

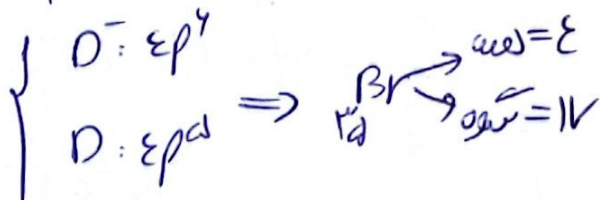
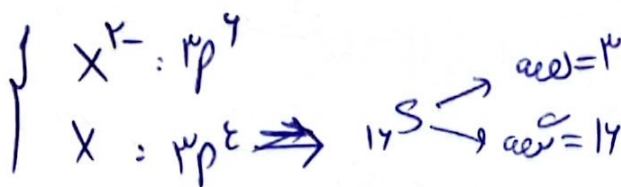
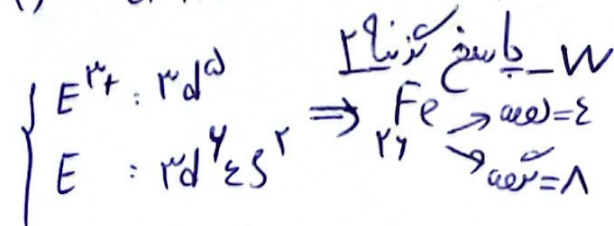
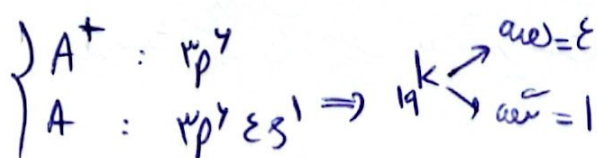
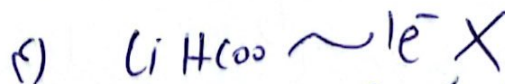
با نام خداوند بخشنده و مهربان

«فندقه A»
 میرحسین
 ۱۴۰۳ - نوبت اول
 $A_{21504} = 3$

$$\frac{\text{شمارگان}}{\text{شمارانین}} = \frac{2}{3}$$

چاشناده شیمی رشته ریاضی کنکور

$$۷۶ - \text{پاسخ کنین!} = ۲ \Rightarrow \frac{2}{3} \times ۳ = ۲ \xrightarrow{\text{برابر می شود}}$$



$$\text{تعداد عناصر} = \text{اختلاف عددهای} = ۲۶ - ۱۹ - ۱ = ۶ \quad \text{الف) درست}$$

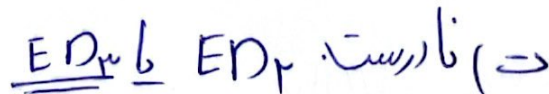
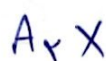
$$\text{تعداد عهای ظرفیت} = ۶ \quad \text{ب) درست}$$



$$۲ \times ۲ \times ۴ \times ۱۰ = ۲,۴۰۱ \times ۱۰^{۲۳}$$

چ) درست عنصر E به گاز زبیب نمی رسد. اما اکثر این عناصر را در ظرفیت ۱۰ است.

$$\frac{\text{شمارگان پر}}{\text{شمارگان}} = \frac{۴}{۳}$$



۷۱ - پاسخ کنین! «جواب درست است»

الف) عنصرهای ای است که از این دو توپ های سبیل شده باشند. صحیح می تواند باشند.

ب) حدود ۷۸ درصد از عناصر شناخته شده در طبیعت یافت می شوند.

ج) حدود ۶ درصد از لیتم موجود در طبیعت از این دو توپ های سبک آن سبیل شده است.

د) اتم های که نسبت شمار فوتون به فوتون در هسته ای آن ها برابر یا بیشتر از ۵ باشد تا با یه دارند.

