

משימה דיאגנוסטית: יון "משותף" בערבוב תמיסות



במעבדה הכינו שתי תמיסות על ידי המסת שני חומרים יוניים קלי תמס במים.
תמיסה I הוכנה על ידי המסה במים של אשלגן כלורי, $KCl_{(s)}$.
תמיסה II הוכנה על ידי המסה במים של סידן כלורי, $CaCl_{2(s)}$.
כל אחת משתי התמיסות הייתה בנפח 300 מ"ל ובריכוז 0.6M.
א. נסח כל אחד משני התהליכים המתרחש כאשר מכינים תמיסה מימית של כל אחד מהחומרים.

תמיסה I

תמיסה II

הכינו תמיסה חדשה על ידי ערבוב של שתי התמיסות I ו-II.

ב. מהו הריכוז המולרי של יוני $Cl^-_{(aq)}$ בתמיסה שהתקבלה? **פרט את חישוביך ונמק.**

3. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!