

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com

۷۶ گزینه ۱ درست است.

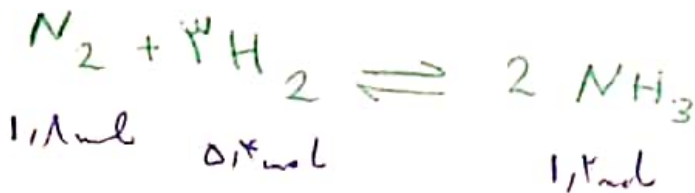
۷۷ گزینه ۳ درست است. بررسی گزینه ها

- × فراوانی ۱۷ در صد است.
- ✓
- ✓
- ✓

۷۸ گزینه ۲ درست است.

- × : M تناوب ۴ و گروه ۱۰
- ✓ $n=4, l=0$ یعنی ۴s و هر ۳ عدد ۴s دارند
- ✓ $X^{2-} = 36e$ آرایش کوپتول می ریزد.
- ✓ $A: [Ar] 4s^2 3d^8, M: [Ar] 4s^1 3d^8, L=2, d$
- × عدد اتمی ۱۷ ندارند.

۷۹ گزینه ۳ درست است.



با توجه به شکل

$$\frac{1,8 \text{ mol } N_2}{1} \approx 1,8 \quad \left\{ \begin{array}{l} \text{حدود دهنده} \\ \text{اضافه نداریم} \end{array} \right. \quad \frac{1,8}{1} = \frac{9 \text{ mol } NH_3}{2}$$

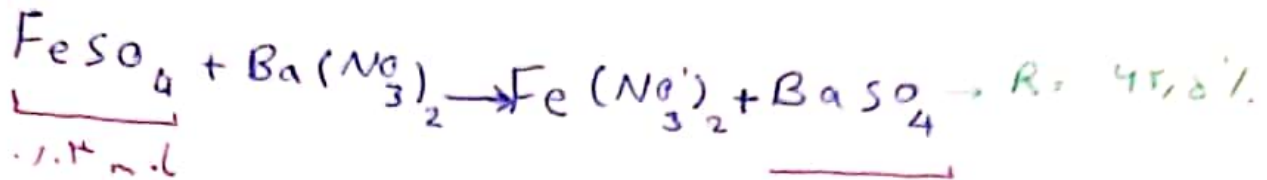
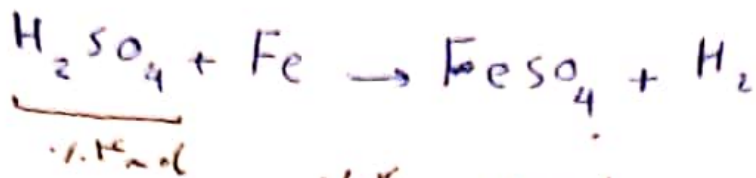
NH_3
 $9 \times 3,4 \text{ mol} + 1,2 \text{ mol} = 4,1 \text{ mol}$
 در مقابل داریم

۸۰ گزینه ۲ درست است.

- ✓
- × پیوند هیدروژنی
- ✓
- ✓

× موئسل های آب رو هم می بخورند و باید جا به جا شوند

نیز به ۱ درست است. ۸۵

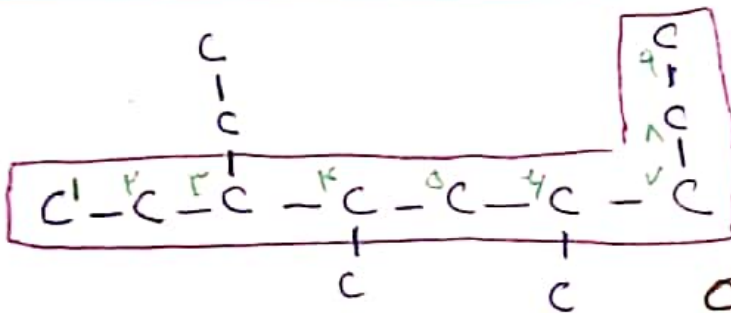


نیز به ۳ درست است. ۸۶

✓. AX می تواند قطبی باشد. ✓.

✓.