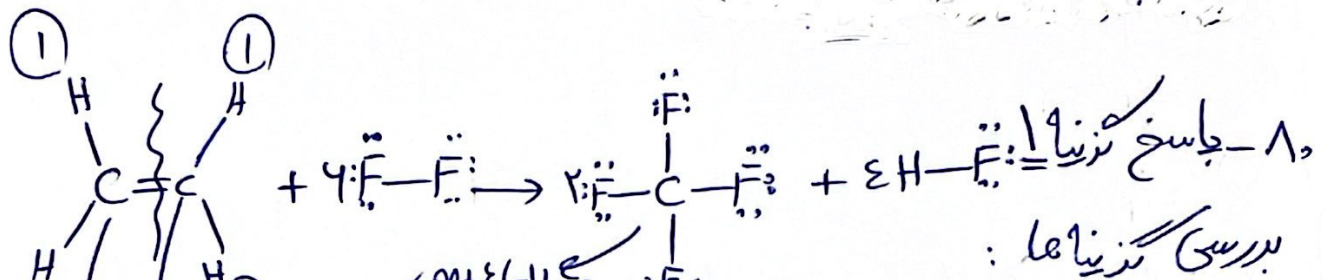
ص ۲

بررسی گزینیه‌های نادرست <

۱۱. مجموع انرژی گسیل شده از فورستر به سمت زمین بیشتر از مجموع انرژی گسیل شده از سطح زمین است.

۱۲. سهم گرمای گسیل شده از سطح زمین با خارج از جو مقایسه با گرمای برگشت داده شده به سطح زمین بیشتر است.

۱۳. گازهای گلخانه‌ای وابسته نیست.

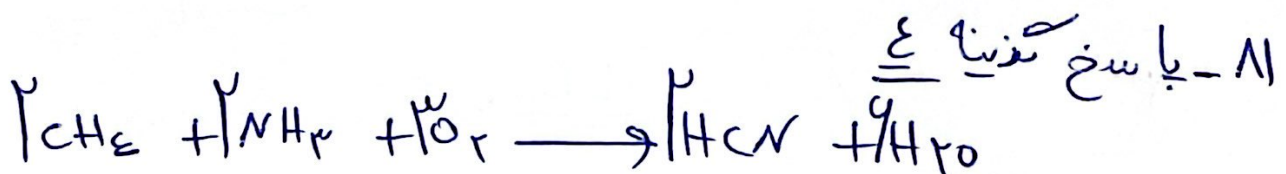


۱. همه اتمهای سامتا به آرایش گاز نجیب رسیده‌اند.

۲. بار C در خنثی برابر ۴+ و در واکنش دهانه ۲- است.

۳. خنثی CF₄ ناقصی است.

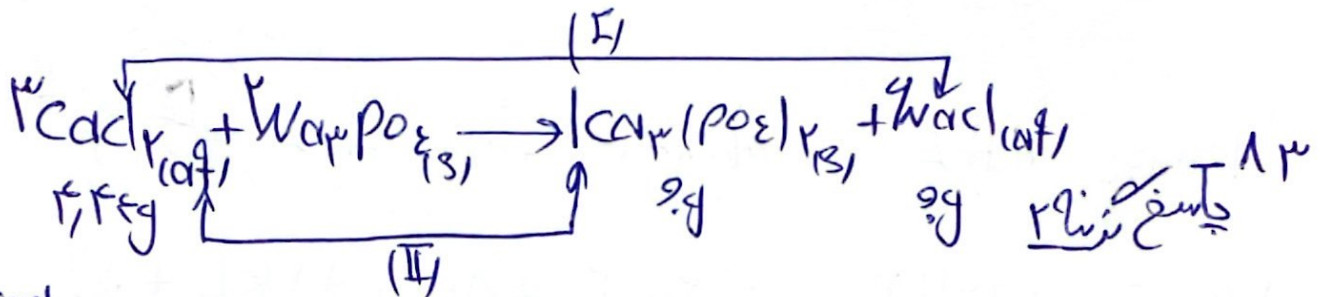
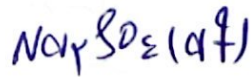
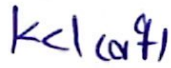
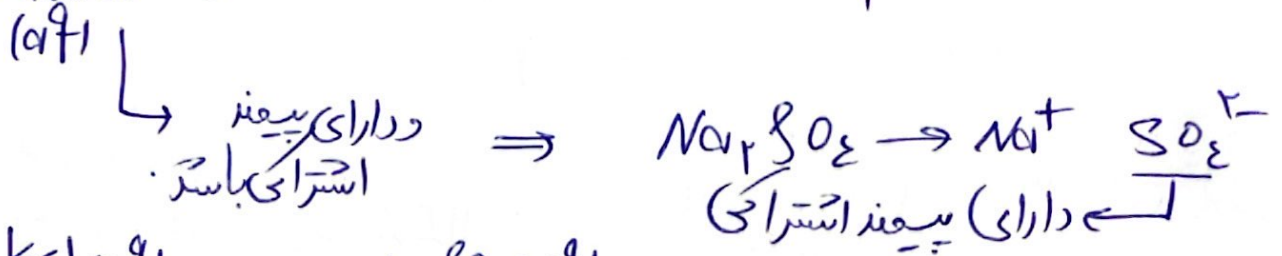
۴. مولکول C₂H₄ بیشترین پیوندها را دارد.



