

הסבר הכנת תמיסה באחוז משקלי ממוצק

$$m = \text{Assay} \times \frac{V}{100}$$

m מסה נדרשת להמסה (גרם)
Assay ריכוז התמיסה הסופית (%)
V נפח התמיסה הסופית (מ"ל)

הסבר להכנה

האחוז המשקלי מבטא את מספר הגרמים של החומר המומס בנפח סופי של 100 מ"ל תמיסה.

דוגמה להכנת 2 ליטר תמיסת NaOH בריכוז 5%

מעבר יחידות נפח	2 ליטר = 2,000 מ"ל
Assay ריכוז סופי	5%
הצבה בנוסחה	$m = \text{Assay} \times \frac{V}{100} \quad 100 = 5 \times \frac{2000}{100}$
m מסה נדרשת להמסה	100 גר'
הכנת התמיסה	שקלו 100 גר' NaOH, והשלימו עם מים מזוקקים לנפח של 2,000 מ"ל.
פרוטוקול	הכנת תמיסה באחוז משקלי ממוצק
סרטון	לסרטון