

Kriterij: 1 (0-49 %), 2 (50-62 %), 3 (63-76 %), 4 (77-89 %), 5 (90-100 %)

TEST 3, 1. rok

13. maj 2024

Pri nalogah, kjer trenje in zračni upor nista omenjena, ju zanemari.

Pri reševanju nalog po potrebi uporabi naslednje podatke:

Konstanta	Oznaka	Vrednost
težni pospešek	g	10 m s ⁻²
splošna plinska konstanta	R	8314 J K ⁻¹ kmol ⁻¹
Boltzmannova konstanta	k ali k _B	1,38 10 ⁻²³ J/K
Avogadrova konstanta	N _A	6,02 10 ²⁶ kmol ⁻¹

Zapiši, kaj velja za termodinamske spremenljivke p, V in T pri izobarni spremembi.

Konstantna (nespremenljiva) količina:



(1t)

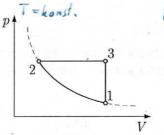
Zveza med preostalima dvema spremenljivkama: Volumen s temperatur () 17

Plinu dovedemo 10 J toplote, plin opravi 30 J dela. Za koliko joulov se je povečala/zmanjšala notranja energija? (1 t)

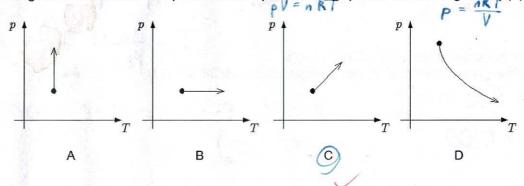
AWn = A+Q = -30]+10) = -20

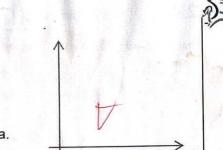
3) V valju s premičnim batom je 1,0 litra idealnega plina. Z njim opravimo krožno spremembo, ki je prikazana na spodnjem grafu. V katerem delu krožne spremembe se je temperatura plina povečala? Črtkana črta je izoterma. (1 t)

- Za odgovor na to vprašanje je navedenih premalo podatkov.



Wagonst. Kateri od grafov kaže izohorno spremembo? Sprememba je prikazana na diagramu p(T). (1 t)





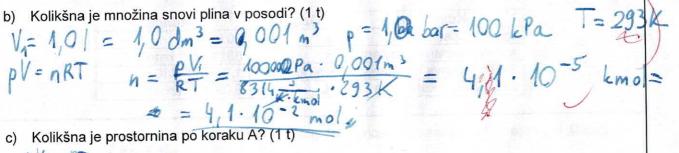
Z idealnim plinom s prostornino 1,0 litra pri tlaku 1,0 bar in temperaturi 20 °C opravimo naslednjo spremembo v dveh korakih:

Korak A: Plin izotermno stisnemo tako, se tlak poveča na 2,0 bar.

Korak B: Z izobarno spremembo prostornino zmanjšamo na 0,20 litra.

ne vonst.

Skiciraj diagram p(V) za opisano spremembo (brez enot na oseh). Na diagramu označi koraka A in B. (1 t)



Py= nRT

$$V_2 = \frac{nRT}{R} = 200 \text{ Mps} = \frac{V_1}{2} = \frac{1,0 \text{ dm}^2}{2} = 0,50 \text{ dm}^3$$

Kolikšna je temperatura po koraku B? (1 t)

Colikšna je temperatura po koraku B? (1 t)
$$T_{3} = \frac{T_{2} \cdot V_{3}}{V_{1}} = \frac{293c \cdot 9.20 d_{m}^{3}}{0.50 d_{m}^{3}} = \frac{117.2 \text{ K}}{1} = \frac{120 \text{ K}}{1}$$

Koliko dela je plin prejevali oddal pri koraku B? (1 t)
$$\Delta V = 450 \text{ dm}^3 - 0,20 \text{ dm}^3 - 0,50 \text{ dm}^3 = 0,30 \text{ dm}^3 = -0,30 \text{ dm}^3 = -0,0003 \text{ dm}^3 = -0$$

Na začetku imamo plin pri 2,0 bar in 40 °C. Kolikšna je temperatura plina, ko plinu z izohorno p = 200 000 fa spremembo zmanjšamo tlak na 1,0 bar? (1 t)

$$y = 0.38 = \frac{A}{9 \text{ dov}}$$

 $a \, dov = 1000)$

$$A = 0.38 - Q_{dov} = 0.38 \cdot 1000) = 380$$



8) Za koliko odstotkov se poveča hitrost neke molekule v plinu, če (absolutno) temperaturo povečano

- 1,077-1= 0,077=
- Matematično nihalo z maso 100 g in dolžino 70 cm odmaknemo iz ravnovesne lege za 2,0 cm in ga 1=0,70m spustimo, da zaniha. m=0/100 kg/1

a) Kolikšen je nihajni čas nihala? (1 t) = 277 - 10 m = 1,66 s = 1,75

Kolikšen bi bil nihajni čas takega nihala, če bi ga postavili na Luno, kjer je gravitacijski pospešek 6-krat manjši kot na Zemlji? (1 t)

 $=2\pi\sqrt{\frac{61}{9}}=2\pi\sqrt{\frac{1}{9}}\cdot\sqrt{6}=4,075=$

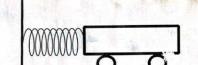
10) Kako bi se spremenil nihajni čas matematičnega nihala, če maso nihala (uteži) povečamo za 20 %, amplitudo pa zmanjšamo za 5 %? (1 t)

m2 = 1,20 mm = 0120 n Xo = 0,95. Xo = 0,019

Nihajin Cas de ne sprement



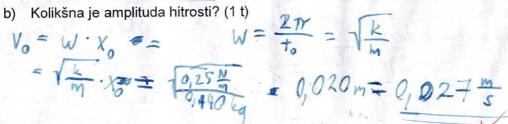
11) Voziček, ki je z lahko vzmetjo pripet na steno, izmaknemo iz ravnovesne lege za 2,0 cm in pustimo, da niha. Masa vozička je 140 g. Koeficient vzmeti je 0,25 N/m. Nihanje začnemo opazovati v skrajni legi.



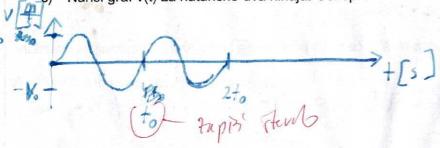
a) S kolikšno frekvenco niha voziček? (1 t)

$$t_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}} = 2\pi \sqrt{\frac{0.140 \log 2}{0.25 \frac{M}{m}}} = 4.75$$

$$\lambda = \frac{1}{t_0} = 0.21 \text{ Hz}$$



Nariši graf v(t) za natančno dva nihaja. Osi opremi z enotami. (2 t)



d) Kolikšna je največja prožnostna energija? (1 t)
$$W_{pr} = \frac{kx_{o}^{2}}{2} = \frac{9.25 \frac{N}{m} \cdot 0.020 m}{2}$$

Dodatna naloga

Utež obesimo na neraztegnjeno vzmet in jo spustimo. Ko se utež umiri, se nahaja 10 cm nižje kot na začetku. S kolikšno amplitudo hitrosti niha tako nihalo, če ga iz ravnovesne lege odmaknemo za 1,0 cm? (2 t)?