مجموع ضرایب: $2 + 2 + 3 + 2 + 9 = 15$

۳

دارنا بیونیدرورنی + درآبی
 جازبا بیونیدرورنی در ترکیب
 جازبا یون - روقطبی => مادل باسد
 ۲



$$\frac{CaCl_2 \text{ جرم } n}{2,22} \times 100$$

$$(I) 4 \times \frac{4,44}{111} = 3 \times \frac{9}{58.5} \rightarrow 9g = 6,48g$$

$$CaCl_2 \text{ جرم } n = 6,48g$$

$$(II) 1 \times \frac{4,44}{111} = 3 \times \frac{9}{31,5} \rightarrow 9g = 4,13g$$

قابل جاسف پوسی

$$\frac{1800ml}{1} = \frac{1800g}{1}$$

$$\text{جرم مادل} = 1800 + 200 = 2000g$$

$$\frac{NaCl \sim Cl^-}{4,98g} = \frac{9g}{36,5} \rightarrow 9g = 2,18g$$

$$\text{غلظت PPM} = \frac{2,18}{2000} \times 10^6 = 1090$$

مرع

۱۴- پاسخ نرینا ۱۱۳



مثبت است و صفای Y دارای بار منفی است و موافق علامت هستند

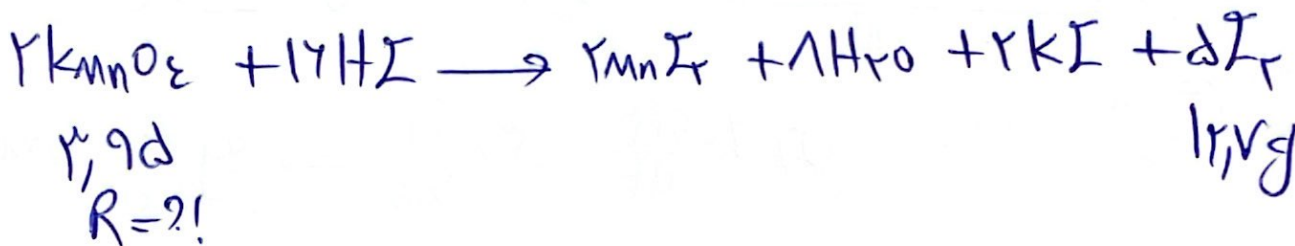
ص ۱، ۲، ۴ درست هستند.

۱۱ A و D می توانند HI (قطبی)، SiH_4 (ناقطبی) و H_2S (قطبی) باشند.

۱۲ آن گاه صفای X با اکترباری منفی دارد و $\mu_D = 0$ خواهد بود.

۱۴ A: HCl باشد آن گاه D به برفرن می تواند CCl_4 باشد که با ربتی آن ها جابجی میسر است.

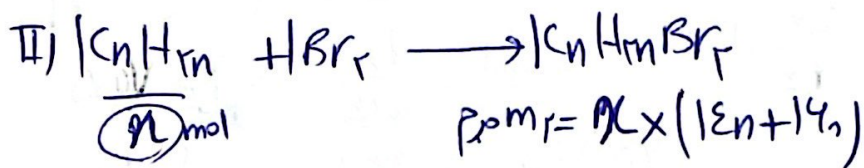
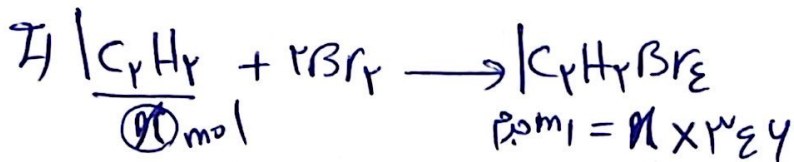
۱۵- پاسخ نرینا ۱۱۲



$$5 \times \frac{95}{158} \times \frac{R}{100} = 2 \times \frac{127}{254}$$

$$R = \frac{2 \times 127 \times 10 \times 158}{95 \times 5 \times 254} = \frac{20}{20} = 10\%$$

