

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com

یا انتخابی سستی بحری ۱۴۰۲



تت ۷۶ فرزند ۳

۷۷) (فرزند ۴) سید قطی را سحر داده است.
در برخی از موارد، برخی از آن‌ها به صورت غیررسمی

تت ۷۸

فرزند ۱



مغناطیسی دارند

تت ۷۹ فرزند ۳



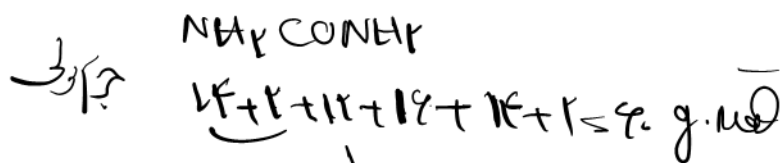
کربنات بنزوات

تت ۸۰

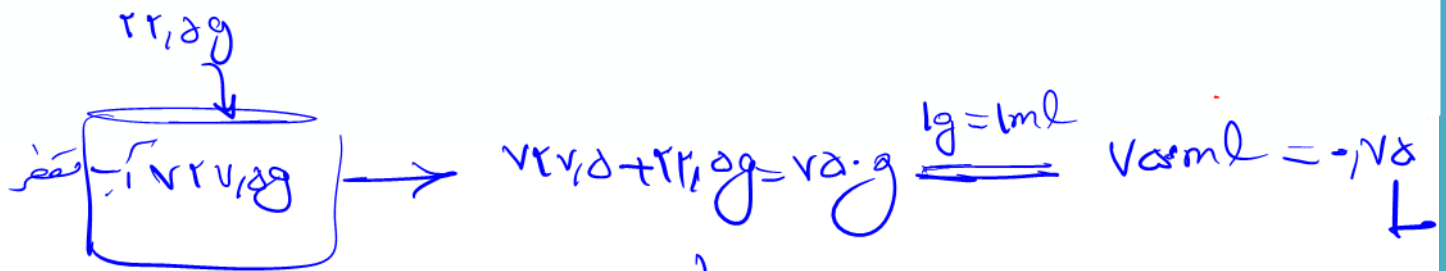
باکس جیم-دی کورس، حلقه-آمونیک داخل آغوش می‌گیرد

$$\frac{n}{v} = \frac{M}{v}$$

تت ۸۱ فرزند ۲



$$\frac{22.5 \text{ g}}{65} = \frac{22.5}{65} = 0.346$$



$M = \frac{45g}{0,045L} = 1000 \text{ mol/L}$

عنصر X می تواند I باشد.

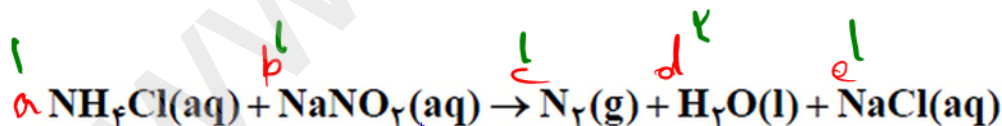
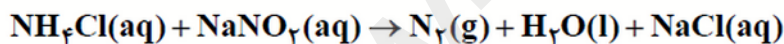
	F	n=1
	Cl	n=3
۳۲Ge	Br	n=4
۵۸Sn ۵۹Sb ۶۰Te ۶۱I	I	n=5

بور راول. ص.ع.
 بور راول. ص.ع.
 عنصر ۵۸ و ۵۹

در س.ع.
 با آنکه عناصری تا پایی در ۵ است
 در ۵۸.
 با آنکه عناصری تا پایی در ۵ است

۸۴- با توجه به معادله زیر، اگر ۱۳/۸ گرم $NaNO_3$ در واکنش با مقدار کافی محلول آمونیوم کلرید، $3,36$ لیتر گاز نیتروژن تشکیل دهد، بازده درصدی واکنش کدام است؟ (جرم هر لیتر گاز در شرایط آزمایش، برابر $1,2$ گرم است، معادله واکنش موازنه شود. $(N=14, O=16, Na=23 : g.mol^{-1})$

نریز



$a + b = 2c$
 $4a = 2d$
 $a = e$
 $b = e$
 $2b = d$

$c=1$
 $a=1$
 $d=2$
 $e=1$
 $b=1$

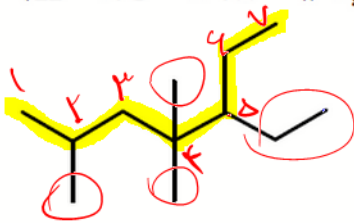
$d = 1,2 \frac{g}{L}$

$NaNO_3$ $23 + 16 + 23$
 1×64
 $13,8g$
 100
 $13,8g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $11,5L$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $9,58g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $7,98g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $6,65g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $5,54g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $4,62g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $3,7g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $2,78g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $1,86g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $0,93g$
 $1,2 \frac{g}{L}$
 $0,0775L$

