



تہہ ۷۶ فریڈ ۳

(۷۷) فریڈ ۴۔ بیرونی قطبی راسخ دارہارت۔

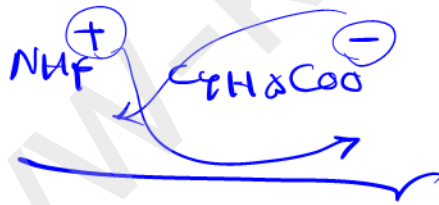
دریختی لذتوار ہوگی، بی لذت کم خصوصیت رکھتے ہوں گے۔

تہہ ۷۸ فریڈ ۴



مغناطیسیت رکھتے ہوں گے

تہہ ۷۹ فریڈ ۳



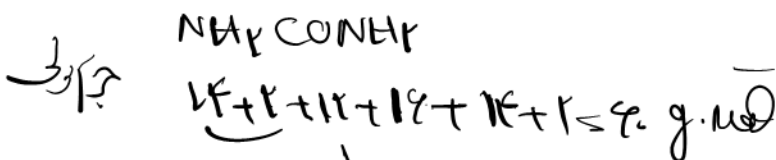
کاربونیئم بنیوت

تہہ ۸۰ فریڈ ۳

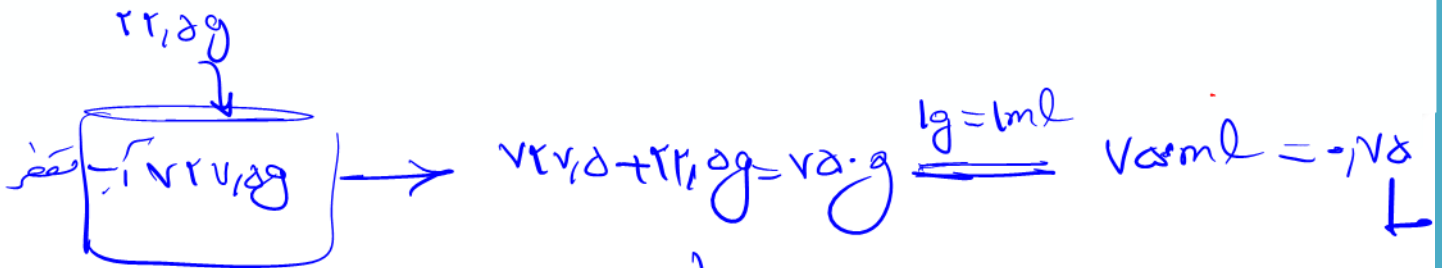
پاکس جنم آب کی ذرہ میں، رکتیہ نام دینے کی وجہ سے اسے اعلیٰ صاف

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

تہہ ۸۱ فریڈ ۲



$$\frac{22.5 \text{ g}}{64} = \frac{22.5}{64} = 0.35 \text{ mol}$$



$M = \frac{22,5g}{0,175L} = 128,57 \text{ mol/L}$

عنصر X می تواند I باشد.

۳۱-۸۲

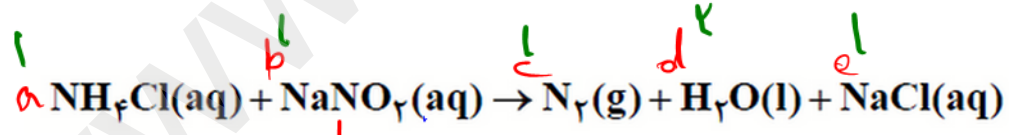
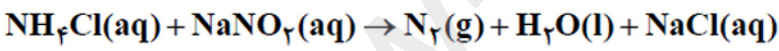
	F	n=1
	Cl	n=3
۳۲Ge	Br	n=4
۵۸Sn ۵۹Sb ۵۲Te	I	n=5
۵۳		

بورا و آلومینوم
 بور و سیلیسیم
 سرب و آنتیمون و آرسنیک

در سولفید. صحیح. آنکس با فلز عناصری تا پایتج در سه در است
 در سولفید. غلط. با آنکس فلز در سه در یعنی ۳۱Ge در سه در است

۸۴- با توجه به معادله زیر، اگر ۱۳/۸ گرم $NaNO_2$ در واکنش با مقدار کافی محلول آمونیوم کلرید، ۳/۳۶ لیتر گاز نیتروژن تشکیل دهد، بازده درصدی واکنش کدام است؟ (جرم هر لیتر گاز در شرایط آزمایش، برابر ۱/۲ گرم است، معادله واکنش موازنه شود. $(N=14, O=16, Na=23 : g.mol^{-1})$

