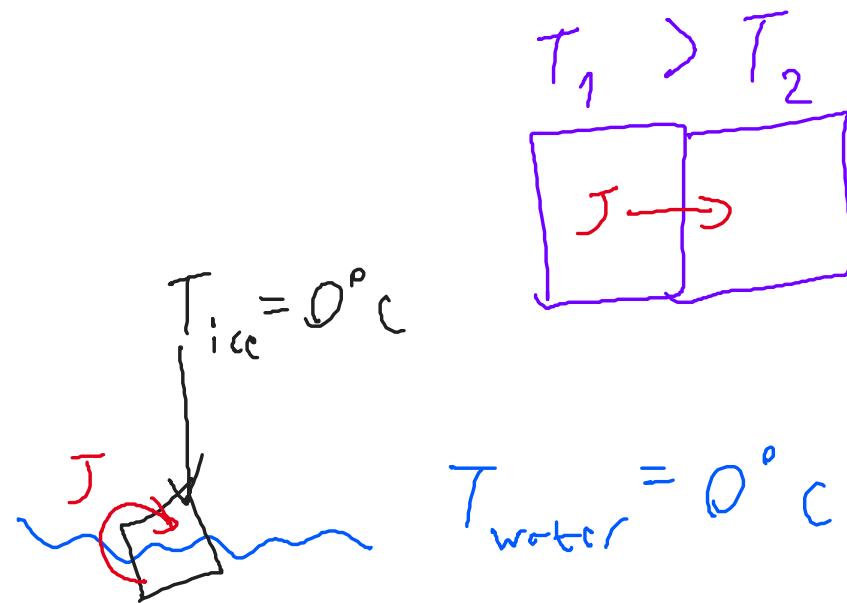
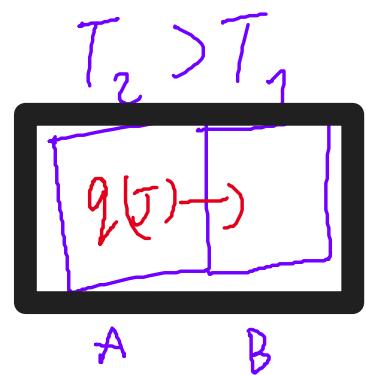


מעבר חום, מערכת וסביבה

"חוק ה-0 של תרמודינמיקה" –
אנרגיית חום תמיד תעבור מהגוף החם אל הגוף הקר – עד שני הגוף יהיו בעלי אנרגיה זהה



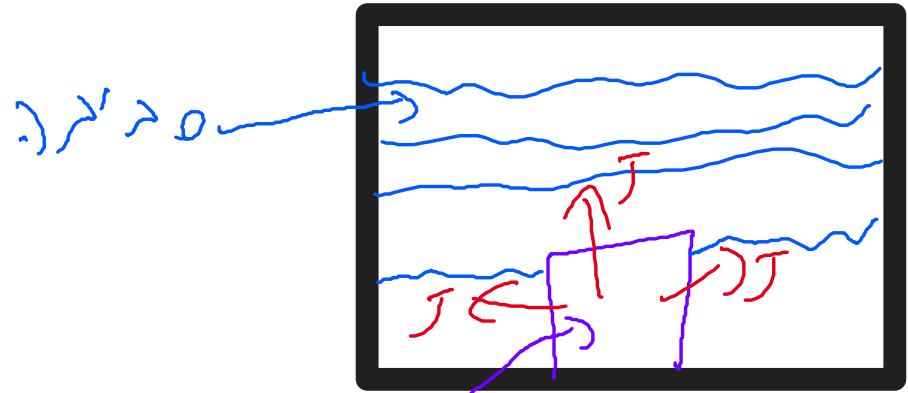
p^{SA} \propto $(T_2/T_1)^{-q}$



$$q_A = -q_B$$

$q > 0$ - $\propto C_f p_j$

$q < 0$ - $\propto C_f p_j$



$$q_v = -q_w$$

Below the main diagram, there is handwritten text: $\lambda \gg r_w$. To the right of this, a purple bracket groups two equations:

$$q_v = -q_w$$

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

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

חידות ג'אול ג'. אנרגיה נפלטת שלילית. נקלעת חיובית.