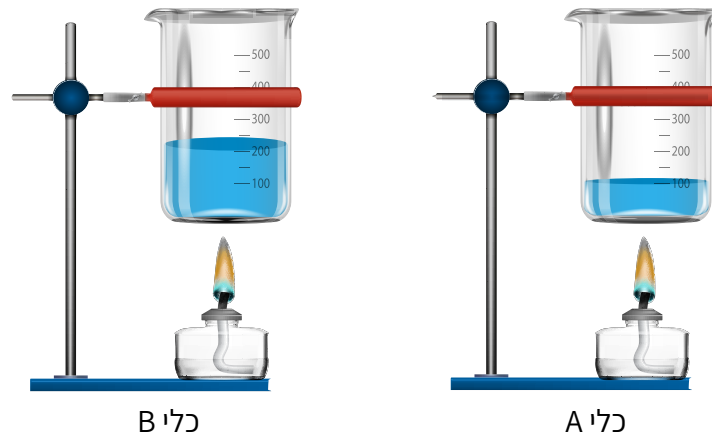


משימה דיאגנוסטית: אנרגיה האם היא עולה?

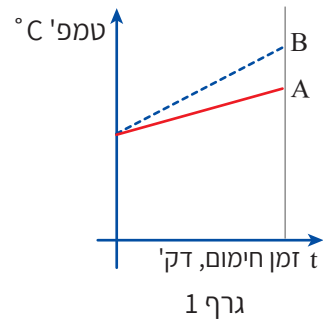
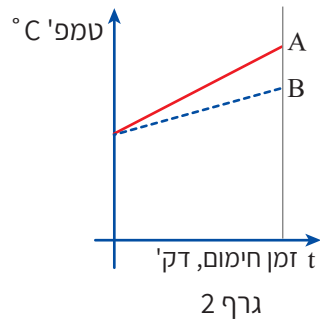
1. חימום מים בשני כלים A ו-B באמצעות שריפת 7 גרם אתאנול $C_2H_5OH_{(l)}$, במשך זמן זהה. (המים בכלים לא הגיעו לרתיחה).
- כלי A מכיל 100 מ"ל מים ב- $25^{\circ}C$
 - כלי B מכיל 200 מ"ל מים ב- $25^{\circ}C$



א. לפניך 5 היגדים. ציין האם ההיגד נכון או לא נכון. במידה וההיגד לא נכון, רשום את ההיגד המתוקן.

מספר	נקודת זמן	ההיגד	נכון / לא נכון	ההיגד המתוקן
1	לפני החימום	האנרגיה הקינטית הממוצעת של המים בכלי B גבוהה מהאנרגיה הקינטית הממוצעת של המים בכלי A.		
2	במהלך החימום	תוספת האנרגיה לשני הכלים זהה.		
3	בסוף החימום	השינוי באנרגיה הקינטית הממוצעת של המים בכלי A שווה לשינוי באנרגיה הקינטית הממוצעת של המים בכלי B.		
4		האנרגיה הפנימית של המים בכלי A שווה לאנרגיה הפנימית של המים בכלי B.		
5		אם נערבב את המים מכלי A עם המים מכלי B, יהיה מעבר אנרגיה ממולקולות המים שהיו בכלי B למולקולות המים שהיו בכלי A.		

ב. לפניך 2 גרפים המתארים את הטמפרטורה של המים בכלים A ו-B כתלות בזמן חימום. קבע איזה גרף מתוך הגרפים 1-2 מתאים לתאר את חימום המים בכלים A (—) ו-B (----). נמק קביעתך.



2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!