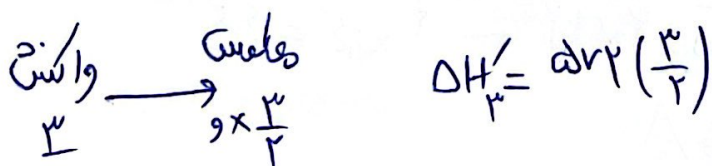
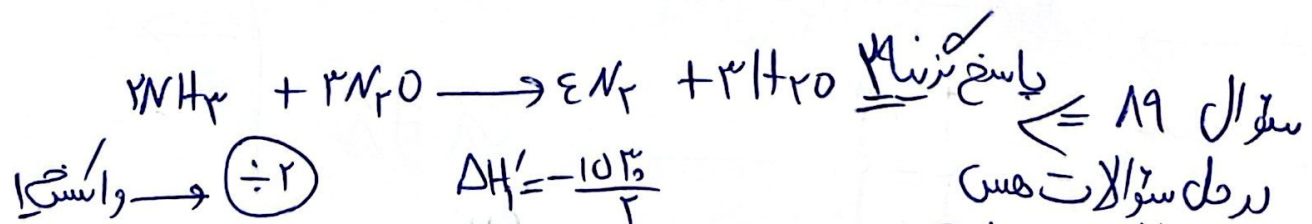
سورة ال ١٧ < " يا سميع نرينا ٤ " //



$$\frac{m_1}{m_2} = 1,71 \rightarrow \frac{\cancel{8} \times 3 \times 4}{\cancel{8} (14n + 14)} = 1,71 \rightarrow \boxed{n=3}$$

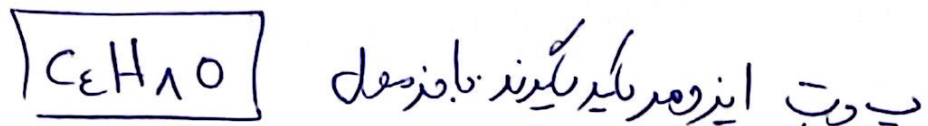
C_3H_4 بجواب

سؤال ۱۸ $\leq$ پاسخ بنده! F_2 و a_2 در بازه $(0, 1)$ و a_1 و a_2 می توانند اعداد باشند.

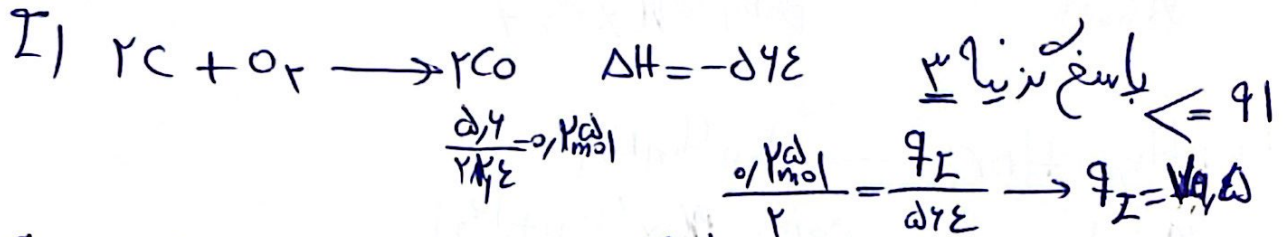


$$\Delta H_{\text{eff}} = -v_4 \delta - 11\gamma \Lambda + \lambda \delta \Lambda = -10\gamma \delta$$

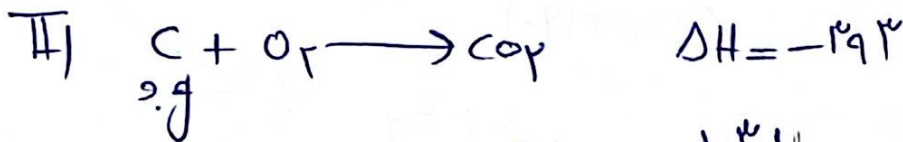
۶



نقطه‌ای جوش الف با فرمول $C_8H_{10}O_2$ و نقطه جوش $C_8H_{10}O$ است
 بیست و سه است

