

المحاضرة الأولى : "التبريد الصناعي"

الضغط: هو القوة العمودية المؤثرة على مساحة السطح

$$P = \frac{F}{A} \left(\frac{N}{m^2} \right)$$

الباسكال: $\left(\frac{N}{m^2} \right)$ Pascal = : هو قوة عمودية مقدارها 1 N تؤثر على واحدة المساحة $1 m^2$

أهم التحويلات :

فيما يلي نذكر بأهم تحويلات الضغط المستخدمة وفق

الوحدات البرولية "الباسكال - البار bar"

*
$$1 \text{ MPa} \xrightarrow{\times 10^3} \text{ kPa} \xrightarrow{\times 10^3} \text{ Pa} \xrightarrow{\times 10^{-5}} \text{ bar}$$

$$\text{Pa} \xrightarrow{\times 10^6} \text{ kPa}$$

$$\text{Pa} \xrightarrow{\times 10} \text{ bar}$$

*
$$1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa} = 750 \text{ mm Hg}$$

*
$$1 \text{ atm} = 1,013 \text{ bar} = 760 \text{ mm Hg}$$

*
$$1 \frac{\text{Kg}}{\text{cm}^2} = 9,81 \times 10^4 \text{ Pa}$$

*
$$1 \frac{\text{Kg}}{\text{m}^2} = 9,81 \text{ Pa}$$

Log P ↑ «منطقة III»

كل 133,3 Pa ← 1mmHg

كل 9,81 Pa ← 1mmH₂O

أمثلة : III مقياس ضغط موهول بصمام يعطى لقراءة 340 KPa في موقع محدد ، ماهي لقراءة مقدرة ؟
(bar - Mpa - Pa)

$$340 \times 10^3 = 340000 \text{ KPa}$$

$$340 \times 10^{-3} = 0,340 \text{ Mpa}$$

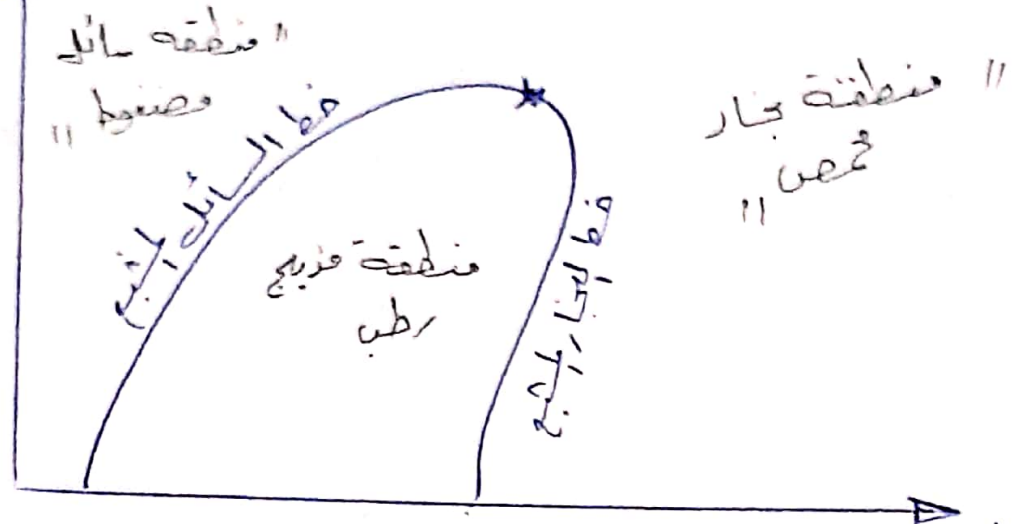
$$0,340 \times 10 = 3,40 \text{ bar}$$

* الخططات البيانية لوسائل التبريد «الخططات المستخدمة» !!

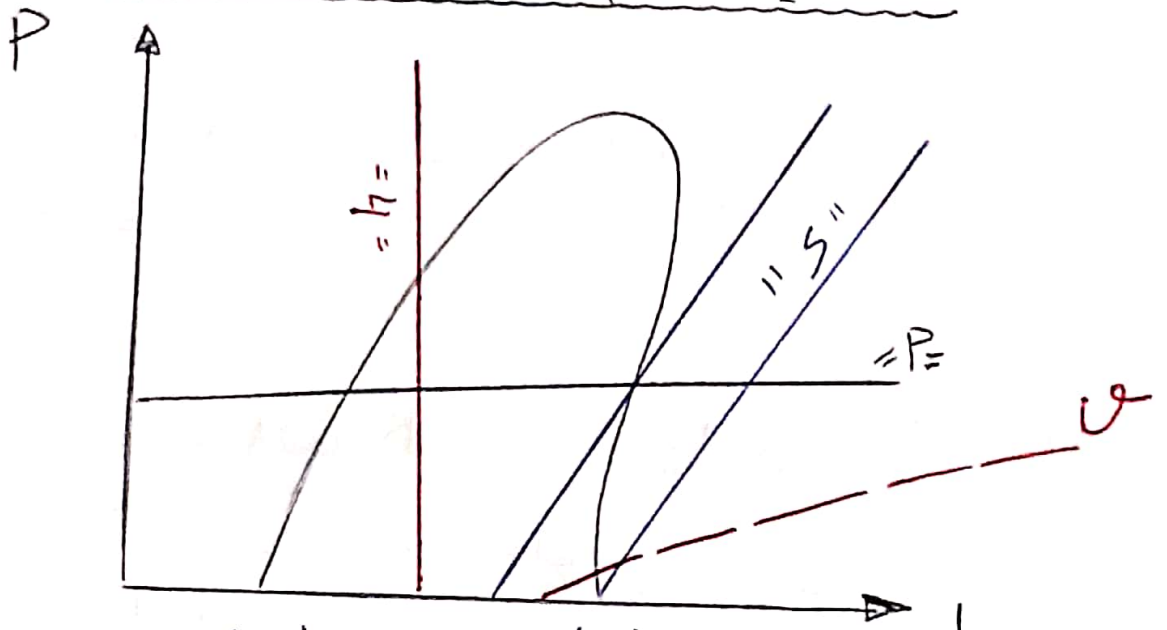
«الخط 1» P-h «الخط 2»

