

**نوین کنکور**

**کنکور**

**امتحان نهایی**

**نوین کنکور  
شرط لازم و کافی  
برای موفقیت**

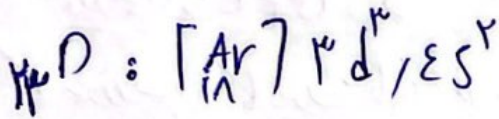
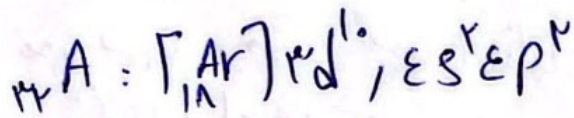
**novinkonkor.com**

با نام خداوند بخشنده و مهربان

اصیر حامیان

«تحلیل دروس شیمی کنکور ۱۴۰۳ ارشاد تجربی - نوبت دوم»

سؤال ۷۶ ≤ پاسخ گزینه ۳



سؤال ۷۷ ≤ پاسخ گزینه ۴

X مورد اول ≤ H نمی تواند ۸ تایی شود.

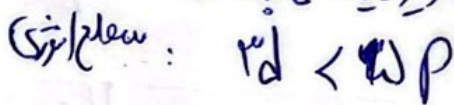
X مورد دوم ≤ فلزیونده اشتراکی نمی دهد

X مورد سوم ≤ می تواند با فیت C ناپیوندی خود را با صورت داتیو پیوند برقرار کند.

✓ مورد چهارم ≤ در تشکیل مولکول اتوبا بار جزئی (δ-) اکسیدان عالی اشتراکی را به ستر با ستر می کند

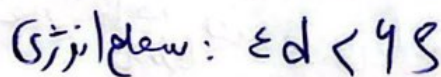
سؤال ۷۸ ≤ پاسخ گزینه ۱

✓ مورد اول ≤ اول زیر لایه های کم انرژی C می گیرند بعد زیر لایه های پر انرژی



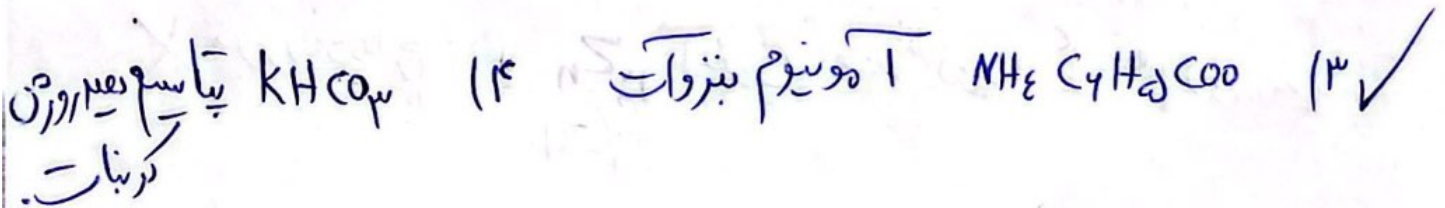
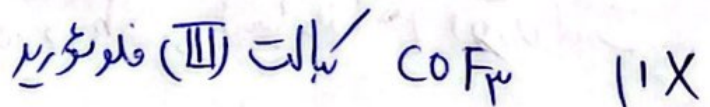
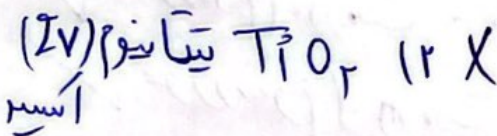
X مورد دوم ≤ طلوع جیر توها متفاوت است.

X مورد سوم ≤ ۲ عنصر و جور دار در زیر لایه ل آن معافاتی از C است.



X مورد چهارم ≤

۷۹ ≤ پاسخ گزینه ۳



- سؤال ۸۰  $\leq$  پاسخ نذینا ۳ موارد ب و پ درست است.
- X مورد الف) و زیت کره است سامانای شامل ع جفت است.
- ✓ مورد ب) جفت صمغی از تبادل جرم میان آب کره و هواکره از طریق تریایدهای فیزیکی انجام می شود.
- ✓ مورد پ) کاتیون های فلز های قلیایی و قلیایی خاکی جفت صمغی از یون های دل شده در آب های روی زمین را تشکیل می دهند.
- X مورد ت) نادرست است. جرم آب های کره ی زمین تقریباً ثابت است.

