

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com

سوال ۷۲ - ۲ گزیده ۲
بدینجهان آنتروپنهاوس نماینده ها که مرئی حزبی از این مواج است را در بر می گیرد.

مرداقل ه قمرند - نایبی - زرد - سبز - آبی - نیلی - سفید : تفاوت قمرند با نیلی شتیو!
شتیو

مورد سوم و رند تفه : کامیون ترکیب و آب است، بنابراین رند تفه لسم نترات و لولفا متفاوت شتی

سوال ۷۷ - ۱
با توجه به خود ایا با نایب ص ۳ کتاب آری

در ص ۱۰۱ لولفا لولفا و در ص ۱۰۲ و ص ۱۰۳ شتیو است و بهی موارد صحیح!

سوال ۷۸ - ۴ گزیده ۴

$$\frac{\text{جرم صدف}}{\text{جرم کل}} \times 100 \rightarrow 30 = \frac{92}{420} \times 100 \rightarrow 92 = 182.92 \text{ gr}$$

آری نایبی که شتیو است و بهی CO و Ar شتیو، نایب در تفه شتیو

$$\text{mol}_{Ar} = \frac{182.92}{40} = 4.57 \text{ mol}_{Ar} = \text{mol}_{CO}$$

$$\text{gr}_{CO} = 4.57 \text{ gr} \times \frac{28}{1 \text{ mol}} = 127.96 \text{ gr}_{CO}$$

$$\text{Co} = 420 - 182.92 = 237.08$$

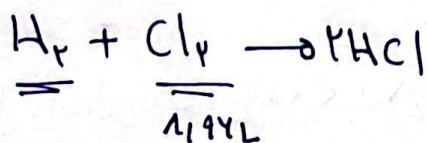
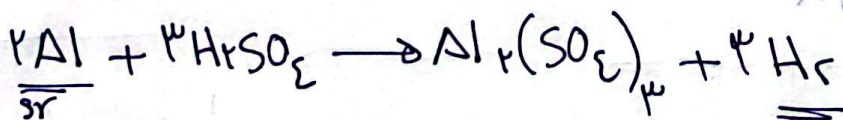
باقی مانده

که از باون خارج شتیو!

$$\text{gr}_{CO_2} = 237.08 + 127.96 = 365.04 \text{ gr}$$

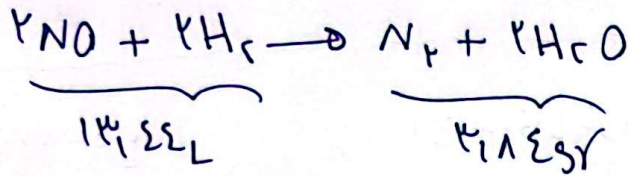
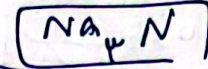
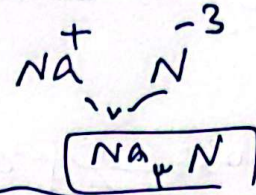
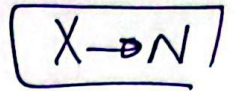
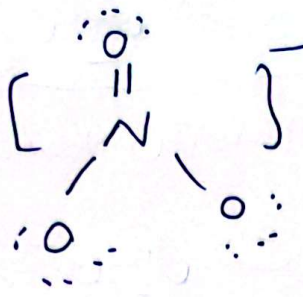
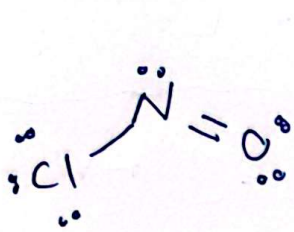
اوله

سوال ۷۹ - ۳ گزیده ۳



$$\text{gr}_{Al} = 11.42 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{27.0} \times \frac{1 \text{ mol } H_2}{1 \text{ mol } Cl_2} \times \frac{2 \text{ mol } Al}{3 \text{ mol } H_2} \times \frac{45 \text{ gr } Al}{1 \text{ mol}} = 7.12 \text{ gr}$$

