Løsning Tentamen Høsten 2019

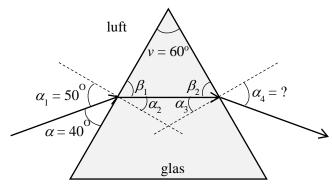
Oppgave 1

a) Finner akselerasjonen
$$50 \frac{kin}{n} = \frac{50}{36} \frac{m/s}{s} = \frac{13,89 m/s}{18s}$$

$$\overline{\alpha} = \frac{\Delta V}{\Delta t} = \frac{13.89 m/s - 0 m/s}{18s} = 0,77 \frac{m/s}{s}$$

- b) 1) Hookes lov gir $F = kx = 2.5 \text{ m} \cdot 0.05 \text{ m} = 0.125N$

Oppgave 2



Figuren viser korleis lyset kjem inn frå venstre og går gjennom glasprismet. Dei stipla linjene er innfallslodda på kvar side av glasprismet. Vinklane β_1 og β_2 er hjelpevinklar for å løyse oppgåva.

Av figuren kan vi sjå at innfallsvinkelen α_1 må vere 50°, fordi innfallsloddet dannar vinkelen 90° med overflata slik at $\alpha + \alpha_1 = 40^\circ + 50^\circ = 90^\circ$.

Brytingsindeksen til luft er n_1 = 1,00 (frå tabellheftet side 16). Brytingsindeksen til glaset er n_g = 1, 50 (frå oppgåveteksten).

a) Vi løyser denne oppgåva ved å finne dei tre vinklane α_2 , α_3 og α_4 (sjå figuren).

Brytingsvinkelen α_2 :

Bruker Snells lov (på generell form):

$$n_{\rm l} \cdot \sin \alpha_{\rm l} = n_{\rm g} \cdot \sin \alpha_{\rm 2}$$

Dette gjev:

$$\sin \alpha_2 = \frac{n_{\rm l} \cdot \sin \alpha_{\rm l}}{n_{\rm g}} = \frac{1,00 \cdot \sin 50^{\rm o}}{1,50} = 0,51069$$

Vinkelen α_2 blir då:

$$\alpha_2 = 30,71^{\circ} \approx 31^{\circ}$$

Vinkelen α_3 :

Vi finn først vinkel β_1 : Av figuren ser vi at $\beta_1 + \alpha_2 = 90^\circ$

Dette gjev: $\beta_1 = 90^{\circ} - \alpha_2 = 90^{\circ} - 30,71^{\circ} = 59,29^{\circ}$

Så finn vi vinkel β_2 : Av figuren ser vi at $\beta_1 + \beta_2 + v = 180^\circ$ (vinkelsummen i trekant) Vinkel $v = 60^\circ$ fordi trekanten er likesida.

Dette gjev: $\beta_2 = 180^{\circ} - \beta_1 - \nu = 180^{\circ} - 59,29^{\circ} - 60^{\circ} = 60,71^{\circ}$

No finn vi vinkel α_3 : Av figuren ser vi at $\beta_2 + \alpha_3 = 90^\circ$

Dette gjev: $\alpha_3 = 90^{\circ} - \beta_2 = 90^{\circ} - 60,71^{\circ} = \underline{29,29^{\circ}}$

Vinkelen α_4 :

Bruker Snells lov (for lysbrytinga ut av glasprismet):

$$n_1 \cdot \sin \alpha_4 = n_g \cdot \sin \alpha_3$$

Dette gjev:

$$\sin \alpha_4 = \frac{n_{\rm g} \cdot \sin \alpha_3}{n_{\rm l}} = \frac{1,50 \cdot \sin 29,29^{\rm o}}{1,00} = 0,7338$$

Vinkelen α_4 blir då:

$$\alpha_4 = 47,20^{\circ} \approx \underline{47^{\circ}}$$

b) Lysfarten inne i glasprismet, c:

I luft (og vakuum) er lysfarten $c_o = 3,00 \cdot 10^8 \text{ m/s}$ (frå tabellheftet).

