

سوال ۷۲ - ۵ گزنه ۲
بدون آنکه آنکه می‌خواهیم غایب می‌شود که مرئی چیزی از این مواج است را در پی می‌گیرد.

مرداقل ه قرمز - نارنجی - زرد - سبز - آبی - بنفش : تفاوت مدرمز با بنی شیمی!

مورد سوم و رند تفه به کامون ترکیب وابسته است، بنابراین رند تفه لیم نترات و لولفا متفاوت است

با توجه به خود ایدار مایه در ۳ کتا رسی

سوال ۷۷ - ۱

در صفت لولفا کوکود ۱۲ رزمین و مری سیکانست و لولفا موار کجیح!

سوال ۷۸ - ۵ گزنه ۴

$$\text{جرم صافظ} \times 100 \rightarrow 30 = \frac{92}{42} \times 100 \rightarrow 92 = 182.92$$

آر تپایی که شرایط سیکان و مچهای CO و Ar تپا رند کجیح شده است

$$\text{mol}_{Ar} = \frac{182.92}{42} = 4.35 \quad \text{mol}_{Ar} = \text{mol}_{CO}$$

$$\text{gr}_{CO} = 4.35 \times \frac{28}{1} = 120.12 \text{ gr}_{CO}$$

کذا Ar که

$$\text{Co} = 42 - 182 = 238$$

با مایه

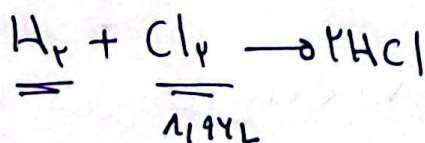
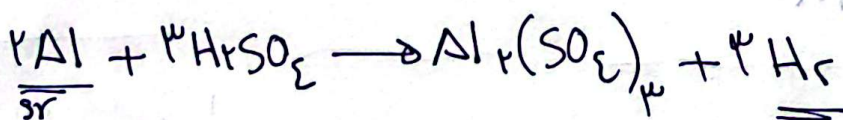
که از باون خارج شده!

بنفین ها

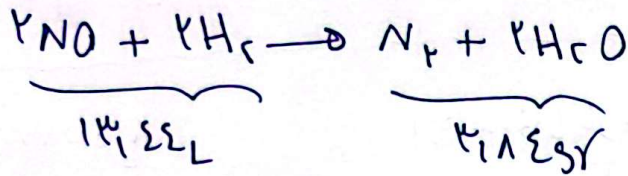
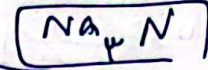
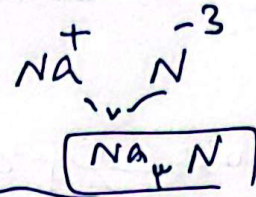
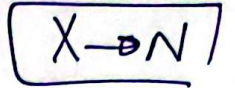
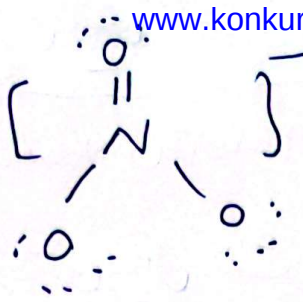
$$\text{gr}_{CO_2} = 238 + 120.12 = 358.12$$

اوله

سوال ۷۹ - ۵ گزنه ۳



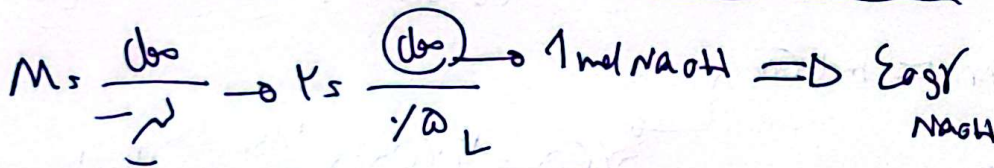
$$\text{gr}_{Al} = 1.942 \text{ Cl}_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{70.9 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol H}_2}{1 \text{ mol Cl}_2} \times \frac{2 \text{ mol Al}}{3 \text{ mol H}_2} \times \frac{27 \text{ g Al}}{1 \text{ mol}} = 7.12 \text{ gr}$$



