

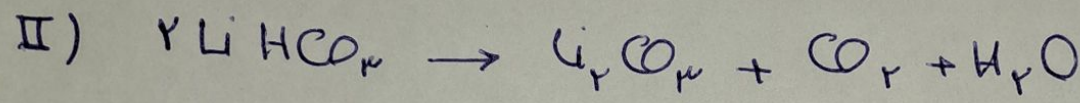
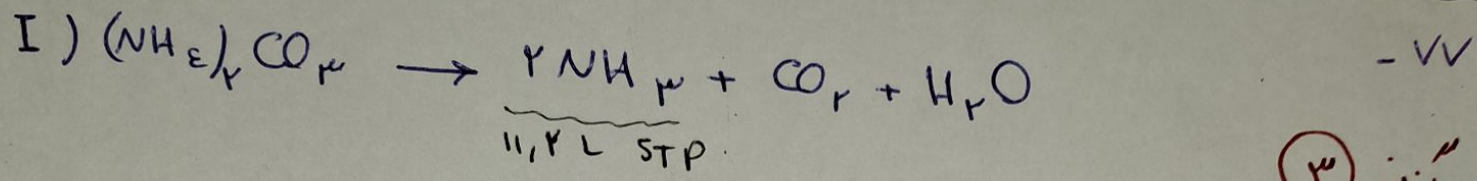
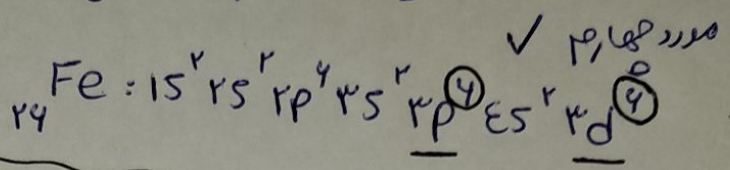
۱۴۰۱/۱۰/۲۹

باسم شریعی نواتان شیمی لتور تجربی دی ماه سال ۱۴۰۱

محسن زمر دپور

۷۴ - مورد اول ✓ $n+L=7$ مورد دوم ✓

توزنه (۴) مورد دوم ✓ ارایش الکترونی $K_{19} \cdot Cr_{24} \cdot Cu_{29} \sim 4S^1$ قسمی نور



بروایش (I) از روی حجم گاز آهونیا، جرم H_2O تولیدی بدست می آید:

$$\frac{11,2}{2 \times 22,4} = \frac{\text{جرم آب}}{1 \times 18} \Rightarrow \text{جرم آب} = 4,5 \text{ g}$$

$$\frac{\text{جرم آب (II)}}{(I) \sim \sim} = 5 \Rightarrow \text{جرم آب (II)} = 22,5 \text{ g}$$

$$\frac{22,5}{1 \times 18} = \frac{\text{جرم کربنات}}{1 \times 90} \Rightarrow \text{جرم کربنات} = 75 \text{ g}$$

$(NH_4)_2CO_3$ باقی مانده $= \frac{20}{100} \times 14 = 2,8 \text{ g}$

$$\frac{14 \times \frac{10}{100}}{2 \times 48} = \frac{\text{جرم کربنات}}{72} \Rightarrow \text{جرم کربنات} = 7,14$$

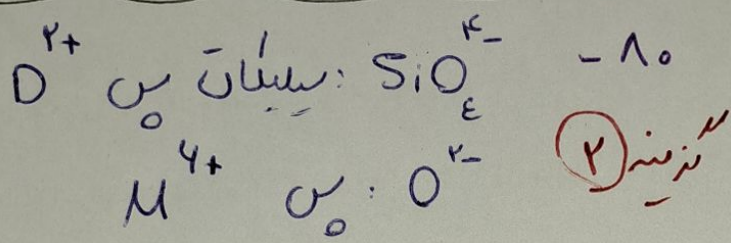
$$\frac{7,14 + 2,8}{2,8} = 3,18$$

محسن زمر دپوور

	ستون ۲	ستون ۱	
$\frac{2}{3}$	$Al_2(SO_4)_3$	$NaHCO_3$	۱
۱	$MgSO_4$	Sc_2O_3	$\frac{2}{3}$
۱	KNO_3	AlP	۱
۲	Li_2S	$Ba_3(PO_4)_2$	$\frac{3}{2}$