«الخط 3» T-S «الخط 4» P-S
والأكثر استخداماً هي (P-S)

$\log P$
"المعك"



"إنتاليين" عميل لتوزع الإنتاليين على خط (P-h)

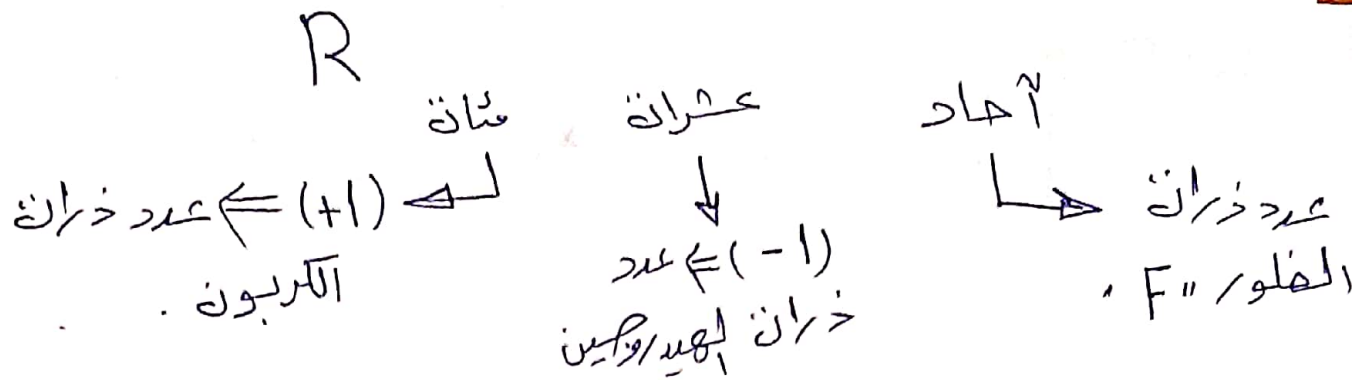


h عميل لخطوط العمليات على الخط (P-h)

* **الفريونات** هي مجموعة مركبات مشتقة من هيدروكربونات CH_4 والأتان C_2H_6 التي تدخل في تركيب ذرات مختلفة من الفلور - الكلور - الهيدروجين



* دارة التبريد الانضغاطية البخارية



مثال (1): $R_{22} = R_{022}$

عدد ذرات الفلور $F = (2)$
 عدد ذرات الهيدروجين $H = 2 - 1 = 1$
 عدد ذرات الكربون $C = 0 + 1 = 1$

ثنائي فلور و هيدرو كلور : المركب هو CHClF2
 الهيتان

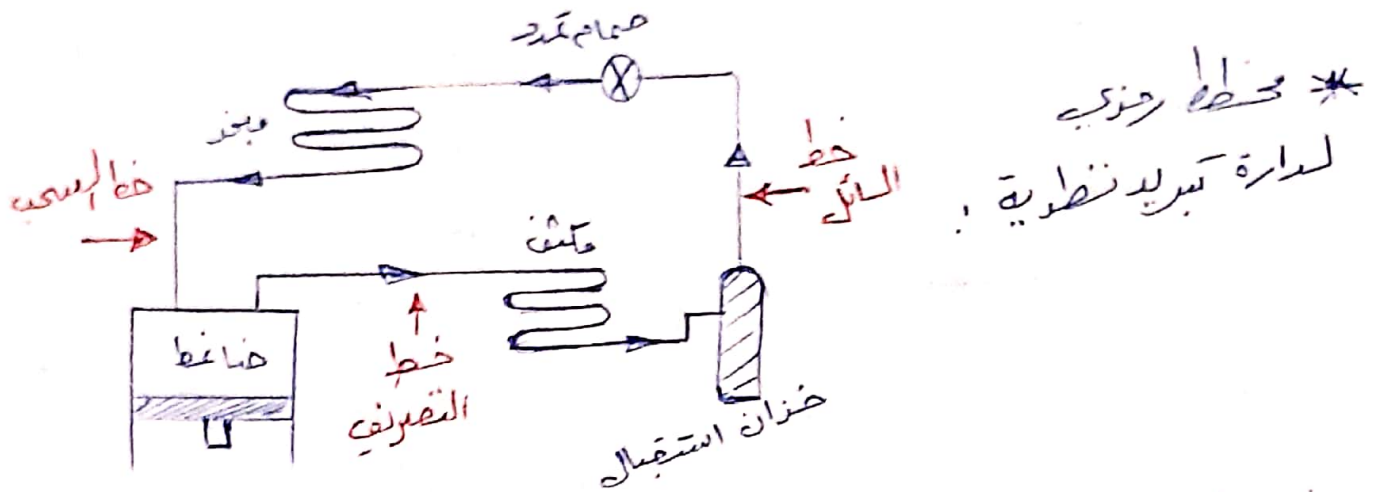
مثال (2)

