

הסבר למיהול מתמיסה בריכוז מולרי לתמיסה בריכוז מולרי

$$V_{\text{תמיסה מקורית}} = \frac{C_{\text{סופי}} \times V_{\text{סופי}}}{C_{\text{תמיסה מקורית}}}$$

תמיסה מקורית V - נפח שיש לקחת מהתמיסה המקורית (מ"ל)

סופי C - ריכוז מולרי של התמיסה הסופית (מולר)

סופי V - נפח התמיסה הסופית (מ"ל)

תמיסה מקורית C - ריכוז מולרי של התמיסה המקורית (מולר)

דוגמה: מיהול תמיסת נתרן הידרוקסידי M2 לקבלת 0.5 ליטר תמיסה בריכוז של M0.8.

0.8M	C סופי
0.5 ליטר	V סופי
0.5 ליטר = 500 מ"ל	מעבר יחידות נפח
$\frac{0.8 \times 300}{2} = 120$	<p>הצבה בנוסחה</p> $V_{\text{תמיסה מקורית}} = \frac{C_{\text{סופי}} \times V_{\text{סופי}}}{C_{\text{תמיסה מקורית}}}$
120 מ"ל	V מהתמיסה המקורית
יש למדוד 120 מ"ל מתמיסת הנתרן הידרוקסידי M2, ולהשלים עם 180 מ"ל מים מזוקקים לקבלת הנפח הסופי של 300 מ"ל.	מיהול התמיסה
מיהול מתמיסה בריכוז מולרי לתמיסה בריכוז מולרי	פרוטוקול
	סרטון