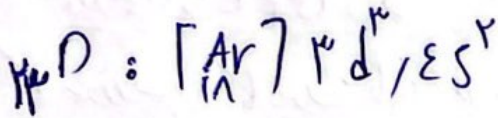
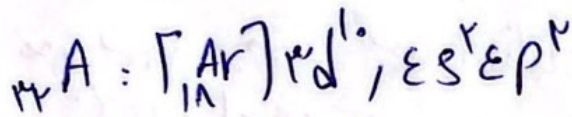


۱۱ فصل دروس شیمی کنکور ۱۴۰۳ ارشاد تجربی - نوبت دوم //

سؤال ۷۶ <= پاسخ گزینه ۳



سؤال ۷۷ <= پاسخ گزینه ۴

X مورد اول <= H نمی خواند ۸ تا می شود.

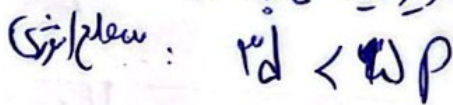
X مورد دوم <= فلزی بعد از استرابی نمی دهد

X مورد سوم <= می تواند با جفت π ناپیوندی خود با صورت داتیو پیوند برقرار کند.

✓ مورد چهارم <= در شرایط مولکول اتوبا با جفت π الکترونی های اشتراکی را بیشتر با پیوند می کند

سؤال ۷۸ <= پاسخ گزینه ۱

✓ مورد اول <= اول زیر لایه های کم انرژی π می سیرند بعد زیر لایه های پر انرژی

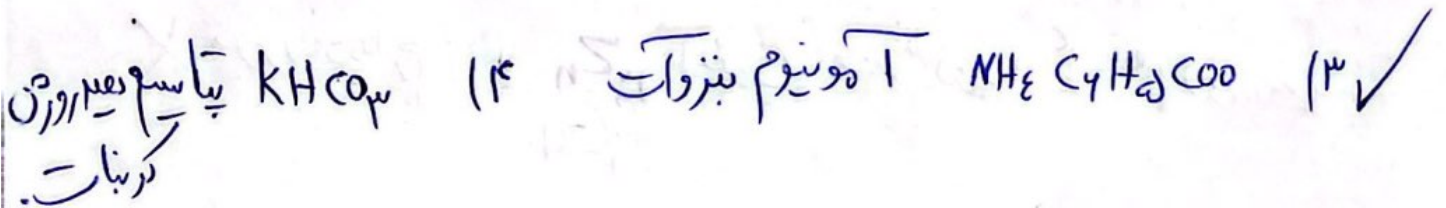
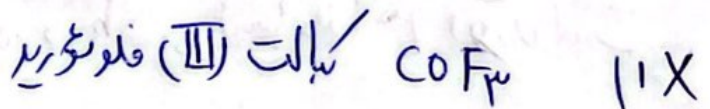
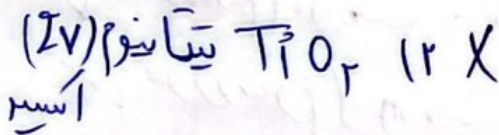


X مورد دوم <= طلوعی پر توها مستوات است.

X مورد سوم <= ۲ عنصر و جو در درگاه زیر لایه d آن معافاتی از π است.



۷۹ <= پاسخ گزینه ۳ //



سؤال ۸۰ \Leftarrow پاسخ نرینیا ۳ \Leftarrow موارد بوب درست است .

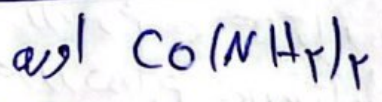
X مورد الف) و زیت کره است ساکنای شامل ع جفت است .

✓ مورد ب) جفت صمغی از تبادل جرم میان آب کره و هوای از طریق نرینهای فیزیکی انجام می شود

✓ مورد پ) کاتیون های فلز های قلیایی و قلیایی خاکی جفت صمغی از یون های دل شتر 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 \Leftarrow پاسخ نرینیا ۲ \Leftarrow



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 \Leftarrow پاسخ نرینیا ۳

عنصر X همان عنصر I^۳ می باشد که با F و Cl گازی هم شده است و اولین عنصر حامله ۵ می باشد

✓ مورد اول) درست - با ^{32}A هم رده و هم رده نیست .