۸۵- گزینه ۴

نام ساختار داده شده کدام است و جرم مولی آن، به تقریب، چند برابر جرم مولی متیل پروپیل اتر است؟

(H=1, C=12, O=16 : g.mol⁻¹)

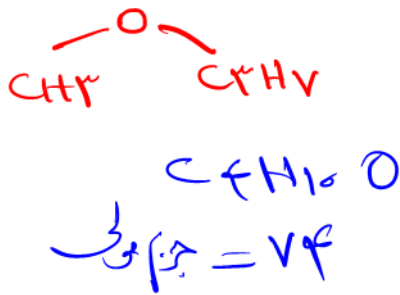


(۱) ۳-اتیل، ۴، ۴، ۶ - تری متیل هپتان؛ ۲/۸

(۲) ۳-اتیل، ۴، ۴، ۶ - تری متیل هپتان؛ ۲/۳

(۳) ۵-اتیل، ۲، ۴، ۴ - تری متیل هپتان؛ ۲/۸

(۴) ۵-اتیل، ۲، ۴، ۴ - تری متیل هپتان؛ ۲/۳ ✓



$7+3+2=12$

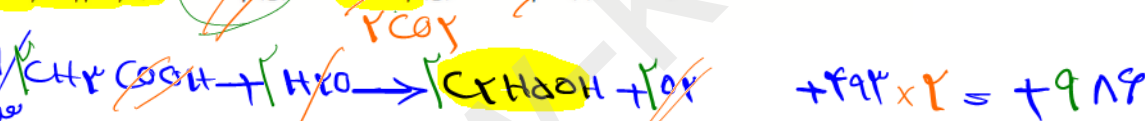
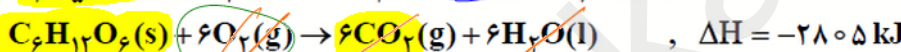
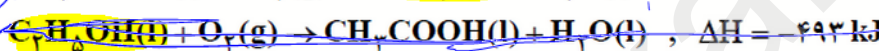


جرم مولی = ۱۷۰

آلکان؛

$\frac{170}{\sqrt{74}} \approx 2.4$

۸۶- گزینه ۴



$\Delta H = -71$

$\frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \sim -71$

$\frac{1 \text{ mol}}{1 \text{ mol}} \sim ?$

$-\frac{71}{2} \approx -35.5$

گزینه ۱ H-Br

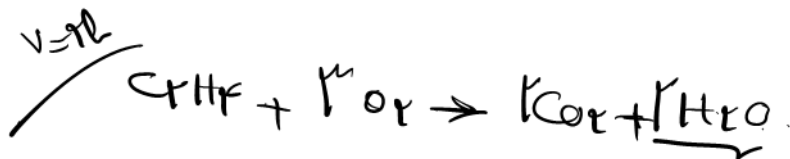
۸۷- گزینه ۳

فقط یک عدد صحیح است

فرایند تبدیل آب به بخار آب، یک فرایند گرمایشیایی به شمار می آید که با افزایش انرژی سامانه همراه است.

فرایند تبخیر، یک فرایند گرماگیر است.

تست ۸۸
۳۳
گزینه ۳



تست ۸۹
۳۳

$$\frac{14.4g}{18} \times \frac{1}{1} = \frac{0.8}{2} \text{ mol} = 0.4 \text{ mol}$$

$$R = 2.4 \frac{\text{mol} \cdot \bar{e}}{\text{min}} = \frac{\bar{e}_{H_2O}}{2} = \frac{0.4 \text{ mol} \cdot \bar{e}}{2 \Delta t} \Rightarrow 2 \Delta t \times \frac{1}{2} = 0.4$$

$$\Delta t = \frac{1}{12} \text{ min} \times 60 = 5 \text{ s}$$

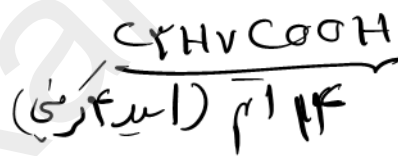
$$\text{انرژی شیمیایی} = \frac{2840}{20} = 142 \frac{\text{J}}{\text{g}}$$

تست ۹۰
۲۲

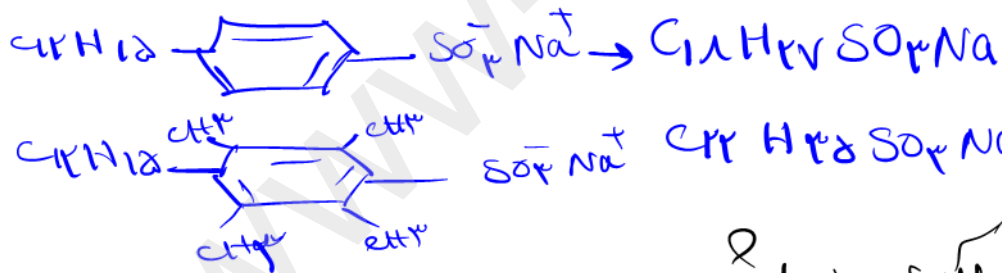
$$\text{انرژی شیمیایی} = \frac{20}{1.7} = 11.8 \frac{\text{J}}{\text{g}}$$

