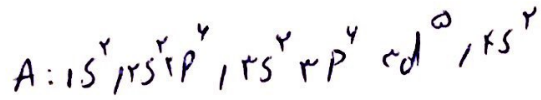


۲۴۴ نرینه ۳



- عنصری سه جزیب برده ۷ است .
- نفی واسطه است و برخی از ترکیبات آن رندی است .
- با اکسیژن عدد اوش آن ۷+ است .
- در ۵۰۰ سال ، سه زیر ۳۵ ، ۳۲ ، ۳۱ ، از ایزوتوپ اشغال شده است -

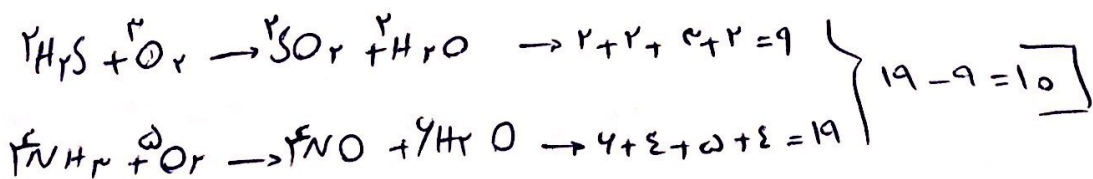
۲۴۷ نرینه ۳  
 $99^{42}Tc$

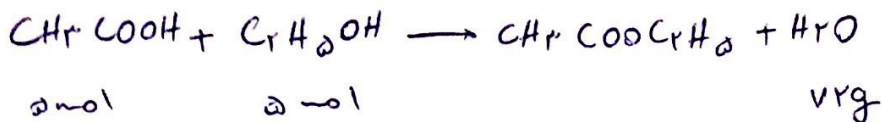
- در تصویر برداری غده تیروئید استفاده می شود .
- نخستین عنصری است که در راکتور ساخته شد .
- یون حاوی تکسیم با یون سدیم اندازه مابهی دارد .
- از آنجا که نیم عمر آن کم است و نمی توان مقادیر زیادی از این عنصر را تهیه و نگهداری کرد ، بهتر به نیاز آن را با یک مولد هسته ای تولید و سپس مصرف می کند .

۲۴۸ نرینه ۴

- الف) عناصر به دسته S, P, d, f, g ، بخش می شوند .
- ب) با عناصر دسته g ، شامل ۱۸ مورد خواهد بود
- پ) عناصری که تاکنون کشف شده اند در ۳۲ مورد جای گرفته اند .
- ت) عناصر جدید اتمی بیش از ۱۱۸ را تقریباً توان طبقه بندی کرد .

۲۴۹ نرینه ۴





بازو،  $\frac{5}{1} \times \frac{R}{100} = \frac{72}{100} \rightarrow R = 10$

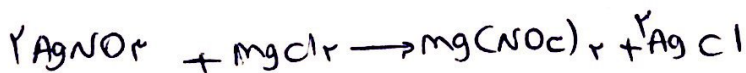
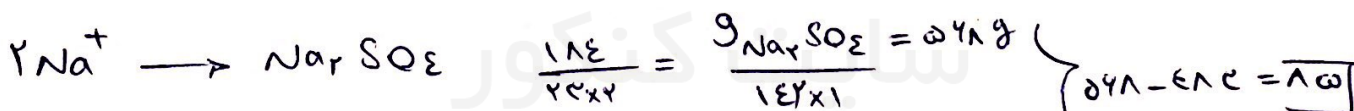
g:  $\frac{72}{100} = \frac{g}{100} = 72$



$$\frac{11 \times \frac{50}{100}}{142 \times 1} = \frac{kg C \times \frac{90}{100}}{12 \times 4n} \rightarrow kg C = 70$$

kg  $\frac{50}{100} = 10 \times 70 \times \frac{12}{100} \times 10^{-3} = 840 \text{ kg}$

kg  $\frac{90}{100} = 10 \times 70 \times 10^{-3} = 700 \text{ kg} \rightarrow 840 - 700 = 140 \text{ kg} \rightarrow 140 \text{ m}^3$



$$\frac{52}{2} = \frac{271.8 \times ml \times 10^{-3}}{90} \rightarrow ml = 81.7$$

