Inst. fysikk 2014

# TFY4115 Fysikk (MTEL/MTTK/MTNANO) Tips for øving 12

## Oppgave 1.

Nitrogen: Ideell gass, bruk gassloven.

Vanndamp: Når gasstrykket når vanndampens metningstrykk vil vanndamp kondenseres. (For forståelsen: Finn fram eller tegn opp fasediagrammet for vann/vanndamp.)

For vanndampen kan ideell-gasslov brukes og dermed finne vanndampen gden n ved hvert trykk.

### Oppgave 2.

Et helt tilsvarende problem med dobbeltvindu gjennomgås i detaljer i forelesning, unntatt d.

- $\mathbf{a}+\mathbf{b}$ . Her er ikke opplyst noe om varmeovergangstallet innerpanel/steinull og heller ikke steinull/ytterpanel, da kan du regne det er veldig god kontakt og i praksis  $\alpha \to \infty$ . Det betyr ingen temp.fall i overgangen, og det er nok med én temperatur i hver av disse overgangene.
- **b.** Tenk på analogien elektrisk strøm gjennom motstander i serie. En elektrisk motstand tilsvarer et lag eller en overgang i veggen. Ved stasjonære forhold (konstante temperaturer) er strømmen lik gjennom hver motstand. (Vær sikker på at du forstår hvorfor!) Bruk dette til å bestemme varmestrømtettheten j.
- **d.** Med 15 cm og 20 cm steinull er det bare å sette inn nye verdier for tykkelsen i uttrykket du skal ha funnet for j. Vurder om det er økonomisk lønnsomt å gjøre den investeringen!

## Oppgave 3.

- a. Reversibel isoterm ekspansjon har vi beregnet arbeidet for flere ganger tidligere.
- b. Sett opp  $\Delta S = \Delta S_{\text{kald}} + \Delta S_{\text{varm}}$  og bruk definisjonslikningen for entropi. Integrer mellom start- og sluttemperatur for den kalde klossen:  $T_1$  og  $T_{\text{rev}}$ ; og start- og sluttemperatur for den varme klossen:  $T_2$  og  $T_{\text{rev}}$ . For Carnot-maskinen er altså  $\Delta S = 0$ , herfra kan du finne  $T_{\text{rev}}$ .

Maksimalt arbeid: Tenk gjennom balanseregnskapet for total indre energi i henholdvis den irreversible og den reversible prosessen.

#### Oppgave 4.

**b.** Tips finner du i **a**! Og uttrykk for U er jo oppgitt. Påvis at  $p_1 \gg p_2$  og dermed  $V_2 \gg V_1$  (bruk ideell gasslov), slik at du kan se bort fra  $1/V_2$  i uttrykket du kommer fram til for  $\Delta T$ .