$R_{13} = R_{013}$

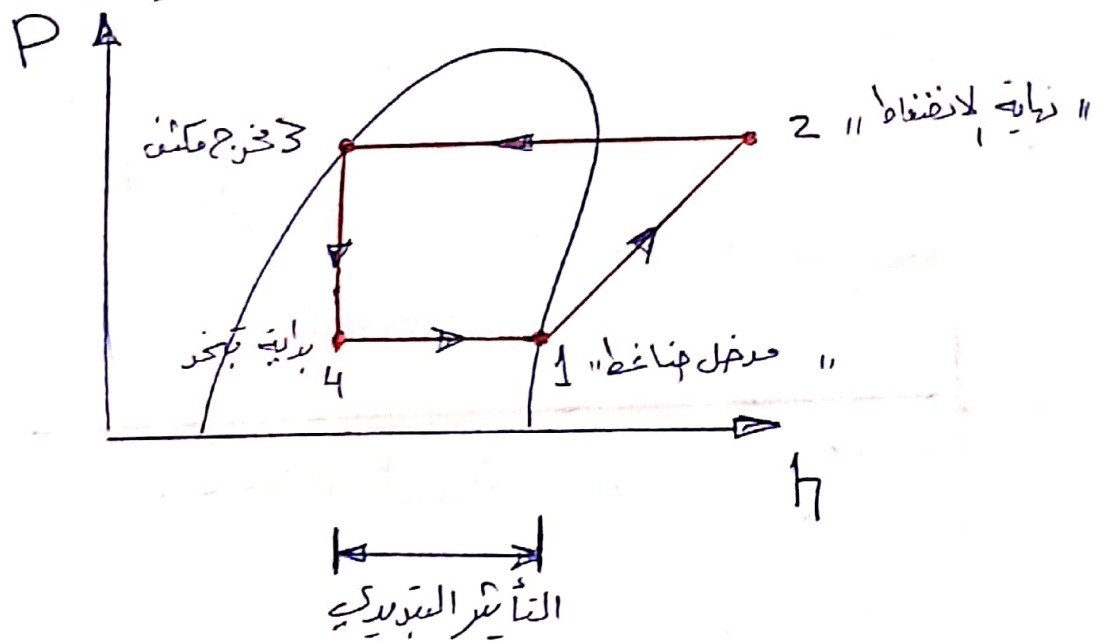
الأحاد 3 : عدد ذرات الفلور $F = 3$
 العشرة 1 : هو عدد ذرات الهيدروجين $H = 1 - 1 = 0$
 الحثان 0 : هو عدد ذرات الكربون $C = 1 + 0 = 1$

المركب هو : C.CF3

* دائرة التبريد الانضغاطية البخارية :



* فيما يلي رسم خط الضغط والإنثالبي لدائرة تبريد نظرية :
 ورسم خط الحرارة - الانتروبي " "



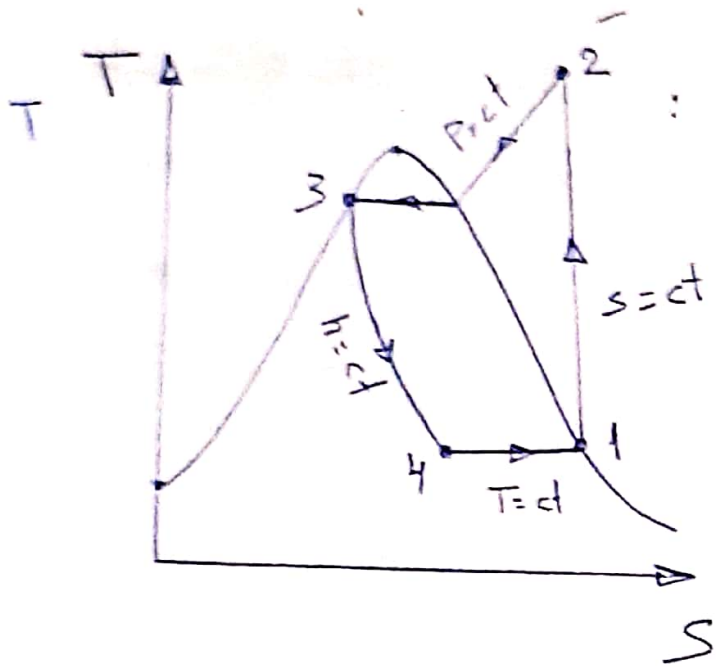
توضيح العمليات على الرسم : 1 → 2 انضغاط ايزوثيرمي $S = \text{const}$

3 → 2 طرح الحرارة من المكثف $P = \text{const}$

4 → 3 تمدد في صمام التمدد $h = \text{const}$

1 → 4 امتصاص حراره من الجهد المراد تبريده

$P = \text{const}$



• رسم الدارة على مخطط : (T-S) :