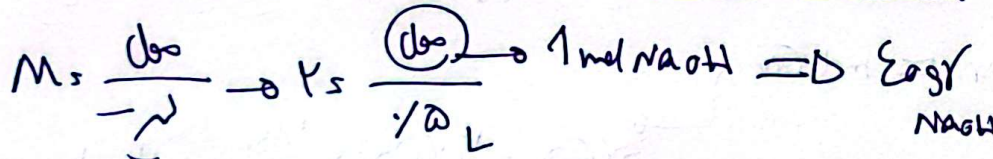
سوال ۸۰ و ۸۱: ۲ نمره =



سوال ۸۱: ۴ نمره =

$$118 \text{ g/L} \times \frac{1 \text{ mol}}{46 \text{ g}} \times \frac{2 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \times \frac{2 \times 17 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 813 \text{ g/L}$$

$$\% = \frac{813}{131} \times 100 = 62\%$$

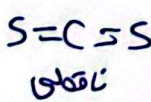
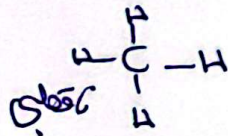


سوال ۸۲: ۳ =

$$\% = \frac{\text{mol}}{\text{g}} \times 100 \rightarrow \text{g} = \frac{\text{mol}}{\text{g}}$$

$$\text{V} \times \rho = m$$

۱۰۰ - ۴۰۰ = ۶۰۰
آب - اتمسفر



سوال ۸۳: ۲ نمره =

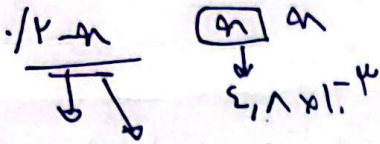
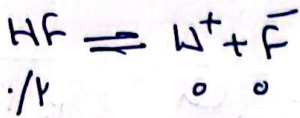
مردمان: $\text{N}_2 < \text{O}_2 < \text{NO} < \text{CO}_2$

مردمان: همه آنها با فکس، اکسید پیری زیاد نمیشود. (۱۵۰۰۰۰)

مردمان، انتقال پیام می‌دهد K^+ ایمنی کرد!

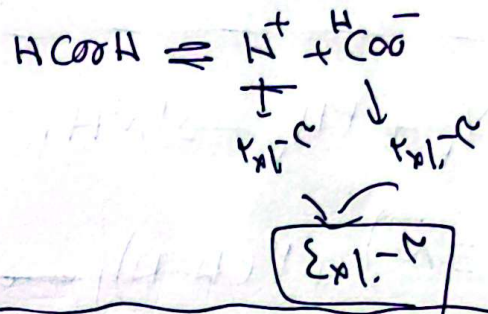
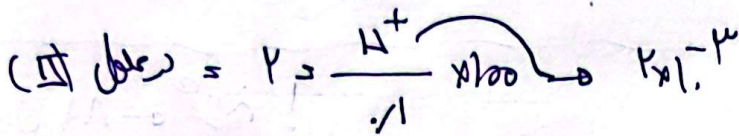
سوال ۸۲ - ۱۰۰٪

$$I_{\text{دلیل}} = \frac{1}{\alpha} \cdot \frac{H^+}{HF} \times 100 \rightarrow \gamma_{12} = \frac{[H^+]}{1/2} \rightarrow \gamma_{12} = 1.1 \times 10^{-4}$$

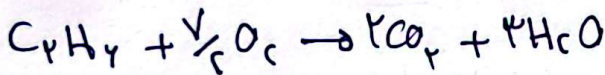
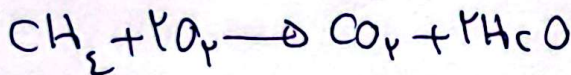


