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 2M לקבלת 0.5 ליטר תמיסה בריכוז של 0.8M.

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