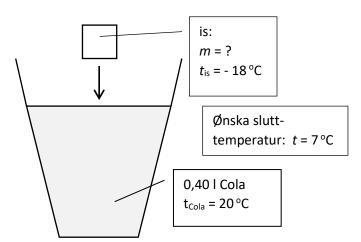
Når lyset kjem inn i eit stoff med større brytingsindeks, vil farten gå ned. Høvet mellom lysfarten i luft og i glas er lik brytingsindeksen til glaset (sjå formelarket!):

$$n = \frac{c_{\rm o}}{c}$$

Dette gjev lysfarten i glaset:

$$c = \frac{c_0}{n} = \frac{3,00 \cdot 10^8 \,\text{m/s}}{1,50} = \frac{2,00 \cdot 10^8 \,\text{m/s}}{1}$$

c)



framhald oppgåve 1c):

Når isen kjem den ta i mot oppi Colaglaset, vil varme frå glaset og

Colaen. Temperaturen i glaset og Colaen vil dermed bli lågare. Isen blir først varma opp frå -18 °C til 0 °C. Deretter vil den smelte. Når alt is er smelta, vil smeltevatnet auke temperaturen frå 0 °C til 7 °C. Dette kan formulerast slik:

Motteken varme = tilført varme

$$Q_{is/isvatn} = Q_{Cola \text{ og glas}}$$

$$Q_{\text{oppvarming av is}} + Q_{\text{smelting av is}} + Q_{\text{oppvarming av isvatn}} = Q_{\text{Cola}} + Q_{\text{glas}}$$

$$c_{\rm is} \cdot m_{\rm is} \cdot \Delta t_{\rm is} + l_{\rm is} \cdot m_{\rm is} + c_{\rm vatn} \cdot m_{\rm vatn} \cdot \Delta t_{\rm vatn} = c_{\rm Cola} \cdot m_{\rm Cola} \cdot \Delta t_{\rm Cola} + c_{\rm glas} \cdot \Delta t_{\rm glas}$$

Kommentarar til denne likninga:

- 1. m_{is} er den ukjende som vi skal finne.
- 2. $m_{\text{vatn}} = m_{\text{is}}$ fordi smeltevatnet har same massen som isen 3. $c_{\text{is}} = 2.1 \cdot 10^3 \text{ J/(kg·K)}$ spesifikk varmekapasitet for is frå tabellheftet
- 4. $c_{\text{vatn}} = 4.18 \cdot 10^3 \text{ J/(kg·K)}$ spesifikk varmekapasitet for vatn frå tabellheftet 5. $\Delta t_{\text{is}} = 0 \,^{\circ}\text{C} - (-18 \,^{\circ}\text{C}) = 18 \,^{\circ}\text{K}$ temp.differansar er like i celsius og kelvingrader
- 6. $l_{is} = 334 \cdot 10^3 \text{ J/kg}$ spesifikk smeltevarme for is frå tabellheftet
- 7. $\Delta t_{\text{vatn}} = 7 \,^{\circ}\text{C} 0 \,^{\circ}\text{C} = 7 \,^{\circ}\text{K}$ temp.differansar er like i celsius og kelvingrader 8. $c_{\text{Cola}} = c_{\text{vatn}}$ dette står i oppgåveteksten
- 9. $m_{\text{Cola}} = \rho_{\text{Cola}} \cdot V_{\text{Cola}} = 1,00 \text{ kg/l} \cdot 0,40 \text{ l} = 0,40 \text{ kg}.$ $\rho_{\text{Cola}} = \rho_{\text{vatn}}$ etter oppgåveteksten
- 10. $\Delta t_{\text{Cola}} = \Delta t_{\text{glas}} = 20 \,^{\circ}\text{C} 7 \,^{\circ}\text{C} = 13 \,^{\circ}\text{K}$
- 11. $C_{glas} = 90 \text{ J/K}$ varmekapasiteten for glas etter oppgåveteksten

Ved bruk av punkta 1 og 2 over kan vi finne eit uttrykk for massen av is som trengst:

$$\begin{aligned} c_{\rm is} \cdot m_{\rm is} \cdot \Delta t_{\rm is} + l_{\rm is} \cdot m_{\rm is} + \ c_{\rm vatn} \cdot m_{\rm is} \cdot \Delta t_{\rm vatn} &= \ c_{\rm Cola} \cdot m_{\rm Cola} \cdot \Delta t_{\rm Cola} + \ C_{\rm glas} \cdot \Delta t_{\rm glas} \\ m_{\rm is} \cdot (c_{\rm is} \cdot \Delta t_{\rm is} + l_{\rm is} + \ c_{\rm vatn} \cdot \Delta t_{\rm vatn}) &= \ c_{\rm Cola} \cdot m_{\rm Cola} \cdot \Delta t_{\rm Cola} + \ C_{\rm glas} \cdot \Delta t_{\rm glas} \\ m_{\rm is} &= \frac{c_{\rm Cola} \cdot m_{\rm Cola} \cdot \Delta t_{\rm Cola} + \ C_{\rm glas} \cdot \Delta t_{\rm glas}}{c_{\rm is} \cdot \Delta t_{\rm is} + l_{\rm is} + \ c_{\rm vatn} \cdot \Delta t_{\rm vatn}} \end{aligned}$$

