

הסבר מיהול מתמיסה באחוז משקלי לתמיסה באחוז משקלי

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

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

Assay סופי - 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%.

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