

מדור בחינות

מסי נבתן :_

בהצלחה

:תאריך הבחינה 26.06.2011 דייר עודד פרגו שם המורה: שם המתרגל: מר ירון אידסס

תרמודינמיקה סטטיסטית מבחן ב: מסי הקורס: 367-1-2131

מיועד לתלמידי: הנדסה ביו-רפואית מועד: א סמסטר: ב

3 שעות

מחשבון, דף נוסחאות בגודל A4 הכולל נוסחאות

(30%)1. מיכל מבודד וקשיח בנפח של 2 ליטרים מחולק לשני תאים שוים בגדלם המפרדים עייי מחיצה 3 MPa -ן 400K – קשיחה. תא אחד (a) מכיל גז אידיאלי בטמפרטורה ולחץ של

. 1MPa - ו 600K – התא השני (b) מכיל גז אידיאלי בטמפרטורה ולחץ של

מחוררים את המחיצה המפרידה בין התאים ומאפשרים לגזים להתערבב באופן איטי. ידוע כי

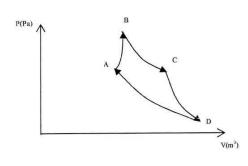
שנה: ב

:משך הבחינה

:חומר עזר

 $C_{\nu} = \frac{5}{2}R$ קיבול החום המולרי של הגז הינו

- א. חשבו את הטמפרטורה הסופית במערכת.
 - ב. חשבו את הלחץ הסופי במערכת.
- ג. חשבו את שינוי האנטרופיה הכולל במערכת.
- .2 (30%) מערכת המכילה שני מולים של גז אידאלי מונואטומי מבצעת תהליך מחזורי הפיך הם D→A ו B→C כמתואר בשרטוט. תהליכים איזותרמיים, תהליך C→D הוא אדיאבטי, ותהליך $A \rightarrow B$ מבוצע לאורך העקומה $\alpha = 500 \frac{Pa}{m^6}$ כאשר , $P = P_A + \alpha (V - V_A)^2$



א. מלאו את הטבלה הבאה:

	P(Pa)	V(m ³)	T(K)
A	1000	2	
В		3	
С	1200		
D			

ב. חשבו את החום והעבודה הנעשים בכל אחד מהתהליכים ומלא את הטבלה הבאה:

	W(J)	Q(J)
A→B		
в→с		
C→D		
D→A		

ג. חשבו את נצילות המעגל.

- . נתון גז המכיל N מולקולות אהות בטמפרטורה T. כל מולקולה יכול להיות באחד משלושת אור משלושת פאדם המצבים הבאים: מצב ביסוד בעל אנרגיה $\varepsilon>0$ מצב ביניים בעל אנרגיה בעל אנרגיה מצב ביסוד בעל אנרגיה $k_B=1.4\times 10^{-23}J/K^\circ$, $\varepsilon=2\times 10^{-21}J$, $N=10^{23}$. נתונים: 2ε
 - . ${\cal E}$ ו , T , N א. חשבו את פונקצית החלוקה של המערכת. הביעו את תשובתך במונחים של
 - ב. מהי הטמפרטורה בה מחצית מכלל המולקולת תהיינה במצב היסוד!
- נניח כי טמפרטורת הגז היא 300K וכעת מצמידים את המערכת לאמבט חום בטמפרטורה 400K. כמה חום יזרום בין האמבט והגז!