سوال ۸۱: ۲ نمره =

$$318 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{46 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{22.4 \text{ L}}{1 \text{ mol}} = 513 \text{ L}$$

$$\% = \frac{513}{1312} \times 100 = 39\%$$

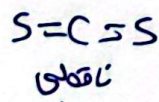
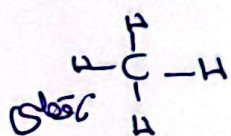


سوال ۸۲: ۳ =

$$\% = \frac{\text{مردم}}{\text{کل}} \times 100 \rightarrow 5 = \frac{10 \text{ g}}{200 \text{ g}}$$

$$\text{مردم} = 500 \times 10 \times 100 \text{ g}$$

۱۰۰۰ - ۴۰۰ = ۶۰۰
آب - آب سرد

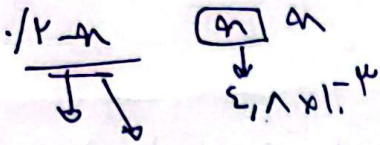
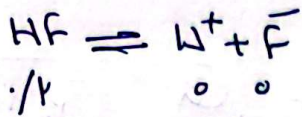
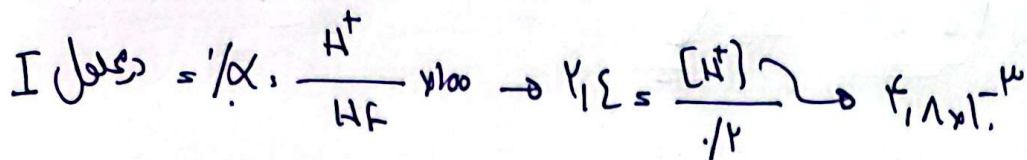


سوال ۸۳: ۲ نمره =

مردم: $\text{N}_2 < \text{O}_2 < \text{NO} < \text{CO}_2$

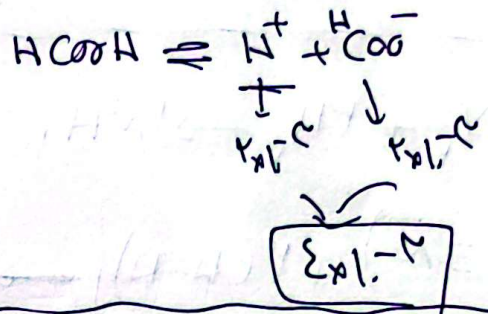
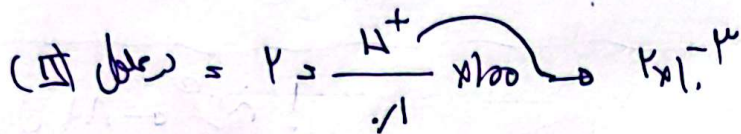
مردم: همه آنها با اکسیژن، اکسایش پذیری زیاد می شود. (۱۰۰٪)

مردم: انتقال پیام می بودن K^+ ایمنی کرد!

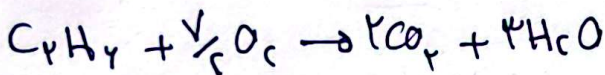
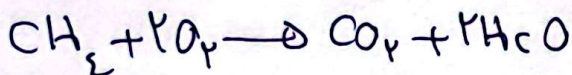


$$1/2 - 0.0001 = 0.1999$$

$$\frac{0.1999}{0.1999} \approx 1$$



۱۰۰٪ - ۱۰۰٪

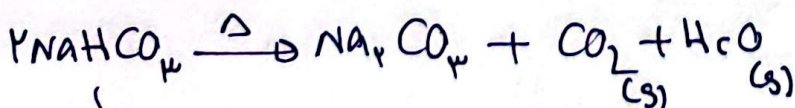
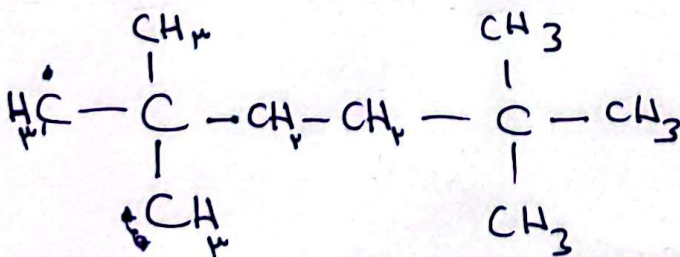


$$\frac{g \text{ of } CH_4}{16 \times 12} = \frac{g \text{ of } O_2}{32 \times 3} \rightarrow g \text{ of } O_2 = \frac{1}{3} (g \text{ of } CH_4)$$

$$\frac{g \text{ of } CH_4}{g \text{ of } C_2H_4} = \frac{16}{32} = \frac{1}{2}$$

