کسر مولی اتانول = $\dfrac{۳۰}{۳۰+۷۰}$ = درصد مولی

درصد جرمی = $\dfrac{جرم}{کل}$ = $\dfrac{۱۰۰}{۱۱۲۹}$ = ٪۸۸٬۲۷

چگالی : $\dfrac{m}{v}$ = $\dfrac{۳۰}{۷۸۸۷}$ = ۳۲۸ $kg/m^3$

$B/M\alpha$ = ۳۰

مولار : $\dfrac{m}{v}$ = $\dfrac{\frac{m}{M}}{۸۸}$ = $\dfrac{\frac{۳۰۰۰۰}{۳۴۵۲}}{۸۸}$ = ۸۷ = ۸٬۱۹

مولال = $\dfrac{جرم حل}{جرم حلال}$ = $\dfrac{۷۰۰۰۰}{۱۸}$ = ۳۸۸۸

$\dfrac{۸۷}{۸۷+۳۸۸۸}$ = ٪۰٬۲۲

$$\text{درصد جرمی} = \frac{m \text{ حل شونده}}{m \text{ حل شونده} + m \text{ حلال}} = \frac{۲۰}{۲۰+۸۰} = ۰/۲۰$$

$$W/V \Rightarrow V = \frac{\text{جرم محلول}}{\text{چگالی}} \Rightarrow \frac{۲۰+۸۰}{۱٫۰۸} = ۰/۹۲۳۲ L$$

$$\text{غلظت} = \frac{m}{V} = \frac{۲۰}{۰/۹۲۳} = ۲۱۶ \, \text{gr}/m^3$$

$$M_x = ۲۰ \, \text{B}$$

$$\text{مولاریته} = \frac{M}{\text{جرم مولی}} = \frac{۲۰۰۰۰}{۳۴۲} = ۵۸/۴۸ \, mol$$

$$L = ۹۲/۳۲$$

$$\text{مولاریته} = \frac{m}{V} = \frac{۵۸/۴۸}{۹۲/۳} = ۰/۶۳۲۳$$

$$\text{مول آب} = \frac{\text{جرم آب}}{\text{جرم مولی آب}} = \frac{۸۰۰۰۰}{۱۸} = ۴۴۴۴$$

$$\text{کسر مولی} = \frac{\text{تعداد مول}}{\text{مجموع مول ها}} = \frac{۵۸}{۵۸+۴۴۴۴} = ۰/۰۱$$

$$MC_{wb} = 0\% \;\rightarrow\; MC_{db} = \frac{0}{1\cdot - 0} = 0$$

$$1 \cdot \% \;\rightarrow\; mc_{db} = \frac{\cdot 1}{1 - \cdot 1} = \cdot/1111 = 11,1\%$$

$$\frac{\cdot 2}{1 - \cdot 2} = 25\% \quad \text{و} \quad \frac{\cdot 3}{1 - \cdot 3} = 32,9\%$$

$$\frac{\cdot 4}{1 - \cdot 4} = 44,7\% \qquad \frac{\cdot 5}{1 - \cdot 5} = 1 \cdot \cdot \%$$

$$\frac{\cdot 6}{1 - \cdot 6} = 15 \cdot \% \qquad \frac{\cdot 7}{1 - \cdot 7} = 233\%$$

$$\frac{\cdot 8}{1 - \cdot 8} = \bar{100}\% \qquad \frac{\cdot 9}{1 - \cdot 9} = 9 \cdot \cdot \%$$