

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

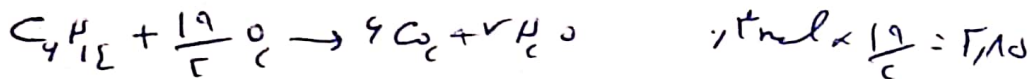
novinkonkor.com

۳۱۱ - کد: ۱ دوره اول #
 ن در د ب ، ل در د م ، Al در د م

دوره دوم: Ga ، Cu ، Cr ، Na

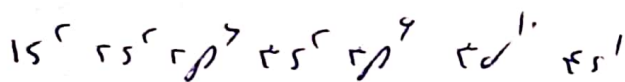
$$0.144 \frac{g}{lit} \times \Sigma. lH \times \frac{1}{18} = 0.12 \text{ mol}$$

۳۱۲ - کد: ۲



۳۱۳ - کد: ۳

۳۱۴ - کد: ۴
 در سید در ل تراکسید
 در سید در ل تراکسید
 در سید در ل تراکسید



۳۱۵ - کد: ۵

صورت اول x گرد ۱۱
 صورت دوم ✓

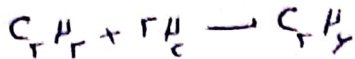
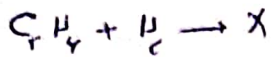
صورت سوم x چهار عنصر بناییم T_1 است نه T_2
 صورت چهارم ✓

۳۱۶ - کد: ۶
 تمام باید از یون بیست است

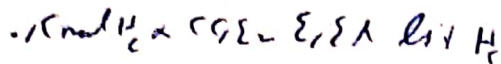
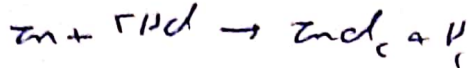
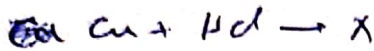
۳۱۷ - کد: ۷

۳۱۸ - کد: ۸
 (شماره شروع ، دوره ، عدد اتم ، شماره ذرات و اعداد) در زیر لایه ها در حال پید شدن مشخص

۲۱۸ - کثرت ۱



$$\frac{mol H_2}{C} = \frac{1}{1} \Rightarrow mol H_2 = 1$$



$$\therefore \frac{mol H_2}{Zn} = \frac{4}{2} \Rightarrow g Zn = 13$$

$$g Cu = 4 - 13 = 27$$

$$درصفت = \frac{27}{4} \times 100 = 67.5\%$$

۲۱۹ - کثرت

$$S = -0.2 \times 40 + 25 = 23$$

صورت اول X

$$0.1C \Rightarrow S = -0.2 \times 0.1 + 25 = 25$$

صورت دوم ✓

$$\frac{25}{125} \times 100 = 20\%$$

صورت سوم ✓ $T \uparrow$ و $S \downarrow$ (چون اخذاتی کم است)

صورت چهارم X

$$2.1C \Rightarrow S = -0.2 \times 2.1 + 25 = 24$$

$$15.0 \times \frac{4}{125} = 4.8\%$$

۲۲۰ - کثرت ۲

صورت اول X در آب شور اخذاتی کم است $\downarrow$ و $S \downarrow$

صورت دوم ✓ M_2 و M_1 در صورت

اخذاتی کم است

صورت سوم ✓

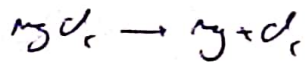
صورت چهارم X تا جرم خنک

صورت پنجم ✓

۳۲۱ - کتبی ۴

$$ppm = \frac{\text{مقدار ماده}}{\text{تیر محلول}}$$

$$g = 1.2 \times 10^2 \times 1.2 \times 10^2$$



$$\frac{1.2 \times 10^2}{71 \times 1} = \frac{g + d_c}{95}$$

$$g + d_c = 1241 \Rightarrow 1.341 \text{ mg}$$

۲۹ Cu مورد پیچیدگی

مورد رسم X

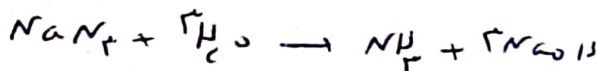
مورد رسم ✓

۳۲۲ - کتبی ۳

مورد اول ✓

مورد دوم ✓

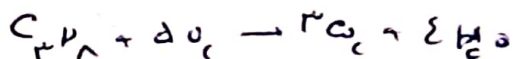
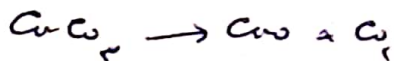
۳۲۳ - کتبی ۴



$$\frac{3.412 \times 10^2}{41.2 \times 10^2 \times 2} = \frac{g + 2NaOH}{2 \times 2} \Rightarrow 18. \text{ gr}$$

$$\frac{3.412 \times 10^2}{41.2 \times 10^2 \times 2} \cdot \frac{2 \cdot 17}{2 \times 2} \Rightarrow 32.6 \text{ g}$$