١ مول:  $\left\{ \begin{array}{l} mol \text{ جزيه} = 1 \times 1 \\ V = 20 \text{ ml} \end{array} \right. \rightarrow \frac{1}{20} = 0.05$

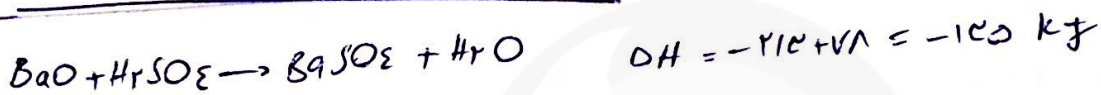
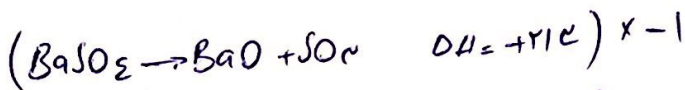
٢ مول:  $\left\{ \begin{array}{l} mol \text{ جزيه} = 2 \times 1 \\ V = 50 \text{ ml} \end{array} \right. \rightarrow \frac{2}{50} = 0.04$

حسین سلیمی

۲۴۴ نذرین ۱

- در هوای سرد زمستانه، شدت زندگی هوای شهرها افزایش میابد.
- در تبدیل  $CO_2(s) \rightarrow CO_2(g)$ ، میانگین انرژی جنبشی زیاد می شود.
- در این فرآیند فرآیندی برگردان است  $\Delta H > 0$ .
- تغییر ندرت آلودگی بر  $\Delta H$  در اکس تاثیر ندارد.

۲۴۷ نذرین ۱



۱ mol BaO ۱۳۷ kJ

$$\therefore 1 \text{ mol BaO } x \text{ kJ} = 137 \text{ kJ} \rightarrow 137 \times 10^3 = \frac{200}{1000} \times 62 \times \Delta \theta$$

$$\rightarrow \Delta \theta = 14$$

۲۴۸ نذرین ۳



$$100 \text{ km} \times \frac{1 \text{ g NO}}{1 \text{ km}} \times \frac{1 - 0.160}{2 \text{ g NO}} \times \frac{160 \text{ kJ}}{2 - 0.160} = 12 \text{ kJ}$$

Konkur.in

۲۴۹ نذرین ۱

$$C_{\text{آب}} : 41800 = 200 \times C_{\text{آب}} \times 50 \rightarrow C_{\text{آب}} = 418$$

$$\rightarrow 50 \times 10^3 = 10^3 \times 418 \times (\theta - 20)$$

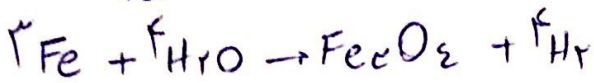
$$C_{\text{هوا}} : 985 = 50 \times C_{\text{هوا}} \times 10 \rightarrow C_{\text{هوا}} = 197$$

$$\rightarrow 50 \times 10^3 = 10^3 \times 197 \times (\theta - 20)$$

$$\theta_{\text{هوا}} = 45.28$$

$$\rightarrow \boxed{\text{اختلاف} = 13.4}$$

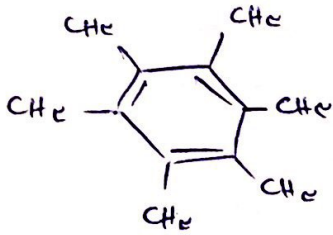
همین مسیر



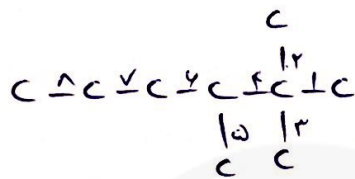
۲۵۰ نزنه ۱

$$\bar{R}_{H_2} = 2 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1} \rightarrow \bar{R}_{Fe} = 2 \times 10^{-2} \times \frac{3}{4} = \boxed{1.5 \times 10^{-2}} \text{ mol} \cdot \text{s}^{-1}$$

۲۵۱ نزنه ۱



با تراش حجم در حجم، نیروها بین مولکولی در نتیجه قطع اجزای تراش یافته و از فرایند آن کاسته می شود.