سؤال ۸۱  $\leq$  پاسخ نذینا ۲

$\text{Co}(\text{NH}_4)_2$  اوره

$\text{جرم مولی} = 12 + 14 + (14 + 2) \times 2 = 90$

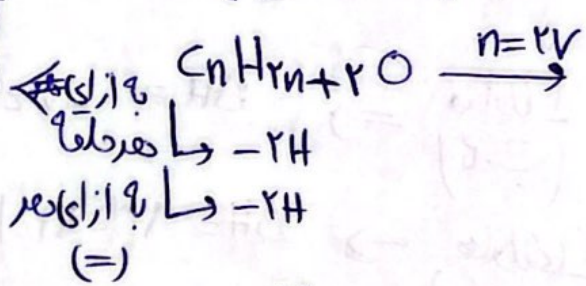
$$M = \frac{n}{V} = \frac{\frac{22.5}{90}}{(727.5 + 22.5) \times 10^{-3}} = \frac{22.5 \times 1000}{750 \times 90} = \frac{22.5}{75 \times 4} = \frac{3}{4} = 0.75 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

- سؤال ۸۲  $\leq$  پاسخ نذینا ۳
- عنصر X همان عنصر  $\text{I}$  می باشد که با F و Cl گازی هم گهه است و اولین عنصر حامله ۵ می باشد.
- ✓ مورد اول) درست - با  $^{32}\text{A}$  هم گهه و هم گهه نیست.
- ✓ مورد دوم) درست - با  $^{52}\text{Te}$  و  $^{51}\text{Sb}$  (سبب فلز) هم دور است.
- ✓ مورد سوم) درست
- X مورد چهارم) با آخرین عنصر فلز گروه ۴ هم گهه نیست.
- $^{31}\text{Ga}$

۲۰

برجہ فقہ باہیغہ (=) واکشی رہہ.

فصل اولی ترکیب

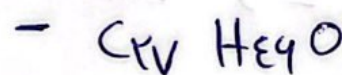
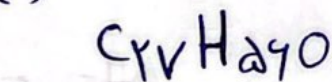


$$n \times \frac{19 \times 10^{-2}}{19} = 1 \times \frac{0.1}{19}$$

$$\frac{n}{r_{\text{per}}} = \frac{\Lambda}{14 \times 10^6} \rightarrow \boxed{n=1}$$

باب بیع (= ۱۹۰۰)   
 و اسٹیٹ، ۱۵، ۲۴۹ - باب   
 بیع (= ۱۹۰۰)   
 .

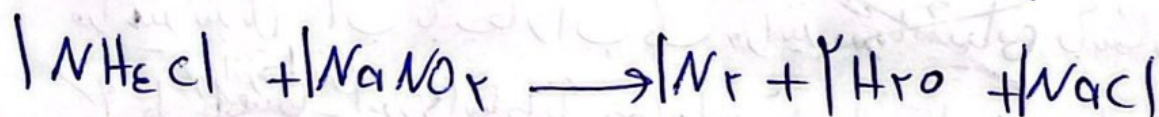
$$10H - 2H = 8H$$



$\boxed{10H}$  ← با 6 ملر مله و میزن (=)  
 . سولفید

✓ جوابت ۴ مطلقا است.

سؤال ١٤ = < "يا سفيح الدنيا" ٢ //

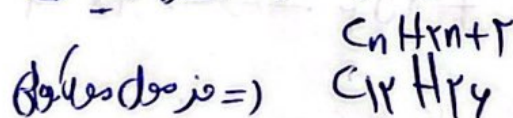


$$\frac{R}{100} \times \frac{1511}{49} = \frac{1734 \times 112}{21} \rightarrow R = 72\%$$

استخرج  
النظر

سورة الفاتحة = يا سميع العليم ع

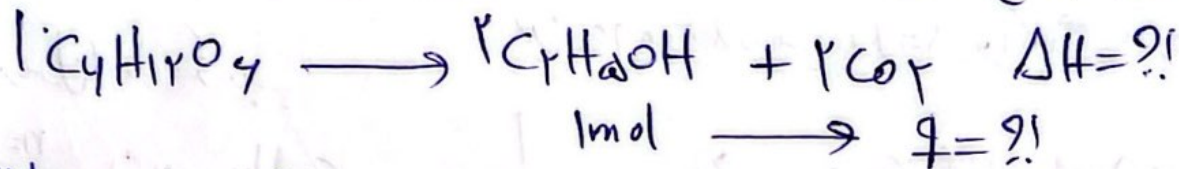
۵۔ ایتل، ۲، ۴، ۴ پری میل ہیان



$$\frac{C_{12}H_{24} \text{ P.D.}}{C_6H_{10} \text{ P.D.}} = \frac{1V_o}{V_E} = r_1 r$$