داده: C_2H_4
اولی ~ ۱۵۰
دومی ~ ۷۸

$$\frac{78}{1.8} = \frac{x}{1} \Rightarrow x = 43.3$$



تست ۹۱
۴۳



تست ۹۲
۲۲

$$\frac{124 - 124}{124} \times 100 = 0\%$$

موانع الکترولیتیک در حلال

تست ۹۳
۳۳

تست ۹۴
۳۳

تست ۹۵
۳۳

حرم مقدار رنج ۲H و اسید آلکین در قند اسید پیچیده

حرم میزان H^+ محلول پیچیده، محلول اسید کلید

طبق آرایش الکترون باز و نامی اسید

$$P_H = 1,9 \rightarrow [H^+] = 10^{-1,9} = 0,0126$$

$$\alpha = \frac{[H^+]}{[HA]} = \frac{0,0126}{0,1} = 0,126$$

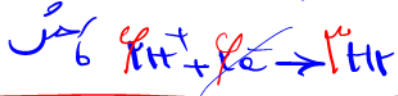
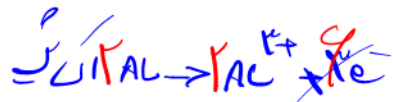
تت ۹۹

$$M = \frac{n}{V} \rightarrow 0,126 = \frac{0,1}{V} \Rightarrow V = 0,794 \text{ L}$$

دور راز HNO_3 ضعیف و قوی

در محلول اسید ضعیف از آن میسر می آید

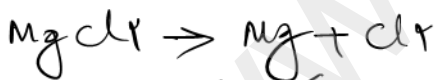
تت ۹۷



تت ۹۸



تت ۹۹



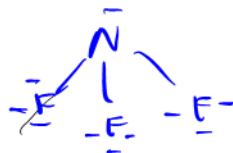
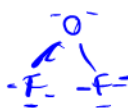
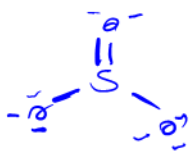
$$\frac{11,4g}{11,4} = 100\% \Rightarrow \frac{11,4}{24} = 0,475$$

تت ۱۰۰



$$g_{H_2} = 0,475 \times 2 \times \frac{1}{2} = 0,475g$$

تت ۱۰۰



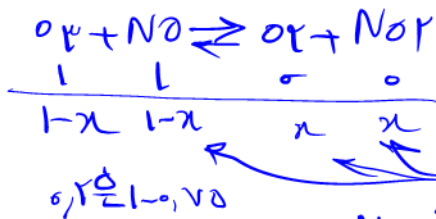
تت ۱۰۰

نویسنده

پ: با تزریق مقداری گاز HI به ظرف واکنش، غلظت گازهای H_2 و I_2 به یک نسبت افزایش می‌یابد.
ت: اگر ۰/۱ مول فراورده از ظرف واکنش خارج شود، میزان تغییر مولی هریک از واکنش‌دهنده‌ها کمتر از ۰/۱ خواهد بود.

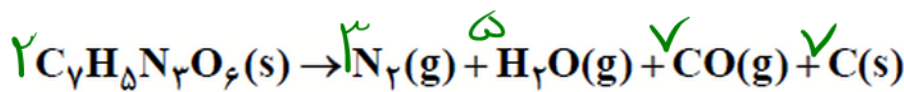
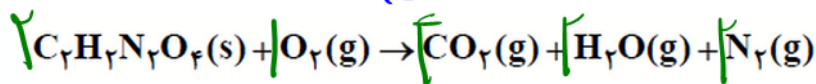
ت ۱۰۳

۱. طبق شکل کتاب دی‌کازتر



$$K = \frac{x \cdot x}{(1-x)^2} = 9 \Rightarrow x = 0.75$$

$$n = \frac{0.75}{2L} = 0.375$$



ت ۱۰۵

ت ۱۰۷

ت ۱۰۸. ۱. سنجش دمای دمای جوش ۱۹۴- است که در ۱۹۵- لولای زده
گرمی N_2 است و آب شش در اطراف اسفنج برپایه Ar است.

ت ۱۰۹

۱۰۹- اگر ۳۰۰ گرم محلول ۱۰ درصد جرمی و ۵۰۰ گرم محلول ۱۲ درصد جرمی پتاسیم نیترات با یکدیگر مخلوط شوند، درصد جرمی حل‌شونده در محلول جدید کدام است؟

۱۱/۲۵ (۴)

۱۱/۵ (۳)

۱۰/۲۵ (۲)

۱۰/۷۵ (۱)

$$x_{1u} = 11.25 = \frac{(3u \times \frac{10}{100}) + (5u \times \frac{12}{100})}{3u + 5u}$$

ت ۱۱۰. ۱. به خطوط منبسط‌شده با اشکال متغیر مختلف رانده می‌شود و به این اشکال خطوط هگس یا هگس است.

Dr. Bustani

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com