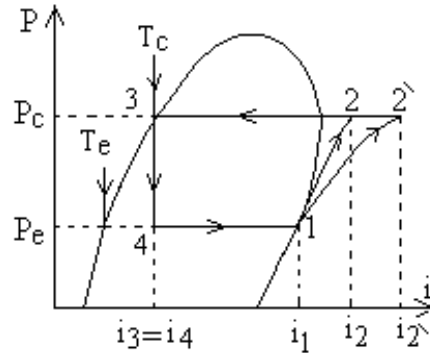
3- L, D , mm 4- \dot{m}_w , m^3/min

5- C.O.P and η_R .

Solution:



Flow diagram



P-i diagram

From P - i chart of ammonia NH₃,

$$i_1 = 500 \text{ kJ/kg} \quad \rho_1 = 1.75 \text{ kg/m}^3, v_1 = v_s = 0.571 \text{ m}^3/\text{kg}$$

$$i_2 = 775 \text{ kJ/kg} \quad p_1 = p_s = 2.25 \text{ bar}$$

$$i_3 = i_4 = -572 \text{ kJ/kg} \quad p_2 = p_d = 17 \text{ bar}$$

1- The compression process is isentropic, $s = c$

Refrigeration capacity, R.C

$$R.C = \dot{m} \times (i_1 - i_4)$$

$$\dot{m} = \frac{R.C}{i_1 - i_4}$$

$$= \frac{300 \times 3.5}{500 - (-572)} = \frac{1050}{1072} = 0.9795 \quad \text{kg/s}$$

$$\dot{m} = 58.769 \quad \text{kg/min}$$

Compressor power and cylinder dimensions:

$$W.D = \dot{m} \times (i_2 - i_1) = 0.9795 \times (775 - 500) = 269.363 \quad \text{kW}$$

$$\text{Power} = \frac{W.D}{\eta_m} = \frac{269.363}{0.85} = 316.897 \quad \text{kW}$$

$$\eta_v = \frac{\dot{m} \times v_s}{P.D}, \quad P.D = \frac{\dot{m} \times v_s}{\eta_v} = \frac{58.769 \times 0.57143}{0.9}$$

$$P.D = 37.3137 \quad \text{m}^3/\text{min}$$

$$P.D = \frac{\pi}{4} D^2 L Z N$$

$$P.D = \frac{\pi}{4} 1.25 D^3 Z N = \frac{\pi}{4} \times 1.25 \times D^3 \times 4 \times 600$$

$$37.3137 = 2356.194 \times D^3$$

$$D = 251.123 \quad \text{mm}, \quad L = 313.903 \quad \text{mm}$$

Heat balance of condenser:

$$Q_c = \dot{m} \times (i_2 - i_3) = 0.9795 \times (775 - (-572))$$

$$Q_c = 1319.387 \quad kW$$

$$Q_c = \dot{m}_w \times C_{p_w} (t_{w.o} - t_{w.i})$$

$$1319.3865 = \dot{m}_w \times 4.18 \times (33 - 25)$$

$$\dot{m}_w = 39.455 \quad kg/s$$

$$\dot{m}_w = 2367.32 \quad kg/min$$

$$\dot{Q}_w = 2.367 \quad m^3/min$$

Coefficient of performance, C.O.P:

$$C.O.P = \frac{R.C}{Power} = \frac{300 \times 3.5}{316.897} = 3.313$$

$$C.O.P_{car} = \frac{T_L}{T_H - T_L} = \frac{258}{313 - 258} = 4.691$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{3.313}{4.691} = 70.63\%$$

2- The compression process is adiabatic with compression efficiency:

فى حالة وجود كفاءة انضغاط للضاغط فان الإنتالپيا فى نهاية شوط الانضغاط تكون أكبر من حالة الانضغاط بثبوت الانتروپى. وعليه سوف يتم التغير فى قدرة الضاغط وكذلك الحمل الحرارى للمكثف وكمية المياه اللازمة لتبريده.

