

## תרמודינאמיקה – תרגיל מספר 1

### נגזרת ודיפרנציאל

1. משוואת המצב של גז אידיאלי הנה:  $PV = nRT$

כאשר:  $P$  – הלחץ,  $V$  – הנפח,  $n$  – מספר המולים,  $T$  – הטמפרטורה ו  $R$  – קבוע הגזים. בהנחה שמספר המולים קבוע,

א. מהו הדיפרנציאל השלם של  $V$  כאשר  $n$  קבוע. (הנחייה: רשמו קודם את הפונקציה של  $V$ , ואז מצאו את הדיפרנציאל).

ב. מהו הדיפרנציאל השלם כאשר מתאפשר שינוי במספר המולים?

$$\frac{\partial f(x, y)}{\partial x} = \lim_{\Delta x \rightarrow 0} \left[ \frac{f(x + \Delta x, y) - f(x, y)}{\Delta x} \right] \quad \text{ג. השתמשו בהגדרת הנגזרת החלקית}$$

$$\frac{\partial^2 f}{\partial x \partial y} = \frac{\partial^2 f}{\partial y \partial x} \quad \text{בכדי להוכיח כי עבור פונקציה "טובה" מתקיים:}$$

רמז - צאו מן הקשר הבא:

2. משקולת בעלת מסה  $m$  תלויה על קפיץ וחופשית לנוע בכל הכיוונים  $(x, y, z)$ . האנרגיה הפוטנציאלית שלה נתונה ע"י:

$$E = \frac{1}{2} k [(z - z_0)^2 + (y - y_0)^2 + (x - x_0)^2] + mgz$$

כאשר  $k$  הוא קבוע הקפיץ.

א. מהו הדיפרנציאל של האנרגיה?

ב. האם הוא שלם?

ג. הסבירו מדוע או לחילופין הסבירו מה המשמעות של כך.

$$3. \left( P + \frac{a}{v^2} \right) (v - b) = RT \quad \text{משוואת הגזים של ואן דר-ואלס ניתנת ע"י השוויון}$$

כאשר  $a$  ו  $b$  הינם קבועים, ו  $v$  ו  $T$  הם הפרמטרים החופשיים.

א. מהו הדיפרנציאל של  $P$ ?

ב. האם הוא שלם?

4. נגזרות חלקיות וגדלים תרמודינמיים:

א. הוכיחו, ע"י גזירה מפורשת, כי עבור גז אידיאלי ( $PV = nRT$ ) מתקיים הקשר הכללי שהוכח בכיתה

$$\left( \frac{\partial P}{\partial V} \right)_T \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right)_P \left( \frac{\partial T}{\partial P} \right)_V = -1 \quad \text{(למספר מולים קבוע):}$$

ב. עבור גז ון-דר-וואלאס  $(v-b) = RT \left( P + \frac{a}{v^2} \right)$  מהו  $\left( \frac{\partial v}{\partial P} \right)_T$ ? (חשבו תחילה מהי הדרך הנוחה ביותר למצוא זאת).

ג. רשמו את הדיפרנציאל השלם של הנפח (המצומצם) עבור גז ון-דר-וואלאס.

5. עבור הפונקציה  $Z(x_1, x_2) = 2x_1^2 x_2 + x_1$ , המשתנים  $x_1$  ו- $x_2$  הינם פונקציות של  $y_1$  ו- $y_2$ :  
 $x_1 = 3y_1 y_2$  ו- $x_2 = 4y_1 + y_2^2$ . הראו שמתקיים כלל השרשרת:

$$\left( \frac{\partial z}{\partial y_1} \right)_{y_2} = \left( \frac{\partial z}{\partial x_1} \right)_{x_2} \left( \frac{\partial x_1}{\partial y_1} \right)_{y_2} + \left( \frac{\partial z}{\partial x_2} \right)_{x_1} \left( \frac{\partial x_2}{\partial y_1} \right)_{y_2}$$