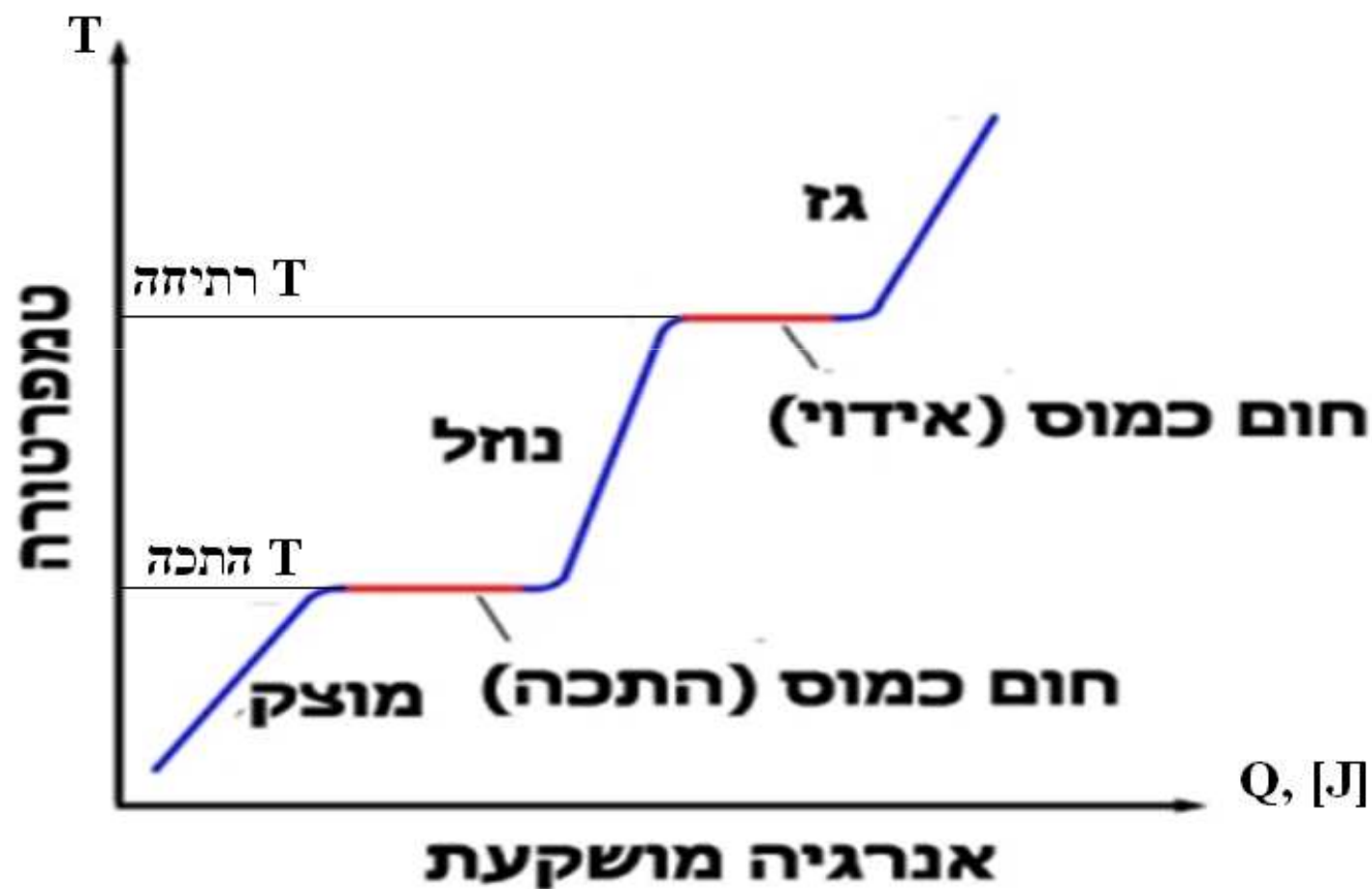
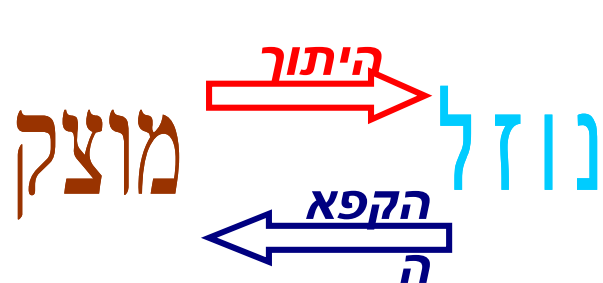


