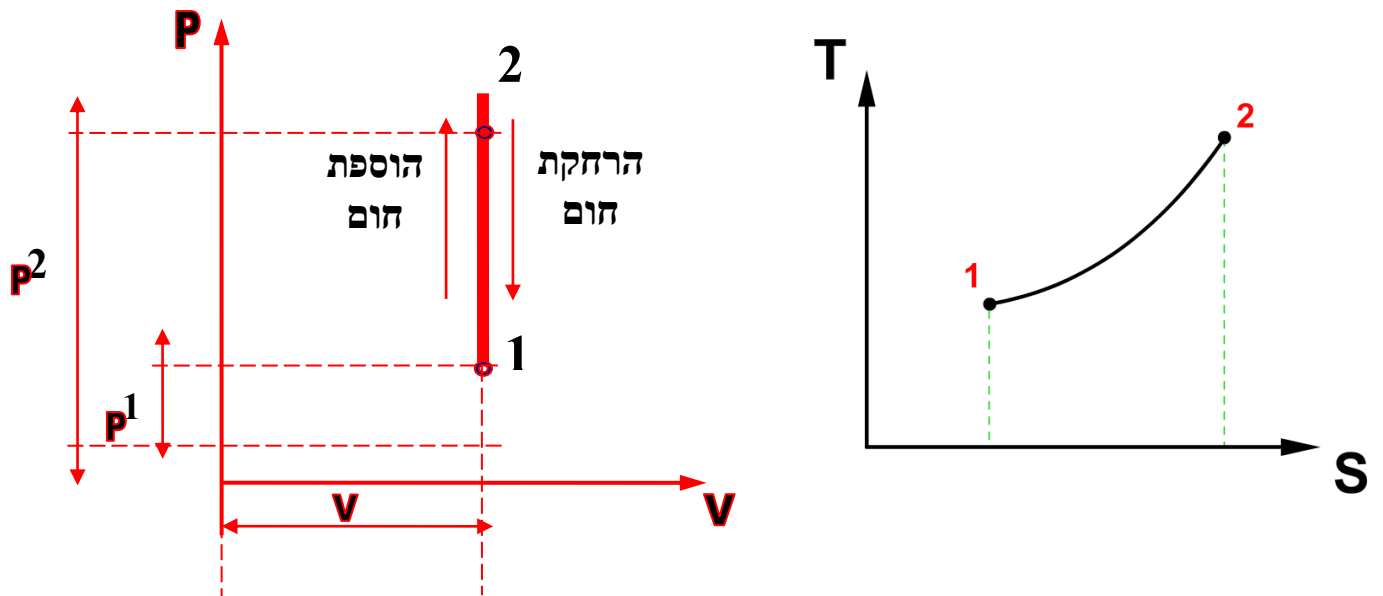


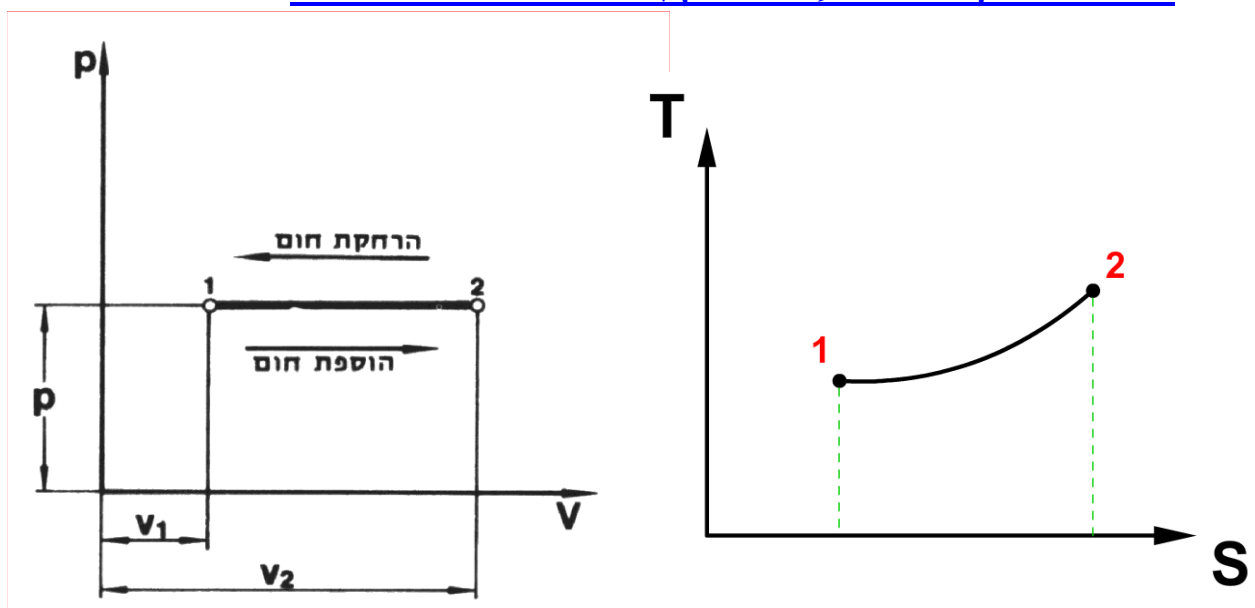
האנתרופיה בתהליכים הטרמודינמיים

1. תיאור תהליך איזוכורי (שווה נפח) במישור P-V ו T-S



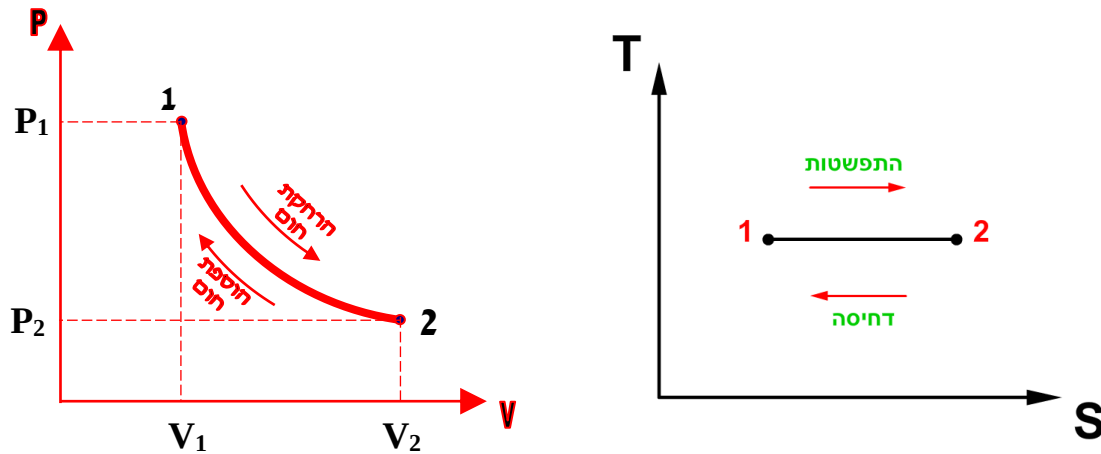
$$\Delta S_{1-2} = m \cdot C_v \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)$$

2. תיאור תהליך איזוברי (שווה לחץ) במישור P-V ו T-S