1 → 2 الضغط الانوسنتروبي

$$s_1 = s_2$$

2 → 3 تبريد الحرارة من المكثف

3 → 4 التمدد ثبات الانثالي $h=c$

4 → 1 تبريد وسحب الحرارة

$$P=c$$

ملاحظة : دائماً : العملية مصمم لتبرد "⊗" تحت $h=c$

العملية بالمخدر المكثف - المبادل - المبرد - المبرد

تكون تحت $P=c$

العملية بالصاغة $s=c$

أهم فائدت تحديد : - حرارة الممتصة : $Q_L = h_1 - h_4$

في الدارة الثنائية

- الحرارة المطروحة : $Q_H = h_2 - h_3$

- العمل المضاف : $w_{in} = h_2 - h_1$

- معامل الأداء : $CoP = \frac{q_L}{w_{in}} = \frac{h_1 - h_4}{h_2 - h_1}$

هام : - الحجم النوعي : هو حجم واحدة الكتلة مربع بالعلامة : T

$$v = \frac{V}{m} \quad \left(\frac{m^3}{kg} \right)$$

- الكتلة النوعية : مقلوب الحجم النوعي $\rho = \frac{1}{v} = \frac{M}{V}$
 $\left(\frac{kg}{m^3} \right)$

* تدفق وسيط التبريد :

• التدفق الحجمي :

$$\dot{V} = \dot{m} \cdot v \quad \left(\frac{m^3}{sec} \right)$$

حيث v : الحجم النوعي عند لدخول إلىضاغطا

• التدفق الكتلي :

$$\dot{m} = \frac{Q_0}{q_{1-4}} \quad \left(\frac{kg}{sec} \right)$$

حيث : Q_0 هي استطاعة التبريد

• بعض التحويلات اللازمة :

$$* \boxed{1 \text{ ton}_{ref} = 3,516 \text{ kW}}$$

حيث 1 ton_{ref} : الحث التبريدي هو معدل الانتقال للحرارة

الذي ينتج عنه تجميد أودوبان 1 طن من الثلج
النقي عند $0^\circ C$ خلال 24 ساعة

$$* 1 \text{ ton}_{ref} = 50,4 \text{ kcal/min}$$

$$* 1 \text{ kcal} = 4,186 \text{ KJ}$$

الاجابة 11

مسألة 11 : مجموعة تبريد تعمل على إغريون درجة حرارة لتكييف

$t_c = 38^\circ\text{C}$ ودرجة حرارة التبريد $t_g = -6^\circ\text{C}$ ودرجة

حرارة وسط التبريد عند مدخل صمام التمدد $t = 38^\circ\text{C}$

المطلوب : 1- ارسم دائرة التبريد النظرية وحدد عليها النقاط الأساسية .

2- احسب التأثير التبريدي لكل 1 kg من وسط التبريد .

3- احسب تدفق وسط التبريد في ليدقة إذا كانت سعة التبريد $10\text{ ton}_{\text{ref}}$.

الحل :

$$h_1 = 547,5 \text{ KJ/kg}$$

$$h_2 = 575 \text{ KJ/kg}$$

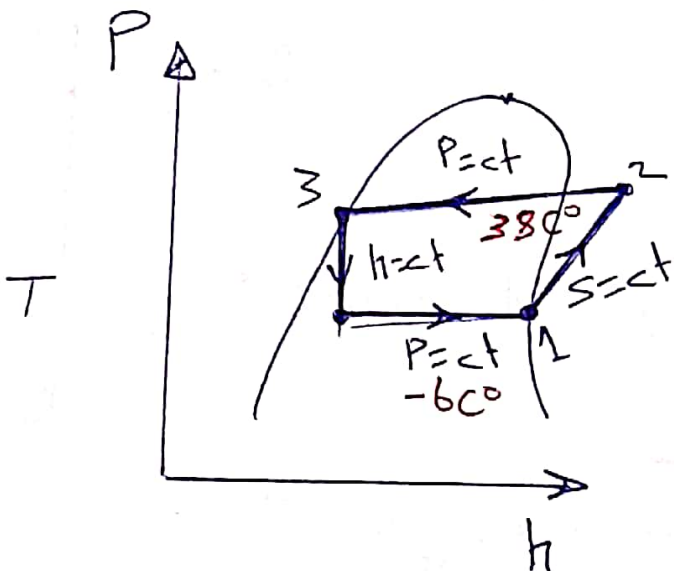
$$h_3 = 438 = h_4$$

$$q_{1-4} = h_1 - h_4 = 547,5 - 438 = 109,5$$

$$\dot{m} = \frac{\dot{Q}_0}{q_{1-4}} = \frac{10 \cdot 3,516}{109,5}$$

$$= 0,321 \text{ kg/sec}$$

$$\dot{m} = 0,321 \cdot 60 = 19,26 \text{ (kg/min)}$$

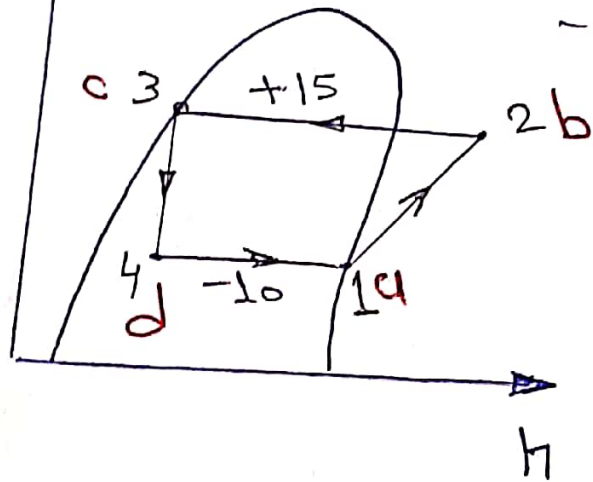


مسألة 2- احسب نسبة التبريد الصناعي لبريد

الاول يعمل على الأمونيا
الثاني يعمل على إيزيون R_{12}

تحت الشروط نفسها

درجة حرارة التبخر « -10 » ودرجة حرارة التكثيف $+15^{\circ}\text{C}$
وذلك من أجل الاستطاعة نفسها .



الحل : الدورة الأولى (1234)
- R_{12} -

$$h_1 = 548 \text{ KJ/Kg}$$

$$h_3 = h_4 = 410 \text{ KJ/Kg}$$

$$h_2 = 567 \text{ KJ/Kg}$$

$$q_{14} = h_1 - h_4 = 548 - 410 = 138 \frac{\text{KJ}}{\text{Kg}}$$

الدورة الثانية (abcd)

$$h_d = h_c = 487,5 \text{ KJ/Kg} \quad , \quad h_a = 1665 \text{ KJ/Kg}$$

$$h_b = 1750 \text{ KJ/Kg}$$

$$q_{d-a} = 1665 - 487,5 = 1177,5 \frac{\text{KJ}}{\text{Kg}}$$

$$\eta = 0,077$$

R_{12}

$$\eta = 0,419$$

الأمونيا

1.9P

$$\dot{Q}_{O_{R12}} = \dot{m} \cdot q_{4-1}$$

$$\dot{Q}_{O_{NH3}} = \dot{m} \cdot q_{d-a}$$

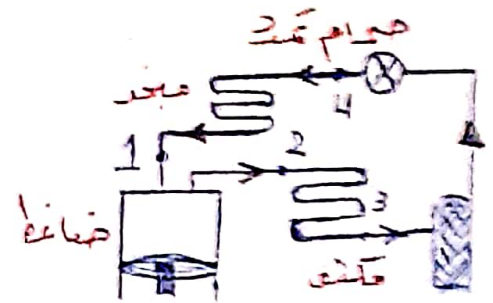
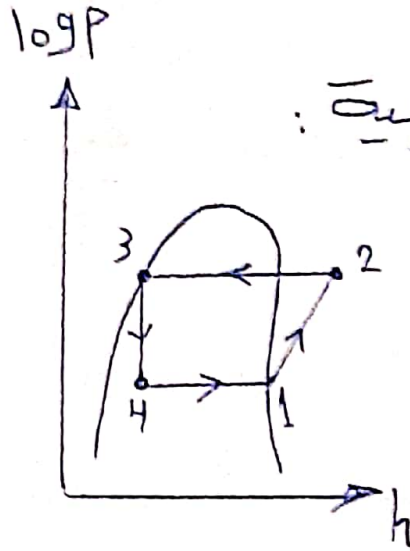
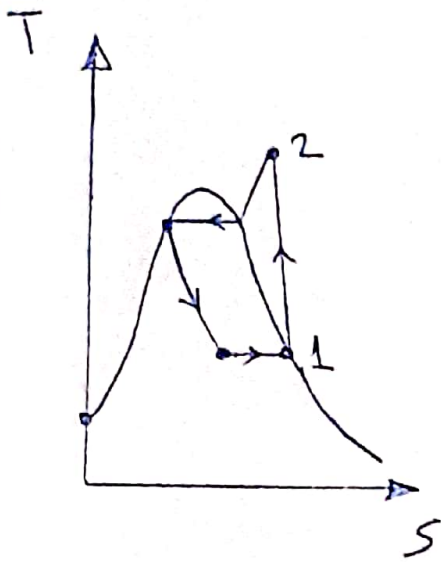
$$\frac{\dot{Q}_{O_{R12}}}{\dot{Q}_{O_{NH3}}} = \frac{\dot{m} \cdot q_{4-1}}{\dot{m} \cdot q_{d-a}} = \frac{\cancel{\dot{V}} \cdot q_{4-1}}{\cancel{\dot{V}} \cdot q_{d-a}}$$

$$\frac{\dot{Q}_{O_{R12}}}{\dot{Q}_{O_{NH3}}} = \frac{\frac{1}{U_{R12}} \cdot q_{4-1}}{\frac{1}{U_{NH3}} \cdot q_{d-a}} = \frac{\frac{1}{0,077} \cdot 138}{\frac{1}{0,419} \cdot 1177,5}$$