تعداد ایتون
تعداد آنیون

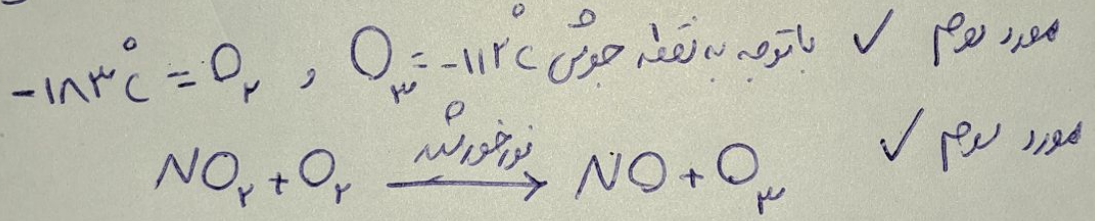
۷۸ - نرنه ۴



۷۹ - نرنه ۴

- ✓ DO
- ✓ DBF_۲
- X NaMO_۳
- ✓ MF_۲
- ✓ D(NO_۳)_۲
- ✓ K_۲MO_۴

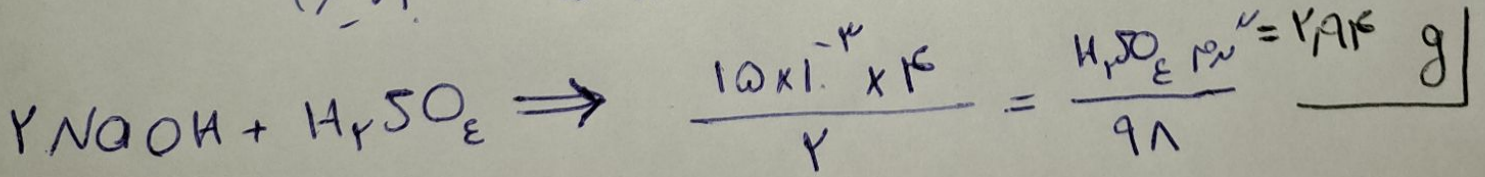
۸۴ - نرنه ۳
عدد اول ✓ در لاند انتد اتولفد نقش حفاظتی دهقند ودر لاند تیویولفد نقش هفند فرین



X عدد ۴

محسن زمر دپوور

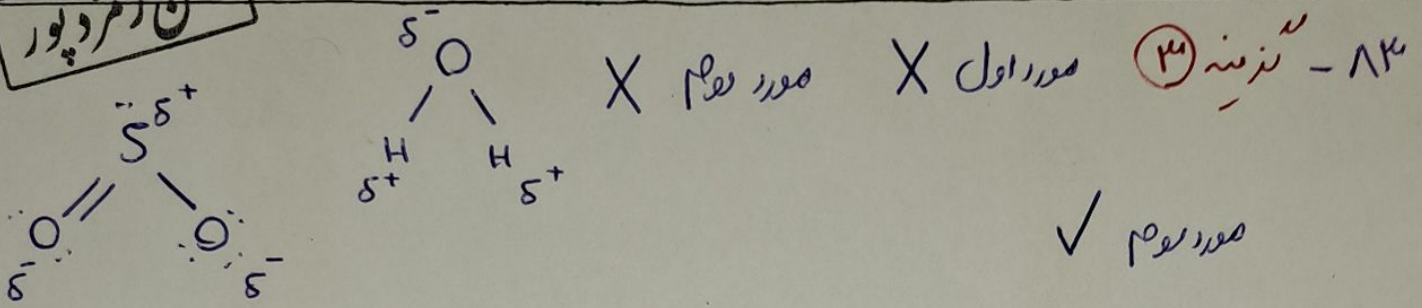
۸۲ - نرنه ۱
غلقت معلی = $\frac{\text{مول}}{\text{هم (لیتر)}} = \frac{10 \times 0.2}{10 \times 10^{-3}} = ۲$ مول



۱۴۰۱/۱۰/۲۹

پایه شیمی نواتان شیمی کلاسیک تجربی دی ماه سال ۱۴۰۱

محسن زمره پور



مورد چهارم ✓ MgO نبرونه! اما بار یون ها +۲ و -۲ است.