۴

سوال ۱۲ پاسخ نرینا ۴



$$1 \text{ mol} \longrightarrow q = ?$$

$$\frac{1}{\text{مقالی}} \Rightarrow \Delta H = -174$$

$$\frac{2}{\text{مقالی}} \Rightarrow \Delta H = 2(493) = 986$$

$$\frac{3}{\text{مقالی}} \Rightarrow \Delta H = -2105$$

$$\Delta H = -71$$

$$\frac{1 \text{ mol}}{2} = \frac{q}{71}$$

$$q = 35.5$$

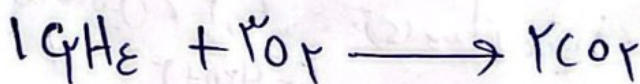
سوال ۱۷ < پاسخ نرینا ۱

معنوم میانه آنتالپی پیوند برای  $\text{H}-\text{Br}$  تعریف نمی شود.

سوال ۱۸ < پاسخ نرینا ۳

فرآیند تبدیل آب به بخار آب یک فرآیند فیزیکی است. بازاری آید  
با افزایش دما انرژی سامانه همراه است و انتقال انرژی از محیط  
به سامانه است.

سوال ۱۹ < پاسخ نرینا ۴



$$R_{\text{H}_2\text{O}} = 2 \times 2.4 \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{min}} = \frac{14.4}{18} \times \Delta t$$

$$\Delta t (\text{s}) = \frac{\frac{14.4}{18}}{2 \times 2 \times 2.4} \times 90 = 58$$

سؤال ۹، ≤ ۱۱ پاسخ نزنیا ۱۱

$$0.5 \text{ mol } C_6H_6 = 1.5 \text{ g}$$

ارزش سوختی اتان = ارزش سوختی  $\times 1.7$

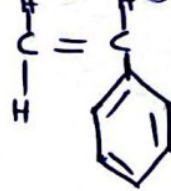
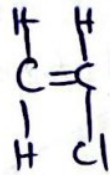
$$1.5 \times 1.7 \times = \square \times$$

$$\square = 1.5 \times 1.7 = 2.55$$

|                   |       |
|-------------------|-------|
| ارزش سوختی اتانول | = ۹   |
| ارزش سوختی اتان   | = ۱.۷ |

سؤال ۹۱ ≤ پاسخ نزنیا ۴

✓ مورد اول: خن دندان از تفلون و پتو از پلی سیانواتن بقیه می سوزند.

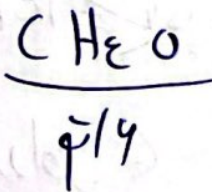


✓ مورد دوم: استیرن

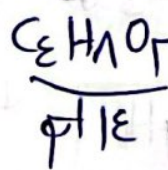
$$3 = 4 - 1 = \text{تفاوت پیوندهای (1)}$$

✓ مورد سوم: اکسیدهای آمای ۳ کربنه با هر نسبتی در آب حل می شوند و نیروی غالب آن ها پیوند هیدروژنی است.

اکسیدهای یک کربن

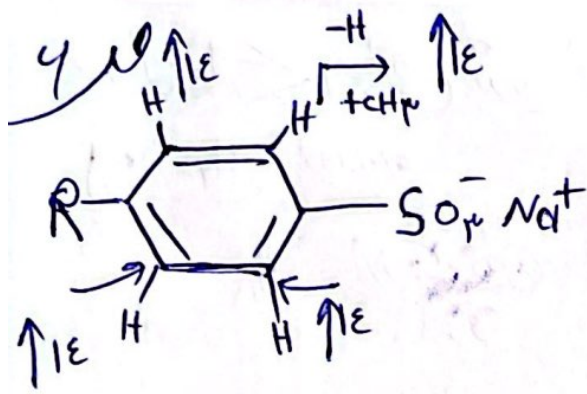


اسیر ۴ کربنه



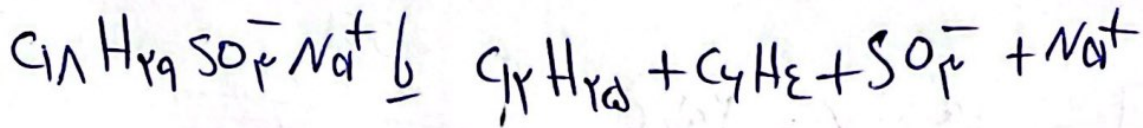
X مورد چهارم:

|              |
|--------------|
| $14 - 4 = 1$ |
| ۱            |



سؤال ۹۲ <= "یا سخ نزدیک ۲۱"