✓ مورد دوم) درست - با ^{52}Te و ^{51}Sb (سبب فلز) هم رده است .

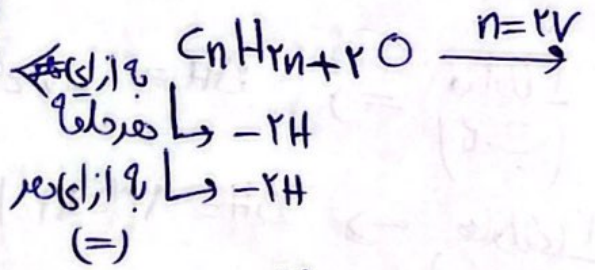
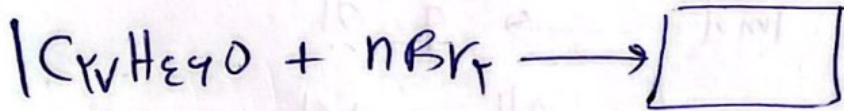
✓ مورد سوم) درست

X مورد چهارم) با آخرین عنصر فلزی دوره ۴ هم رده نیست .
 ^{63}Ga

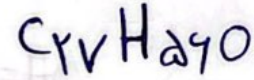
سوال ۱۳ ≪ پاسخ تزیین ۱

۳۰
بر چه فقط با پیوند (=) وابستگی رسد.

فرمول اصلی ترکیب



$n \times \frac{194 \times 10^{-2}}{2 \times 158} = 1 \times \frac{14}{140}$



$\frac{n}{20} = \frac{14}{14 \times 10^{-2}} \rightarrow$ n=1

10H با ۱۰ هیدروژن و پیوند (=) گرفته است.

با ۱ پیوند (=) وابستگی رسد، ۱۰ هیدروژن با ۱ پیوند (=) گرفته است.

$10H - 2H = 8H$

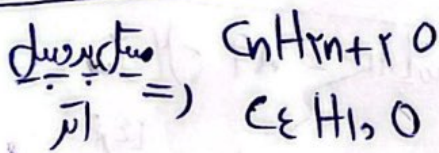
پاسخ ۸ هیدروژن است.

سوال ۱۴ ≪ پاسخ تزیین ۲



$\frac{R}{100} \times \frac{131}{49} = \frac{334 \times 12}{28} \rightarrow R = 72\%$

سوال ۱۵ ≪ پاسخ تزیین ۳

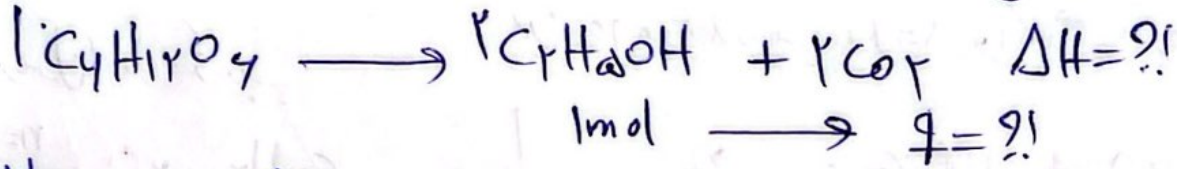


۱-۵ اتیل، ۲، ۳، ۴ تری متیل متیلان
 C_nH_{n+2}
 (= فرمول اصلی) $C_{12}H_{26}$

$\frac{C_{12}H_{26}}{C_4H_{10}O} = \frac{170}{74} = 2,3$

سوال ۱۲ پاسخ نرینا ۴

ع



1 مول (کربن)	=>	$\Delta H = -174$	}	$\Delta H_f = -71$
2 مول (کربن و اکسیژن)	=>	$\Delta H = 2(493) = 986$		
3 مول (کربن)	=>	$\Delta H = -2105$		

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

$$q = 351.5$$

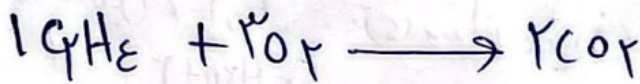
سوال ۱۷ <= پاسخ نرینا ۱

معمولاً میان تئین آنتالپی پیوند برای $\text{H}-\ddot{\text{O}}-\text{H}$ تعریف نمی شود.