$$= 0,63$$

المحاضرة 12

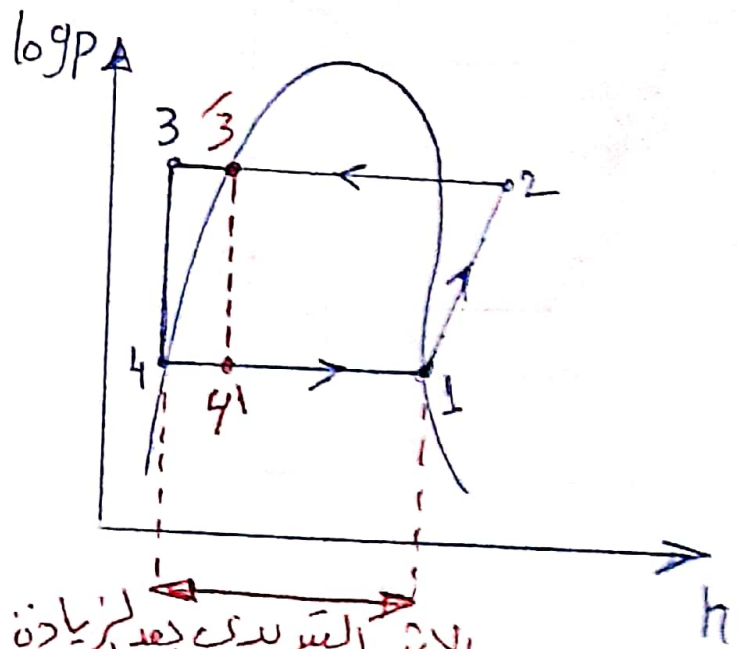
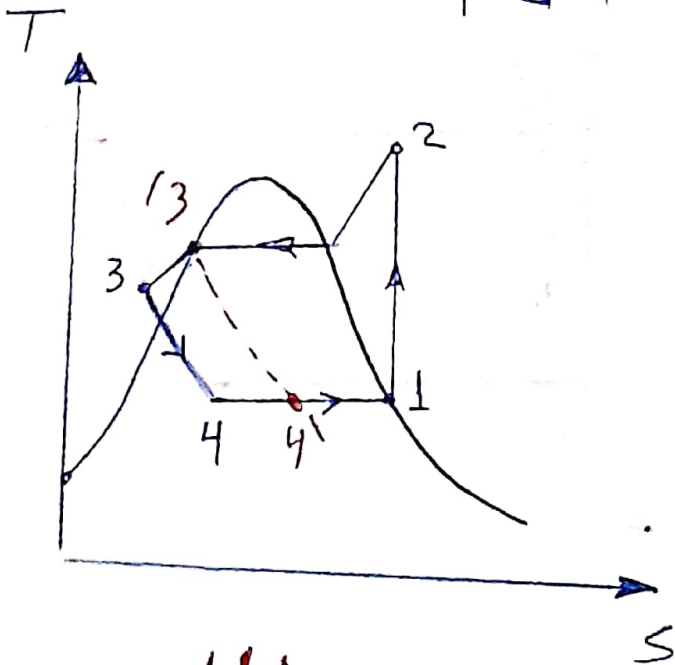
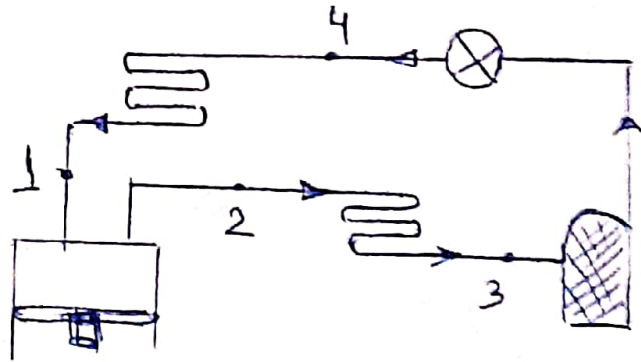
* دورة التبريد النموذجية :



* طرق تحسين دورة الانضغاط الجاف :

II زيادة الأثر التبريدي « كمية الحرارة المسحوبة من الحيز لحرارة تبريد »

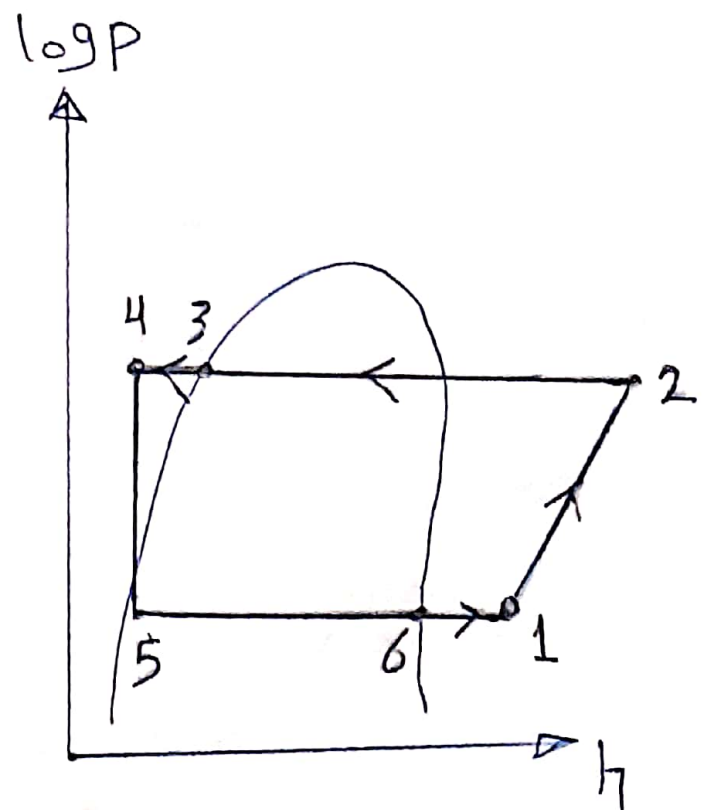
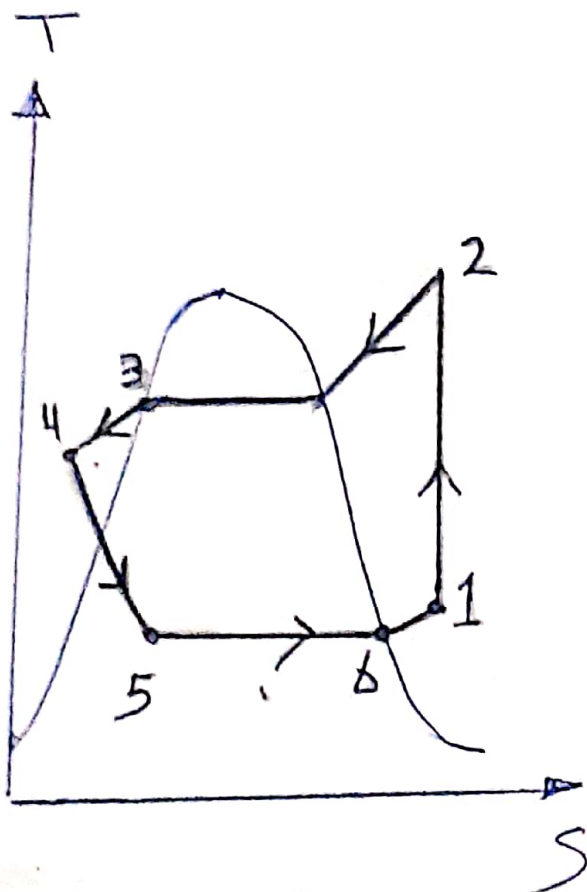
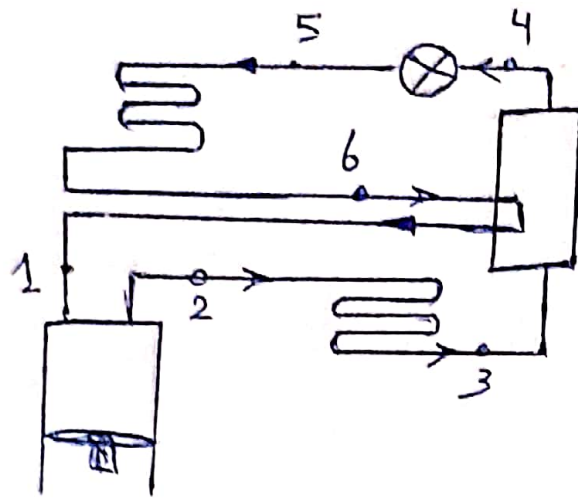
باستخدام مكثف نشيط ذي سطح تبريد بحيث يتبع تبريد تحت :