نیز به ۲ درست است. ۸۷



۱.۳ اعلی ۲.۴ در سطح نژاد

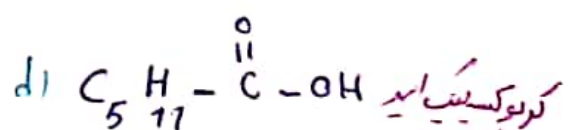
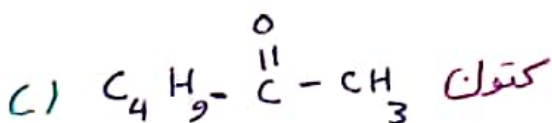
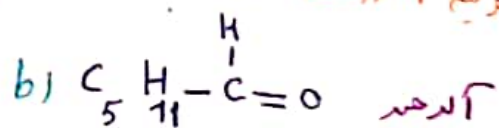
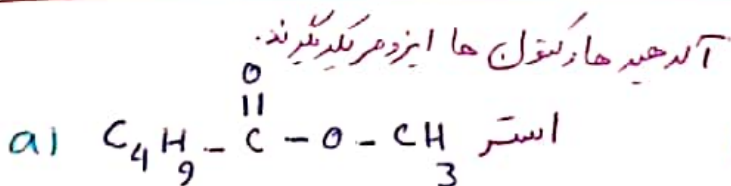
$$\text{C}_{13}\text{H}_{28} \Rightarrow (13 \times 12) + (1 \times 28) = 184 \text{ gr}$$

$$\Delta\theta = 25 - 15 = 10^\circ$$

نیز به ۳ درست است. ۸۸

$$Q = mc\Delta\theta \Rightarrow c = \frac{Q}{m \cdot \Delta\theta} = \frac{18.2}{1 \times 2} \Rightarrow \boxed{c = 9.1}$$

نیز به ۲ درست است. ۸۹

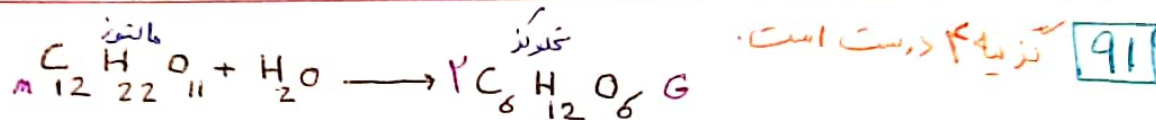


90. نزدیک است، درست است.

$$t_1 = 4h \left\{ \begin{array}{l} NO : 0.8 \\ O_3 : 0.1 \\ NO_2 : 0.1 \end{array} \right. \quad t_p = 12h \left\{ \begin{array}{l} NO = 0.1 \\ O_3 = 0.8 \\ NO_2 : 0.1 \end{array} \right.$$

$$\Delta t \left\{ \begin{array}{l} \Delta NO : 0.7 \\ \Delta O_3 : 0.7 \\ \Delta NO_2 : 0.3 \end{array} \right.$$

$$\frac{\Delta NO_2}{\Delta NO} = \frac{0.3}{0.7} = \frac{3}{7} \quad , \quad \frac{\Delta O_3}{\Delta NO} = \frac{0.7}{0.7} = 1$$



$$\bar{R} = \frac{R_m}{1} = \frac{RG}{2} \Rightarrow \bar{R} = \frac{0.2}{1.0 \times 4} = 0.05$$

- X. رسم یک خط عمود در زمان تولید 0.2 سول مخلوط، 0.9 سول مالتوز وجود دارد.
- X. با گذشت زمان سرعت واکنش کاهش می یابد و مقدار سرعت داده شده از سرعت.
- واکنش نسبت به ده دقیقه آغاز می واکنش بیشتر است و این مقدار را در دست است.
- ✓.

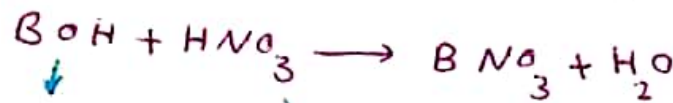
سوال 92 الی 94 در سوالات دفترچه دوم
سازمان نتجش چاپ و تحمیه نشده است.

97 نژدیه ۴ درست است.

- X در نژدیه اول: در پارک کنده غیر مایه‌ای پیوند دوگانه کربن-کربن داریم و ترکیب می‌شده هستند.
 X نژدیه دوم: مایه‌ای حاره فضاات دارا از ایجا دگه و شکیل رسوب جلولشیر می‌کنند.
 X نژدیه سوم: قدرت پارک شکی مایه‌ای به برهم کش با آئینه بشکل دلیو
 ✓ مورد چهارم: درست است

98 نژدیه ۱ درست است.