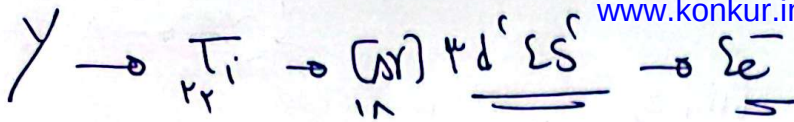
$$\frac{g \text{ of } C_2H_4}{16 \times 6} = \frac{g \text{ of } O_2}{\frac{3}{2} \times 32} \rightarrow g \text{ of } O_2 = \frac{112}{6} (g \text{ of } C_2H_4)$$

سوال ۸۲ - ۱۰۰٪



سوال ۸۲ - ۱۰۰٪

$$\frac{48}{100} \times 100 = \frac{101.2}{(55-18)} \rightarrow \boxed{100 = 1.00}$$



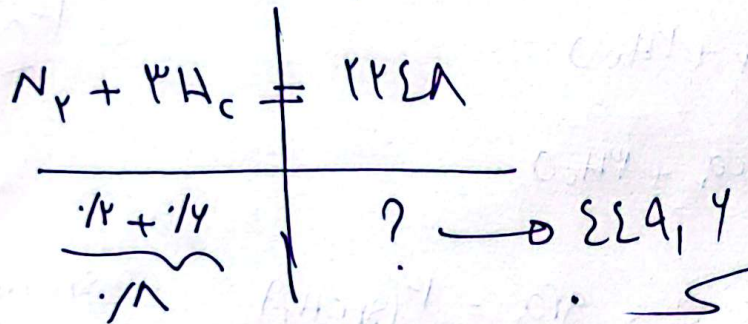
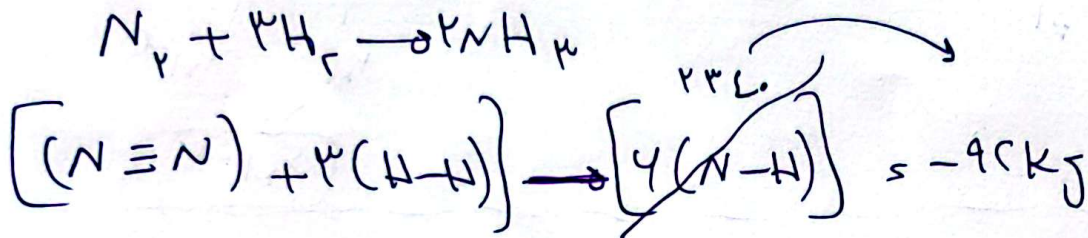
(هوا ۲ برابر الکترولیت غلیظ از دسترس است)
 یون ها هر کوه ۲ با خود
 $\underline{\underline{He^-}}$

آر ۲ و ۲A ← اتم ۲ [۲] ن

① اگر X هلو باشد که با کدواش نخوده!

