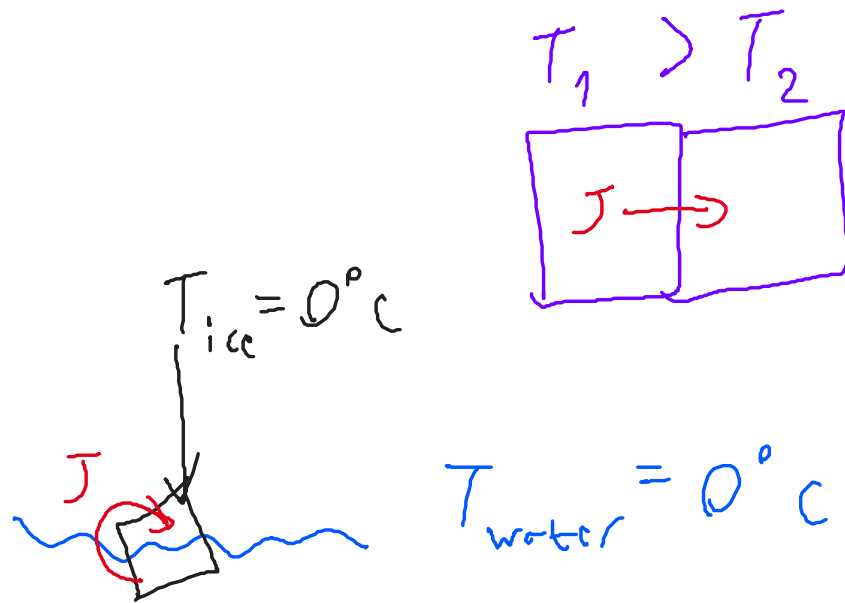
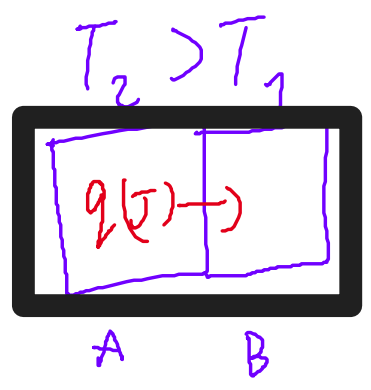


## מעברי חום, מערכת וסביבה

"חוק ה-0 של תרמודינמיקה" –

אנרגיית חום תמיד תעבור מהגוף החם אל הגוף הקר – עד ששני הגופים יהיו בעלי אנרגיה זהה





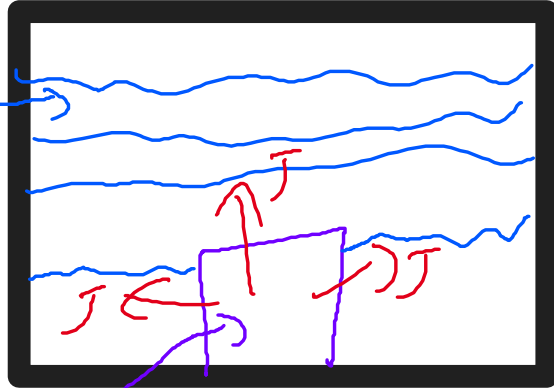
$$q_A = -q_B$$

נסח מ"ד/ק-  $q$

$q > 0$  - נקלט

$q < 0$  - נפלט

סדר הגודל



$$q_w$$

$$q_v$$

מחזור

$$q_v = -q_w$$

כל האנרגיה שנפלטת מהמערכת, נקלטת בסביבה. בתנאי שאין איבוד אנרגיה(למשל עבודה).

$$q_{sys} = -q_{surr}$$

יחידות ג'אול J. אנרגיה נפלטת שלילית. נקלטת חיובית.