

## شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

غلظت‌های مولی (۱ از ۲)

غلظت مولی پرکاربردترین روش برای بیان غلظت محلول‌هاست. چرا که اندازه‌گیری حجم یک مایع، آسان‌تر از جرم آن است و نیز می‌دانیم که مبنای محاسبه‌های کمی در شیمی، مول است.

تعداد مول‌های ماده حل شده در یک لیتر محلول را غلظت مولی (مولار) می‌نامند. یکای آن است که از رابطه مقابل به دست می‌آید:

$$(M) \text{ غلظت مولی} = \frac{\text{تعداد مول‌های ماده حل شده (n)}}{\text{حجم محلول بر حسب لیتر (v)}}$$

واضح است که با افزودن مقداری حلال به محلول، غلظت محلول کم می‌شود و یا اینکه در حجم ثابت، مقدار حل شونده را زیاد کنیم، غلظت نیز افزایش می‌یابد.

مدرسه مجازی اینو