9 Obligatorisk øvelse uke 16

9.1 Diskusjon

Farten til havbølger avhenger av dybden til vannet; jo dypere vann, jo raskere bølger. Bruk dette til å forklare hvorfor havbølger får topper som "bryter" når de nærmer seg land.

9.2 Diskusjon

I tilstandsligningen for en idealgass, kunne en ekvivalent Celsiustemperatur blitt brukt istedenfor Kelvin dersom gasskonstanten R hadde blitt modifisert tilsvarende? Hvorfor eller hvorfor ikke?

9.3 Mekaniske bølger

En sinusoidal bølge med bølgelengde 0,400 m beveger seg langs en streng. Den maksimale transversale hastigheten til en punkt på denne strengen er 3,00 m/s og den maksimale transversale akselerasjonen er $8,50\times10^4$ m/s². Finn bølgefarten v og amplituden A til bølgen.

9.4 Stående bølger

Bølgefunksjonen til en stående bølge er $y(x,t) = (4,44 \text{ mm}) \sin [(32,5 \text{ rad/m})x] \sin [(754 \text{ rad/s})t]$. For de to motsatt rettede bølgene som utgjør denne stående bølgen finn: (a) amplituden, (b) bølgelengden, (c) frekvensen, (d) bølgefarten, (e) bølgefunksjonene. (f) Utfra de gitte opplysningene, kan du finne ut hvilken harmoniske av fundamentalfrekvensen dette er? Forklar.

9.5 Temperatur og varme

En ukjent væske har massetetthet ρ og volumekspansjonskoeffisient β . Varmemengden Q tilføres volumet V av væsken, og gjør at volumet øker med ΔV . Det er ingen faseovergang. Uttrykk den spesifikke varmekapasiteten for væsken som funksjon av de gitte størrelsene.

9.6 Temperatur og varme

En smed kjøler ned et 1,20 kg stykke jern med en temperatur på 650°C, ved å dryppe 15°C varmt vann over det. Alt vannet koker bort, og jernet ender opp med en temperatur på 120°C. Hvor mye vann dryppet smeden på jernet?

9.7 Tilstandsligning

Heliumgass med et volum på 2,05 liter, med et trykk på 0,135 atmosfærer og ved $37,0^{\circ}$ C, varmer opp til både trykk og volum er doblet.

- (a) Hva er sluttemperaturen?
- (b) Hvor mange gram helium er det? Molar masse til helium er 4,00 g/mol.