הסבר מיהול מתמיסה באחוז משקלי לתמיסה בריכוז מולרי

יש לחשב על פי הנוסחה הבאה את נפח התמיסה המקורית שיש לקחת למיהול:

$$V_{\text{תמיסה מקורית}} = \frac{MW \times 100\%}{\text{Assay} \times} \times C \times V$$

תמיסה מקורית V - נפח תמיסה מקורית למיהול (מ"ל)

MW - מסה מולרית (גר' למול)

D - משקל סגולי / צפיפות (גרם למ"ל)

Assay - ריכוז תמיסה מקורית באחוזים (%)

C - ריכוז תמיסה סופית (מולר)

V - נפח תמיסה סופית (ליטר)

נתונים אלו מופיעים על הבקבוק, או שאפשר למצוא אותם בגיליון הבטיחות (MSDS) של החומר.

דוגמה: מיהול מתמיסת חומצה כלורית בריכוז 32% לתמיסה בריכוז של 1M בנפח של 1 ליטר.

Mw – מסה מולרית	36.45 גר' למול
D משקל סגולי	1.16 גר' למ"ל
Assay ריכוז תמיסה מקורית באחוזים	32%
C ריכוז תמיסה סופית	1M
V נפח תמיסה סופית	1 ליטר
הצבה בנוסחה $V_{\text{תמיסה מקורית}} = \frac{MW \times 100\%}{\text{Assay} \times} \times C \times V$	$\frac{36.45 \times 100\%}{1.16 \times 32\%} \times 1 \times 1 = 98.19$
נפח תמיסה מקורית למיהול	98.19 מ"ל
מיהול התמיסה	יש למדוד 98.19 מ"ל מהתמיסה המקורית ולהשלים לנפח של 1 ליטר עם מים מזוקקים.
פרוטוקול	מיהול מתמיסה באחוז משקלי לתמיסה בריכוז מולרי
סרטון	לסרטון