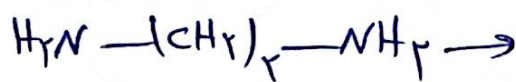


$$q_{cal} = q_I + q_{II} \rightarrow 201.5 = 77.5 + q_{II} \rightarrow q_{II} = 124 \text{ kJ}$$

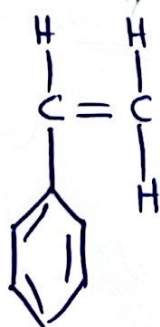


$$\frac{q_{II}}{12} = \frac{124}{393} \rightarrow q_{II} = \frac{12}{3} = 4$$

مونومر آمین

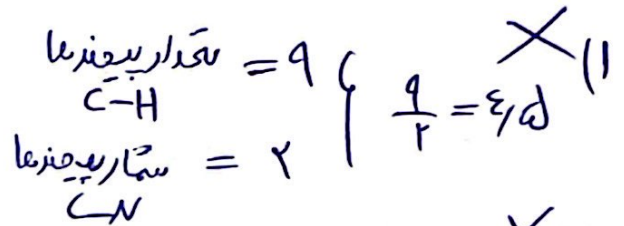
A $\rightarrow$ 

۹۲- پاسخ تئیه ۴

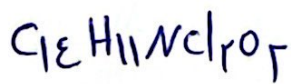
B $\xrightarrow{\text{مونومر}}$ 

$$4 \times 12 - 2 \times 14 = 44$$

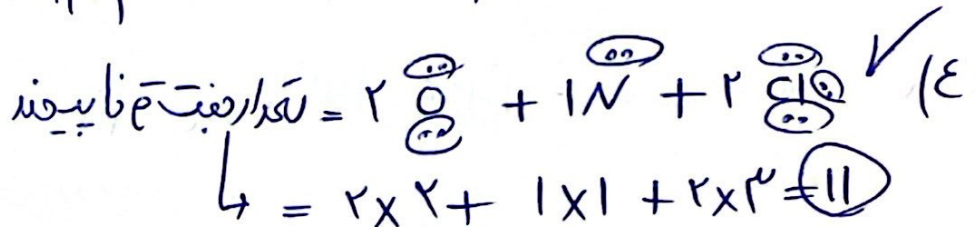
$$\frac{\text{نسبت جرم مونومر A}}{\text{جرم مونومر B}} = \frac{40}{104} = 0.38$$

$$\langle \cdot, \cdot \rangle_{\mathcal{H}} = \langle \cdot, \cdot \rangle_{\mathcal{H}_0} + \langle \cdot, \cdot \rangle_{\mathcal{H}_1}$$