Med talverdiar får vi då:

$$m_{\rm is} = \frac{4,18 \cdot 10^3 \,\text{J/kgK} \cdot 0,40 \,\text{kg} \cdot 13 \,\text{K} + 90 \,\text{J/K} \cdot 13 \,\text{K}}{2,1 \cdot 10^3 \,\text{J/kgK} \cdot 18 \,\text{K} + 334 \cdot 10^3 \,\text{J/kgK} + 4,18 \cdot 10^3 \,\text{J/kgK} \cdot 7 \,\text{K}} = 0,0571 \,\text{kg}$$

 $m_{\rm is} = 0.0571 \,\mathrm{kg} \,\approx \underline{57 \,\mathrm{g}}$

Det trengst altså 57 g is for å kjøle Colaen til 7 grader.

Oppgave 3

Verballong

Heliumgass

Volum: $V = 10,0 \text{ m}^3$

Trykk: p = 1,00 atm = $1,013 \cdot 10^5$ kPa

Temperatur: t = 0 °C $\Rightarrow T = 273$ K

a) Tal atom (molekyl) i heliumgassen, N:

Bruker tilstandslikninga: pV = NkT, der $k = 1,38 \cdot 10^{-23}$ J/K Boltzmannskonstanten frå tabell

Tal atom:

$$N = \frac{pV}{kT} = \frac{1,013 \cdot 10^5 \,\text{Pa} \cdot 10,0 \,\text{m}^3}{1,38 \cdot 10^{-23} \,\text{J/K} \cdot 273 \,\text{K}} = 2,688 \cdot 10^{26} \approx \underline{2,69 \cdot 10^{26}}$$

Massen til heliumgassen, m:

Av periodesystemet ser vi at atommassen til helium er: $m_{He} = 4,003 \text{ u, der } 1 \text{ u} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg.}$

Massen til gassen: $m = N \cdot m_{\mathrm{He}} = 2,688 \cdot 10^{26} \cdot 4,003 \cdot 1,66 \cdot 10^{-27} \mathrm{kg} = 1,786 \mathrm{~kg} \approx \underline{1,79 \mathrm{~kg}}$

b) Farten til eit gjennomsnittsatom (-molekyl) i gassen, v:

Vi har to ulike uttrykk for gjennomsnittleg kinetisk energi til eit atom i gassen:

Frå mekanikken: $E_{
m k}=rac{1}{2}mv^2$ Frå termofysikken: $E_{
m k}=rac{3}{2}kT$

Vi kan finne farten ved å setje desse to uttrykka lik kvarandre: $\frac{1}{2}mv^2 = \frac{3}{2}kT$

Farten:

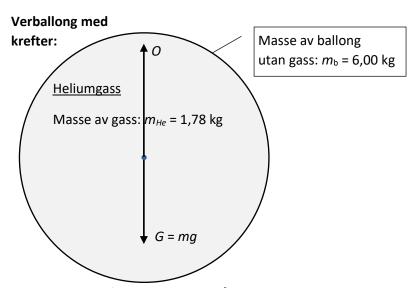
$$v = \sqrt{\frac{3kT}{m}} = \sqrt{\frac{3 \cdot 1,38 \cdot 10^{-23} \,\text{J/K} \cdot 273 \,\text{K}}{4,003 \cdot 1,66 \cdot 10^{-27} \text{kg}}} = 1304 \,\text{m/s} \approx \frac{1,30 \,\text{km/s}}{4}$$

c) Oppdrifta til ballongen, O:

Oppdrifta til heliumballongen er lik tyngda av den lufta den fortrengjer:

$$O = m_{\text{luft}} \cdot g = \rho_{\text{luft}} \cdot V \cdot g = 1,29 \text{ kg/m}^3 \cdot 10,0 \text{ m}^3 \cdot 9,81 \text{ N/kg} = 126,5 \text{ N} \approx 127 \text{ N}$$

d)