III

الأثر التبريدي بعد الزيادة

2 التبريد التثني للسائل وذلك عن طريق الاستفادة من درجة حرارة المائع « البخار المشبع » الخارج من المخر الباردة نسبياً والتي تقع بمستوى الحرارة من السائل المشبع الخارج من المكثف ذو درجة الحرارة الأعلى وذلك باستخدام مبادل حراري بعد المكثف.



مسألة: دارت تبريد بالانضغاط الجاف تعملان على الأمونياك

تحت درجة حرارة تكثيف واحدة هي $t_c = 36^\circ\text{C}$

ودرجة حرارة التبخير للدارة الأولى $t_e = -26^\circ\text{C}$

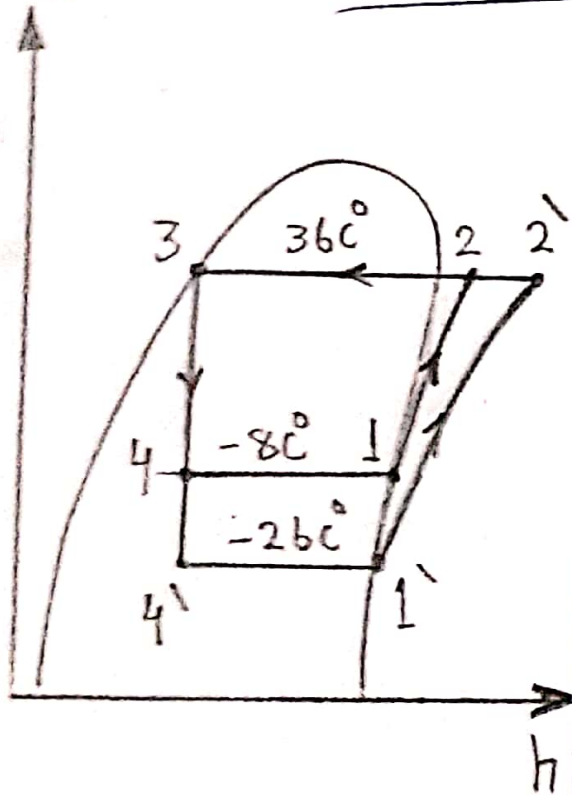
ودرجة حرارة التبخير للدارة الثانية $t_e = -8^\circ\text{C}$

ومن أجل سعة تبريد مقدارها

$20 \text{ ton}_{\text{ref}}$ مطلوب:

- ① احسب في الحالتين استطاعة الضاغط اللازم لكل منهما
- ② عامل الأداء للدارتين وماذا نستنتج.

