

## شیمی ۱ مخصوص ریاضی و تجربی

غلظت‌های مولی (۲ از ۲)

در برخی سوالات کنکور ملاحظه می‌کنیم که طراح سوال مقدار درصد جرمی و چگالی را به ما داده است؛ در این صورت می‌توان رابطه زیر را برای بدست آوردن مولار استفاده کنیم:

$$M = \frac{10 \cdot a \cdot d}{\text{جرم مولی}}$$

a: درصد جرمی (بدون مخرج ۱۰۰)

d: چگالی

اگر در سوالی، چند محلول با حجم و غلظت‌های مولی مختلف داشتیم، غلظت مولی محلول حاصل (نهایی) از رابطه زیر به دست می‌آید:

$$M = \frac{M_1 V_1 + M_2 V_2 + \dots}{V_1 + V_2 + \dots} \quad (\text{غلظت مولی محلول حاصل})$$