سوال ۱۸ <= پاسخ نرینا ۳

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

سوال ۱۹ <= پاسخ نرینا ۴



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

$$\Delta t (\text{s}) = \frac{\frac{14.4}{18}}{2 \times 2 \times 2.4} \times 60 = 58$$

سؤال ۹۰ ≤ پاسخ بزینا ۱۱

$0.1 \text{ mol } C_6H_6 = 1.2 \text{ g}$

ارزیت سوختی اتان = $1.7 \times$ ارزیت سوختی اتانول

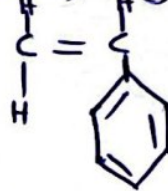
ارزیت سوختی اتانول	= ۹۱
ارزیت سوختی اتان	= 1.7×91

$1.5 \times 1.7 \times 91 = \square \times 91$

$\square = 1.5 \times 1.7 = 2.55$

سؤال ۹۱ ≤ پاسخ بزینا ۴

✓ مورد اول: خنخ دندان، از تغلوف و بی‌وزن پای سیانواتن بقیه می‌سوزند.



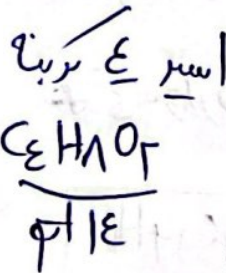
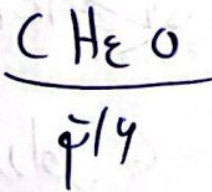
✓ مورد دوم: استیرن

$3 = 4 - 1 =$ تفاوت بین معنی‌های (1)

✓ مورد سوم: اکلیل‌های آتاما، کربن با هر نسبتی در آب حل می‌شوند و نیروی غالب آن‌ها

بی‌وزن و در روغن است.

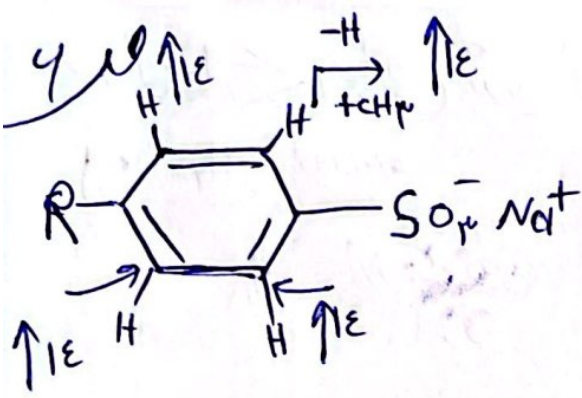
اکلیل‌های آتاما یک کربن



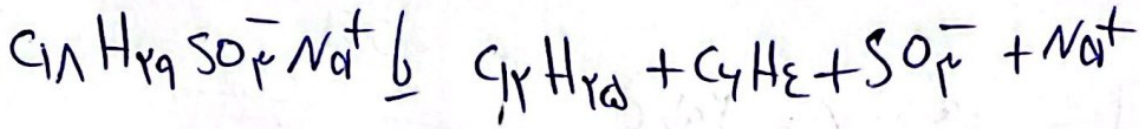
X مورد چهارم:

$14 - 6 = 8$
۸

سؤال ۹۲ <= "پاسخ تزیینا ۱۱"

