

بنا خدا \* حل تشریحی سوالات شی کنکور کبیری \* تیرماه ۱۴۰۳ روز پنج رهنوایی

سوال ۷۶ و نرینه ۳  $A_1[Ar] 4s^2 4p^2$  ,  $D_1[Ar] 4s^2 3d^3$   $3p^2$   $3d^3$

سوال ۷۷ و نرینه ۴ X \* هیدروژن به رایش هسای نی ~

X \* فلزها فقط یونی

X \* لزوماً تک الکترون نیست، دوتا ۳ یا چهار تا هم می‌تواند یک الکترون

سوال ۷۸ و نرینه ۱ مورد دوم و طول موج نی غواهد بود

مورد سوم - غنایم ۲۰ تا اول در آنجا وارد شده

مورد چهارم - ۱۱ نرینه  $4s > 3d$   $n+1 > n$

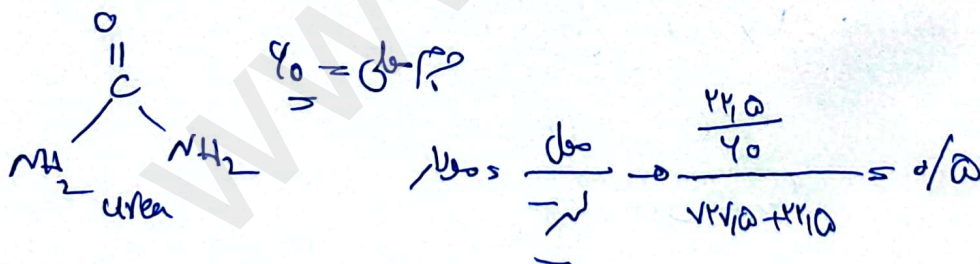
سوال ۷۹ و نرینه ۳ مورد اول و کبالت (II) فلزید

مورد دوم - سیانیم (IV) آلیه

مورد چهارم -  $KHCO_3$  سیانیم هیدروژن کربنات

سوال ۸۰ و نرینه ۳

سوال ۸۱ و نرینه ۲



سوال ۸۲ و نرینه ۳ منظور سوال ۸۱ " I " ۵۳ که در دوره پنجم و ۱۷

فقط مورد آخر نادرست!