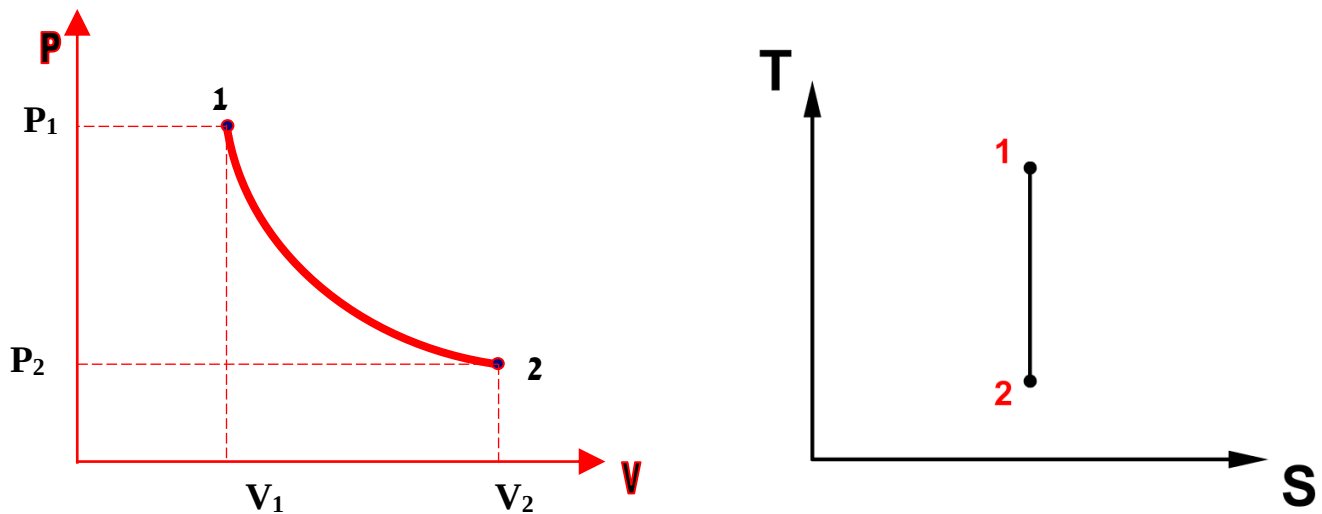
$$\Delta S_{1-2} = m \cdot C_p \cdot \ln\left(\frac{T_2}{T_1}\right)$$

3. תיאור תהליך איזותרמי (שווה טמ"פ) במישור P-V ו T-S



$$\Delta S_{1-2} = m \cdot R \cdot \ln\left(\frac{P_1}{P_2}\right)$$

4. תיאור תהליך אדיאבטי במישור P-V ו T-S



$$\Delta S_{1-2} = 0$$