Compressor power calculation:

$$\eta_c = \frac{i_2 - i_1}{i_{2s} - i_1}, \quad 0.9 = \frac{775 - 500}{i_{2s} - 500},$$

$$i_{2s} = 805.56 \quad kJ / kg$$

$$W.D = \dot{m} \times (i_{2s} - i_1) = 0.9795 \times (805.56 - 500) \\ = 299.292 \quad kW$$

$$Power = \frac{W.D}{\eta_m} = \frac{299.292}{0.85} = 352.108 \quad kW$$

Condenser cooling water calculation:

$$Q_c = \dot{m} \times (i_2 - i_3) = 0.9795 \times (805.56 - (-572))$$

$$= 1349.32 \quad kW$$

$$Q_c = \dot{m}_w \times C_{p_w} (t_{w.o} - t_{w.i})$$

$$\dot{m}_w = \frac{1349.32}{4.18 \times 8} = 40.35 \quad kg/s$$

$$\dot{m}_w = 2421.028 \quad kg/min$$

$$\dot{Q}_w = 2.421 \quad m^3/min$$

Coefficient of performance calculation:

$$C.O.P = \frac{R.C}{Power} = \frac{300 \times 3.5}{352.108} = 2.982$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{2.982}{4.691} = 63.57\%$$

3- The compression process is polytropic with index $n = 1.37$

في هذا الإجراء نجد أن العلاقة بين الحجم والضغط مرفوعة للأس n وهو أكبر من k

ولذلك يجب حساب شغل الإجراء من القانون الآتي:

$$W.D = \frac{n}{n-1} \dot{m} P_s v_s \left[\left(\frac{P_d}{P_s} \right)^{\frac{n-1}{n}} - 1 \right]$$

$$W.D = \frac{1.37}{1.37-1} \times 0.9795 \times 2.25 \times 10^2 \times 0.57143 \times \left[\left(\frac{17}{2.25} \right)^{\frac{1.37-1}{1.37}} - 1 \right]$$

$$W.D = 338.824 \quad kW$$

$$Power = \frac{W.D}{\eta_m} = \frac{338.824}{0.85} = 398.617 \quad kW$$

يجب تحديد النقطة 2^ا وهي نهاية إجراء الانضغاط كالاتى:

١- نحسب الحجم النوعى عند نهاية الإجراء ثم نحدد قيمة الكثافة وهي مقلوب الحجم النوعى.

٢- بمعلومية الكثافة والضغط فى نهاية شوط الانضغاط نستطيع توقع النقطة 2^ا ثم نحدد قيمة الانتالبيا i_{2a} من على خريطة الأمونيا كما يلى:

Determination of point 2^ا:

$$P_1 v_1^n = P_2 v_2^n, \quad v_2 = v_1 \left(\frac{P_1}{P_2} \right)^{\frac{1}{n}}$$

$$v_2 = 0.57143 \times \left(\frac{2.25}{17} \right)^{\frac{1}{1.37}}$$

$$v_2 = 0.13058 \quad m^3 / kg$$

$$\rho_2 = \frac{1}{v_2} = 7.658 \quad kg / m^3$$

at P_2 & ρ_2 we can locate 2'

$$i_2 = 885 \quad kJ / kg$$

Condenser cooling water calculation:

$$Q_c = \dot{m} \times (i_2 - i_3) = 0.9795 \times (885 - (-572))$$

$$= 1427.132 \quad kW$$

$$Q_c = \dot{m}_w \times C_{p_w} (t_{w.o} - t_{w.i})$$

$$\dot{m}_w = \frac{1427.132}{4.18 \times 8} = 42.6774 \quad kg / s$$

$$\dot{m}_w = 2560.643 \quad kg / min$$

$$\dot{Q}_w = 2.561 \quad m^3 / min$$

Coefficient of performance calculation:

$$C.O.P = \frac{R.C}{Power} = \frac{300 \times 3.5}{398.617} = 2.634$$

$$\eta_R = \frac{C.O.P}{C.O.P_{car}} = \frac{2.634}{4.691} = 56.15\%$$

أسئلة على الباب الثاني

١- ثلاجة منزلية مشحونة بمركب تبريد فريون ١٢ تعمل تبعاً لدورة التبريد البسيطة. ضغط المبخر والمكثف على التوالي هو $1.6, 11 \text{ bar}$ أوجد لكل واحد طن تبريد :
١- معدل مرور وسيط التبريد في الدقيقة.