$$B \text{ OH} : P_H = 10 \Rightarrow P_{OH} = 4 \Rightarrow [OH^-] = 10^{-P_{OH}} = 10^{-4}$$



$$\frac{100 \times 10^{-4}}{1} = \frac{x}{1 \times 63} \Rightarrow x = 0.63 \text{ gr } HNO_3$$

$$HA : P_H = 4 \Rightarrow [H^+] = 10^{-4}$$



$$\frac{100 \times 10^{-4}}{1} = \frac{x}{1 \times 40} \Rightarrow x = 0.4 \text{ gr } NaOH$$

$$\frac{\text{gr } HNO_3}{\text{gr } NaOH} = \frac{0.63}{0.4} = 1.575$$

سول کالوانی

99 نژدیه ۲ درست است.

$$A-D : \begin{cases} A \text{ سب} \\ D \text{ آند} \end{cases} \Rightarrow E_A^{\circ} > E_D^{\circ}$$

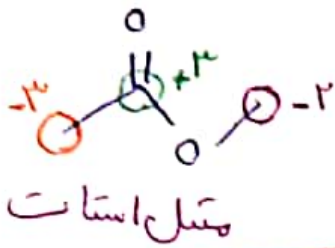
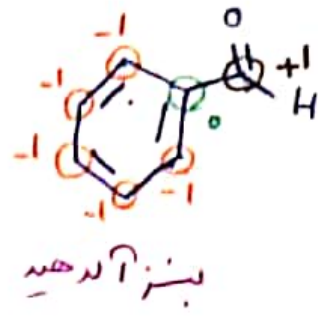
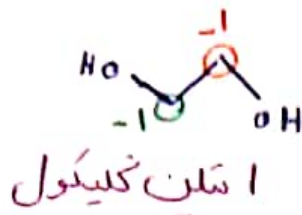
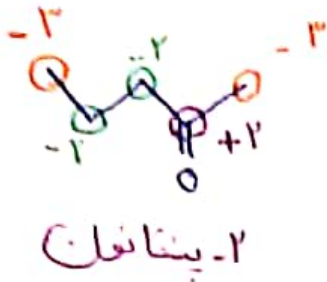
$$D-M : \begin{cases} M \text{ سب} \\ D \text{ آند} \end{cases} \Rightarrow E_M^{\circ} > E_D^{\circ}$$

$$A-M : \begin{cases} M \text{ سب} \\ A \text{ آند} \end{cases} \Rightarrow E_M^{\circ} > E_A^{\circ}$$

$$\Rightarrow E_M^{\circ} > E_A^{\circ} > E_D^{\circ}$$

محیطین به دلیل فاصله ای که برقرار است
 بیشترین مقدار مربوط به E_{M-D}° است.

۱۰۰. گزینه ۴ درست است.



۱۰۱. گزینه ۳ درست است. مطابق با کتاب

۱۰۲. گزینه ۱ درست است. ترکیب‌های یونی نیست به ترکیب‌های کووالانسی دخی. پیوندهای یونی در حالت یابج انرژی کمتری دارند و پیوندهای کووالانسی دخی انرژی بیشتری دارند.

۱۰۳. گزینه ۲ درست است.

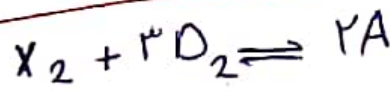
- ✓ با افزایش دما ثابت تعادل افزایش پیدا کرده و در ایند گرماگیر است.
- ✓ در فرآیند گرماگیر ΔH مقدار مثبت است.
- ✗ محتوای انرژی در فرآیند گرماگیر، مقدار واکنش دهنده کمتر از فرآورده است.
- ✗ طبق اصل لوشاتلیه، با افزایش دما با توجه به گرماگیر بودن واکنش، واکنش در جهت رفت جابه جایی شود.
- ✓ با توجه به نمودار فرآیند گرماگیر درست است.



۱۰۴. گزینه ۱ درست است.

افزایش کردن کاتالیز در واکنش شیمیایی باعث تسریع در انجام واکنش از طریق کاهش مقدار انرژی فعال سازی می شود ولی تأثیری بر محتوای انرژی واکنش دهنده و فرآورده و انرژی واکنش (ΔH) ندارد. پس باعث تغییر در مورد اول و سوم می شود.

۱۰۵. گزینه ۳ درست است.



$$P_{X_2} = 1,5 \text{ atm} \Rightarrow D - P_{X_2} = 1,5 \Rightarrow D - 2,25 = 1,5 \Rightarrow D = 3,75 \text{ atm}$$

$$K_a = \frac{[A]^2}{[X_2][D_2]^3} = \frac{\left(\frac{1,5}{3}\right)^2}{\left(\frac{1,5}{3}\right)\left(\frac{1,5}{3}\right)^3} = 27$$

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com