

הסבר הכנת תמיסה בריכוז מולרי ממוצק

$$m = MW \times C \times V$$

- m** - המסה נדרשת להמסה (גרם)
- MW** - מסה מולרית (גרם למול)
- C** - ריכוז (מולר)
- V** - נפח סופי (ליטר)

הסבר להכנה

- מול הוא יחידת כמות.
- מול חלקיקים הם 6×10^{23} חלקיקים. מכונה גם מספר אָבוגָדוֹר.
- מסה (בגרמים) של מול חלקיקים נקראת מסה מולרית (מכונה לעיתים גם משקל מולקולרי), ונמדדת ביחידות גרם למול.
- תמיסה בריכוז 1M של חומר מוגדרת כתמיסה המכילה מול אחד של החומר בליטר תמיסה.
- ריכוז התמיסה במולריות נגזר ממספר המולים של החומר ב-1 ליטר תמיסה.

דוגמה להכנת תמיסה של $MgCl_2$ בנפח 600 מיליליטר בריכוז 0.2M.

1. מסה מולרית Mg 24.3 גר' למול	קביעת מסה מולרית	
2. מסה מולרית Cl 35.45 גר' למול		
3. מסה מולרית $2 \times Cl = 35.45 \times 2 = 70.9$ גר' למול		
4. מסה מולרית $MgCl_2 = 24.3 + 70.9 = 95.2$ גר' למול		
0.6 ליטר = 600 מ"ל	מעבר יחידות נפח	
0.2M	ריכוז	
$m = MW \times C \times V$	95.2X0.2X0.6 = 11.42	הצבה בנוסחה
11.42 גר'	m מסה נדרשת להמסה	
שקלו 11.42 גר' $MgCl_2$ והשלימו עם מים מזוקקים לנפח של 600 מ"ל.	הכנת התמיסה	
הכנת תמיסה בריכוז מולרי ממוצק	פרוטוקול	
לסרטון	סרטון	