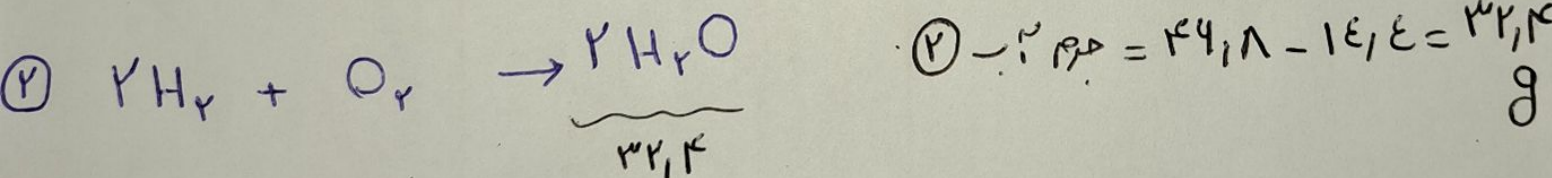
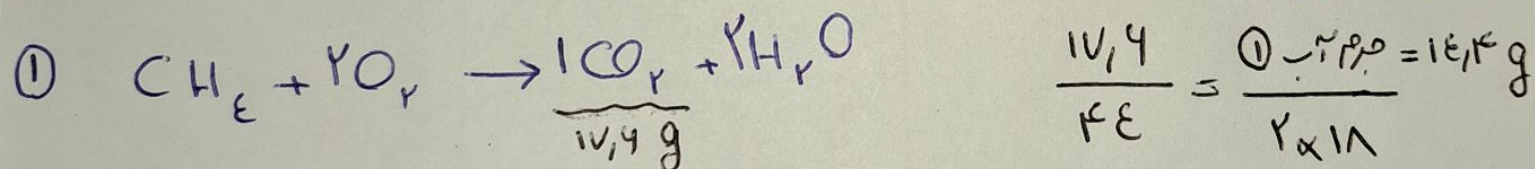
۸۴ - مورد اول ✓ مورد دوم ✓ هر دو عدد جدول تناوبی شیمی از قبل به دست لکس میماند

مورد سوم X می تواند جزو نافلزات دوره های ۴ و ۵ باشد.

مورد چهارم ✓ مورد پنجم X مثال نقص: F هم فعالیت شیمیایی هم عدد اتمی

بزرگتر از N دارد ✓

۸۵ - نزنه (۲)



$\frac{32,4}{2 \times 18} = \frac{\text{H}_2 \text{ مورد} = 3,4 \text{ g}}{2 \times 2}$

$\frac{17,4}{44} = \frac{\text{CH}_4 \text{ مورد} = 4,4 \text{ g}}{14}$

$\text{H}_2 \text{ درصد} = \frac{3,4 + 1,4}{4,4 + 3,4} \times 100 = 52 \%$

محسن زمره پور

$\text{CH}_4 \sim \text{H} \text{ مورد} \Rightarrow \frac{4}{14} \times 4,4 = 1,4 \text{ g}$

محسن زمرہ پور

۱۶۱/۱۰/۱۹
۸۶ - الف: ✓ مَن کتاب درسی صفحہ ۱۰۲ شیمی دہم

تجزیہ (۴) - ✓ مادہ خوردار انحال بندہ دی KNO_3

X : ۰
X : ۰

۸۷ - تجزیہ (۴) چون K و انس بندہ تراز Zn انت

۸۸ - $C_n H_{rn+r} + O_r \rightarrow CO_r + H_r O$ تجزیہ (۳)

$$\frac{C_n H_{rn+r}}{0.02 \text{ mol}} \sim \frac{(n+1) H_r O}{4.4n \text{ g}}$$

$$\frac{0.02}{1} = \frac{4.4n}{18n+18} \Rightarrow 0.34n + 0.34 = 4.4n \Rightarrow n = 12$$

$$C_r H_r Br_r : 24 + r + 140 = 188 \quad \left. \vphantom{C_r H_r Br_r} \right\} \text{توازن} = 18$$

$$C_{12} H_{24} : 144 + 24 = 170$$

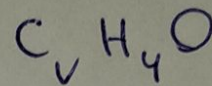
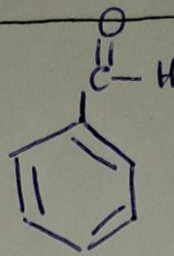
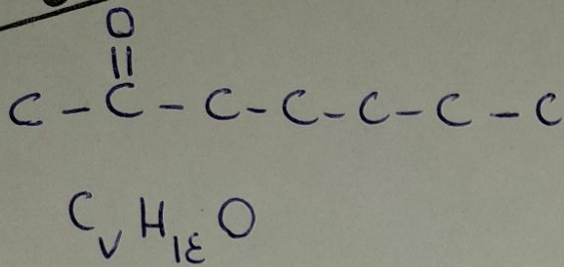
۸۹ - $(NH_4)_r SO_4 + BaCl_r \rightarrow BaSO_4 + r NH_4 Cl$ تجزیہ (۱)

$$\frac{0.1}{1} = \frac{x = 24.4}{132} \quad \text{Percentage} = \frac{24.4}{33} \times 100 = 74\%$$

۱۴۱۰/۱۰/۲۹

پانچ ترمیمی سوالات تھی لکھو تجربی دی صاف سال ۱۴۰۵

محسن زمرہ پور



۹۰۔ نرینہ ۳

عدد اولیٰ صحیح آتم کرنی نرینہ ۲ لکھو + ۲ نیت

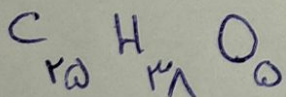
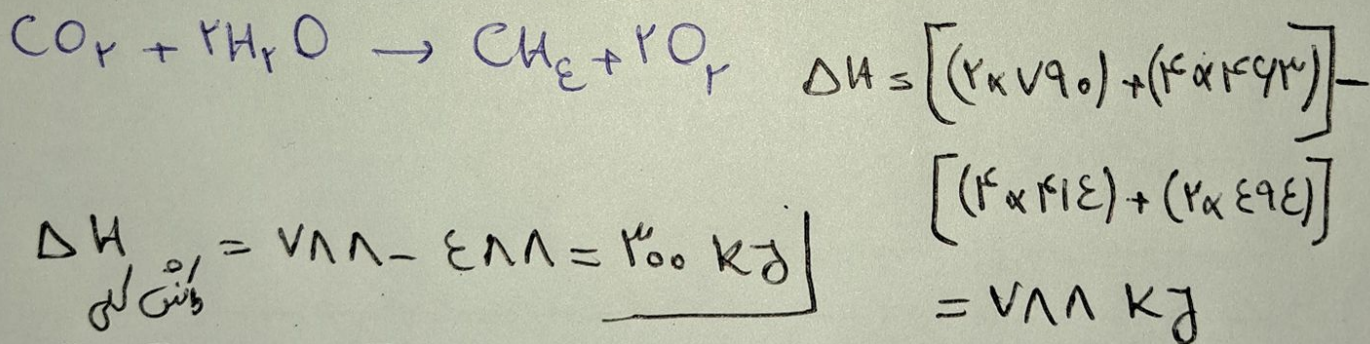
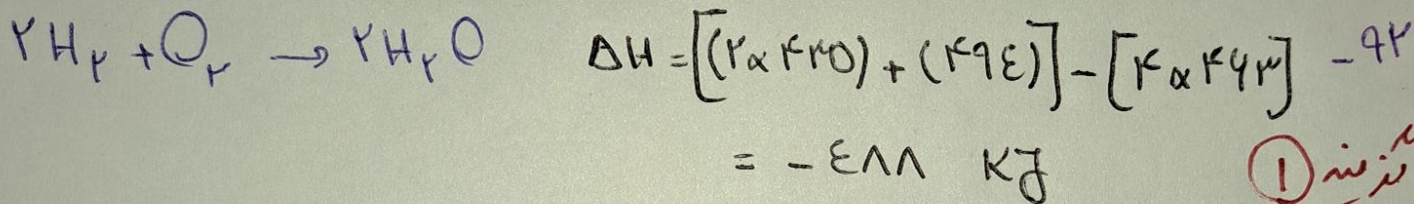
✓ عدد اولیٰ

✓ عدد اولیٰ

✓ عدد اولیٰ

۹۱۔ نرینہ ۳

عدد اولیٰ صحیح آتم کرنی نرینہ ۲ لکھو



X عدد اولیٰ

-۹۳

✓ عدد اولیٰ

نرینہ ۲

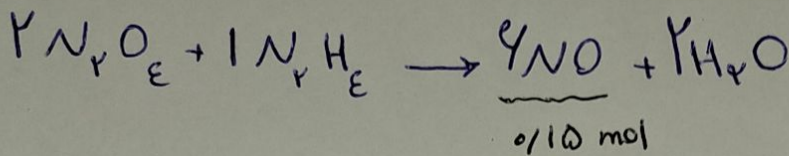
X عدد اولیٰ

X عدد اولیٰ

۱۴۰۱/۱۰/۲۹

پانچ تریبی سوالات تسمی لکھو تجربی دی ماہ سال ۱۴۰۱

محمد زفر پور



۹۴ - تیز تیز (۱)

$$\frac{x \times \frac{1}{10}}{2 \times 92} = \frac{0.15}{4} \Rightarrow x = 0.170 \text{ g}$$

$$\left. \begin{aligned} \text{جرم بخار آب تولیدی} &= 0.15 \times 18 = 0.19 \text{ g} \\ \text{جرم ہیدروجن تولیدی} &= \frac{0.15}{4} \times 4 = 0.15 \text{ g} \end{aligned} \right\} 0.1$$

× صحیح

✓ صحیح

✓ صحیح

✓ صحیح

× صحیح

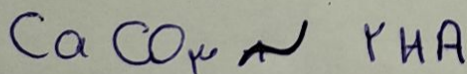
۹۵ - تیز تیز (۳)

$$pH = -\log [H^+]$$

$$11.3 - 1.3 = 10 \leftarrow pH_{HA}$$

$$[H^+] = 10^{-10}$$

$$K_a = \frac{10^{-10} \times 10^{-10}}{0.10} = 10^{-20}$$



$$\frac{1}{10} \times \frac{0.1}{100} = 0.0001 \text{ mol}$$

$$pOH_{Ba(OH)_2} = -\log [OH^-]$$

$$[OH^-] = 2M = 2 \times 10^{-3}$$

$$pOH = -\log (2 \times 10^{-3}) = 2.7 \Rightarrow pH = 11.3$$

۹۶ - تیز تیز (۴)

$$\frac{0.100}{2} = \frac{x}{100} \Rightarrow x = 0.125$$

۱۴۱۰/۱۰/۲۹

سید سعید علی نوازان نسیمی لنور مجری دی صابہ سال ۱۴۱۰

محسن زنگر پور

۹۷ - صحیح اول ✓ صحیح دوم ✓ صحیح سوم ✓ صحیح چہارم ✓
 تیز تیز (۱)

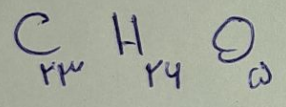
۹۸ - تیز تیز (۱)

۹۹ - صحیح ۱. برابر نسبت میں غلٹت اور برابر ہے و PH! واحد تصدیق تیز
 تیز تیز (۱)

$$PH = -\log(10^{-3}) = 3$$

$$\alpha = \frac{2 \times 10^{-3}}{10^{-3}} \times 100 = 200\%$$

$$[H^+] = 10^{-3} = 10^{-3}$$



۱۰۰ - صحیح اول X صحیح دوم ✓ صحیح سوم ✓ صحیح چہارم ✓
 تیز تیز (۲)

$$emf = E^{\circ}_1 - E^{\circ}_2 = 0.11 + 0.18 = 0.29$$

۱۰۱ - تیز تیز (۴)

$$r = \frac{r}{\frac{10^3 \times 10^{-1}}{1}} = 44 \text{ pm}$$

۱۰۲ - صحیح اول صحیح دوم صحیح سوم صحیح چہارم
 تیز تیز (۳)

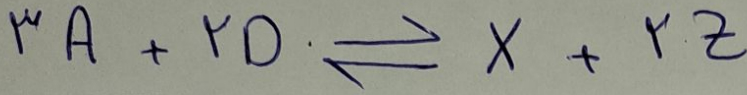
۱۰۳ - تیز تیز (۴)

۱۴۱۰/۱۰/۲۹

پایخ شریعی نواتان شیمی لنگور تجربی دی ماه سال ۱۴۰۵

محسن زمر دپور

۱۰۶ - صدر اول ✓
مرد لہ X تعداد سوند نواتان || انت
مرد لہ X $\frac{11}{12}$ صدر لہ ✓



۲,۵	۱	۲	۴
-----	---	---	---

۱۰۷ - نرنند ۱

$$K = \frac{2 \times 4 \times 4}{2,5^3 \times 1} \times 5^2 = 51,2$$

۱۰۹ - نرنند ۱

۱۰۸ - نرنند ۳

$$\bar{M} = 27,9 + (2 \times 0,05) + (2,1 \times 0,03) = 28,04$$

۱۱۰ - نرنند ۱
تعداد صدر اول بصورت X مرد لہ

موفق و سر بلند باد

محسن زمر دپور

نرنند ۳