سوال 14

$$12 \text{ g} \xrightarrow{\div 12} 1 \text{ mol}$$

$$R_{C_2H_2} = \frac{V_{\text{mel}}}{L \cdot \text{min}}$$

$$R_{H_2O} = 2 R_{C_2H_2} = \frac{V_{\text{mel}}}{L \cdot \text{min}}$$

$$R = \frac{\Delta n}{L \cdot \Delta t}$$

$$V_{\text{H}_2O} = \frac{V_{\text{H}_2O}}{V_{\text{H}_2O} \cdot \Delta t}$$

$$\Delta t = \frac{V_{\text{H}_2O}}{V_{\text{H}_2O} \cdot \Delta t}$$

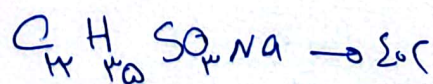
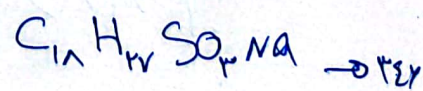
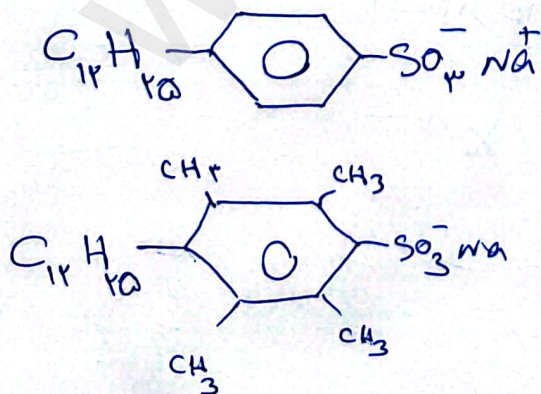
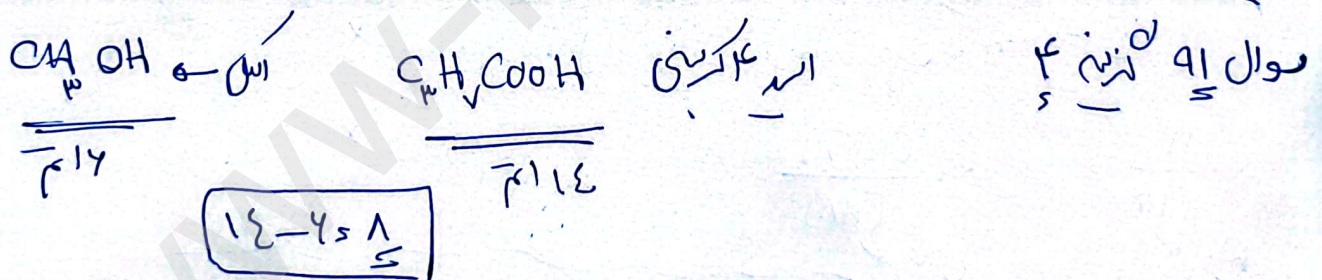
سوال 14

$$\frac{C_2H_2}{C_2H_2} \rightarrow \frac{0.5}{1 \text{ mol}} \rightarrow 10\% \text{ KJ}$$

$$\frac{C_2H_2}{C_2H_2} \rightarrow \frac{0.5}{1 \text{ mol}} \rightarrow 10\% \text{ KJ}$$

$$\frac{C_2H_2}{C_2H_2} \rightarrow \frac{0.5}{1 \text{ mol}} \rightarrow 10\% \text{ KJ}$$

$$\frac{C_2H_2}{C_2H_2} \rightarrow \frac{0.5}{1 \text{ mol}} \rightarrow 10\% \text{ KJ}$$



$$\frac{324 - 324}{324} \times 100 = 1\%$$



سوال ۹۳ گزینه ۳  
چون ی تونه اکسید و اسل هم باشه

سوال ۹۴ گزینه ۱  
همش غلطه : ~~در اسیدهای قویتر این سیال را با دهم~~

سوال ۹۵ گزینه ۳  
\* هیچ تدار کربن و هیدروژن در اسیدهای کمره - قویتر

\* هیچ  $H^+$  بیشتر، عمل اسیدیتر =

✓ \* اسیدهای قویتری بازی، اسیدهای قویتری اسیدی (فشار آتاک آلیون)

سوال ۹۶ گزینه ۴  
از  $\alpha$   $\frac{[H^+]}{[HA]}$   $\frac{10^{-2}}{10^{-1.3}} = 10^{0.3}$   $PA = 1.3$

✓  $\frac{1}{L}$   $\frac{18.18}{67} = 0.27$   $\frac{مول}{لتر}$   $\frac{1}{L}$   $\frac{1}{L}$

سوال ۹۷ گزینه ۴  
X موراجل و  $HNO_3$  مفید و دوطرفه

X مورد هم عمل اسید مفید هم تولید یون یکنه بهر حال!

X مورد سوم  $K = \frac{[CH][CA]}{[CHA]}$   $\alpha = \frac{H^+}{[CHA]}$   $\frac{1}{L}$

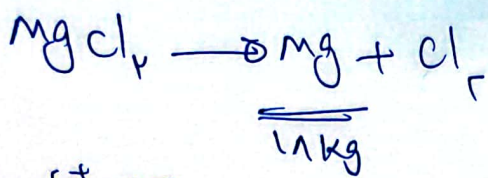
سوال ۹۸ گزینه ۱  
الف) در SHE تقریباً برابریم!