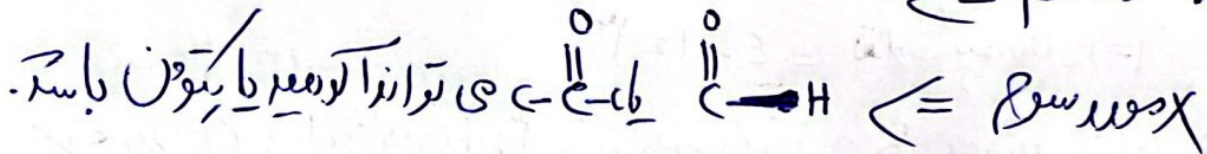
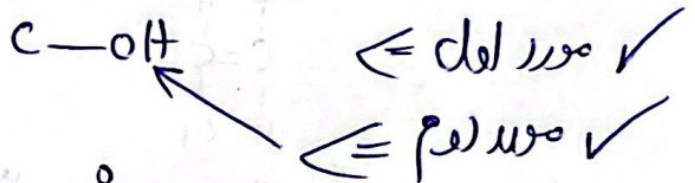


$$\frac{\text{افزایش جرم}}{\text{جرم اولیه}} \times 100 = \frac{54}{1361} \times 100 = 19\%$$



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

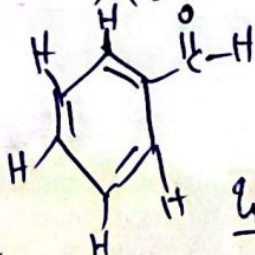
سؤال ۹۳ <= "پاسخ تزیینا ۳۹"



سؤال ۹۴ <= "پاسخ تزیینا ۱۱" در مورد غلط است : فرمول تجربی C_nH_{2n+2}

$n=4 \rightarrow C_4H_{10} \Rightarrow C_4H_{10}$ $H_{\text{آب}} = 10$

$4 \times 12 + 10 \times 1 = 58$ $(= \text{یعنی}) = 8$



$10H + 10OH \Rightarrow 10 \times 16 = 160$

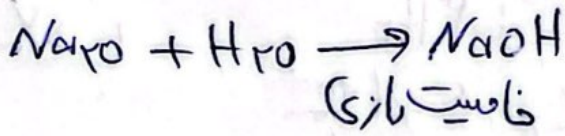
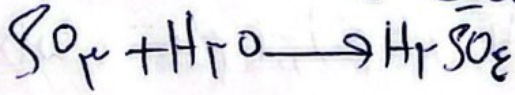
جرم اولیه = $16 \times 12 + 10 \times 1 = 202$

$\frac{160}{202} \times 100 = 79\%$

کربن های املرات سوالی در آن است یعنی نسبت آن مقدار آن است $\frac{16}{202} = 7.9\%$

✓

خاصیت آسیدی



سوال 96 <= پاسخ نرینا <=

مدل آرنیوس پیوسته می کند.

(در مطلق آسیدی): $[H^+] > [OH^-]$

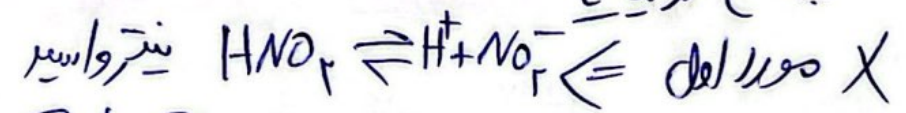
سوال 96 <= $[H^+] = 10^{-10} = 10^{-2} \times 10^{-8} = 2 \times 10^{-2} = M \times 10^{-1} \rightarrow M = 0.2 \frac{mol}{L}$

$$M = \frac{m}{\text{حجم} \times \text{جرم مولی}} \rightarrow \frac{2}{10} = \frac{10 \times 10^{-2}}{V \times V} \rightarrow V = \frac{0.2}{0.1} = 0.2 L$$

$V = 0.2 \times 1000 = 200 ml$ پاسخ نرینا <=

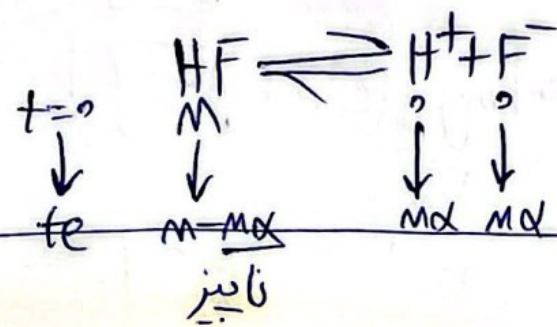
سوال 97 <=

پاسخ نرینا <=



X مورد دوم <= می تواند یون داشته باشد.