۲۵۲ نزنه ۳

$$\frac{\text{شماره پیوند پتان}}{\text{شماره پیوند اوتان}} = \frac{17}{2} = 8,5$$

۲۵۳ نزنه ۳

پیوند بین O و C کسته می شود.

۲۵۴ نزنه ۳

۲۵۵ نزنه ۲

- تجزیه نیک پیکر ایدریت

- زیت کزب نا پیوریت



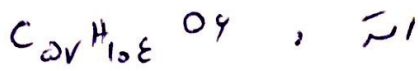
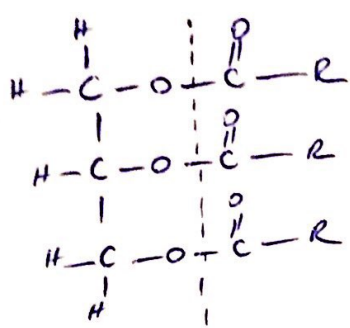
- آمین دایر ساز در آن ه در آروماتیک اند.

۲۵۶ نزنه ۳

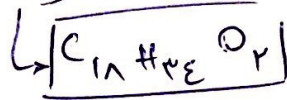
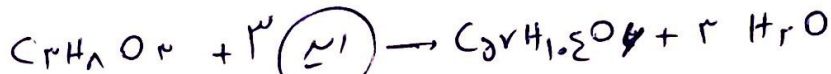
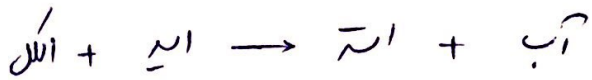
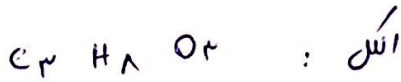
آ) پیکریتیک در برابر نور سفید است.

ت) پیکریتیک سفید در برابر نور کدر است.





سوال ۲۵۷



پسین

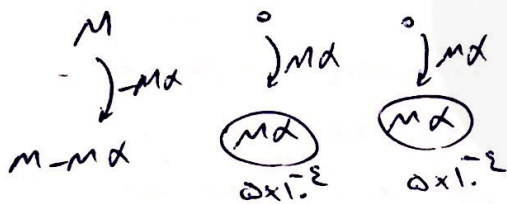
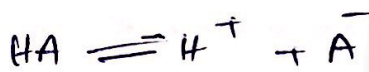
$\text{pH} = \log V \rightarrow \dots$

$[\text{H}^+] = 10^{-10.7} = 10^{-10} \times 10^{-0.7} = 2 \times 10^{-11}$

$[\text{OH}^-] = \frac{10^{-14}}{2 \times 10^{-11}} = 5 \times 10^{-4}$

$\frac{[\text{OH}^-]}{[\text{H}^+]} = \frac{5 \times 10^{-4}}{2 \times 10^{-11}} = 2.5 \times 10^7$

سوال ۲۵۸

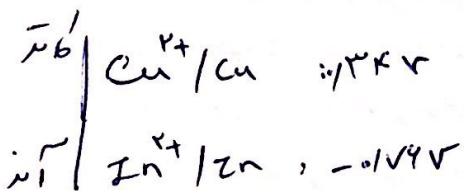


$K = \frac{[\text{A}^-][\text{H}^+]}{[\text{HA}]} = \frac{5 \times 10^{-4} \times 5 \times 10^{-4}}{5 \times 10^{-2}} = 5 \times 10^{-6}$

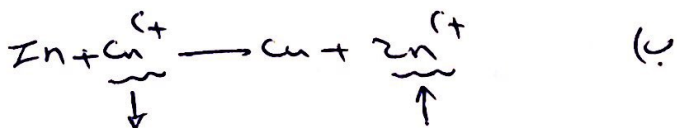
سوال ۲۵۹

پروتون:  $\text{H}^+$ ، کاتیون است، قابلیت هدایت دارد.

سوال ۲۶۰



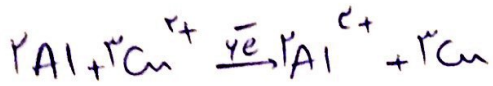
$E_{\text{cell}} = 0.34 - (-0.76) = 1.1 \text{V}$



پ) در آند،  $e^-$  تولید می شود (آزاد می شود)

ت) کاتیون از کاتد آند به سمت کاتد حرکت می کند.