$$\text{орбита} = \frac{32}{294} \times 100 = 10,88\%$$

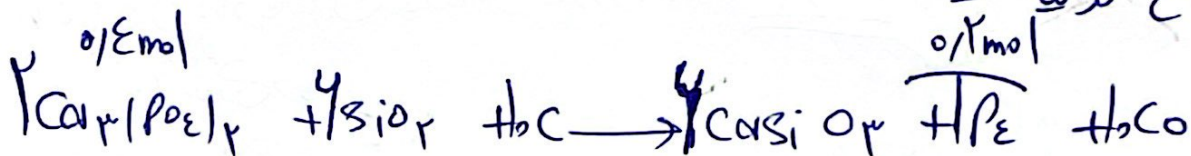


✓ ۱۳
 $9 - V = 2$
 ← مقدار ایستای کمر



$$\frac{11}{\varepsilon} = r, r_d$$

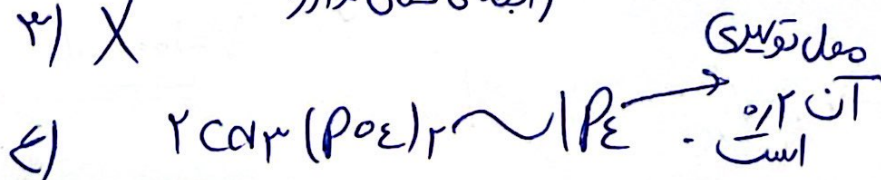
۹۴۔ یاسفحہ دنیا؟ ۷



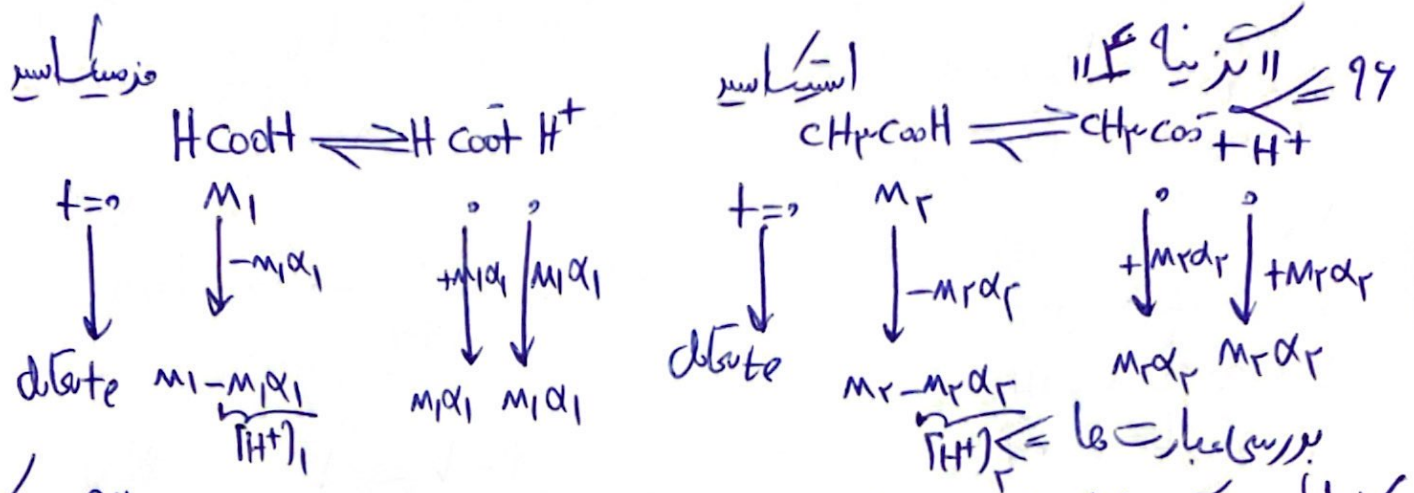
$$1) \frac{R_C}{I_2} = \frac{R_{C0}}{I_2} = \frac{R_{PE}}{I} = R_d \rightarrow \frac{\frac{I_0}{I_2}}{I_2} = \frac{\frac{I_1}{I_2}}{I_2} = \frac{\frac{q_{1,2}}{I_2}}{I} \quad \times$$

$$y) R_d \neq \frac{R_{sior}}{y} = \frac{R_{casior}}{y} \quad X$$

۱) ابعادی حذفی ندارد.



۱۵ پاسخ گزینه ۳ $\Leftarrow$ چون اسید ضعیف تری بودن مقدار مولکولهای HCN آن زیاده است و $[\text{H}^+] \uparrow$ افزایش غلظت $[\text{OH}^-]$ باعث می یابد.



۱۱ X اگر $m_1 < m_2$ و چون داریم $\alpha_1 > \alpha_2$ به یقین نمی توانی در صورت pH معین بود

۱۲ X بیشتر از I خواهد بود $\leftarrow \text{pH}_1 = \text{pH}_2 \leftarrow [\text{H}^+]_1 = [\text{H}^+]_2 \leftarrow$ شرایط مولکولهای (III)

۱۳ X با رقیق کردن هیدروکلریک به یک اندازه در باقی پرش هیدروکسید به یک نسبت کاهش می یابد.

۱۴ ✓ در دو غلظت متفاوت هیدروکلریک می توانند با مقدار یکسانی از سدیم هیدروکسید

HA $\begin{cases} V_1 = 10 \text{ ml} \\ [\text{H}^+] = 10^{-2} = 10^{-2} \times 10^{-2} = 10^{-4} \end{cases}$

استیاسیون

HA $\begin{cases} V_2 = 20 \text{ ml} \\ m_2 = 3 \times 10^{-1} \end{cases} \Leftarrow 9V$

HA $\begin{cases} V_2 = 10 \text{ ml} \\ [\text{H}^+] = 10^{-2} = 10^{-2} \times 10^{-2} = 10^{-4} \end{cases}$

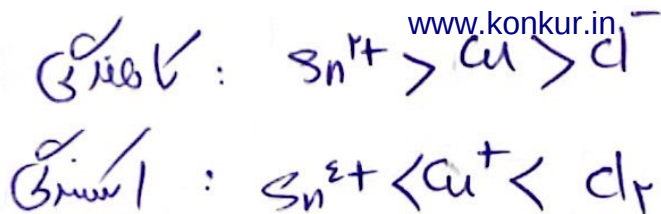
$4a + 2b = 4000 \quad 4 \times 10^{-2}a + 2 \times 10^{-2}b = 3 \times 10^{-1} \times 10^{-2}$

$\frac{m_a}{a} \times V_a = \frac{m_b}{b} \times V_b \rightarrow 4 \times 10^{-2} \times 10 = 3 \times 10^{-1} \times 10^{-1}$

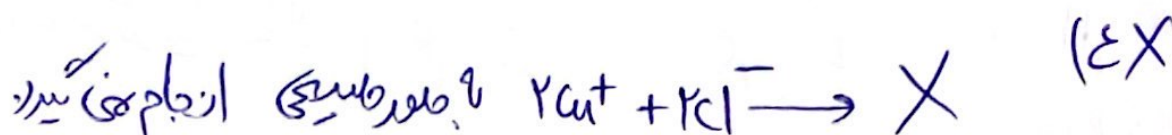
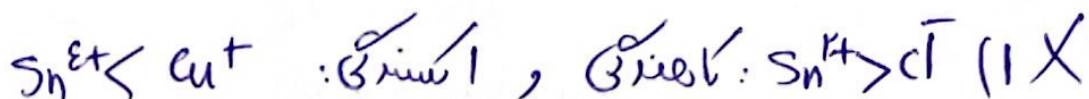
$\frac{1000}{2000} \times 1000$