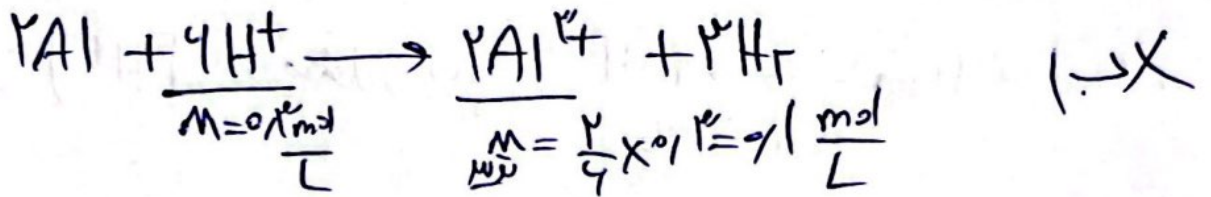
X مورد سوم <= $K_d = \frac{\text{غلظت اویج}}{\text{غلظت تقارلی}}$



✓ مورد چهارم <=

سوال 98 « باسغ زینا 1 » عبارت های ذیل درسته است

الف) جرم کاتد (نیپل SHE) تغییر نمی کند.



✓

$$\frac{2 \times 10^{-2}}{2} = \frac{? \text{ ml}}{22.4} \rightarrow ? \text{ ml} = 97.2$$

نسبت تغییرات H^+

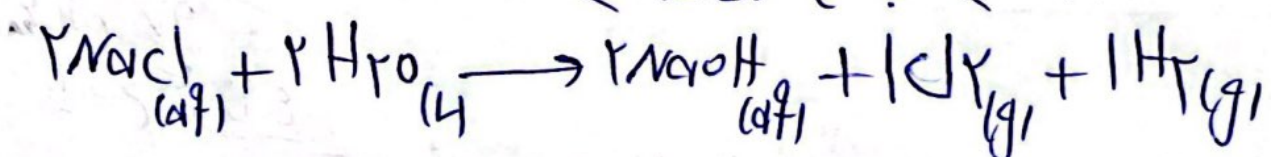
$$\frac{4}{2} = 2$$

نسبت تغییرات Al^{3+}

$$= \frac{4}{2} = 2$$

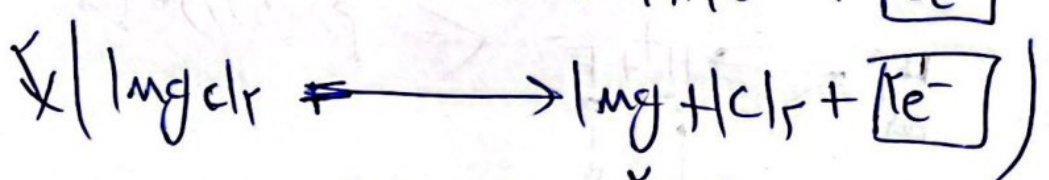
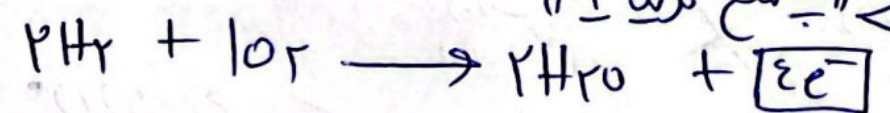
✓

سوال 99 « باسغ زینا 2 »



