

بِسْمِ تَعَالَى

پایخ کوئیز محاسبات فصل ۳ - شیمی دوم

$$\left. \begin{array}{l} 7L \times \frac{2 \text{ mol}}{1L} = 14 \text{ mol} \text{ حل شونده} \\ 3L \times \frac{1 \text{ mol}}{1L} = 3 \text{ mol} \text{ حل شونده} \end{array} \right\} \Rightarrow \text{مولار} = \frac{14 + 3}{7 + 3} = 17 \frac{\text{mol}}{L}$$

$$\text{مولار} = \frac{10 \text{ mol}}{\text{حجم محلی}} \Rightarrow \text{مولار} = \frac{10 \times 44 \times 1,2}{22} = 24 \frac{\text{mol}}{L}$$

$$\text{الف) } S = a\theta + b \quad a = \frac{20 - 10}{10 - 5} = 2$$

$$\Rightarrow S = 2\theta + b \Rightarrow 20 = 2 \times 5 + b \Rightarrow b = 10 \Rightarrow \boxed{S = 2\theta + 10}$$

ب) با توجه اینکه اختلاف کمالات است، پس نیاید در دمای خفیه بهترین مقدار

$$S = 2 \times 100 + 10 = 210 \frac{\text{g}}{100 \text{g H}_2\text{O}} \quad \text{اختلاف نیازی حاصل شود.}$$

۲۰ درصد جرم یعنی ۲۰ گرم حل شونده در ۱۰۰ گرم محلول
(یا ۲۰ گرم حل شونده در ۸۰ گرم آب)

$$20 \text{ g آب} \times \frac{20 \text{ g حل شونده}}{100 \text{ g آب}} = 4 \text{ g حل شونده}$$

ساده تر با شد