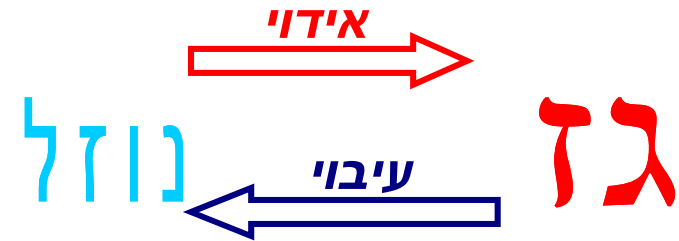
כמות האנרגיה המושקעת במעבר בין מצבי הצבירה



מעבר מצבי צבירה



טמפרטורת היתוך
והקפאה של אותו
החומר באותם תנאים
שוות.



טמפרטורת אידוי
ועיבוי של אותו
החומר באותם תנאים
שוות.

היתוך / הקפאה

אנרגיית ההיתוך וגם חום הקפאה) היא
האנרגיה הדרושה כדי להתיך חומר מסוים עד
להמרתו למצב של נוזל.

היתוך - תהליך העברת חומר ממצב
מוצק למצב **נוזל**

הקפאה - תהליך העברת חומר
ממצב **נוזל** למצב **מוצק**

טמפרטורת היתוך / הקפאה של חומר (בלחץ של 1 אטמוספירה)

חומר	טמפרטורה	חומר	טמפרטורה	חומר	טמפרטורה
מימן	-259	נתרן	98	נחושת	1085
חמצן	-219	בדיל	232	יצקת	1200
חנקן	-210	עופרת	327	פלדה	1500
כוהל	-114	אבץ	420	ברזל	1539
כספית	-39	כסף	962	פלטינה	1772
קרח	0	זהב	1064	וולפרם	3387

**בהיתוך / הקפאה טמפרטורת החומר
אינה משתנה עד סיום התהליך.**

חום היתוך וקיפאון

$$Q = \lambda * m$$

λ חום כמוס של – כמות החום שנפלט
מקילוגרם אחד של חומר בתהליך הקפיא אותו
בטמפרטורת הקפאה.

אידוי / עיבוי

אנרגיית האידוי וגם חום העיבוי) היא
האנרגיה הדרושה כדי לאדות חומר מסוים עד
להמרתו למצב של גז.

אידוי - תהליך העברת חומר ממצב
נוזל למצב **גז**

עיבוי - תהליך העברת חומר ממצב **גז**
למצב **נוזל**

משוואת איזון של חום

**חום – הוא אנרגיה שעוברת מגוף אחד לשני
בגלל הפרש הטמפרטורות.**

משוואת איזון חום: סכום של כמות החום הנקלט וכמות החום הנפלט שווה לאפס.
כמות החום הנקלט על ידי גוף הקר שווה לכמות החום הנפלט על ידי הגוף החם.

$$Q_{\text{cold}} = Q_{\text{hot}}$$

$$C_{\text{cold}} * m_{\text{cold}} * (T^{\circ}_{\text{T}} - T^{\circ}_{\text{cold}}) = C_{\text{hot}} * m_{\text{hot}} * (T^{\circ}_{\text{hot}} - T^{\circ}_{\text{T}})$$