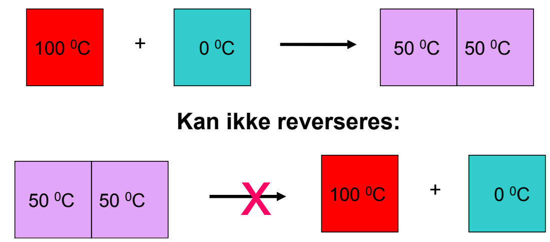
Kretsprosesser. 2. hovedsetning

Reversible og irreversible prosesser (20.1)
Adiabatisk prosess (19.8)
Kretsprosesser:
- varmekraftmaskiner (20.2+3)
- kjølemaskiner (20.4)

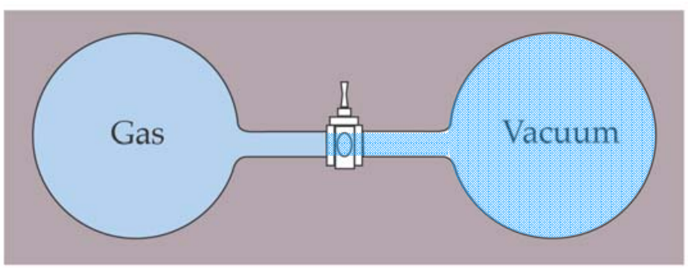
Carnotsyklusen (20.6)
Eks: Ottosyklus (20.3)
2. hovedsetning (20.5)
- Carnots teorem og Carnots (u)likhet

Entropi (20.7)
Entropien mikroskopisk forklart (20.8)

Irreversibel prosess:

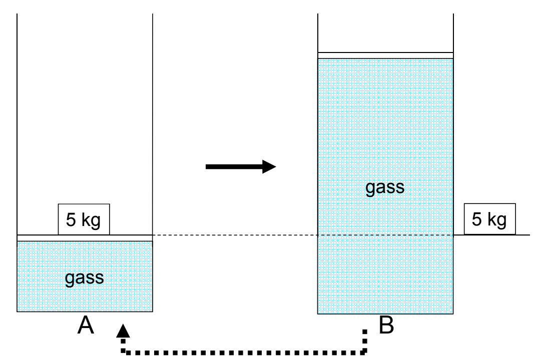


Åpne krana => irreversibel prosess.



La oss se på mer kontrollert gassutvidelse.

Irreversibel prosess.

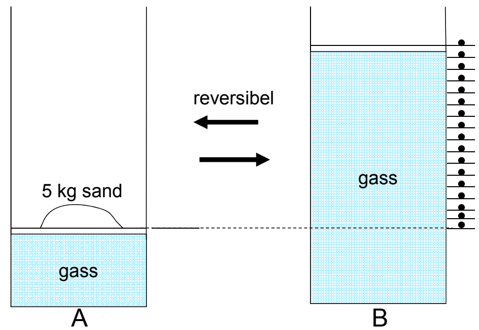


A -> B: Skyve av lodd

Retur til A kun ved å påføre arbeid (løfte opp 5kg-loddet)

Reversibel prosess:

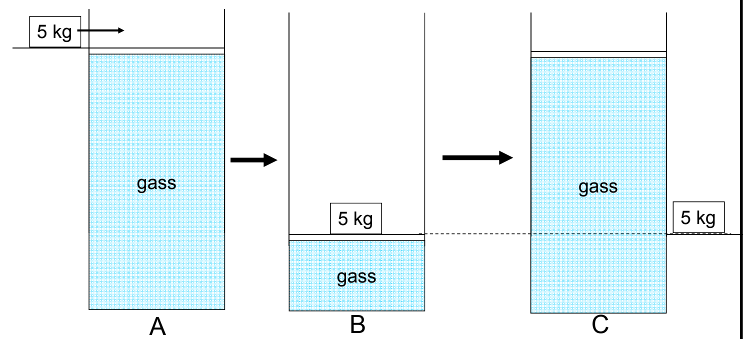
∞ mange hyller med infinitesimale sandkorn