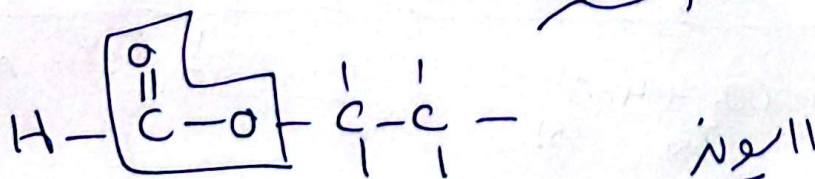
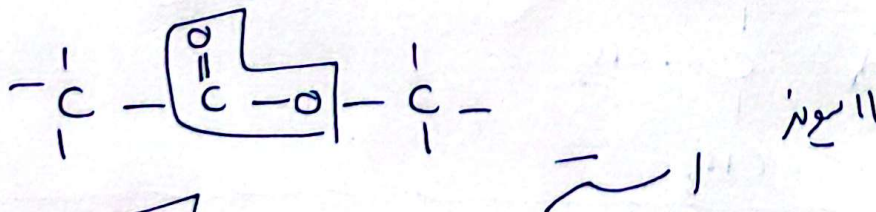
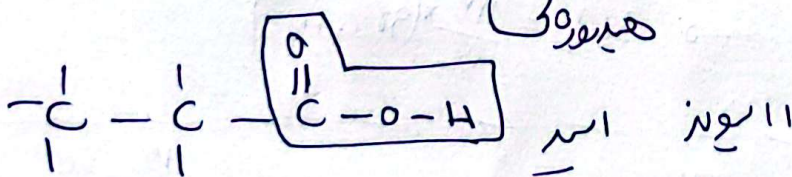
② ممکنه حالت فیزیکی هرو با بد باشد ← X ← معلوم باشد!

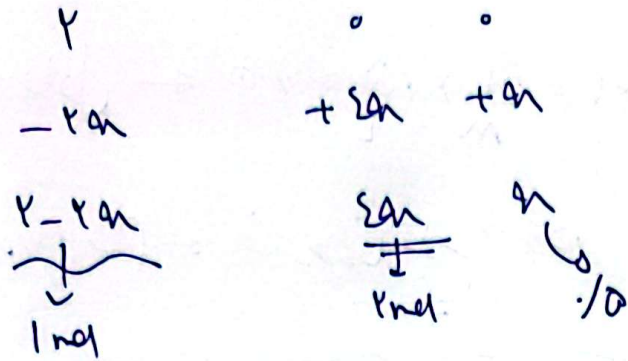
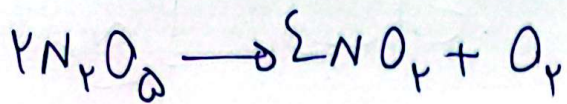
سوال ۸۹ - نرنه ۱



C_3H_4O

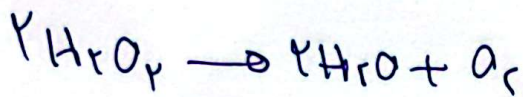
سوال ۹۰ - ۲



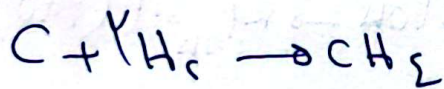
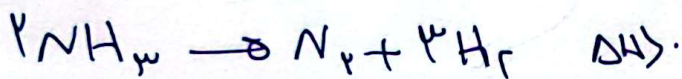
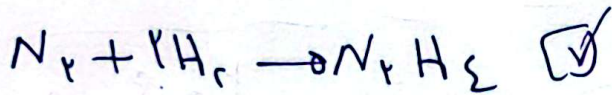


$$R_{O_2} = \frac{1/5}{L \times \frac{10}{4}} = 1/2$$

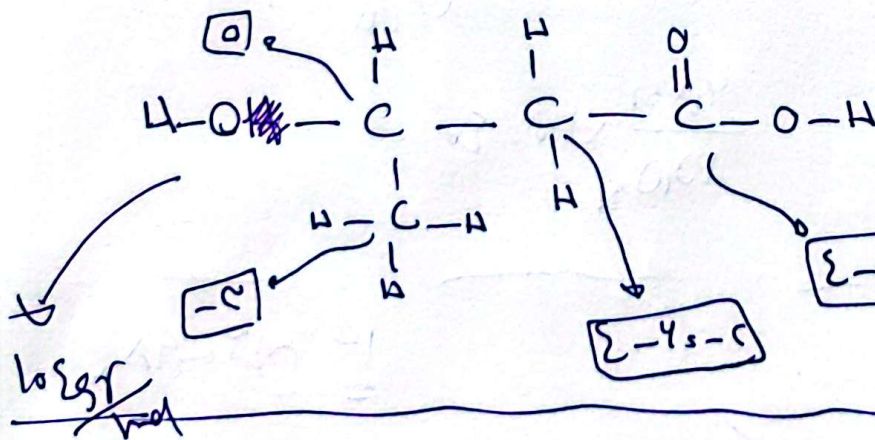
$$m = \frac{\text{مجموعه}}{\text{...}} \rightarrow \frac{1+2+1/5}{1.5} = 1.6$$



سوال ۹۲ و ۹۳



سوال ۹۳ و ۹۴



$$(-3) + (0) + (-1) + (+2) = -2$$

کولار نوکی پی ایسه دریمه کابراتوویل

سوال ۹۴ و ۹۵

45. گزینه ۳. نادرست است.