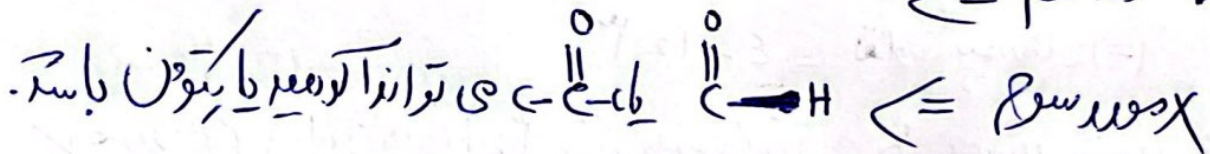
$$\frac{\text{افزایش حجم}}{\text{حجم اولیه}} \times 100 = \frac{54}{1341} \times 100 = 19\%$$



$$\text{حجم اولیه} = 18 \times 12 + 29 \times 1 + 32 + 3 \times 16 + 23 =$$

C                      H                      S                      O                      Na

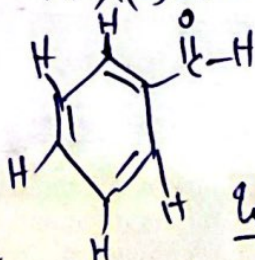
سؤال ۹۳ <= "یا سخ نزدیک ۳۹"



سؤال ۹۴ <= "یا سخ نزدیک ۱۱" معنی مورد اول است : فرمول تجربی  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$

$$n=4 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_{10} \Rightarrow \boxed{\text{C}_4\text{H}_{10}} \quad \text{H اتم} = 10$$

$$\left. \begin{array}{l} 4 \times 12 = 48 \\ 10 \times 1 = 10 \\ \hline 58 \end{array} \right\} \begin{array}{l} \text{C} \\ \text{H} \end{array}$$



$$10\text{H} + 10\text{OH} \Rightarrow 10 \times 16 = 160$$

$$\text{حجم اولیه} = 16 \times 12 + 10 \times 1 = 202$$

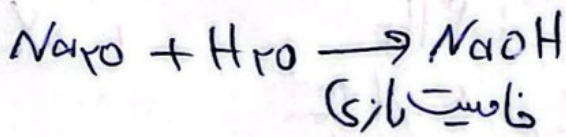
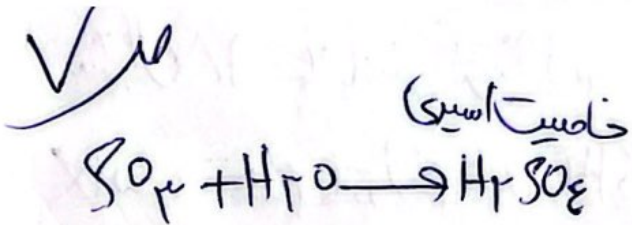
$$\frac{140}{202} \times 100 = 69\%$$

کربن برای اطلاعات شیمیایی (درای) و درای است معنی معنی و مقدار آن  
 $\frac{1}{12} = \frac{1}{12}$

سوال ۹۶ <= پاسخ نرینه ۳

مدل آرنیوس بیست و بیست و یک (۱) کند

(در مطلق/اسیدی)  $[H^+] > [OH^-]$



سوال ۹۶ <=  $[H^+] = 10^{-1.9} = 10^{-2} \times 10^{0.1} = 10^{-2} \times 1.26 = 1.26 \times 10^{-2} M$   $M = 0.0126 \frac{mol}{L}$

$M = \frac{m}{V \times 1000} \rightarrow \frac{1.26}{10} = \frac{m}{V \times 1000} \rightarrow V = \frac{1.26}{10 \times 1000} = 0.0126 L$