A -> B: Skyve av ett og ett sandkorn (uten å løfte, null arbeid)

B -> A ved å skyve sandkornene tilbake, ett for ett (null arbeid)

Irreversibel prosess



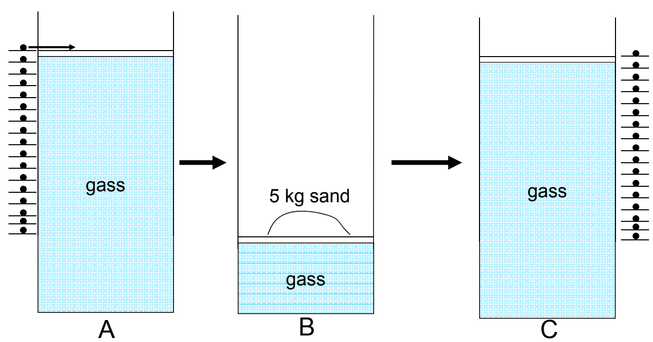
A -> B: Skyve inn lodd

B -> C: Skyve av lodd

Tilstand C ≠ tilstand A !

Retur til A kun ved å påføre arbeid (løfte opp 5kg-loddet)

Reversibel prosess



A -> B: Skyve sandkorn inn, ett for ett

B -> C: Skyve sandkorn ut , ett for ett

Tilstand C = tilstand A !

Reversibel prosess:

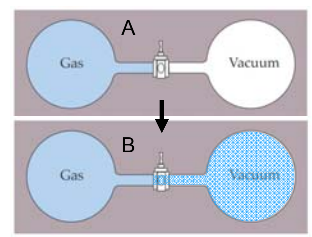
= Prosess som kan reverseres slik at system og omgivelser er tilbake til starttilstanden.

Termodynamiske krav:

- Termisk likevekt under hele prosessen
- Langsomt og kontrollert
- Varme overføres over infinitesimale dT

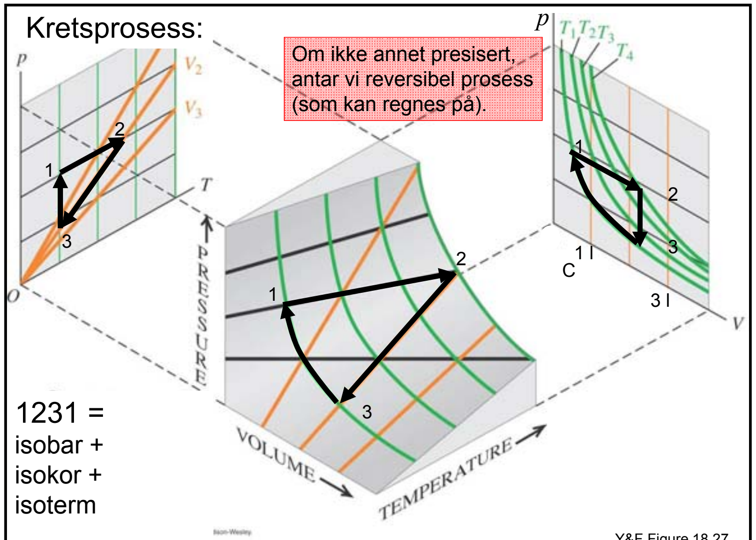
Irreversibel prosess:

- Ikke termisk likevekt under prosessen
- Raskt og "spontant", eksempel:



Kretsprosess:

Om ikke annet presisert, antar vi reversibel prosess (som kan regnes på).