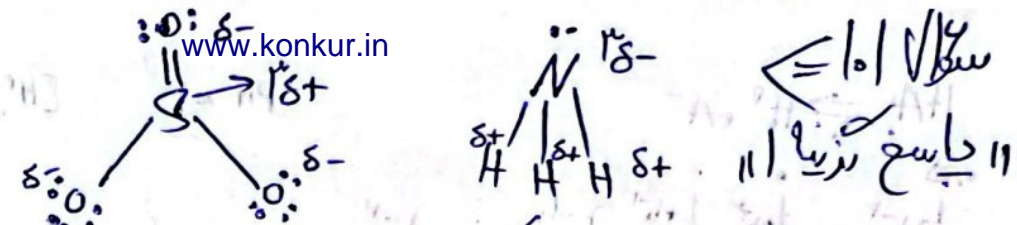
$$\frac{2+2}{2} = 2$$

سوال 100 « باسغ زینا 3 »



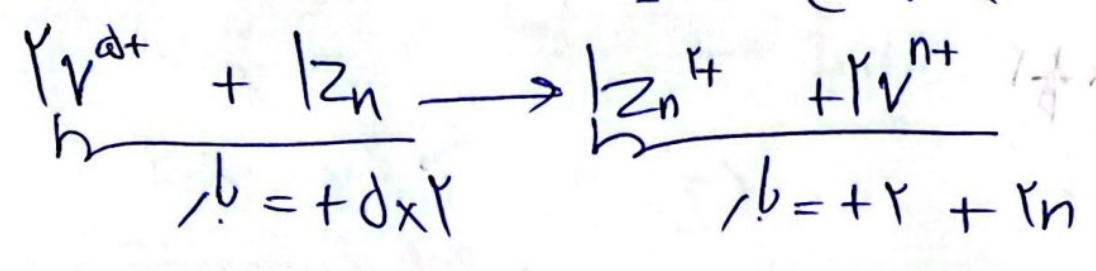
$$\frac{? \text{ kg}}{2} \times \frac{4}{100} = \frac{10}{20} \rightarrow ? \text{ kg} = 2.5$$

9



سؤال اول \Leftarrow یاسغ نرینه ۱۱
 مورد اول \Leftarrow آمونیاک برخلاف مولکول نوبتر (تری اکسید هارای) بار جزئی منفی است

