

אנומליה של המים - צפיפות ופרבולה

תיאור סיטואציה

כמות חומר המזיהה בגוף בלבד נמדדת ביחידות של קילוגרם (ק"ג) או גרם, מיליגרם, טון ועוד.
צפיפות חומר היא כמות החומר ליחידת נפח. הצפיפות נמדדת ביחידות של כמות החומר לנפח,
כלומר בגרם לסמ"ק (gr/cm^3) או ב- ק"ג למ"ק (kg/m^3) וכו'.

<https://www.youtube.com/watch?v=SWS1jYgjzUw> (סרטון)



שמן צפ על מים

חומר שצפיפותו קטנה יותר, צפ על גבי נוזל שצפיפותו גדולה יותר.
שמן צפ על פני המים, ענף צפ על פני המים ואילו אבן שוקעת במים.

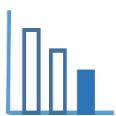


שמן קופא שוקע בתוך שמן נוזלי

כאשר מחממים חומר, כמות החומר אינה משתנה, אבל **צפיפות** משתנה. כמעט בכל החומרים הצפיפות קטנה כאשר הטמפרטורה עולה.

כאשר מקררים חומר בדרך כלל **צפיפותו** גדלה.

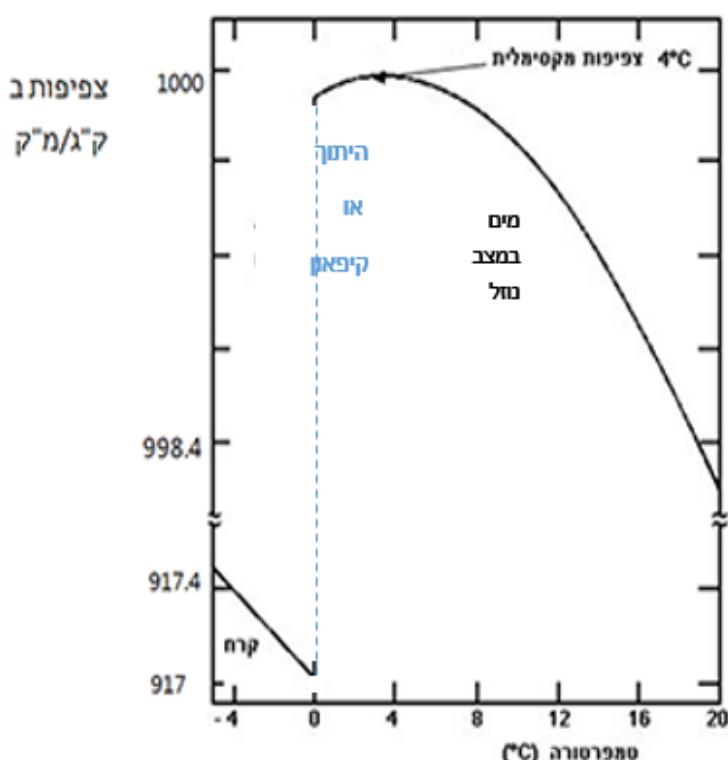
למשל, כשהמקפאים שמן צפיפותו גדולה.
שמן קופא צפיפותו גדולה יותר מצפיפות שמן נוזלי.
ולכן אם נכניס קוביית שמן קופא לתוך שמן נוזלי,
הקובייה תשקע. יוצא דופן מבחינה זו הם מים.



פתרו את הבעיה הבאה

לפניכם גраф המתאר את התלות בין צפיפות של מים מתוקים לטמפרטורה של המים, וכן את התלות בין צפיפות של קרח לטמפרטורה של הקרח.

התבוננו בגרף וענו על השאלות הבאות:

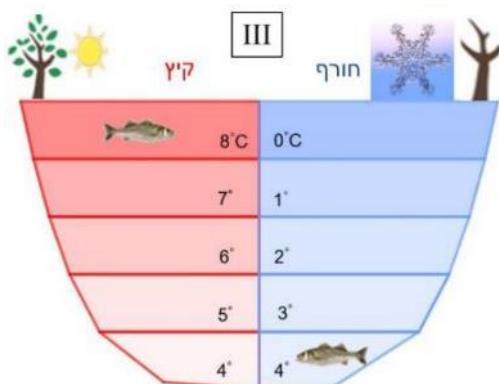
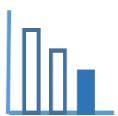


הערה: שימוש לב לסייעון ~ המציין "קפיצה"
בערכי הצפיפות – בין 917.4 לבין 998.4
שפירושה שקנה המידה אינם אחיד.

א. מהי הצפיפות המקסימלית של המים?

ב. הפרבולה הבאה ביצוג קודקודיו:
 $f(t) = -0.008125(t - m)^2 + n$
 היא קירוב לגרף של צפיפות המים
 בתלות בטמפרטורה בתחום:
 $0^{\circ}\text{C} \leq t \leq 14^{\circ}\text{C}$.
 השלימו את ערכי m ו- n .

ג. חשבו מהי (בקירוב) צפיפות של מים מתוקים בטמפרטורה של 0°C ושל 2°C .
 הציגו את פתרונותיכם.
 תוכלו להיעזר בישומון המצורף.



ד. התבוננו באירור הבא (III):

ד1. הסבירו מדוע דגים יכולים

להתקיים באגמים עמוקים
הkopfais בחורף .

ד2. הסבירו מדוע גם בקיץ וגם

בחורף שכבת המים
התתחזנה באגם היא
בטמפרטורה של 4°C ?

ד3. הסבירו מדוע בקיץ שכבת

המים העליונה היא

בטמפרטורה של 8°C ואילו

בחורף השכבה העליונה

באגם היא בטמפרטורה של

 0°C ?

מקורות

[ה anomalיה של המים](#)

[צפיפות](#)

[צפיפות המים](#)

[גרף - מאפיינים פיזיקליים של המים](#)