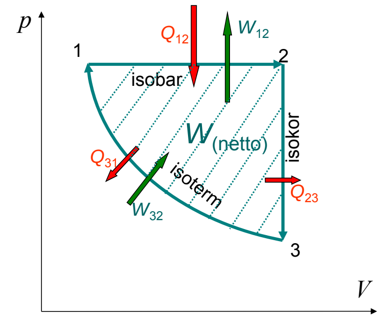
1231 =
isobar +
isokor +
isoterm

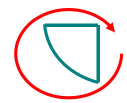
Y&F Figure 18.27

Kretsprosess:

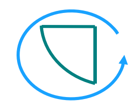
Start = Slutt
$U_1 = U_1$
$\Delta U = 0$
$Q_{(netto)} = W_{(netto)}$

Eks. 1:





Varmekraftmaskin
varme inn: $Q_{(netto)} > 0$
arbeid ut: $W_{(netto)} > 0$



Kjølemaskin
arbeid inn: $W_{(netto)} < 0$
varme ut: $Q_{(netto)} < 0$

Adiabatiske prosesser ideell gass

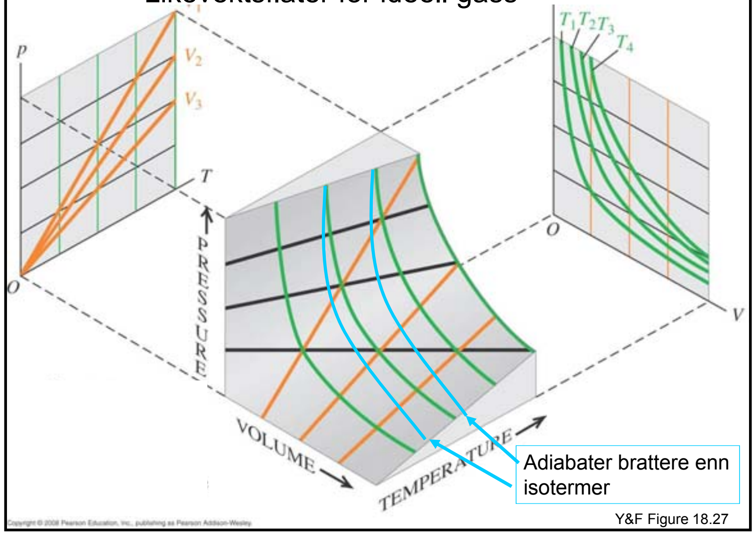
- Adiabatlikningen pV^{γ} = konstant
  bevises v.h.a:
- 1. hovedsetning: $dQ = dU + p dV = 0$
- Varmekapasiteter ideell gass:
  - Konst. volum: $C_V = (dQ/dT)_V \cdot 1/n = dU/dT \cdot 1/n$
  - Konst. trykk: $C_p = (dQ/dT)_p \cdot 1/n = (dU + p\, dV)/dT \cdot 1/n = C_V + R$
- Gassloven $pV = nRT$
- Definerer adiabatkonstanten $\gamma = C_p/C_V$

Adiabatiske prosesser [Y&F 19.8, H&S 11.6 L&H&L 15.3]

- Ingen varmeutveksling med omgivelser: $Q = 0$
  1. lov: $\Delta U = Q - W = -W$
  Dvs. alt arbeid gjøres på bekostning av indre energi
- Reversibel, adiabatisk prosess: alltid likevekt
- Adiabatlikningen ideell gass:
  pV^{γ} = konstant $\qquad \gamma = C_p/C_V$
  $TV^{\gamma-1}$ = konstant
  $T^{\gamma} p^{1-\gamma}$ = konstant

  Se formelark.
  Utledes fra $pV=nRT$
  i Øving 10, opg5.