Figuren over syner dei to kreftene som verkar på ballongen, tyngda *G* nedover, og oppdrifta *O* oppover. Summen av desse kreftene gjev akselerasjonen:

$$\sum F = O - G = ma$$

Tyngda er G = mg, der massen er massen til ballongen utan gass m_b og massen til gassen m_{He} . Tyngda til ballongen:

$$G = mg = (m_b + m_{He})g = (6.00 \text{ kg} + 1.786 \text{ kg}) \cdot 9.81 \text{ N/kg} = 76.38 \text{ N} \approx 76.4 \text{ N}$$

Akselerasjonen til ballongen:

$$a = \frac{O - G}{m} = \frac{126,5 \text{ N} - 76,4 \text{ N}}{6,00 \text{ kg} + 1,786 \text{ kg}} = 6,370 \text{ N/kg} \approx \frac{6,37 \text{ m/s}^2}{6,00 \text{ kg} + 1,786 \text{ kg}}$$

e) Volumet av ballongen ved høgda 10 km, V:

Når ballongen stig frå bakkenivå til høgda 10 km, endrar gasstilstanden seg.

Tilstand 1 (ved bakken):
$$p_1$$
 = 1,00 atm (her kan vi nytte nemninga atm) V_1 = 10,0 m³ T_1 = 273 K (t_1 = 0 °C)

Tilstand 2 (10 km høgd):
$$p_2$$
 = 0,29 atm (her kan vi nytte nemninga atm) V_2 = ? T_2 = (273 – 45) K = 228 K (t_2 = -45 °C)

For å finne volumet V_2 bruker vi tilstandslikninga for gassar:

$$\frac{p_2 V_2}{T_2} = \frac{p_1 V_1}{T_1}$$

Volumet blir:

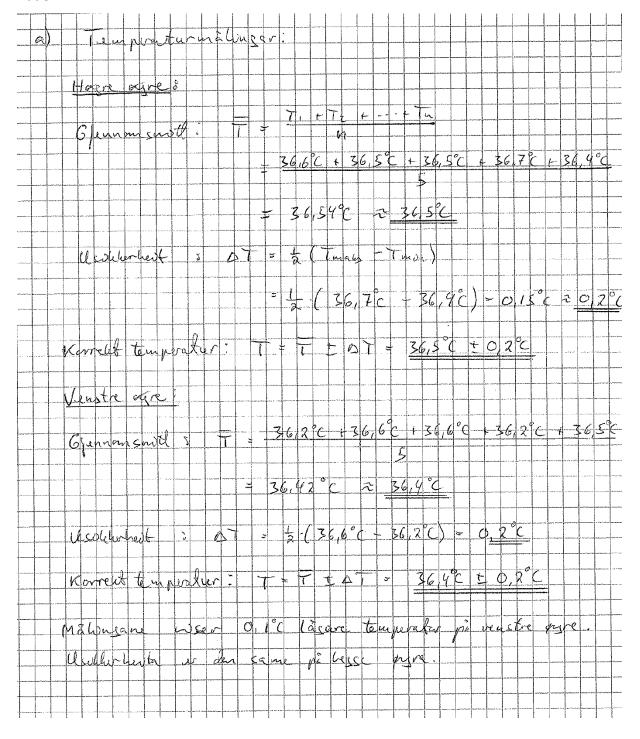
$$V_2 = \frac{p_1 V_1 T_2}{p_2 T_1} = \frac{1,00 \text{ atm} \cdot 10,0 \text{ m}^3 \cdot 228 \text{ K}}{0,29 \text{ atm} \cdot 273 \text{ K}} = 28,79 \text{ m}^3 \approx 28,8 \text{ m}^3$$