$\log p$



الحل

عندما $t_c = 36^\circ\text{C}$:

$$h_3 = h_4 = h_4' = 575 \frac{\text{KJ}}{\text{kg}}$$

عندما $t_e = -26^\circ\text{C}$: $h_1' = 1640 \frac{\text{KJ}}{\text{kg}}$

$$h_2' = 2075 \text{ KJ/Kg}$$

عندما $t_e = -8^\circ\text{C}$: $h_1 = 1660 \frac{\text{KJ}}{\text{kg}}$

$$h_2 = 1875 \text{ KJ/Kg}$$

استطاعة الضاغط = عمل الضغط $\times$ تدفق وسيط التبريد الخارج من الدارة

$$W_K = W_K \cdot G$$

$$G = \dot{m} = \frac{\Phi_0}{941}$$

علماً أن :

$$w_k = h_2 - h_1 = 1875 - 1660 = 215 \text{ KJ/Kg}$$

$$\dot{m} = \frac{20 \cdot 3,516}{1660 - 575} = \frac{70,32}{1085} = 0,065 \frac{\text{Kg}}{\text{sec}}$$

$$\Rightarrow N_k = 215 \cdot 0,065 = 13,975 \text{ KW}$$

$$13,975 \times 1,36 = 19 \text{ HP}$$

$$\xi = \frac{94,1}{w_{1-2}}$$

معطى عامل الأداء :

$$\xi = \frac{1085}{215} = 5$$

للأمر لثابتة حيث : $t_e = -26^\circ$

$$w_k = h_2 - h_1 = 2075 - 1640 = 435 \frac{\text{KJ}}{\text{Kg}}$$

$$G = \dot{m} = \frac{20 \times 3516}{1640 - 575} = \frac{70,32}{1065} = 0,066 \frac{\text{Kg}}{\text{sec}}$$

$$N_k = 435 \cdot 0,066 = 28,72 \text{ KJ/sec} \\ = 30,04 \text{ HP}$$

$$121 \quad \xi = (1640 - 575) / 435 = 2,45$$

ملاحظة أن عامل أداء الدارة 1234 أفضل من عامل أداء 1234

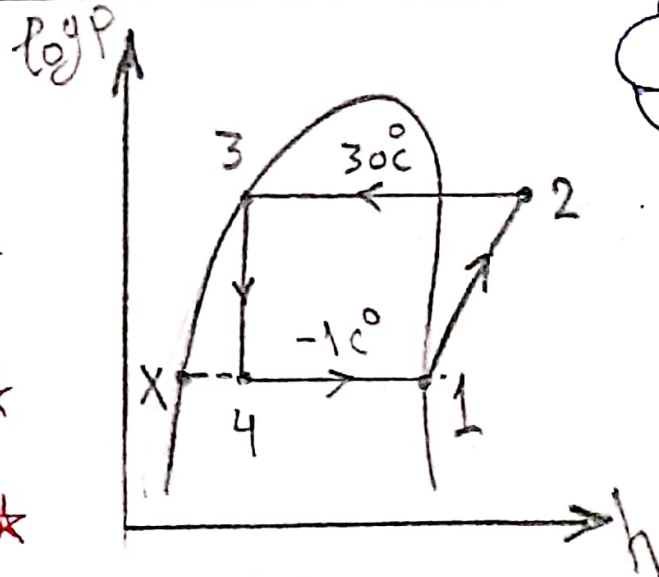
أي بارتفاع حرارة التبريد ينقص عمل إصناعه ويزداد الأثر التبريدي ويتحسن عامل الأداء

النتيجة من أجل درجة حرارة تكثيف واحدة ومن أجل الوسط نفسه يزداد عامل الأداء للدارة ذات درجة حرارة لتبخير العليا وذلك لزيادة الأثر التبريدي وانخفاض العمل المقدم.

- مسألة 121** : في دارة تبريد تعمل بالفريون (R12) ودرجة حرارة السائل عند لدخول إلى صمام التمدد $(t = 30^\circ\text{C})$ ودرجة حرارة التبخير $(t = -1^\circ\text{C})$ المطلوب :
- 1) احسب إلتأثير التبريدي.
 - 2) احسب الصنّاع في إلتأثير التبريدي.
 - 3) احسب حجم البخار المزاح في لبقية إذا كانت سرعة التبريد (5 ton ref) .
 - 4) احسب عامل أداء لدارة.

$h_1 = 552$
 $h_4 = 429$
 $h_x = 399$

KJ/Kg



الحل

★ 4 → الصنّاع في إلتأثير التبريدي

★ 1 → الحرارة الكامنة للتبخير

$$q_{1-4} = h_1 - h_4 = 552 - 429 = 123 \frac{\text{KJ}}{\text{kg}} \quad [1]$$

$$q_{4-x} = h_4 - h_x$$

[2] الضياع في الأثر التبريدي:

$$= 429 - 399 = 30 \text{ KJ/kg}.$$

[3] حجم البخار الخارج في الدقيقة إذا كانت سعة التبريد 5 ton_{ref}

$$\dot{m} = \frac{\dot{V}}{v_1} \Rightarrow \left\{ \dot{V} = \dot{m} \cdot v_1 \right\} : \text{لدينا}$$

(m³/sec)

← الحجم النوعي عند دخول المضخة (m³/kg)

$$\dot{m} = \frac{Q_0}{q_{4-1}} = \frac{5 \times 3,516}{123} = 0,15 \frac{\text{kg}}{\text{sec}}$$

التدفق الكتلي

$$v_1 = \frac{0,056 + 0,059}{2} : \text{لدينا من الجدول : عند } (-1^\circ\text{C})$$

$$= 0,057 \text{ m}^3/\text{kg}$$

$$\Rightarrow \dot{V} = 0,15 \cdot 0,057 = 8,15 \cdot 10^{-3} \frac{\text{m}^3}{\text{sec}}$$

$$\dot{V} = 8,15 \cdot 10^{-3} \cdot 60 = \boxed{} \frac{\text{m}^3}{\text{min}}$$

بالدقيقة

$$\xi = \frac{q_{14}}{w_{12}} = \frac{h_1 - h_4}{h_2 - h_1} = 6,56 : \text{عامل الأداء} \quad [4]$$