X (-)  $2Al + 4H^+ \rightarrow 2Al^{3+} + 3H_2$   $\frac{1}{3}$   $\frac{1}{3}$

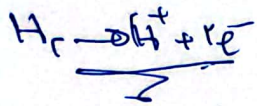
سوال ۹۹ گزینه ۳

$2NaCl + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + Cl_2 + H_2$





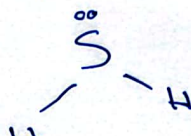
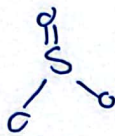
سوال ۱۰۰  
۳



$$\text{mol Mg} = \frac{11000}{24} = 458.3 \text{ mol}$$

از اویجائی میزان سارم الکترول برای به عمل می آید  $\text{H}_2 = 2\text{e}^-$  است

$$\text{gr H}_2 = 458.3 \text{ mol} \times 2 \times \frac{100}{40} = 2291.5 \text{ gr}$$



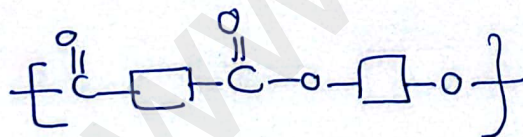
سوال ۱۰۱  
۳

سوال ۱۰۲  
۳

X الف) سه رفت روشن تر

سوال ۱۰۳  
۲

X ب) وقتی حجم کم بشه، غلظت مسه بالا



سوال ۱۰۴  
۱

کامل اینی نیست



$$\frac{1-x}{100} \quad \frac{1-x}{100}$$

$$M = \frac{1/100}{1} = 1/100$$

$$K_p = \frac{(x)(x)}{(1-x)(1-x)} = \frac{x^2}{(1-x)^2} = 9$$

$$\frac{x}{1-x} = 3$$

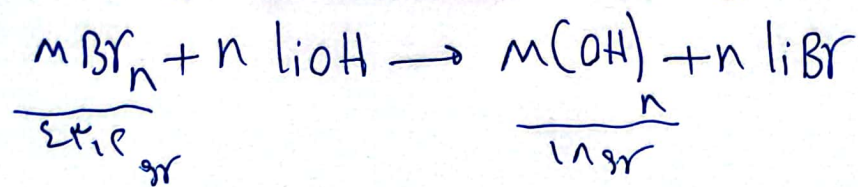
$$\boxed{x = 1/10}$$

سوال ۱۰۵  
۲

$$1/100 + 1/100 + 1/100 + 1/100 = 4/100$$

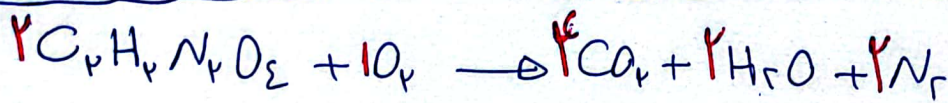


سری سولی سوالی، کتور کیری، سیرماه ۱۴۰۳  
روزی رخنوکی

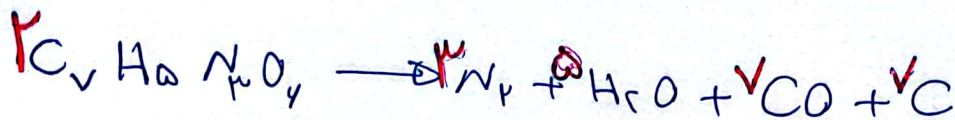


سوال ۱.۲: کتیرن ۲

$$\frac{3412}{10n+m} = \frac{18}{m+17n} \rightarrow 118m = 3412n \quad \frac{m}{n} = \frac{3412}{118} = 28$$



سوال ۱۰۷: کتیرن ۳



$\text{N}_2 \leftarrow \text{آزی}$

$\text{H}_2\text{O} \leftarrow \text{میزه}$

$\text{O}_2 \leftarrow \text{آزی}$

۱۰۸: کتیرن ۱

$$\text{درصد موزون} = \frac{\text{مجموع موزون}}{\text{مجموع کل}} \times 100 = \frac{(100 \times \frac{10}{100}) + (500 \times \frac{10}{100})}{100 + 500} \times 100 = 11.11\%$$

سوال ۱۰۹: ۴

سوال ۱۱۰: کتیرن ۲

روزی رخنوکی