

## משימה דיאגנוסטית: מוליכות חשמלית של תמיסות

1. הכינו תמיסות מימיות, משלושה חומרים:

מוליכות חשמלית (יש / אין)	החלקיקים בתמיסה	נוסחת החומר שמומס במים	התמיסה
		$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}_{(l)}$	I
		$\text{NaOH}_{(s)}$	II
		$\text{KCl}_{(s)}$	III

התייחס לכל אחת מהתמיסות, ורשום את התשובות שלך לסעיפים א ו-ב בתוך הטבלה:

א. ציין אילו חלקיקים קיימים בתמיסה המימית של כל אחד מהחומרים.

ב. קבע לגבי כל תמיסה אם היא מוליכה חשמל.

ג. אם תמיסה מוליכה חשמל, ציין אילו חלקיקים אחראים על המוליכות החשמלית.

---

אם תמיסה אינה מוליכה חשמל, הסבר מדוע ברמת המיקרו.

---

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

**עבודה נעימה!**