הסבר מיהול מתמיסה באחוז משקלי לתמיסה באחוז משקלי

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

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

סופי Assay - אחוז משקלי של התמיסה הסופית (%)

סופי V - נפח התמיסה הסופית (מ"ל)

תמיסה מקורית Assay - אחוז משקלי של התמיסה המקורית (%) מופיע על הבקבוק או בגיליון הבטיחות (MSDS) של החומר.

דוגמה: הכנת 0.6 ליטר תמיסה בריכוז 8% מי חמצן מתמיסה מקורית בריכוז 30%.

סופי Assay	8%
סופי V	0.6 ליטר
מעבר יחידות נפח	0.6 ליטר = 600 מ"ל
תמיסה מקורית Assay	30%
הצבה בנוסחה $V_{\text{תמיסה מקורית}} = \frac{V_{\text{סופי}} \times \text{Assay}_{\text{סופי}}}{\text{Assay}_{\text{תמיסה מקורית}}}$	$\frac{8 \times 600}{30} = 160$
מהתמיסה המקוריתV	160 מ"ל
מיהול התמיסה	יש למדוד 160 מ"ל מתמיסת מי חמצן 30%, ולהשלים עם 440 מ"ל מים מזוקקים עד לקבלת הנפח הסופי של 600 מ"ל.
פרוטוקול	מיהול תמיסה מאחוז משקלי לתמיסה באחוז משקלי
סרטון	לסרטון