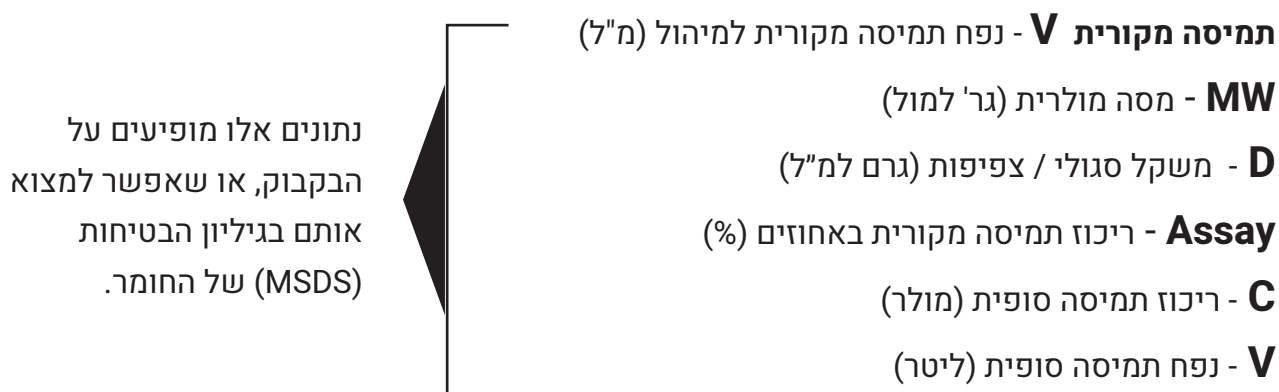


הסבר מיהול מתמיסה באחוז משקלי לתמיסה בריכוז מולרי

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

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



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

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