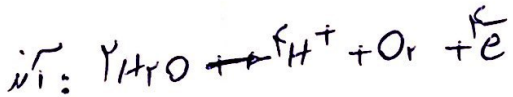
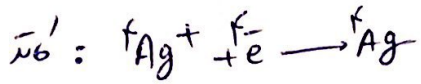
سوال ۲۶۱



$$\bar{R}_{Cu} = \frac{300 \times 10^{-3} \times 3 \times 10^{-2}}{18 \times 40 + 20} = \frac{10^{-2}}{500} = 2 \times 10^{-5} \text{ mol} \cdot l^{-1}$$

$$\frac{300 \times 10^{-3} \times 3 \times 10^{-2}}{3} = \frac{\text{mol } e^-}{4}$$

→ mole = 0.02 mol



$$\text{mol } H^+ \rightarrow \frac{0.1 \text{ mol } e^-}{4} = \frac{0.1}{4} = 0.025 \rightarrow [H^+] = \frac{0.1}{3} = 0.11$$

→ pH = -log = 1

$$g_{Ag} \rightarrow \frac{0.1 \text{ mol } e^-}{4} = \frac{g_{Ag}}{108 \times 4} \rightarrow g_{Ag} = 32.4 \text{ g}$$

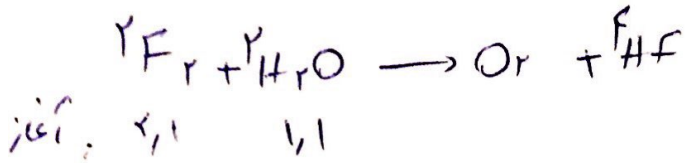
اس پیر الیمنی، اریسکریب، داس پیری فلزات ندره.

- سلیم دی اسیم بکده تیسیخ جزو ضامن است.
- SiO<sub>2</sub>، بیسکیت، داسم Al سیوانت است.
- در غلطی که میزدند، جدات کوانتوم وین دهم دراز
- در غیر انواع آن فلزات با ایزس یافت می شود مثل Au

- نتایج جوش آن نول بتر از است (پرونده هیدروژنی)
- کمونیت پیوره هیدروژنی شکل می دهد و نتم سبیل بتر دنیوی سیخ موکوک پیری از H<sub>2</sub>S دله
- HF > HBr > HCl
- بخش بکده نغ دی سیخ موکوک در HF، پیوره هیدروژنی است.

حسین علی

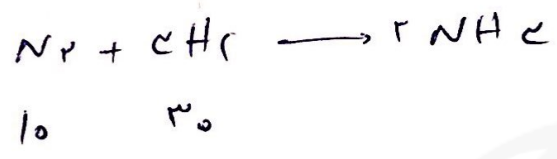
۲۴۹



اعداد: ۲، ۱، ۰.۵، ۰.۲

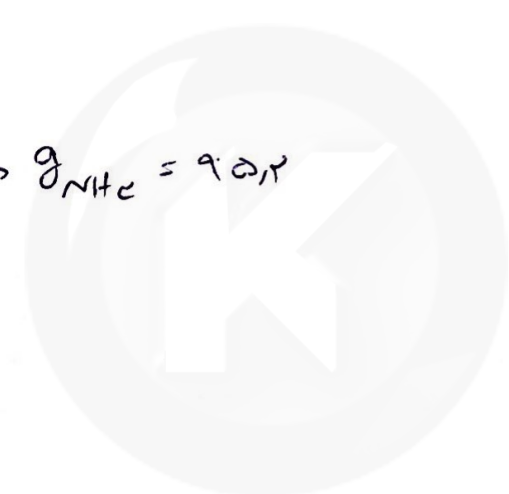
$$K = \frac{(-.1)^4 \times (\frac{-.05}{2})}{(.15)^2 \times (1)^2} = 10$$

۲۷۰



باز در شرایط  
معمول

$$\left(\frac{28}{100}\right) \times \frac{10}{1} = \frac{g}{14 \times 2} \rightarrow g_{NH_3} = 9.52$$



سایت کنکور  
Konkur.in