۳۲۴ - کتبی ۱



$$\frac{1.2}{1} = \frac{g + CO_2}{2 \times 22} \Rightarrow 1.94$$

$$\frac{1.94}{1 \times 22} = \frac{1 \times R}{1 \times 1} \Rightarrow R = 9.$$

۳۲۵ - کتبی ۳

مورد اول X

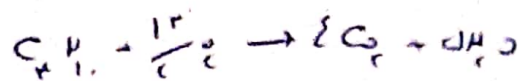
مورد دوم ✓ (تفصیل C_2H_4 ، بیش C_2H_4 که تفاوت در C_2H_4 است)

و بهر جهت C_2H_4 (ماده)

مورد پنجم X

مورد چهارم ✓

مورد ششم ✓



۲۲۵ - کزنه ۱

$$\Delta H_1 = [2(C-C) + 1.(C-H) + \frac{13}{2}(O=O)] - [2(C=O) + 1.(O-H)]$$



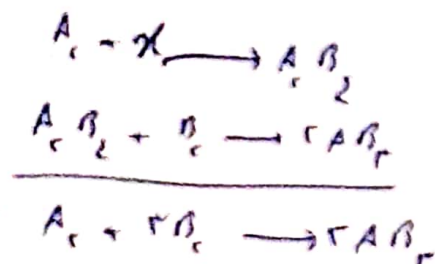
$$\Delta H_2 = [2(C-C) + 2(C-H) + 2(O=O)] - [2(C=O) + 2(O-H)]$$

$$\Delta H_{\text{مجموع}} = [2(C-C) + 2(C-H) + 2(O=O)] - [2(C=O) + 2(O-H)] = -1215$$

گاز: ۱۵۰۰ کالری بر مول، ۹۰۷/۵

۲۲۵ - کزنه ۲

معادله: مقادیر ضرایب
فاز: جامد - گاز
یکای انرژی: کالری - مول
انرژی: کالری - مول



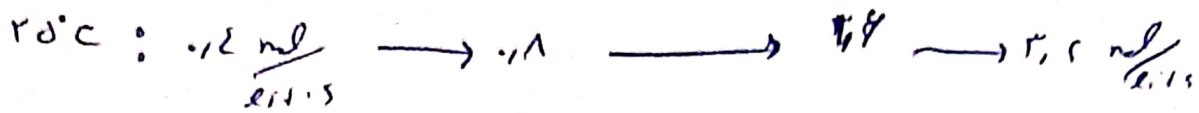
۲۲۵ - کزنه ۳

مردانه /
~ دوم /
~ سوم /
~ چهارم /
~ پنجم /

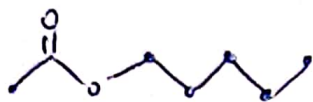
دکتر سید محمد علی
www.konkur.in

۲۲۶ - کتیر ۲ : نیماش دهند ۶ در غده غلاف - زرد ندرت و غده در آب

۲۲۷ - کتیر ۱ :



در ۳ باز دمای مدت ۳۱۲ ml رسیده ۳۱۰ = ۳۱.۵



۲۲۸ - کتیر ۲ : متعادل در دم غلاف است

۲۲۹ - کتیر ۳ : سرد در دم در دم غلاف هستند

خواص و ویژگی رینی در دست در غلاف / مختلف متفاوت است
در دست لید به دلیل کدو میانی آن ۴ ر ۵ هم در دست

۲۳۰ - کتیر ۱ :

۲۳۱ - کتیر ۲ :
مردان ۴ : مایل به اخذ جیبی شش
مرد ۴ : اخذ جیبی در آب ملاخی شود (a)
~ سم در دم ✓
~ نیم ۴ : C پاک کنند مایل است

دکتر سادات نادر زاهدی

۲۳۵ - نکته ۱

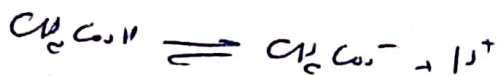
مردارک غلط است چون باید کرده مارکالی اتر (- - -) و
هیدروکسیل (OH) است