سؤال ۱۲ \Leftarrow یاسغ نرینه \Leftarrow ع



$$\frac{10 = 2 + 2n}{V^{2+}} \rightarrow \boxed{n=4}$$

رنگ آبی

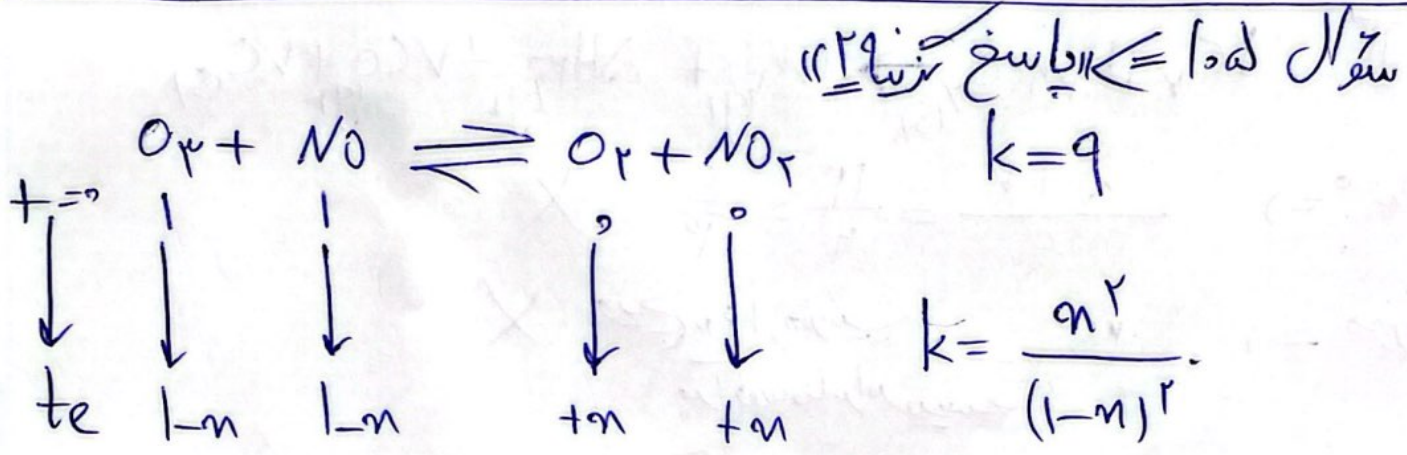
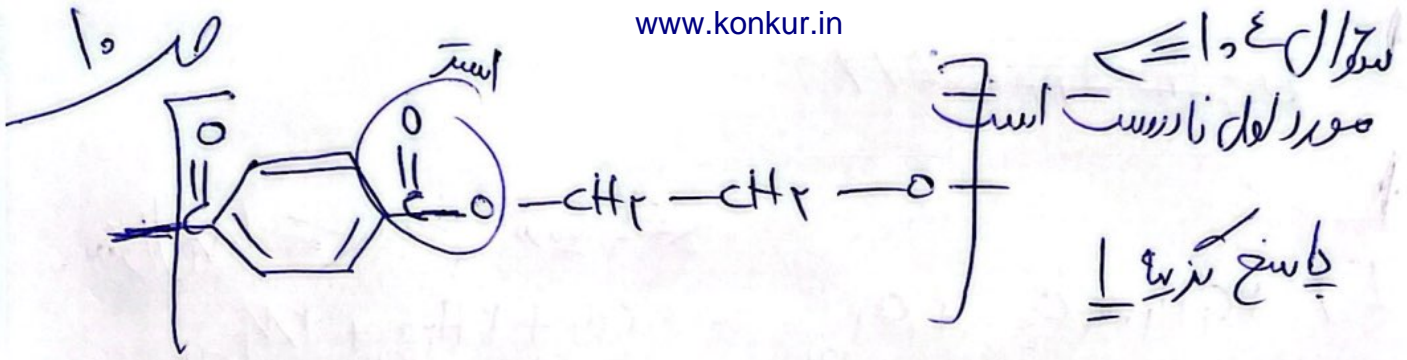
سؤال ۱۳ \Leftarrow یاسغ نرینه \Leftarrow $\Delta H > 0$

Q + H₂ + I₂ \rightleftharpoons 2HI
 برنگ بنفش برنگ
 X الف) \uparrow (ما) \rightarrow نقل \rightarrow برنگ مسی
 لرجعت Q

X ب) \downarrow \rightarrow $m=n$
 \downarrow

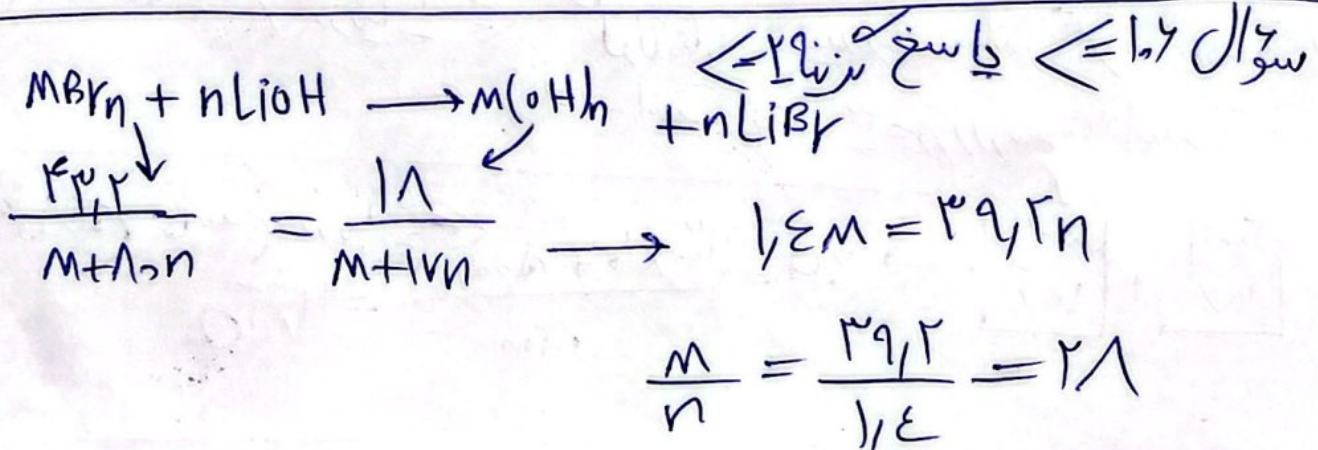
✓ ب) \uparrow [2HI] \rightarrow نقل برنگ \rightarrow \uparrow [H₂] , \uparrow [I₂]
 برنگ