۳۲



$N: a + b = 2c$
 $H: 4a = 2d$
 $Cl: a = e$
 $Na: b = e$
 $O: 2b = d$

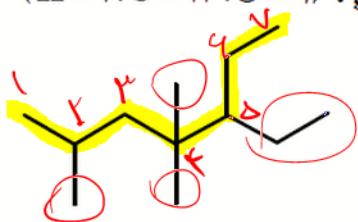
$c=1$
 $a=1$
 $d=2$
 $e=1$
 $b=1$

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

$NaNO_2$ بازده $\frac{0,138g}{100}$
 1×69
 $2,36L N_2$
 $\frac{21 g.mol^{-1}}{1,2 g.L^{-1}} \times 1 \Rightarrow 17,5 = 17,5$

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)

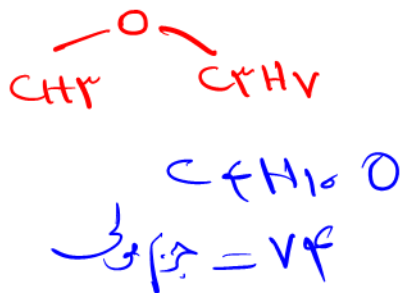


(1) ۳-اتیل، ۴، ۴، ۶ - تری متیل هپتان؛ ۲/۸

(2) ۳-اتیل، ۴، ۴، ۶ - تری متیل هپتان؛ ۲/۳

(3) ۵-اتیل، ۲، ۴، ۴ - تری متیل هپتان؛ ۲/۸

(4) ۵-اتیل، ۲، ۴، ۴ - تری متیل هپتان؛ ۲/۳



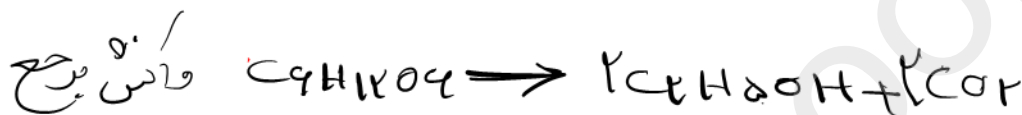
$7 + 13 + 16 = 36$



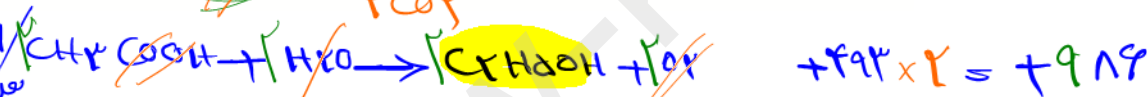
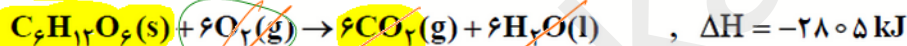
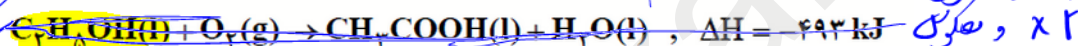
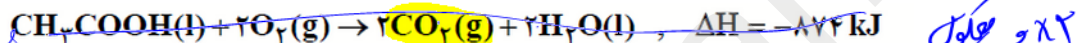
جرم مولی = ۱۷۰

آلکان:

$\frac{170}{36} \approx 4.7$



۱۶-گزینہ



$\Delta H = -71$

$2 \text{ mol} \sim -71$

$1 \text{ mol} \sim ?$

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



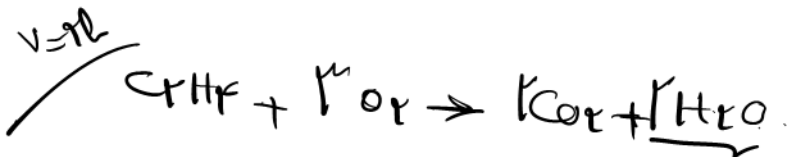
فقط یک عدد بود موجود است

۱۷-گزینہ

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

فرایند تبخیر، یک فرایند گرماگیر است.

ت ۸۸
گزینه ۳



ت ۸۹

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

$n_{C_2H_4} = 2.4 \frac{mol \cdot l}{min} = \frac{n_{H_2O}}{2} = \frac{0.4 mol \cdot l}{2 \Delta t} \Rightarrow 2.4 \times 2 = 0.4$

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

گرمای ویژه = $\frac{2840}{20} = 142 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}$

ت ۹۰

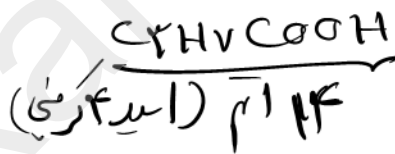
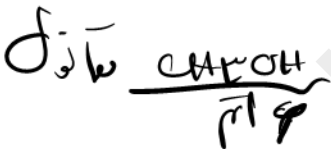
گرمای ویژه = $\frac{50}{1.7} = 29.4 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}$