مورد اول $\rightarrow$ $\frac{m}{M} \times \frac{1}{L} = \frac{1}{5}$ $\rightarrow$ $\frac{m}{M} = \frac{1}{5} \times L$ $\rightarrow$ $\frac{m}{M} = \frac{1}{5} \times 100 = 20$

مورد دوم $\rightarrow$ مغایرت با برهه بود. چون سلفه H^+ و OH^- برابر!

46. گزینه ۱. $C_{17}H_{32}COONa \rightarrow$ گسترده

زیر هم ترکیبی تولید می‌شود و نیازی نیست

سوال 47. گزینه ۲. $K_2O \rightarrow 41.25 \times \frac{1}{92} = 0.45$

$Na_2O \rightarrow 101.5 \times \frac{1}{46} = 2.20$ $\rightarrow$ $2OH^- \rightarrow m_{OH^-} = 2 \times (1.20) = 2.40$

$pH = 12.7 \rightarrow [H^+] = 10^{-12.7}$, $[OH^-] = 10^{-1.3} \rightarrow$ گسترده

$m_{OH^-} = \frac{1}{5} \times \frac{1}{5} = \frac{1}{25}$

$Na_2O \rightarrow$ گسترده

$\frac{41.25}{101.5} \times 100 = 40.64$

سوال 48. گزینه ۴.

مورد اول $\rightarrow$ برخی نادرست! $\rightarrow$ معمول به مول بیان می‌شود $\rightarrow$ ممکنه تولید می‌شود قلیزی نیست.

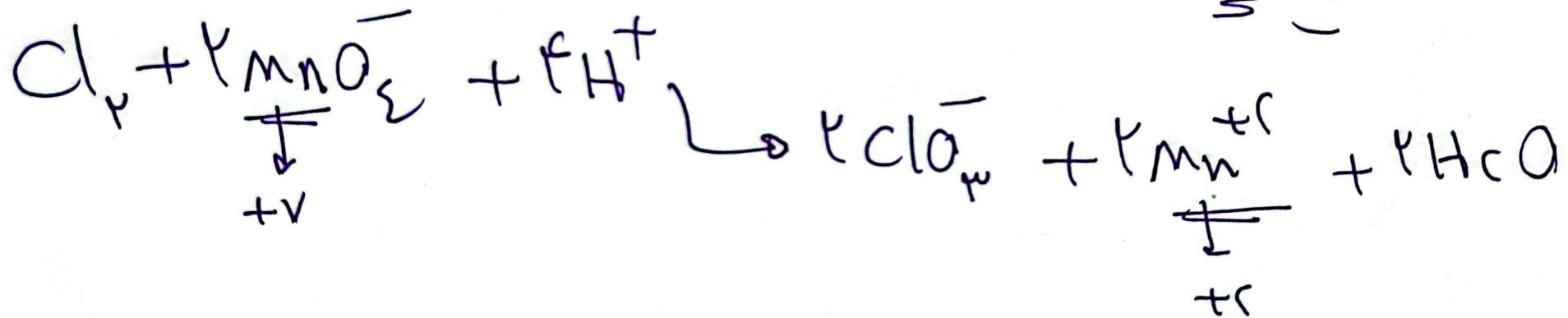
X صورتی ہے: $X < Sn < Cu < Y$

سوال 44 - گزینہ ۴

X صورتی ہے $E = E_c - E_a = 1.8 - (-1.74) = 1.04$

X صورتی ہے۔ کیلکول ۲ صحت سے متعلق ہے!

سوال 100 - گزینہ ۳



سوال 101 - گزینہ ۱

آسانی سے ہوا پانی

بہار، راجستھان، ویدانت، راجا

↑ با

↓ شفاع