۲۳۶ - نکته ۲

↑ T اسید صیف (CH_3COOH) ، تفکیک بیشتر محاسبه بر غلظت H^+ و CH_3COO^-

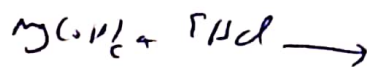
اندازش یانه و K_a ↑ مستور

$$K_a = \frac{[H^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$$



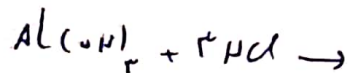
۲۳۷ - نکته ۳

$$[H^+] = 10^{-1.2} = 0.06$$



$$\frac{1.14 \times 10^{-2}}{1 \times 58} = \frac{0.06 \times lit}{2}$$

$$lit = 2 \times 10^{-3} \Rightarrow 2 ml$$



$$\frac{3.1 \times 10^{-2}}{1 \times 78} = \frac{0.06 \times lit}{3}$$

$$lit = 0.117 \Rightarrow 117 ml$$

$$50 ml = 2 + 117 = 119 ml$$

۲۳۸ - نکته ۴

$$emf_{1.18 - (-1.76)} = 1.52 \quad \checkmark$$

مردارک $\checkmark$

درم $\checkmark$

Ag^+ اکسید است (یا Ag) $\checkmark$

معم $\times$

اند قطب منفی است و گاه قطب مثبت $\times$

معم $\times$

$$\Rightarrow 0.04 g = 40 mg \quad \checkmark$$

بنجم $\checkmark$

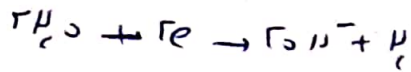
$$\frac{3.1 \times 10^{-2}}{119.2 \times 10^{-3}} = \frac{P_{Ag, Ag}}{2 \times 1.8}$$

بسته

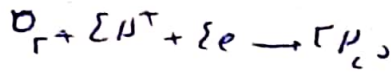
۲۳۹- ترکیب ۱

مردم دوم در جهت مربع X هستند

فایده در بهشت آب
(کامی)



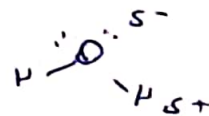
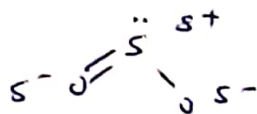
کامی در جهت



۲۴۰- ترکیب ۲

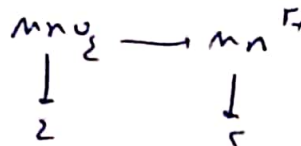
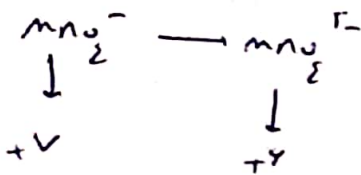
$\mu-C \equiv N$ خطی یا قوی

X مرد را



X مرد را

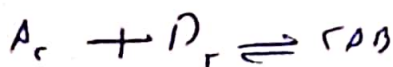
۲۴۱- ترکیب ۳



۲۴۲- ترکیب ۴

۲۴۳- ترکیب ۵

$$R_{-20} = \frac{4 \times 10^{-4} \text{ mol}}{40 \times 25 \times 2} = 2 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{lit.s}}$$



ذره	۱۶	۲	۲
مول	۱/۶	۰/۲	۰/۲

$$K = \frac{\frac{1/6}{2} \times \frac{1/6}{2}}{\frac{0/2}{2} \times \frac{0/2}{2}} = 42$$



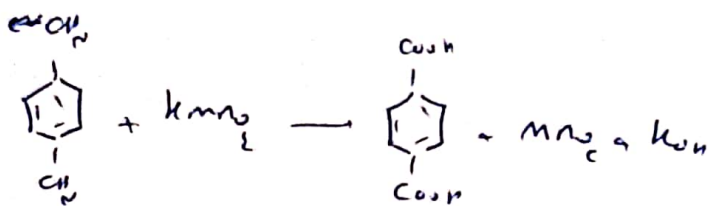
۲۴۴ - کد = ۳

✓ مورد اول ✓ مورد دوم

مورد سوم X (نات محال تنها با تغییر دما تغییر میکند)

~ مورد چهارم / (p و فشار و دما و سرعت و غلظت و ...)

۲۴۵ - کد = ۲



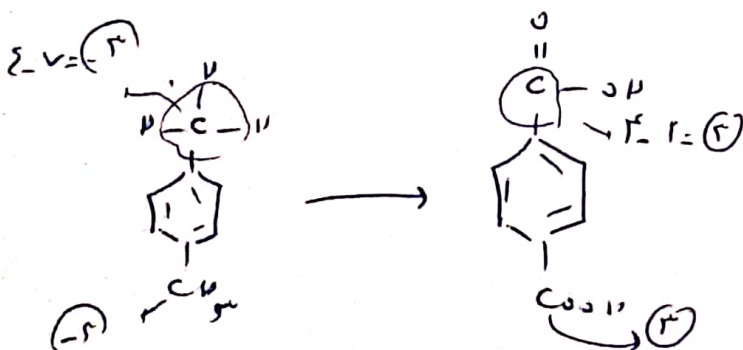
✓ مورد اول

$$\frac{0.1}{1} = \frac{8.9}{1.142} \Rightarrow 17.2 \text{ gr}$$

مورد دوم X این روش حتی در غلظت بالا KMnO4 بازده پایینی ندارد و حتی افزایش دما نیز

بازده را افزایش نمی‌دهد یا حتی است بکدام مطلوب نمی‌کند

~ مورد سوم ✓



~ مورد چهارم X

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com