٢- الإزاحة الحجمية للضاغط إذا علمت أن الكفاءة الحجمية للضاغط 100% .

٣- قدرة الضاغط بوحدة kW .
٤- معامل الأداء للثلاجة والكفاءة النسبية.

٢- وحدة تبريد تعمل بالأمونيا بسعة 12 T.R ، درجة حرارة المبخر $12^\circ C$ والمكثف $35^\circ C$ ، الضاغط أحادي الوجه ويتركب من أسطوانتين، النسبة بين طول المشوار وقطر المكبس هي $L/D = 1.5$ وعدد لفات الضاغط في الدقيقة هو 900 r.p.m ، الكفاءة الحجمية للضاغط هي 75% والكفاءة الميكانيكية 90% ، أوجد الآتى إذا علمت أن كفاءة الانضغاط 85% :

١- القدرة المطلوبة للضاغط.
٢- الحمل الحرارى على المكثف.

٣- أبعاد أسطوانة الضاغط.
٤- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

٣- وحدة تبريد تعمل بالأمونيا وضغط المكثف 13 bar . الضاغط ذو أسطوانة واحدة طول المشوار 115 mm وقطر المكبس 100 mm ويدور بسرعة 600 rpm ونسبة الخلوص 4% ،

وسيط التبريد يخرج من المبخر غاز جاف مشبع، ويخرج من المكثف سائل مشبع، ضغط المبخر يتغير من 1.3, 3, 4.5, 6 bar، أرسم الآتى مع ضغط المبخر:

١- معدل وسيط التبريد ٢- قدرة الضاغط ٣- سعة المبخر.

٤- نظام تبريد يعمل فى وحدة تكييف هواء. وسيط التبريد هو فريون ١٢ ويخرج من المبخر والمكثف عند ظروف التشبع. درجة حرارة المبخر $4^{\circ}C$ درجة حرارة المكثف $40^{\circ}C$ ، المكثف تبريد مياه بمعدل مرور للمياه $1.35 \text{ m}^3/\text{hr}$ ، درجة حرارة دخول وخروج المياه من المكثف هي $25, 36^{\circ}C$ ، قدرة محرك الضاغط هي 5 kW والكفاءة الحجمية للضاغط 80% ، الضاغط أحادى الوجه، النسبة بين طول المشوار وقطر المكبس هي 1.2 وعدد لفات الضاغط 650 rpm ، أحسب الآتى:

- ١- سعة المبخر بوحدة $T.R$.
- ٢- شغل الضاغط بوحدة kW .
- ٣- الكفاءة الميكانيكية للضاغط.
- ٤- أبعاد الضاغط.
- ٥- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

٥- وحدة تبريد بسيطة تستخدم فى تنليج حليب من درجة حرارة $25^{\circ}C$ إلى درجة حرارة $8^{\circ}C$ ودرجة حرارة ملف التبريد $5^{\circ}C$ وضغط المكثف 13 bar ، وسيط التبريد هو $R-12$ ومعدل تنليج الحليب 25 lit/min ، الحرارة النوعية للحليب 2.81 kJ/(kg. K) والكثافة 860 kg/m^3 ، ضاغط ثنائى الوجه بعدد لفات 900 rpm ونسبة خلوص 3% وكفاءة ميكانيكية 75% وكفاءة نقل 95% ، أحسب الآتى:

- ١- سعة المبخر بوحدة $T.R$ إذا كان به 5% مفاوید حرارية من قيمة حمل التبريد.
- ٢- معدل مرور وسيط التبريد فى الدقيقة.
- ٣- قدرة الضاغط وأبعاد الأسطوانة إذا كانت النسبة بين طول المشوار وقطر المكبس $L/D=1.15$ ، $d = D/8$.

٤- الحمل الحرارى للمكثف وكمية الماء المستخدمة فى تبريده إذا كانت مياه التبريد ترتفع درجة حرارتها بمقدار $8^{\circ}C$.