$V = 0.0126 \times 1000 = 12.6 mL$  پاسخ نرینه ۴

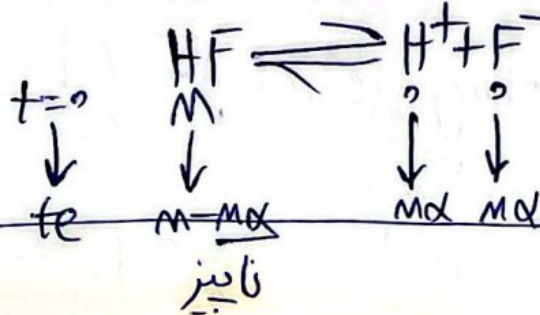
سوال ۹۷ <=

پاسخ نرینه ۴

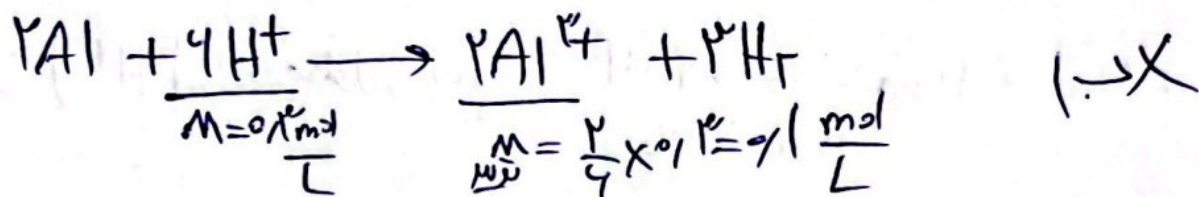
X مورد اول  $HNO_3 \rightleftharpoons H^+ + NO_3^-$  نیترواسید  
X مورد دوم  $\leftarrow$  می تواند یون داشته باشد  
X مورد سوم  $\leftarrow$

$K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$   $\alpha = \frac{[A^-]}{[A^-] + [HA]}$   
غلظت تقارلی  $\times$  غلظت اولیه  $\alpha$

✓ مورد چهارم <=



سؤال ۹۸ « پاسخ نیندا » عبارت های ذیل درست است یا نه  
 الف) جرم کاتد (نیفیلد SHE) تغییر نمی کند.



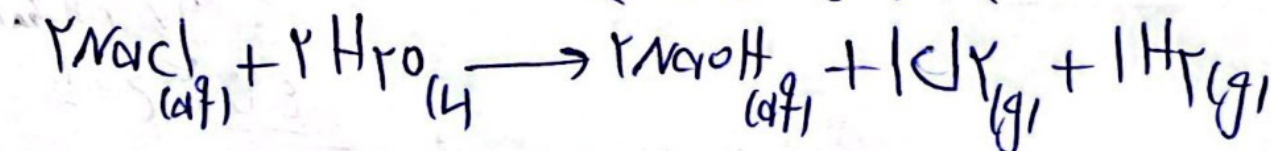
✓

$$3 \times \frac{2}{4} \times 0.1 = 1 \times \frac{? \text{ mol}}{22.4} \rightarrow ? \text{ mol} = 9.72$$

$$\frac{H^+ \text{ نسبت تغییرات}}{Al^{3+} \text{ نسبت تغییرات}} = \frac{4}{2} = 2$$

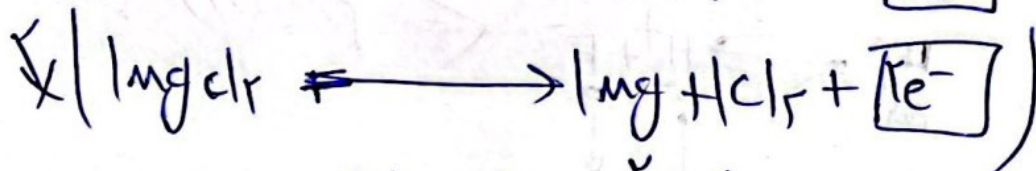
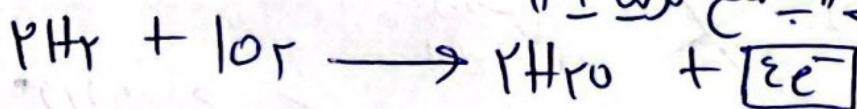
✓

سؤال ۹۹ « پاسخ نیندا »

