

سوال ۲۴۷ نرسنه ۳

$$g_{Zn} = 2 \text{li} \times \frac{10.19}{16} \times \frac{1 \text{mol}}{28 \text{H}_2} \times \frac{1 \text{mol Zn}}{1 \text{mol H}_2} \times \frac{78.9}{1 \text{mol Zn}} = 8.19$$

سوال ۲۴۸ نرسنه ۲

$$g_{Ag} = 20 - 8.19 = 11.81$$

$$\% \text{Ag} = \frac{11.81}{20} \times 100 = 59.05$$



سوال ۲۴۹ نرسنه ۱

$$c \text{ mol Zn}_2(\text{PO}_4)_3 = 49 \text{g H}_2\text{PO}_4 \times \frac{1 \text{mol}}{97 \text{g}} \times \frac{1 \text{mol Zn}_2(\text{PO}_4)_3}{2 \text{mol}} = 0.25 \text{ mol}$$

جمع ضرایب ۱۲



سوال ۲۵۰ نرسنه ۱

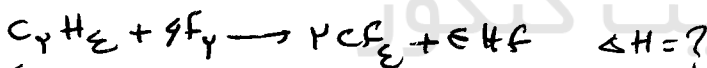
$$(1) = 14.18 \times \frac{1 \text{mol}}{84 \text{g NaHCO}_3} \times \frac{1 \text{mol HCl}}{1 \text{mol}} = 0.17 \text{ mol HCl} \quad (2) \text{ mol HCl} = 18.9 \times \frac{1 \text{mol}}{106 \text{g}} \times \frac{2 \text{mol HCl}}{1 \text{mol}} = 0.36 \text{ mol HCl}$$

در مجموع ۵۰۰ مول HCl تولید و $500 \times 36.5 = 18250 \text{g}$ تولید می شود.

$$m_{C\Delta\theta} = m_{C\Delta\theta}$$

سوال ۲۵۱ نرسنه ۲

$$100 \times \frac{40}{18} \times 2 = 60 \times \frac{110}{84} \times \Delta\theta \rightarrow \Delta\theta = 9.1 \quad \Delta\theta = t_p - t_0 = 9.1 \rightarrow t_p = 26.1$$



سوال ۲۵۲ نرسنه ۳

دکتر ۱: $+54$ دکتر ۲: $-2(410)$ دکتر ۳: $2(-527)$ دکتر ۴: $4(27)$

$$54 = 52 + 2(-527) + 2(-410) = -2512 \text{ kJ}$$

سوال ۲۵۳ نرسنه ۲ دکتر ۱: درجه حرارت، دکتر ۲: درجه حرارت، دکتر ۳: درجه حرارت، دکتر ۴: درجه حرارت

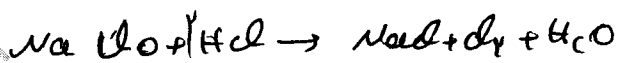
$$\Delta E = q + w \rightarrow +10 = 12.5 + w \rightarrow w = -2.5$$

سوال ۲۵۴ نرسنه ۱

$$\text{conc } M = \frac{10 \alpha d}{4 \pi r^2 M} \Rightarrow 10 = \frac{10 \times \alpha \times 100}{17} \quad \alpha = 17$$

سوال ۲۵۵ نرسنه ۳

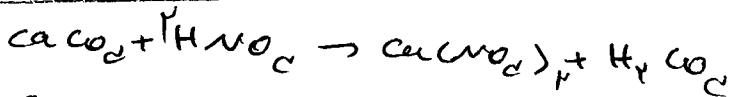
مرکز



سوال ۲۵۷ - گزینه ۴

$$\Rightarrow L_{Cl_2} = 5L_{HCl} \times \frac{1 \text{ mol}}{1L} \times \frac{1 \text{ mol}}{2 \text{ mol}} \times \frac{28}{1 \text{ mol}} = 42.8$$

$$\text{بازن} = \frac{\text{کل}}{\text{نظری}} \times 100 \rightarrow 110 = \frac{x}{42.8} \rightarrow x = 47.08 \text{ L}$$

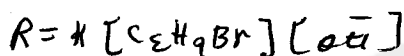


سوال ۲۵۸ - گزینه ۳

$$\text{جرم } CaCO_3 = 100 \text{ mol} \times \frac{24 \text{ mol } HNO_3}{1 \text{ mol}} \times \frac{1 \text{ mol } CaCO_3}{2 \text{ mol}} \times \frac{100 \text{ g}}{1 \text{ mol } CaCO_3} = 40 \text{ g}$$

$$\% CaCO_3 = \frac{4}{28} \times 100 = 14.28$$

سوال ۲۵۹ - گزینه ۲



تابع سرعت بصورت

$$1 \times 10^5 = K \times 1 \times 1 \rightarrow K = 10^5 \text{ mol}^{-1} \text{ s}^{-1}$$

در جدول ۵H در اولین تغییر فاز و اکثر موارد در جدول ۵H - نسبت به نسبت به هر یک از واکنش دهنده

سوال ۲۶۰ - گزینه ۲

گزینه اول بودم غلط بوده و در گزینه دوم درست است

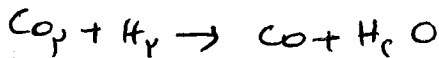
سوال ۲۶۱ - گزینه ۱

سایت کنکور

سوال ۲۶۲ - گزینه ۳

سمانه ۱ بطرف برده و فقط عمل تبخیر در آن صورت می گیرد چون باز است سمانه ۲ برنگارن می ماند و حلال ماکرومولکولها و ... است و این حلال می ماند تبخیر می شود در حلالها و ... صورت می گیرد

سوال ۲۶۳ - گزینه ۴



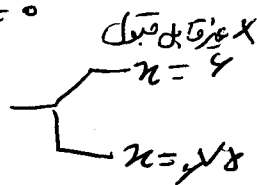
$$\begin{matrix} 2-x & 1-x & x & x \\ 2/76 & 1/18 & 28 & 18 \end{matrix}$$

$$K = 1.1 = \frac{x^2}{(2-x)(1-x)}$$

$$x^2 = 1.1x^2 - 8.4x + 0.4 \rightarrow 0.1x^2 - 8.4x + 0.4 = 0$$

$$0.1x^2 - 8.4x + 0.4 = 0$$

$$x = \frac{+8.4 \pm \sqrt{70.56 - 0.16}}{0.2}$$



$$\frac{H_2O}{H_2} = \frac{28 \times 11}{28 \times 2} = 11$$