داده C₂H₄:
۱۵۰ ~ اول
۷۸ ~ ۲

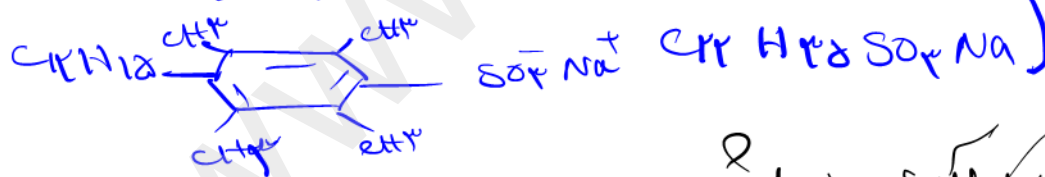
$\frac{78}{29.4} = \frac{x}{1} \Rightarrow x = 265$

ت ۹۱

۱۴ - ۹ = ۵



ت ۹۲



$\frac{144 - 124}{124} \times 100 = 16\%$

من توانم اکل آلکدهید جسم با سرد

ت ۹۳

ت ۹۴

ت ۹۵

حرم مقدار رنج ۲H₂O و اسید آلی متصل بود قند اسید پیپرین بود

حرم میزان H⁺ در محلول پیپرین بود، محلول اسید کل بود

طبق آرایش الکترون طری بازو ناظری اسید

www.konkur.in

$$P_{H^+} = 1,9 \rightarrow [H^+] = 10^{-1,9} = \Delta \times 10^{-2}$$

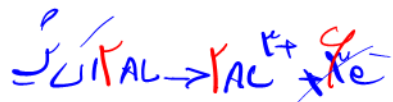
$$a = \frac{[H^+]}{[HA]} = \frac{\Delta \times 10^{-2}}{0,8} = 0,1$$

تہ ۹۶

$$M = \frac{n}{V} \rightarrow 0,5 = \frac{\frac{11,1}{47}}{V_L} \Rightarrow V = 0,18 L$$

دور دراز آکسیدانٹ HNO_3 ضعیف و تغاکی
 در حقیقت محلول اسید ضعیف از بی عمل شد

تہ ۹۷



تہ ۹۸



$$\frac{2 \times 27g}{2 \times 27} \quad | \quad \frac{5ml \text{ STP}}{22,4 \times 3} \Rightarrow 5ml \text{ STP} = 4,72 \checkmark$$

تہ ۹۹



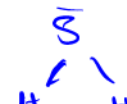
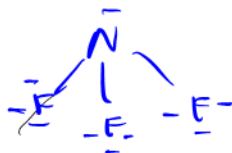
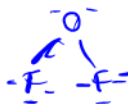
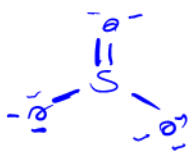
$$\frac{111g}{111} = 1100g \Rightarrow \frac{11m}{24} = 750g$$

تہ ۱۰۰



$$8H_2 = 750 \times 2 \times \frac{14}{46} = 284g$$

تہ ۱۰۱

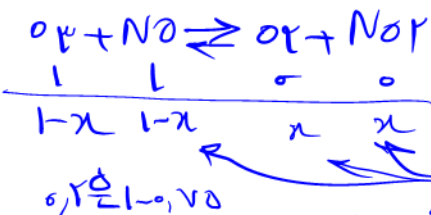


تہ ۱۰۲

سید
 سید
 سید

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

سب ۱۰۳



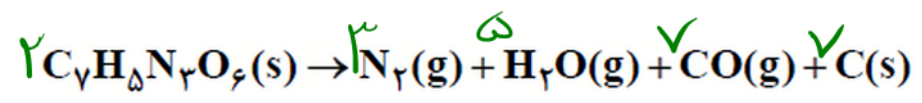
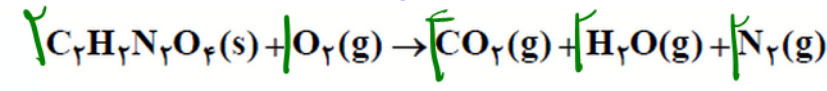
$$K = \frac{x \cdot x}{(1-x)^2} = 9 \Rightarrow x = 0.75$$

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

سب ۱۰۴

سب ۱۰۵

سب ۱۰۷



سب ۱۰۸
گاز نیتروژن کلای دمای جوش ۱۹۴- است که در ۱۹۵- لولای زده می
گردد. N_2 است و آب شایخ دار است اسیدریو طبق Ar است.

سب ۱۰۹

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

- (۱) ۱۰/۷۵
- (۲) ۱۰/۲۵
- (۳) ۱۱/۵
- (۴) ۱۱/۲۵

$$x \cdot u = \frac{(300 \times \frac{10}{100}) + (500 \times \frac{12}{100})}{200 + 500}$$

سب ۱۱۰
بد مخلوط می تواند اجزای با اشکال متبکی مختلف داشته باشد و بعد از آن اشکال مخلوط شدن
یا آمیختن است.

Dr. Bostani