$$1/2 - 0.0041 = 0.190$$

$$\frac{0.190}{\sum 10^{-4}} \approx 1.1$$



سوال ۸۳ - ۱۰۰٪

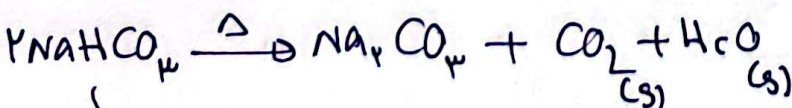
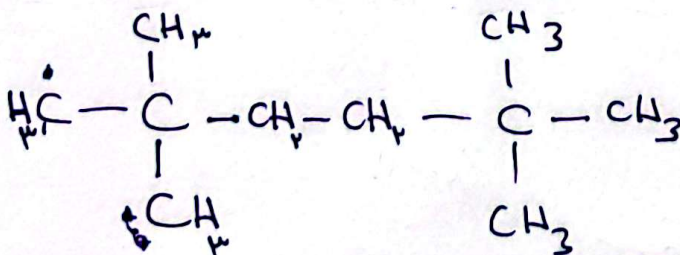


$$\frac{g(CH_4)}{16 \times 12} = \frac{g(O_2)}{32 \times 2} \rightarrow g(O_2) = \frac{1}{2} (g(CH_4))$$

$$\frac{g(CH_4)}{g(C_2H_2)} = \frac{16}{26} = 0.615$$

$$\frac{g(C_2H_2)}{16 \times 26} = \frac{g(O_2)}{\frac{5}{2} \times 32} \rightarrow g(O_2) = \frac{11}{2} \times (g(C_2H_2))$$

سوال ۸۴ - ۱۰۰٪

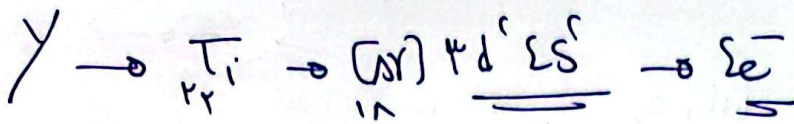


سوال ۸۵ - ۱۰۰٪

$$\frac{45}{100} \times 100 = 45$$

$$\boxed{100 = 1.00}$$

سوال ۱۸ - نمره ۴



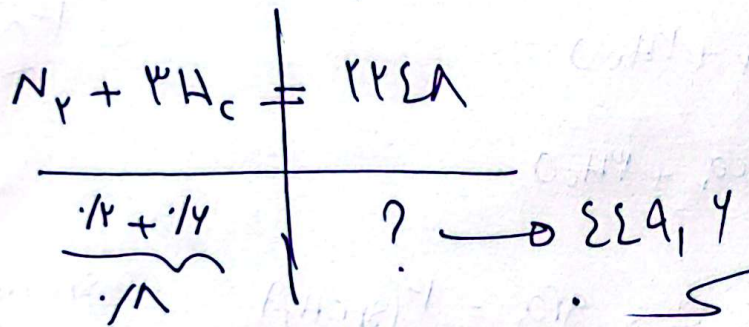
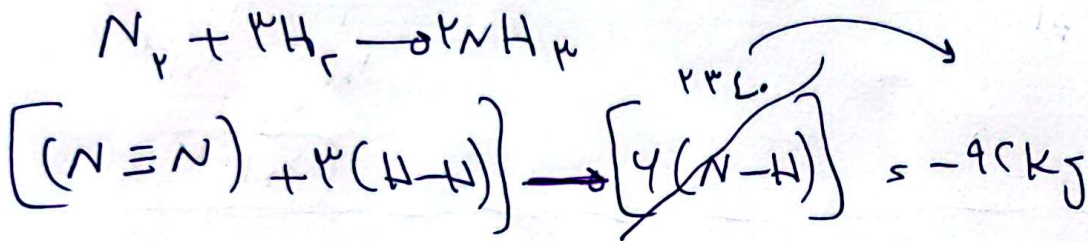
نمونه ۲ برابر الکترونهای خفیه از دست می‌دهد
یعنی نمره ۲ با خود
He

${}_{22}^{48}\text{Ti}$ و Ca - اتم [۲] -

① اگر X هلوگن باشد که با کدوایش نبوده!