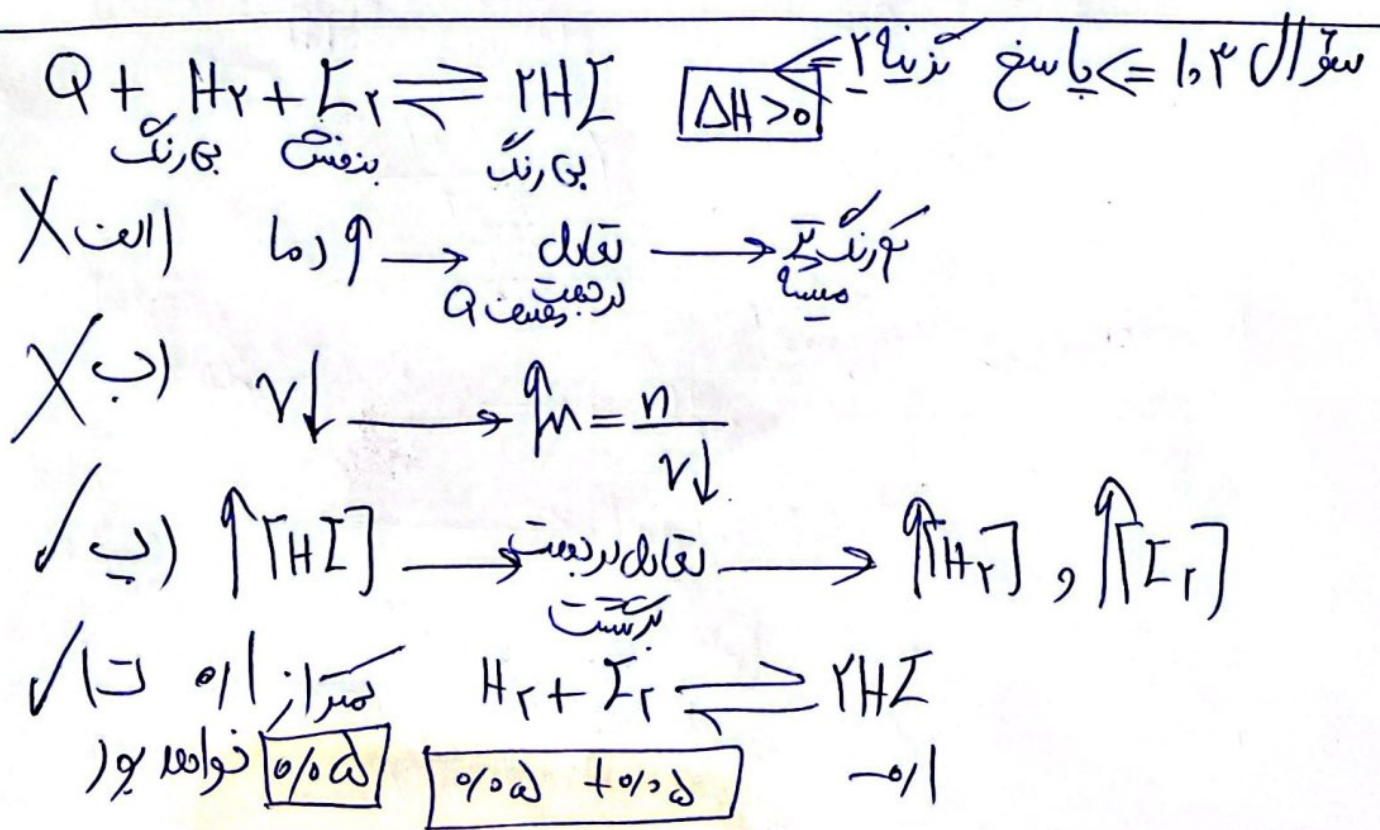
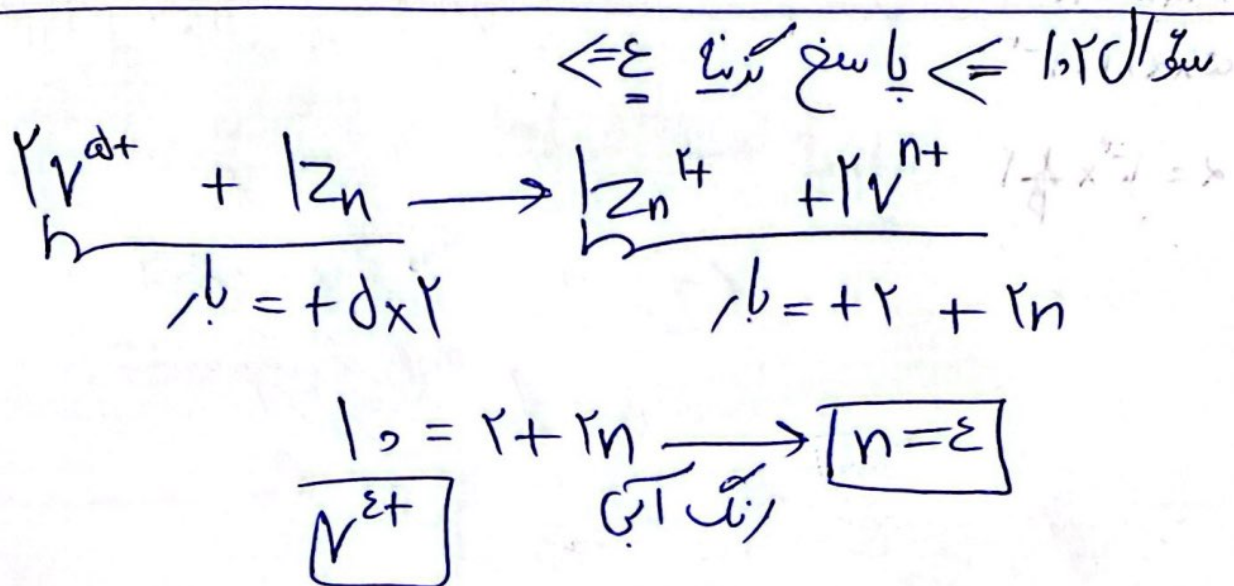
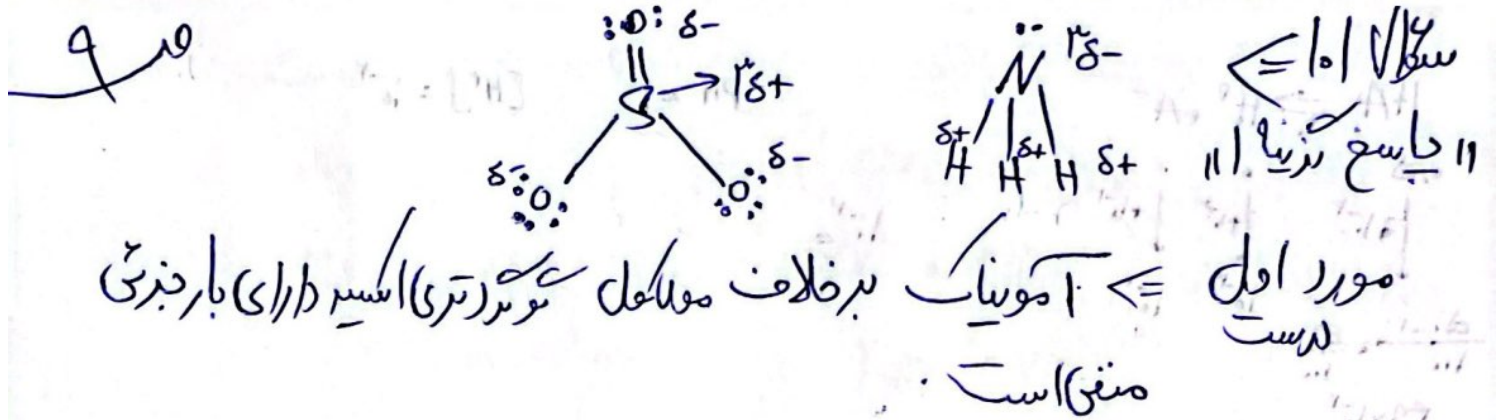


