

הסבר חישוב מסה מולרית

לחישוב מסה מולרית של חומר יש לסכום את המסה המולרית של כל יסוד המופיע בו לפי כמות האטומים שלו בנוסחה.

לדוגמה, CaCl_2 :

סידן Ca – מסה מולרית 40.07 גר' למול.

כלור Cl – מסה מולרית 35.45 גר' למול.

אטום הסידן מופיע פעם אחת בנוסחה, לכן הוא תורם למסה המולרית של החומר 40.07 גר' למול.

אטום הכלור מופיע פעמיים בנוסחה, לכן הוא תורם למסה המולרית של החומר $35.45 \times 2 = 70.9$ גר' למול.

המסה המולרית של סידן כלורי היא $40.07 + 70.9 = 110.97$ גר' למול.

תזכורת:

- מול הוא יחידת כמות.
- מול חלקיקים הם $10^{23} \times 6$ חלקיקים. מכונה מספר אבוגדרו.
- מסה (בגרמים) של מול חלקיקים נקראת מסה מולרית (משקל מולקולרי), ונמדדת ביחידות גרם למול.