

פיזיקה תרמית - קורס חלקי

פרק 2 - התיאוריה הקינטית של הגזים

תוכן העניינים

1. הסברים ותרגול.....1

הסברים ותרגול:

שאלות:

- (1) **דוגמה-אנרגיה של מולקולה**
 מהי האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולה של גז אידיאלי בטמפרטורת החדר (בערך 20°C)?
- (2) **מהירות של מולקולה באוויר**
 מצא את גודל ה- v_{rms} של מולקולת חמצן O_2 ושל מולקולת חנקן N_2 באוויר, בטמפרטורת החדר 20°C .
- (3) **דוגמה-שינוי בנפח ובטמפרטורה**
 גז המקיים את חוקי הגז האידיאלי נמצא במיכל סגור שיכול לשנות את נפחו.
 א. מה יהיה השינוי v_{rms} של מולקולה בגז אם מכפילים את נפח המיכל כאשר מחזיקים את הלחץ והטמפרטורה קבועים.
 ב. פי כמה צריכה להשתנות הטמפרטורה של הגז בשביל שה- v_{rms} תגדל פי 2?
- (4) **דוגמה-מיכל הליום ממלא בלונים**
 משתמשים במיכל הליום על מנת לנפח בלונים.
 עם כל בלון שמנפחים מספר המולים של הגז במיכל קטנים.
 האם מהירות המולקולות תגדל, תקטן או לא תשתנה?

תשובות סופיות:

$$E_k = 6.07 \cdot 10^{-21} \text{ J} \quad (1)$$

$$V_{\text{rms O}_2} \approx 478 \frac{\text{m}}{\text{sec}}, V_{\text{rms N}_2} \approx 513 \frac{\text{m}}{\text{sec}} \quad (2)$$

$$\text{א. } V_{\text{rms}} \text{ לא ישתנה. ב. פי 4.} \quad (3)$$

$$V_{\text{rms}} \text{ לא ישתנה, } P \text{ יקטן.} \quad (4)$$