$V = V_a + V_b = V_d = 1000 \text{ ml}$

۹



۹۱ < پاسخ نزنیا ۳



۹۹ پاسخ نزنیا ۱۱

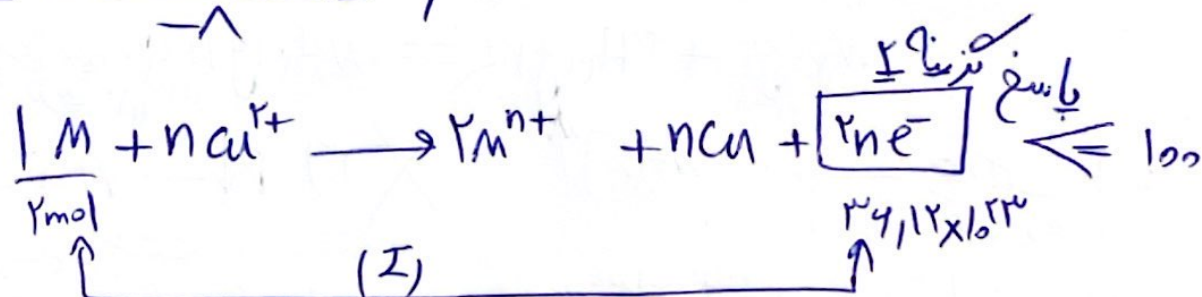


$$n + 1 = 0 \Rightarrow n = -1$$

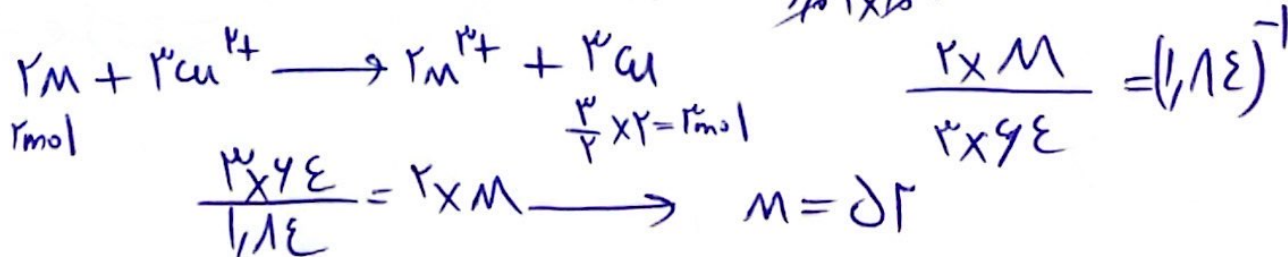
$$n + 2(-2) = 0 \Rightarrow n = 4$$

$$12 \times 4 = 48$$

$$\text{تغییر} = \frac{48 - (-12)}{-1} = -60$$



(I) $n \times 2 = \frac{34 \times 12 \times 10^3}{100 \times 10^3} \rightarrow n = \frac{4}{1} = 4$



صدا

الف درست است

۱۱۱ پاسخ نزنه

فولا $T_i > P$

الف درست

$T_i > \text{فولا}$

ب درست

فولا $>$ تیتانیوم

پ نادرست

فولا $>$ تیتانیوم

ت نادرست

۱۰۲ پاسخ نزنه

A: $1H$

E: $4C$

D: $9F$

D: Li

Z: $8O$

G: Br

بررسی عبارت ها $\Leftarrow$ عبارت های پود درست هستند

E, A
 $H_{2O} > H_2$
 $100^\circ C - 718^\circ C$

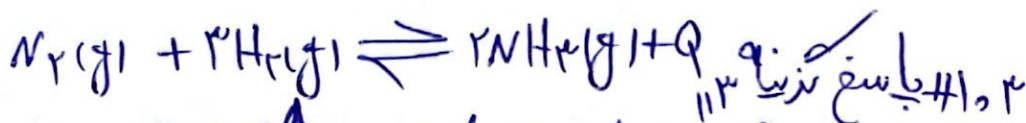
~~ب~~ نقطه جوش

ΔH :
مردیابی

~~الف~~ $D, J > D, G$
 $LiF \quad LiBr$

$Z, G > A, J$
سازید: اشتراکی
 $H-F$


$A, G > E, Z$
 $HBr > CO_2$
سازید: قطبی



۱) خارج $\rightarrow [NH_3] \uparrow$
کنش متعادل

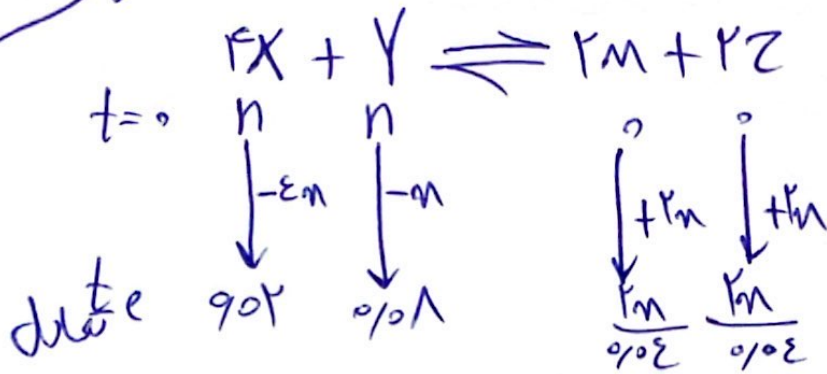
۲) استفاده از کاتالیزور $\rightarrow$ سرعت تولید را افزایش می دهد

~~۳) $P \downarrow \rightarrow V \uparrow$~~
تغییر فشار $\rightarrow$ برکت

۴) $\uparrow$ دما $\rightarrow$ برکت
تغییر دما $\rightarrow$ برکت

11

سوال 1.2



$$k=r_d$$

$$K=r_d = \frac{(F_{x1.0}^{-r}) \times (E_{x1.0}^{-r})^r}{(r_{x1.0}^{-r})^r \times 1 \times 1.0^{-r}} \times V'$$

$$n = 0.02 + \varepsilon n$$

$$n = 0.01 + n$$

$$0.02 + \varepsilon n = 0.01 + n$$

$$r_n = 0.04 \rightarrow n = 0.02$$

$$r_d = \frac{1 \times 1 \times 1}{1 \times 1 \times 1} \times V$$

$$V = \frac{0.1 r_d}{r} = 0.12 dL$$

$$V(mL) = 12 d mL$$