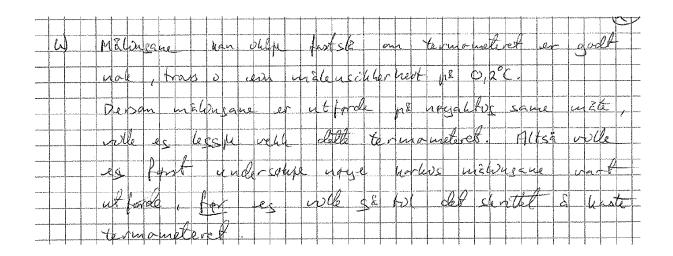
	_ F=40N
al	<i></i>
	m-204 20
	S = 12m
	v= 90%
	Arbardo W = F.s. cosa = 9,0 N·12m·cos 30 = 93,53Nm 2 947
	Endrong à bonetoste energo:
	DER = FK - EKO = & MUT - & MUST = & RPKY · (9,04/2) 2 - 0
	= 814
	Vo ser at W > SEx. Delto kan forthrost slik:
	DEW = SF. S, alfes det arbeilet summer av brettere uffrer
	Det må altså vere flerre hverter som verker på klossen enn herre F.
	Frikasaun R (spå fusuren) er en slike lerakt. De får vi):
	DEN = SF.S = (F-cosa - R).S = W-RS
	Delte sur oss: W = 1 DEx + Rs = DEx + varme.
	Frohspassarherdet pRc, wil bremse blossen og avste varme.
The state of the s	
W	_ m = 5,45 ls
	OM 37179
	Stollingsenere ;
	Fp = mgh = 5,45 kg . 9,81 M/kg . 373 m
·	1 N = 373m = 19942 Non 2 19,9 kg
	/ the
	Ψ
	Ø-utci

Konetosk energe tol stevner nede ved cakken:
En = \frac{1}{2} \frac{1}{2} \cdot \frac{1}{2}
V) ser at Ep (oppe) >> Ex (nede). Mekuwske energy we alter skepe bevert. Dette tyder at det in flure bretter enn beme tynede bratha 6 som har verka på sternen under fallet. Mest norbisjane er probogen, R, som beltmotstand. Sjå fosseren!
Stort prosspan: under vegs: Passon holes parer lastific
t=0 wed passenus \$8 = 50 t=? Laste wilen har harstant fort Uz = 60 km/h = 60 - 1000m = 16,67 m/s
Persontiden has honstant a historistan? Q y = \frac{\sigma_0 \cup \cup \sigma_0
Ved passerons har bolane logist who land on whe lenge:
$S_{S} = S_{L}$ $V_{0} + \frac{1}{2} a_{0} \cdot t^{2} = V_{L} \cdot t $
Take und 2-parameter $t = \frac{2v_L}{a_B} = \frac{2-1667 \text{ m/s}}{2(315 \text{ m/s}^2)} = \frac{1440 \text{ s}}{2}$

Strelening personboler (or last bodan) har loget nor pe	war beter
når att (site biden (2. yanerun):	
Se = SL = U, t = 16,67 m/c. 14,40 = 240,0 m 2	0,2464
Farter bol personholer ved passening?	
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
Us 5 Costast 1 Vor = 0	
va = 98. t = 2,315 \\s^2 \cdot 14,40 s = 33,336 \\s	
= (33,336-3,6) hu/h = 120 hu/h = 1,2.10	3 Ruy/4

Oppgave 5





For samenstyglen: 1	rojebbil	hios
	ĒD	
ma = 1		
	50,05 0,0500 ks	mk = 3003 = 0,300 ly
υρ = 10	60 1/5	U _K > 0
		jellosleham (klos + prosjehly)
Etter samansteater?		<u> </u>
200 200 200 200 200 200 200 200 200 200		
mer o alemne en transcribant de mer gent en en la leverancie de en en la leverancia de mandale anciente de ser as est		m = mp + mu
		<u> </u>
a) Bevany au mane	fort Copylemengal	
Retter	= pp	
1	· u	+ Mr. VE A UR = O
	•	•
Farten fol	mp.Or	0,05006g - 160 1/5 0,05006g + 0,3006g
felles le la men?	- mp +ma	0,050064+0,20064
	= 22,857 / 3	E 22,9 ^m /s
i) Energy tapet:		
Energy for sa	man støgten 8	Ben prospekblik har even
FACE	Ex (prospelle) = 2.0,05006; (160 m/)	5 & Marta
	1.005006 : /160 m/	2 64C) 4
New York And Advisor Control of the	7.0,0000,000	
- M		
		Energin for felles leave
F. Der =	En (fellisleham)	= \$ (mp+mx)-v-2
z	\$ (0,05006 + 0,300	(4) - (22,857 /2) = 91,44
		-91.47 = 548.67 = 5494
	Y	