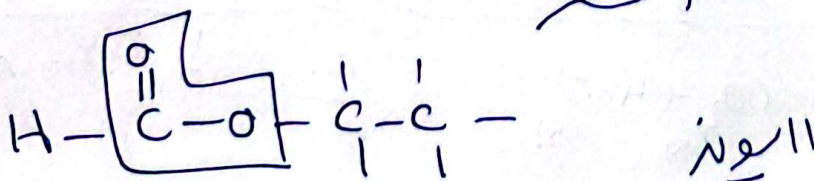
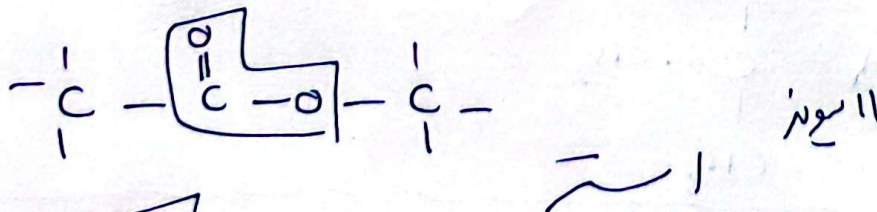
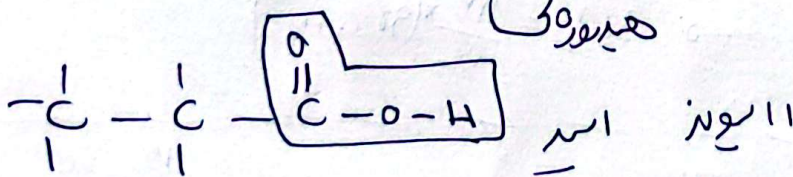
② ممکنه حالت فیزیکی هر دو جامد باشد - X - هلوگن باشد!

سوال ۱۹ - نمره ۱

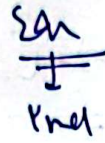
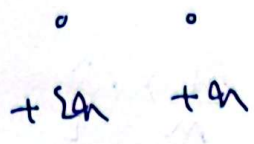
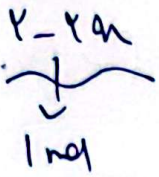
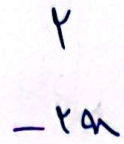
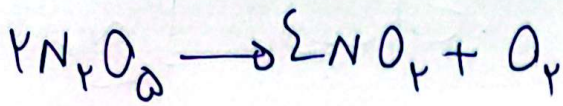


C_3H_4O

سوال ۹۰ - نمره ۲



سوال ۹۱ ← ۳ نمره

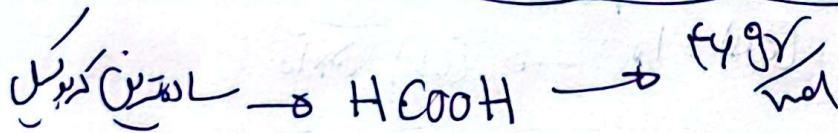
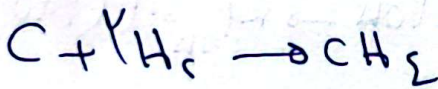
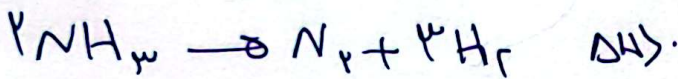
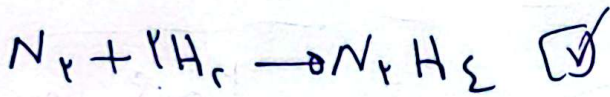
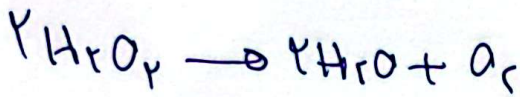