✓ ج) \uparrow \rightarrow \downarrow \rightarrow \uparrow \rightarrow \uparrow
 سراز اول تا
 نوامه یو) $\boxed{0.5}$ $\boxed{0.5 + 0.5}$ \rightarrow \uparrow

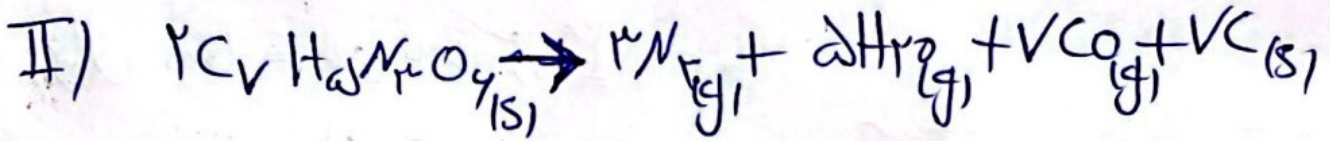
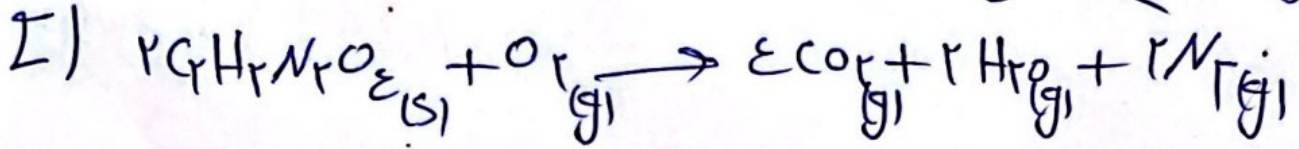


$$1-n + 1-n + n + n = 2 \text{ mol}$$

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



سؤال ۱۰۷ = پاسخ نذیر ۳



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

=> مورد دوم $3 \text{ با } 3 \text{ هم‌جهت بود، از جناب } X$
 تفاوتها برابر نیست

=> مورد سوم $3 \text{ و } 3 \text{ فرا } \sim \text{ و } 3 \text{ و } 3 \text{ فرا } \sim$
 $0.72 \sim \frac{1}{3} \times \frac{7 \times 12}{100} = 1.92 \quad \checkmark$

=> مورد چهارم $2C_7H_5N_3O_4 \sim 7C \quad X$
 $0.7 \sim \frac{7}{2} \times \frac{12}{100} = 11.54$

۱۰۸ = پاسخ نذیر ۱ = تکرارهای سفید رنگ بیانگر آزمون هستند و تک است بقیه ۳ مورد درست است.

۱۰۹ = پاسخ نذیر ۴ = $\frac{300 \times 10 + 500 \times 12}{100} = 11.20$

۱۱۰ = پاسخ نذیر ۱ یک مخلوطی تواند دارای انزای با حالت های فیزیکی متفاوت باشد.

حاجیان