٦- نظام تبريد ذو دورة تبريد انضغاطية بسيطة مشحونة بوسيط تبريد NH_3 . وحدة الانضغاط ترددية بها ست أسطوانات وقطر الأسطوانة 95 mm وطول الشوط 76 mm بسرعة 950 rpm . الكفاءة الحجمية للضاغط 75% والميكانيكية 85% . درجة حرارة التكهيف $35^{\circ}C$ ودرجة حرارة التبخير $20^{\circ}C$ ، أحسب الآتى:

١- سعة المبخر بوحدة $T.R$.

٢- قدرة الضاغط إذا كانت كفاءة إجراء الانضغاط 90% .

٣- الحمل الحرارى على المكثف.

٤- معامل الأداء لنظام التبريد والكفاءة النسبية.

٧- وحدة تكثيف هواء ذو ضاغط ترددى بسرعة 750 rpm وكفاءة ميكانيكية 80% ونسبة خلوص 5% ، وسيط التبريد فريون 22 ، سعة التبريد للوحدة 13 T.R عند درجة حرارة تبخير $2^{\circ}C$ ودرجة حرارة تكثيف $30^{\circ}C$ ، أحسب ما يلى:

١- قدرة الضاغط . ٢- أبعاد الأسطوانة إذا كانت $L/D = 1$.

ثم أحسب سعة المبخر وقدرة الضاغط إذا تغيرت درجة حرارة التبخير إلى $5^{\circ}C$ والتكهيف إلى $35^{\circ}C$.

٨- غرفة تجميد تستخدم وسيط تبريد $R-12$ ، درجة حرارة التبخير $20^{\circ}C$ ودرجة حرارة تكثيف $38^{\circ}C$ ، المكثف يبرد بالماء بمعدل 170 lit/min ويدخل المكثف بدرجة حرارة $22^{\circ}C$ ويخرج بدرجة حرارة $30^{\circ}C$ ، الضاغط ترددى به 4 أسطوانات أحادية الوجه وعدد لفاته 900 rpm ، أحسب الآتى:

١- سعة المبخر $T.R$

٢- القدرة المطلوبة لدفع الضاغط بكفاءة ميكانيكية % 80 .

٣- أبعاد الضاغط إذا كانت نسبة الخلوص % 4 ، $L/D = 1.2$.

٤- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

٩- وحدة تبريد بسيطة مشحونة بوسيط تبريد $R-12$ تستخدم لتجميد $10\ ton$ من الماء عند $24\ ^\circ C$ لإنتاج ثلج عند $11\ ^\circ C$ في اليوم، فإذا كانت درجة حرارة التبخير $18\ ^\circ C$ ودرجة حرارة التكثيف $25\ ^\circ C$ ، فإذا علمت أن الحرارة النوعية للماء $4.18\ kJ/(kg. K)$ وللثلج نصف قيمة الماء، الحرارة الكامنة للتجمد $350\ kJ/kg$ ، أحسب الآتي :

١- حمل التبريد بوحدة $T.R$ مع اعتبار % 10 معامل أمان.

٢- القدرة المطلوبة للضاغط إذا كانت الكفاءة الميكانيكية % 85 والكفاءة الكهربائية % 90 .

٣- الحمل الحرارى للمكثف.

٤- معامل الأداء والكفاءة النسبية.

١٠- وحدة مبرد مياه تنتج مياه متلجة بمعدل $250\ lit/hr$ عند درجة حرارة $10\ ^\circ C$ من مياه عند درجة حرارة $30\ ^\circ C$ ، إذا كانت المفايد الحرارية للوحدة تعادل % 15 من حمل التبريد. إذا علمت أن فروق درجات الحرارة لانتقال الحرارة هي $8\ ^\circ C \sim 5\ ^\circ C = \Delta t$ ، أقترح دورة تبريد بسيطة تستخدم وسيط تبريد $R-12$ ثم أحسب الآتي:

١- سعة المبخر بوحدة $T.R$.

٢- قدرة الضاغط.

٣- معامل الأداء للوحدة.