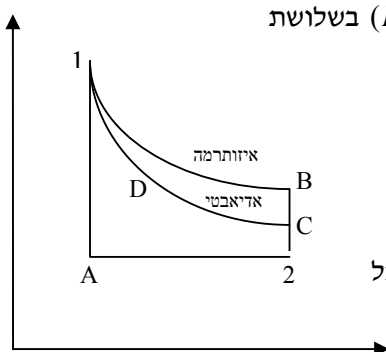


## תרמודינאמיקה – תרגיל כיתה מספר 4



1. גז אידיאלי עובר ממצב 1 ( $P_1, V_1, T_1$ ) למצב הסופי 2 ( $P_2, V_2, T_2$ ) בשלושת

המסלולים הבאים:

a. 1A2

b. 1B2

c. 1DC2

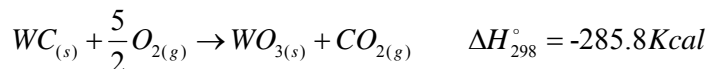
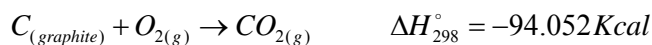
מהו השינוי באנרגיה הפנימית מ-1 ל-2? מהי העבודה והחום בכל

אחד מהמסלולים?

2. אם קיבול החום של גז אידיאלי כאשר x נשמר קבוע שווה ל- $C_x$ , הראו ש  $PV^f = const$  עבור

$$f = \frac{C_x - C_p}{C_x - C_v}$$

3. הערך את אנתלפית היצירה הסטנדרטית של טונגסטן קארביד WC(s)



4. חשבו את  $\Delta H$  של התהליך:  $C_3H_{4(g)} + 2H_{2(g)} \rightarrow C_3H_{8(g)}$ , נתון:

