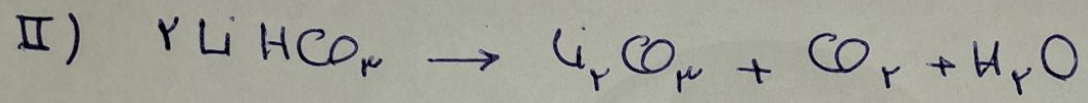
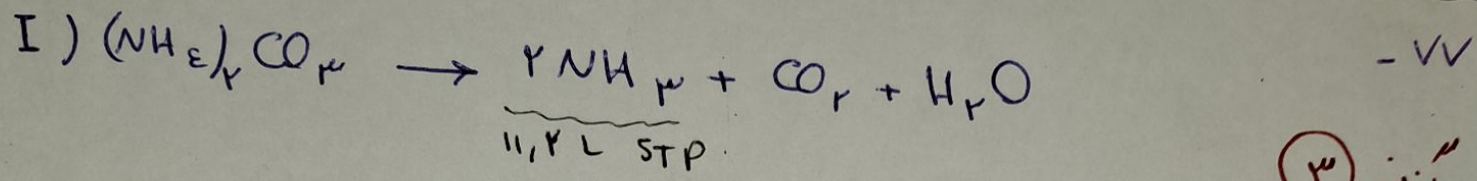
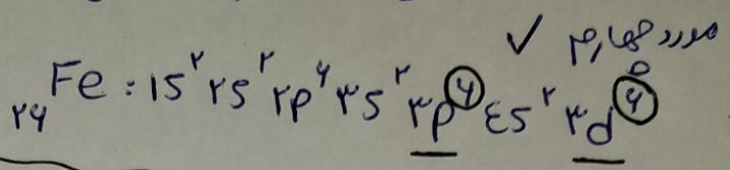
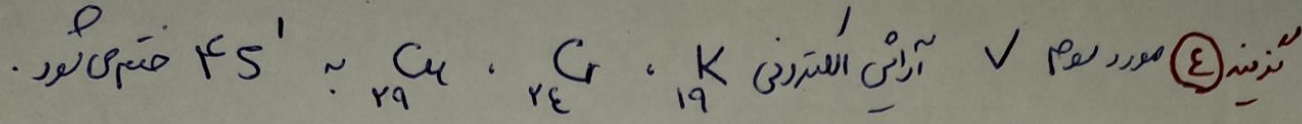


محسن زمر دپور

۷۴ - مورد اول ✓ $n+L=7$ مورد دوم ✓



پروانسی (I) از روی حجم گاز آکسیدان، حجم H_2O تولیدی بدست می آید:

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

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

$$\frac{22,5}{1 \times 18} = \frac{CO_3^{2-} \text{ حجم}}{1 \times 40} \Rightarrow \text{حجم کربنات} = 75 \text{ g}$$

$(NH_4)_2CO_3$ باقی مانده $= \frac{20}{100} \times 17 = 3,4 \text{ g}$

$$\frac{17 \times \frac{10}{100}}{2 \times 48} = \frac{Li_2CO_3 \text{ حجم}}{74} \Rightarrow Li_2CO_3 \text{ حجم} = 7,12$$

$$\frac{7,12 + 3,4}{3,4} = 3,18$$

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	$Ba_3(PO_4)_2$	$\frac{3}{2}$

۷۸ - نرنه (۴)
 تعداد ایتون
 تعداد آنیون

۷۹ - نرنه (۴)

D^{2+} سیلیکان میں: SiO_4^{4-} - ۸۰
 M^{4+} میں: O^{2-} (نرنه ۲)

✓ DO X $NaMO_3$ ✓ $D(NO_3)_2$
 ✓ DBF_2 ✓ MF_4 ✓ K_2MO_4

۸۰ - نرنه (۳) عدد اول ✓ در لاندہ آتومز نقش حفاظتی دھندہ و در لاندہ تیویو لفر نفس ہندہ فرین ہا

عدد ۱۴ ✓ باتویہ ہ نقہ جوس $O_3 = -112^\circ C$ و $O_2 = -183^\circ C$
 عدد ۱۴ ✓ $NO_2 + O_2 \xrightarrow{\text{نور خورشید}} NO + O_3$
 عدد ۱۴ X

محسن زمر دپوور

۸۲ - نرنه (۱)

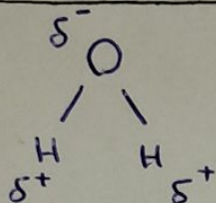
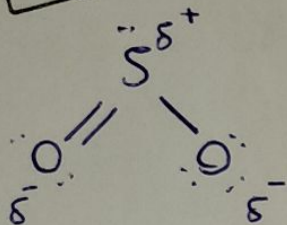
غلقت مولى = $\frac{\text{مول}}{\text{حجم (لیٹر)}} = \frac{10 \times 0.2}{20 \times 10^{-3}} = 100$ (مول/لیٹر)

$2NaOH + H_2SO_4 \Rightarrow \frac{10 \times 10^{-3} \times 100}{2} = \frac{H_2SO_4 \text{ مول}}{98} = 298 \text{ g}$

۱۴۰۱/۱۰/۲۹

پایه شیمی نواتان شیمی کنکور تجربی دی ماه سال ۱۴۰۱

محسن زمره پور



۸۴ - نمره (۳)
 مورد اول X
 مورد دوم X
 مورد سوم ✓

مورد چهارم X
 MgO
 نبرونه ۱ اما بار یون ها +۲ و -۲ است.

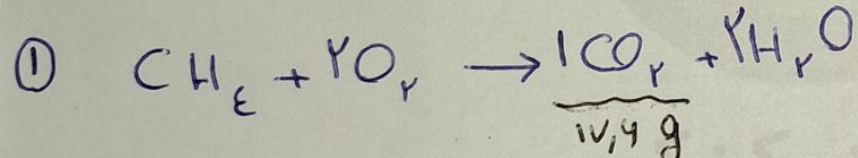
۸۴ - مورد اول ✓
 مورد دوم ✓
 هر دو عدد جدول تناوبی شیمی از یک دسته هستند پس مشابه

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

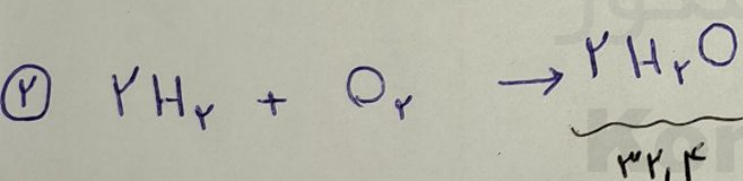
مورد چهارم ✓
 مورد پنجم X
 مثال نقره: F هم فعالیت شیمیایی هم عدد اتمی

بزرگتر از N دارد ✓

۸۵ - نمره (۲)



$$\frac{17,4}{44} = \frac{\text{مردم} - 2}{2 \times 18} = 14,4 \text{ g}$$



$$\text{مردم} - 2 = 44,8 - 14,4 = 30,4 \text{ g}$$

$$\frac{30,4}{2 \times 18} = \frac{\text{H}_2 \text{ مردم} = 3,4 \text{ g}}{2 \times 2}$$

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

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

محسن زمره پور

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

محسن زمر پور

۱۶۴ - الف: ✓ متن کتاب درسی صفحہ ۱۰۲ شیڈیم

ب: ✓ مادہ خوردار انماں نیندری KNO_3 (۴) نرینہ

X: ۰
 X: ۰

۱۶۷ - نرینہ (۴) چون K وائش نیندریز Zn انت

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

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

$$\frac{0.02}{1} = \frac{4.4n}{18n+18} \Rightarrow 0.36n + 0.36 = 4.4n \Rightarrow n = 12$$

$$C_r H_r Br_r : 12 + 1 + 140 = 153 \left. \begin{array}{l} \\ \end{array} \right\} \text{تبارن} = 18$$

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

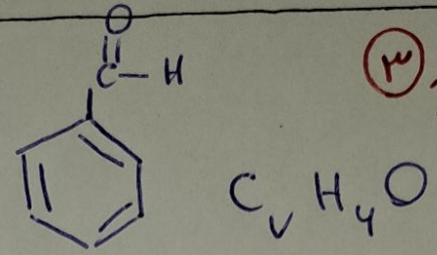
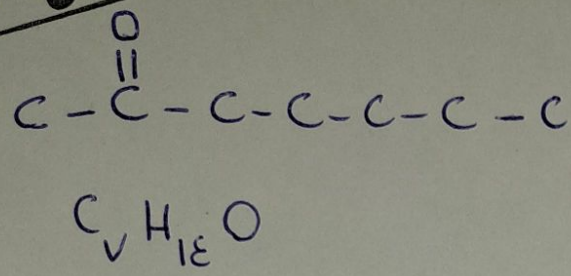
۱۶۹ - نرینہ (۱)
 $(NH_4)_x SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4 + x NH_4Cl$
 ۰/۲ mol

$$\frac{0.2}{1} = \frac{x = 24.4}{132}$$

$$\text{Percentage} = \frac{24.4}{33} \times 100 = 74\%$$

۱۴۰۱/۱۰/۲۹

محسن زمر دپور



۹۰۔ نرنه ۳

عدد اشی هیچ اتم کرنی نرنه آلهه ۲ + نیت

۹۱۔ نرنه ۳ ✓ عدد اول ✓ عدد ۲ ✓ عدد ۳

عدد ۳ X نرنه نرنه نرنه

$$\begin{array}{l}
 2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} \quad \Delta H = [(2 \times 470) + (494)] - [2 \times 443] - 92 \\
 = -588 \text{ KJ} \quad \text{نرنه ۱}
 \end{array}$$

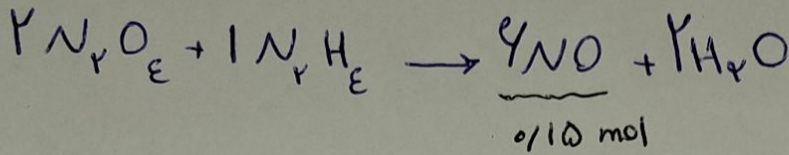
$$\begin{array}{l}
 \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \quad \Delta H = [(2 \times 790) + (2 \times 443)] - \\
 [(2 \times 414) + (2 \times 494)] \\
 \Delta H_{\text{نرنه ۱}} = 788 - 888 = 100 \text{ KJ} \\
 = 788 \text{ KJ}
 \end{array}$$

$\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{O}$ X عدد اول
 ✓ عدد ۲
 X عدد ۳
 X عدد ۴
 ۹۳۔ نرنه ۲

۱۴۰۱/۱۰/۲۹

پانچ تریبی سوالات تسمی لکھو تجربی دی ماہ سال ۱۴۰۱

محسن زمرہ پور



۹۴ - تیز تیز (۱)

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

$$\left. \begin{aligned} \text{جرم بخار آب تولیدی} &= 0.15 \times 18 = 0.19 \text{ g} \\ \text{جرم ہیدروجن سلفائی} &= \frac{0.15}{4} \times 34 = 0.18 \text{ g} \end{aligned} \right\} 0.1$$

✗ صحیح

✓ صحیح

✓ صحیح

✓ صحیح

✗ صحیح

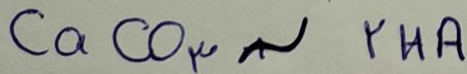
۹۵ - تیز تیز (۳)

$$\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$$

$$11.3 - 1.3 = 10 \leftarrow \text{pH}_{\text{HA}}$$

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

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



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

$$\frac{0.0001}{2} = \frac{n}{100} \Rightarrow n = 0.005$$

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-]$$

$\text{Ba}(\text{OH})_2$

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

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

۹۶ - تیز تیز (۴)

محسن زنگنه پور

صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓

97 - (1) صحیح جواب ہے

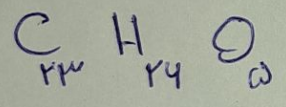
صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓

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

$$\alpha = \frac{\lambda \times 10^{-8}}{10^{-3}} \times 100 = 10$$

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

99 - (1) صحیح جواب ہے



صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓

$$emf = E_{\text{cathode}}^{\circ} - E_{\text{anode}}^{\circ} = 0.11 + 0.18 = 0.29 \text{ V}$$

101 - (4) صحیح جواب ہے

$$r = \frac{\lambda}{\mu \times 10^3 \times 1.5} = 44 \text{ pm}$$

صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓
 صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓ صحیح جواب ہے ✓

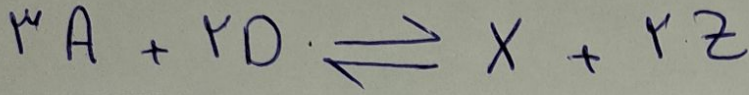
104 - (5) صحیح جواب ہے

۱۴۰۱/۱۰/۲۹

پانچ شریعی سوالات سیمی کنکور تجربی دی ماه سال ۱۴۰۱

محسن زمر دپور

۱۰۶ - صدر اول ✓
 صدر دوم X تعداد سونہ نوکانہ || انت
 صدر سوم ✓
 صدر چہم $\frac{11}{12}$ X صدر دوم
 نرنہ ۳



۲,۵	۱	۲	۴
-----	---	---	---

۱۰۷ - نرنہ ۱

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

۱۰۹ - نرنہ ۱

۱۰۸ - نرنہ ۳

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

۱۱۰ - نرنہ ۱
 صدر اول صحیح انت
 صدر دوم X

Konkur.in

موفق و سر بلند بانه

محسن زمر دپور

نرنہ ۳