Likevektsflater for ideell gass

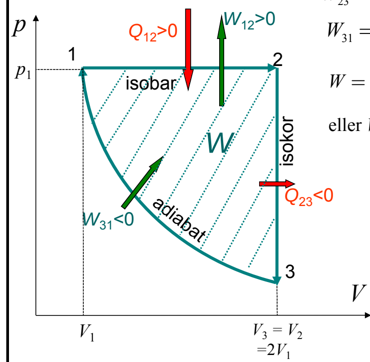


Y&F Figure 18.27

Eks. 2. Kretsprosess med adiabat, enatomig gass

$\Delta U = 0$

$Q_{(netto)} = W_{(netto)}$



$$T_2 = 2T_1$$
$$T_3 = T_1\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3} = T_1 \cdot 0{,}630$$
$$W_{12} = p_1V_1 = nRT_1$$
$$W_{23} = 0$$
$$W_{31} = -\Delta U_{13} = -C_V n(T_1 - T_3) = -\frac{3}{2}nRT_1\left(1-\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3}\right)$$
$$W = W_{12} + W_{31} = nRT_1\frac{1}{2}\left(3\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3} - 1\right) = nRT_1 \cdot 0{,}445$$

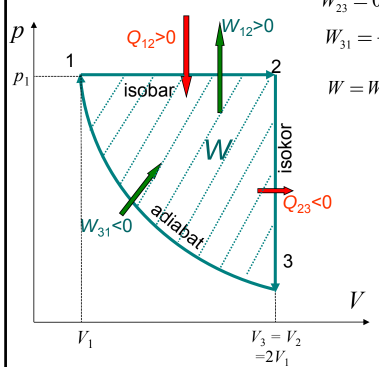
eller W_{31} mer arbeidssomt:

$$W_{31} = \int_3^1 p dV = p_1V_1^{\gamma}\int_3^1 V^{-\gamma}\mathrm{d}V$$
$$= p_1V_1^{\gamma}\frac{1}{1-\gamma}\left[V_1^{1-\gamma} - V_3^{1-\gamma}\right]$$
$$= p_1V_1\frac{1}{1-\gamma}\left[1-\left(\frac{V_3}{V_1}\right)^{1-\gamma}\right]$$
$$= -\frac{3}{2}nRT_1\left(1-\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3}\right)$$

Eks. 2. Kretsprosess med adiabat, enatomig gass

$\Delta U = 0$

$Q_{(netto)} = W_{(netto)}$



$$T_2 = 2T_1$$
$$T_3 = T_1\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3} = T_1 \cdot 0{,}630$$
$$W_{12} = p_1V_1 = nRT_1$$
$$W_{23} = 0$$
$$W_{31} = -\Delta U_{13} = -C_V n(T_1 - T_3) = -\frac{3}{2}nRT_1\left(1-\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3}\right)$$
$$W = W_{12} + W_{31} = nRT_1\frac{1}{2}\left(3\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3} - 1\right) = nRT_1 \cdot 0{,}445$$
$$Q_{12} = C_p n(T_2 - T_1) = \frac{5}{2}nRT_1$$
$$Q_{23} = C_V n(T_3 - T_2) = -\frac{3}{2}nRT_1\left(2-\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3}\right)$$
$$Q = Q_{12} + Q_{23} = nRT_1\frac{1}{2}\left(3\left(\frac{1}{2}\right)^{2/3} - 1\right) = W$$

Eks. 3. Adiabatlikning i atmosfæren = Øving 10, opg. 6

Luft stiger 100 m og utvider seg adiabatisk.
Hvor mye synker tempen?

Oppgitt: $T_0 = 0\ ^{o}\mathrm{C} = 273$ K
p_0 = 1,00 atm = 760 mm Hg
Δp = -0,013 atm = -10 mm Hg per 100 m opp
Toatomig gass: $\gamma = 7/5$

$$T^{\gamma}p^{1-\gamma} = T_0^{\gamma}p_0^{1-\gamma}$$
$$T\,p^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} = T_0 p_0^{\frac{1-\gamma}{\gamma}}$$
$$T = T_0\left(\frac{p}{p_0}\right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}} = 273{,}0\,\mathrm{K}\cdot\left(\frac{750}{760}\right)^{\frac{2}{7}} = 272{,}0\,\mathrm{K}$$

Dvs. ΔT = - 1 K per 100 m høyde
Mer realistisk:
ΔT = - 1 K per 150 m høyde