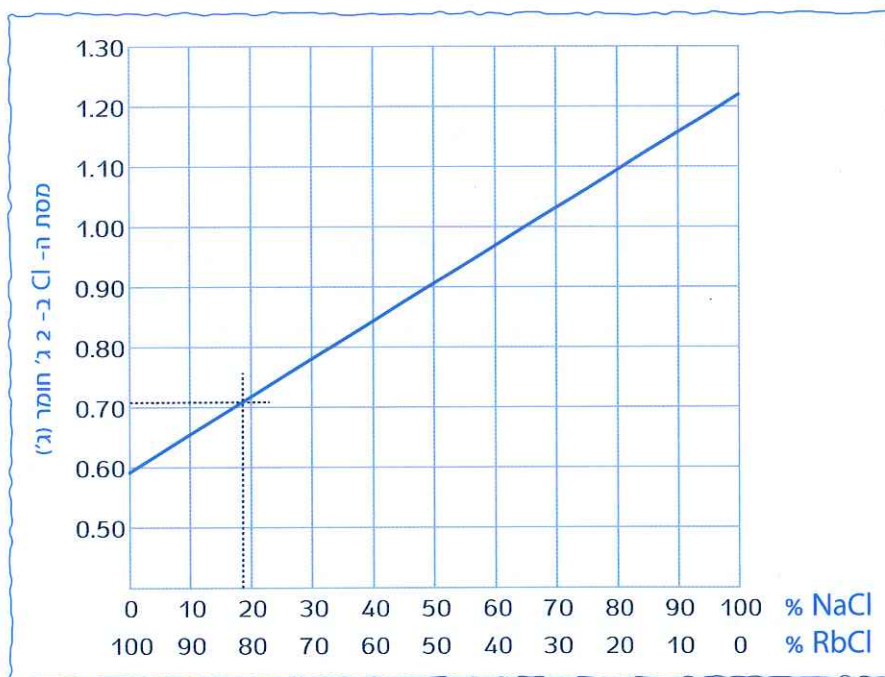




רובידיום כלורי, $RbCl$, הוא אבקה לבנה העולה כ- 700 ש"ח ל- 100 ג'.
נתרן כלורי, $NaCl$, אף הוא אבקה לבנה העולה כ- 20 אג' ל- 100 ג' ! (הרי הוא מלח בישול).
כימאי עררב, בטעות, מנות של שני המלחים. המסה של התערובת האחידה הייתה 42.00 ג'.
היות שהכימאי לא רצה לזרוק את התערובת, היה חשוב לו לקבוע כמה $RbCl$ נמצא בה.
הוא לקח דגימה של 2.00 ג' מהתערובת, וע"י בדיקה מעבדתית, קבע שהיו בה 0.71 ג' כלור.
כמה גרם $RbCl$ יש בשארית התערובת ?

פתרון גרפי לשאלה

	מסת ה-Cl ב-2 ג' חומר	Cl % (לפי מסה)	מסה מולרית	
NaCl	1.22 ג'	0.61	58.4 ג'	100% NaCl
RbCl	0.59 ג'	0.29	120.9 ג'	100% RbCl



מהגרף מסיקים שלו היו 0.71 ג' Cl ב- 2 ג' תערובת, היא הייתה מכילה כ- 82% $RbCl$ לפי מסה.
אם כן, ב- 40 ג' של שארית התערובת יש $32.8 = 40 \times 0.82$ ג' $RbCl$.
מתוך האתר של יהושע סיוון http://212.143.58.209/download/mol_hida.doc

* ד"ר יהושע סיוון, מורה ותיק לכימיה, מכללת צפת, יו"ר אגודת המורים לכימיה.