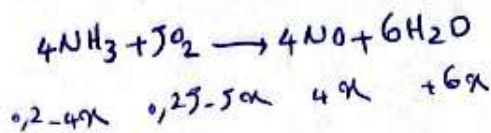


$$65 = [2(C-H)] - [348 + 435] = \quad (88)$$

424

(8) الف مصحح ب) مصحح ج) مصحح د) مصحح

(90)



$$0,2 - 4x \quad 0,25 - 5x \quad 4x \quad + 6x$$

$$R = \frac{0,02}{2 \times \frac{30}{60}} = 0,02 \text{ mole} \rightarrow (0,2 - 4x) + (0,25 - 5x) + (4x) + 6x = 0,47$$

$$\frac{\text{mole}}{\text{متریک}} = 0,2 - 4(0,02) = 0,12$$

$$0,12 - 4(x) = 0 \rightarrow x = 0,03$$

$$R = 0,02 \rightarrow 0,02 \cdot \frac{0,03}{5 \times 2 \times \frac{1}{60}} = \frac{455}{5} \text{ ثانیه}$$

(91) الف) درست ب) درست ج) درست د) درست

(92) 3

(93) 4

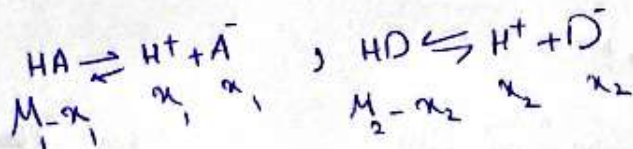
(94) اگر سیر درون ما با سیرن های کربن شود رابطه نینون داریم

(95) اگر غلظت H^+ بیشتر باشد یونش بیشتر بوده و اسید تری تر و PH آن کمتر باشد.

(96) هر چه کربن زیاد شود انحلال پذیری کاهش یافته

د) تنها عامل متغیر بر ثابت یونش (K) تغییر داده باشد

(97) 5



$$M_1 - x_1 \quad x_1 \quad x_1$$

$$M_2 - x_2 \quad x_2 \quad x_2$$

$$10^{-6} K = \frac{x_2 \cdot x_2}{M_2 - x_2}$$

$$\frac{10^{-6} \times x_1 \cdot x_1}{0,05} = \frac{x_2 \cdot x_2}{0,05} \rightarrow \frac{x_2}{x_1} = 10^{-3}$$

$$pH = -\log \left[\frac{x_2}{x_1} \right] \rightarrow -\log \left(\frac{x_2}{x_1} \right) = 3 \rightarrow$$

$$pH - pH = 3$$

نمونه معدنی رشته: بیوشیمی

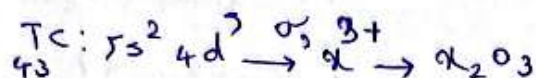
پایه شیمی درسی درسی کنکور ریاضی 1402

(76) عنصر شماره 24 همان Cr است. در این عنصر اتم درجه اکسایش 4 می باشد پس: $Cr: 4s^1 3d^5$

$54 - 12 = 42 \rightarrow P: 42$ (عدد اتمی) $\rightarrow 56 - 42 = 14$

(77) طبق متن کتاب درسی صفحه 23: کاربرد اصلی های ظرفی زنجری از زنجیرهای پلیمرها (پلیمرها) در ساختار (پارچه) روی جیب (بسته) مواد غذایی در بسیاری از کاناها است.

(78) نخستین عنصر ساخته شده در آزمایشگاه هسته ای ^{23}Na است



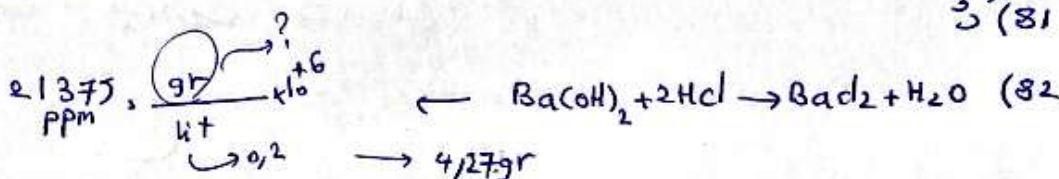
x^{3+} :

(79)

$\frac{1,875 \text{ gr NO}}{2 \times 30} = \frac{x \text{ Li} + x \text{ O}_2}{22,4 \times 2}$ $\boxed{0,125 = \frac{1}{8}}$ $\frac{? \text{ gr NO}}{2 \times 30} = \frac{1}{8}$ (80)

$\rightarrow \text{gr NO} = 1,875$

(81)

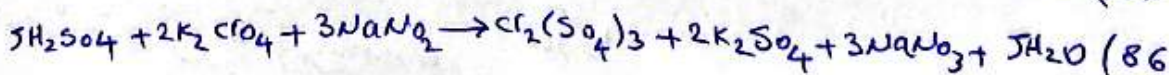


$\frac{4,27 \text{ gr}}{171 \times 1} = \frac{0,4 \times x}{2} \rightarrow x = 125 \text{ mL}$

(83)

(84) در وقت خلط

(85) گ



$\frac{141,12}{392 \times 1} = \frac{R \times 82,8}{3 \times 69} \rightarrow R = 90\%$

(87) الف) اتانول $\xrightarrow{H_2SO_4}$ این

ب) به مقدار بسیار کمی در زمانه ارتباط دارد

ج) جزیه جزء سم علقا را به عکس ندارد!

الف) درست

ب) غلط

ج) غلط

د) درست

3 (98)

$$\text{mole } H^+ = \frac{8}{50} = 0,16$$

$$\frac{0,16}{0,4} = 0,4$$

3 (99)

$$10^{-5} = \frac{x \cdot x}{0,4 - x} \rightarrow x = 2 \times 10^{-3} \rightarrow 0,4 = 0,5 \times 10^{-11}$$

$$pH = 3 - \frac{\log 2}{0,3} = 2,7$$

کسر ایدیفنید بوده از آنجا که فنون ایدیونیم

$$x = \frac{2 \times 10^{-3}}{4 \times 10^{-1}} = 0,5 \times 10^{-2}$$

$$\text{مجموع جریده} = 4 \times 0,4 = 1,6$$

$$\text{در لایه جریده} = \frac{0,16}{1,6} = 0,1 \rightarrow 10^{-5} = \frac{x^2}{0,1} \rightarrow x = 10^{-3}$$

$$\rightarrow x = 10^{-3} = 10^{-2}$$

4 (101)

3 (100)

$$K = \frac{(\frac{0,6}{3})^2}{(\frac{0,6}{3})^2 \times \frac{1,5}{3}} = 20$$



3 (102)

$$\frac{18}{30} = 0,6 \text{ mole}$$

$$M = 0,6 \quad M = 0,15$$

$$\frac{24}{160} = 0,15 \text{ mole}$$

$$M = 0,375$$

$$\frac{66}{11} = 0,6 \text{ mole}$$

3 (103)

3 (104)

3 (105)



نامی: پاتمه محمدی
Patemeh mohamadi