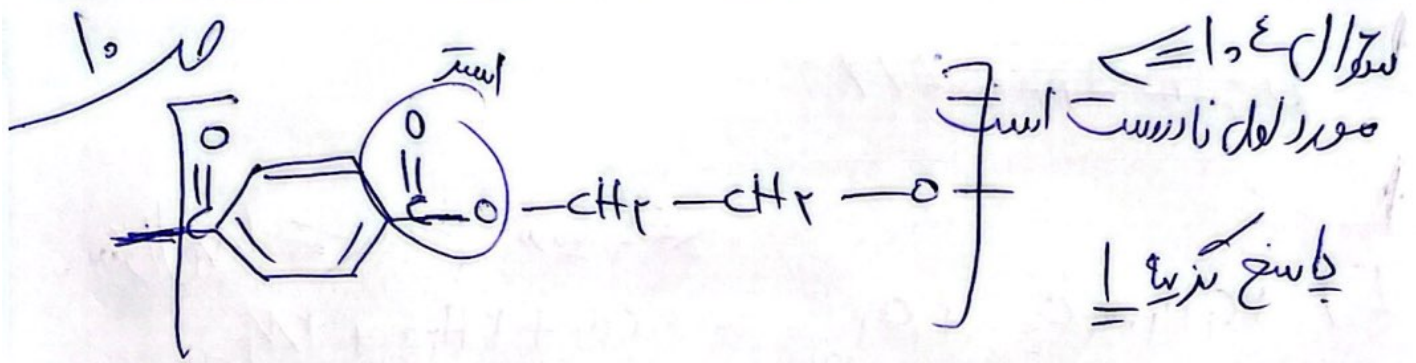
$$\frac{2+2}{2} = 2$$

سؤال ۱۰۰ « پاسخ نیندا »



