

משימה הערכה: יון "משותף" בערבוב תמיסות

1. במעבדה הכינו שתי תמיסות מימיות, I ו-II, בנפח שווה של 200 מ"ל.
הריכוז המולרי של כל תמיסה היה 0.3M.
תמיסה I הוכנה על ידי המסה במים של נתרן ברומי, $\text{NaBr}_{(s)}$.
תמיסה II הוכנה על ידי המסה במים של אלומיניום ברומי, $\text{AlBr}_{3(s)}$.
 $\text{NaBr}_{(s)}$ ו- $\text{AlBr}_{3(s)}$ הם חומרים יוניים.
א. נסח כל אחד משני התהליכים המתרחשים כאשר מכינים תמיסה מימית של כל אחד מהחומרים.

- הכינו תמיסה חדשה על ידי ערבוב של שתי התמיסות I ו-II.
ב. מהו הריכוז המולרי של יוני $\text{Br}^-_{(aq)}$ בתמיסה שהתקבלה? פרט את חישוביך ונמק.

2. ציין ב-√ כיצד התמודדת עם המשימה:

	1	2	3	4	5	
היה לי קשה						היה לי קל

עבודה נעימה!