$$R_{O_2} = \frac{1/2}{L \times \frac{4}{4}} = 1/2$$

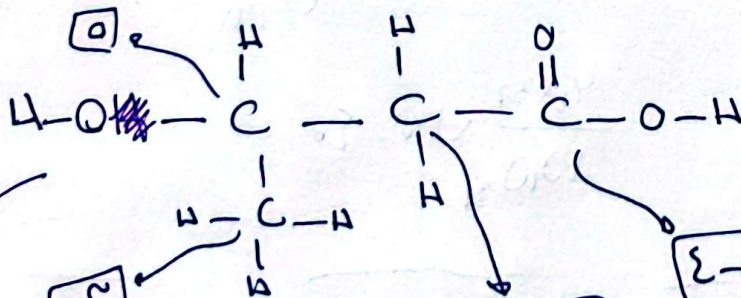
$$\boxed{1/2}$$

$$m = \frac{\text{مجموعه}}{\sim} \rightarrow \frac{1+2+1/2}{1.5} = 1.5$$

سوال ۹۲ ← ۲ نمره



سوال ۹۳ ← ۴ نمره



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

$$\boxed{-2}$$

$$\boxed{\Sigma -2s - 2}$$

$$\boxed{\Sigma -1s + 3}$$

۴۴ gr/mol

سوال ۹۴ ← ۳ نمره

کولار نوکی پای سه درجه کایرالیته

۹۵ گزینه ۳ نادرست است.

مورد اول $\rightarrow \frac{m}{M} \times \frac{1}{L} = \frac{1}{5} \rightarrow m = 1 \text{ g}$ مورد دوم $\rightarrow$

مورد سوم $\rightarrow$ غرض اینجا اینست که چون سولفید H_2S و OH^- با هم واکنش میدهند!

۹۶ گزینه ۱ $\rightarrow$ $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa} \rightarrow$ صابون

زیرا هم یونی و هم غیر یونی است

سوال ۹۷ $\rightarrow$ گزینه ۲ $\rightarrow \text{K}_2\text{O} \rightarrow 41.3 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{94} = 0.43 \text{ mol}$

$\text{Na}_2\text{O} \rightarrow 101.5 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{62} = 1.64 \text{ mol}$ $\rightarrow 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{mol}_{\text{OH}^-} = 2(1.64) = 3.28 \text{ mol}$

$\text{pH} = 12.7 \rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-12.7}$ ، $[\text{OH}^-] = 10^{-1.3} \rightarrow$ OH^- زیاد است

$\text{mol}_{\text{OH}^-} = 0.5 \times 0.5 = 0.25$

سوال ۹۸ $\rightarrow$ Na_2O زیاد

$\frac{41.3 \text{ g}}{101.5 \text{ g}}$

سوال ۹۸ $\rightarrow$ گزینه ۴

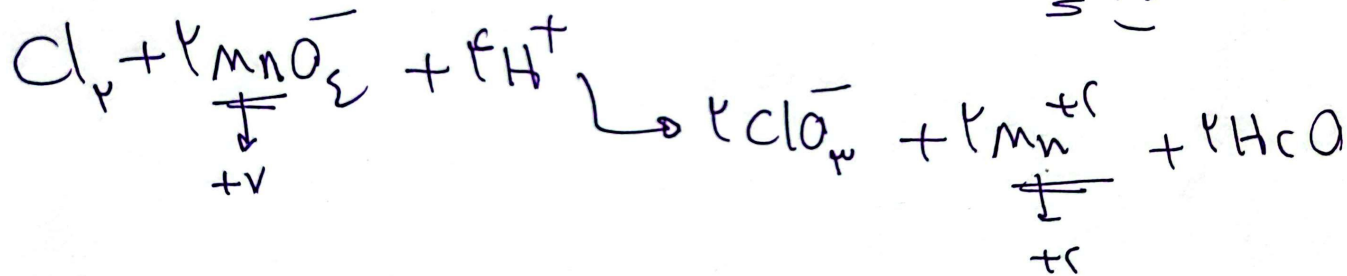
مورد اول $\rightarrow$ رقیق شده! مورد دوم $\rightarrow$ ممکن است محلول باشد [۳] ممکن است تولید یون فلزی کند.

$X \leq S_n \leq C_n \leq Y$ X و Y راجع:

$$E^0 = E_c - E_a \rightarrow 1/4 - (-1/4) = 1/2 \text{ of } \psi_{\text{even}} X$$

X مورد نام - کر لیل $\frac{2}{3}$ هفت می بقا بقا کنه !

حوالہ ۱۰۰ - تہذیب



باب اول در بیان اسم و نسب و احوال

↑ با } استای میو پاستی
↓ شعاع

سوال ۱۵۱ - عذرتی

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com