$$\frac{? \text{ kg}}{2} \times \frac{4}{16} = \frac{1}{2} \rightarrow ? \text{ kg} = 2, 4$$





سوال ۱۲ و ۱۳ با سبب نیترو ۱۱

$k = q$

$k = \frac{n^2}{(1-n)^2}$

$q = \frac{n^2}{(1-n)^2} \xrightarrow{\sqrt{\quad}} r = \frac{n}{1-n} \rightarrow n = 0.14$

$1-x + 1-x + x + x = 2 \text{ mol}$

$m = \frac{n}{V} = \frac{0.14}{1+1} = 0.07$

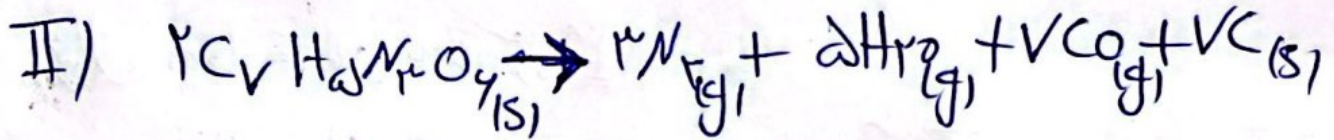
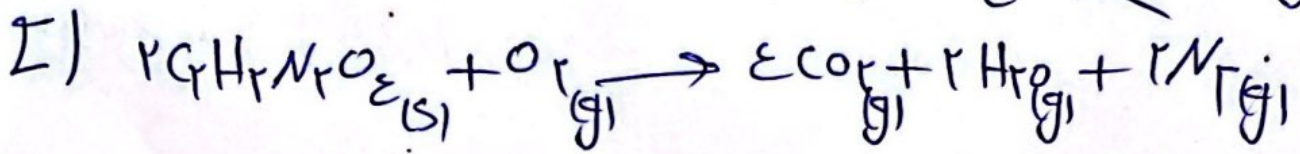
سوال ۱۴ و ۱۵ با سبب نیترو ۱۱

$MBr_n + nLiOH \rightarrow M(OH)_n + nLiBr$

$\frac{391.2}{m+17n} = \frac{18}{m+17n} \rightarrow 1.5m = 391.2n$

$\frac{m}{n} = \frac{391.2}{1.5} = 260.8$

سؤال ۱۰۷ ≤ پاسخ نذیر ۳ ≤



=> مورد اول  $\frac{5+7}{9} = \frac{12}{9} = \frac{4}{3} \quad X$

=> مورد دوم  $3 \quad \text{هیچ کدام از ضرایب} = 3 \quad \text{مقادیرها برابر نیست}$   $X$

=> مورد سوم  $3 \quad \text{فرا} \sim \frac{1}{3} \times \frac{24}{100} = 1,92 \quad \checkmark$

=> مورد چهارم  $2C_7H_5N_3O_4 \sim 7C \quad X$   
 $0,17 \sim \frac{7}{2} \times \frac{12}{100} = 11,4$

۱۰۸ ≤ پاسخ نذیر ۱ ≤  
 تگ‌های سفید رنگ بیانگر آزمون هستند و غلط است بقیه ۳ مورد درست است.

۱۰۹ ≤ پاسخ نذیر ۴ ≤  
 $\begin{bmatrix} 300g \\ 10\% \end{bmatrix} + \begin{bmatrix} 500g \\ 12\% \end{bmatrix} \rightarrow \%A = \frac{300 \times 10 + 500 \times 12}{800} = 11,25$

۱۱۰ ≤ پاسخ نذیر ۱ ≤  
 یک مخلوط می‌تواند دارای انرژی با حالت‌های فیزیکی متفاوت باشد.

حامیان

**نوین کنکور**

**کنکور**

**امتحان نهایی**

**نوین کنکور  
شرط لازم و کافی  
برای موفقیت**

**novinkonkor.com**