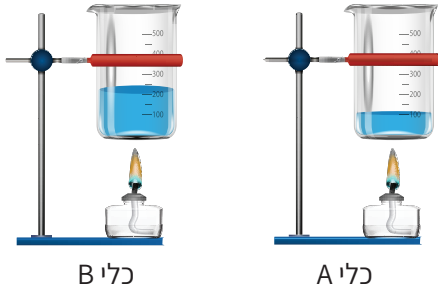


משימת הערכה: אנרגיה או טמפרטורה



1. נתונים שני כלים, A ו-B:
 כלי A מכיל 100 מ"ל מים ב- 25°C ,
 כלי B מכיל 200 מ"ל מים ב- 25°C .
 חיממו את המים בכל אחד מהכלים בעזרת כוהלייה.
 המים בשני הכלים לא הגיעו לרתיחה.
 טמפרטורת המים בשני הכלים, A ו-B, לאחר החימום הייתה זהה.

א. לפניך היגדים, א-ז. רשום בטבלה בעבור כל היגד אם הוא נכון או לא נכון.

שלב	ההיגד	נכון / לא נכון
לפני חימום המים	א האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A נמוכה מהאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	
	ב האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A שווה לאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	
	ג האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A גבוהה מהאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	
במהלך החימום	ד זמן החימום של כלי A היה שווה לזמן החימום של כלי B.	
מיידי אחרי חימום המים	ה האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A נמוכה מהאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	
	ו האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A שווה לאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	
	ז האנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי A גבוהה מהאנרגיה הקינטית הממוצעת של מולקולות המים בכלי B.	

ב. העתק לכאן את ההיגדים שסימנת כנכונים בשאלה 1, והסבר אותם.

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קל						היה לי קשה

עבודה נעימה!