

کد دفتر: (A) باضافہ تشریح دہیں یہی ننگو ریاضی ۹۸

نہاں

عبدالنور (09343243444)

(۲۰۱) فرزند (۳) ✓ (۱۶) هر چه دانش ندری پس تر باشد عنصر راحت تر میل به ترکیب شدن دارد و از هر
 عناصر و استخراج مشکل تر می شود.
 (۲۰۲) ✓ (ب) عین کتاب درسی

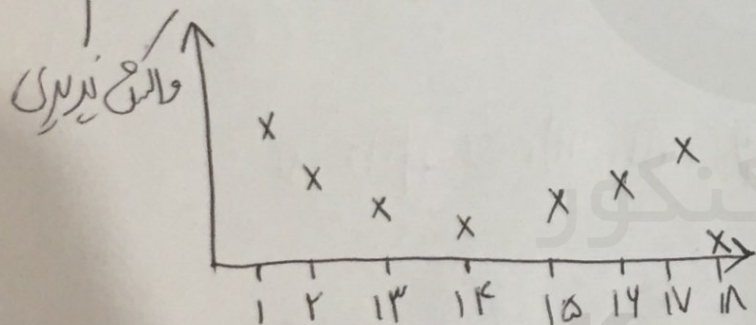
$\odot \times$ $\odot \times$

Periodic: Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl

فلزات: $\text{Na}, \text{Mg}, \text{Al}$

ناظرات: C و K و P

طبق سوال ۲ تمرین های (دوره ای) صفحه ۴۷ کتاب یازدهم


$$19K \rightsquigarrow [AY] K5'$$

① $\sin p$ ② $Y_0 F$

$\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Ag}^0$
 $\text{Ag}^+ \rightarrow [\text{Ag}]^{+10}, \text{K}^{+1} \rightarrow \text{K}^0$

$$Y_1 D \rightarrow [AR] \quad r_d^1, f_s^r$$
$$YV X \leadsto [AY] \quad Y_2^V, Y_5^V$$
$$\mu_1 \bar{Z} \rightsquigarrow [AY] \mu_d^{10} \mu_5^Y \mu_{p^1}$$

F_1 فراوانی بدتر

$14X$

(۶۵) و (۲۵) نمره

F_2 فراوانی نیکتر

$14X$

$$F_1 + F_2 = 100$$

$$\text{جرم اقل میانگین} = \frac{F_1 \cdot 14 + F_2 \cdot 14}{F_1 + F_2}$$

$$\Rightarrow F_1 = 100 - F_2$$

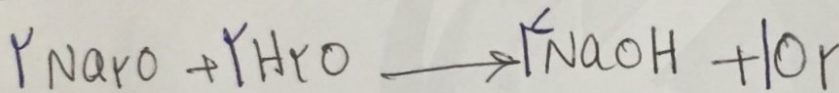
$$14,2 = \frac{(100 - F_2) \cdot 14 + (F_2) \cdot 14}{100}$$

بطل این معادله

$$\Rightarrow F_2 = 10$$

$$F_1 = 100 - F_2 = 100 - 10 = 90$$

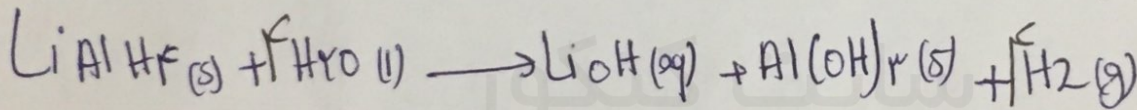
$$\begin{cases} F_1 = 90 \\ F_2 = 10 \end{cases}$$



(۲۰۶) و (۲۰۶) نمره

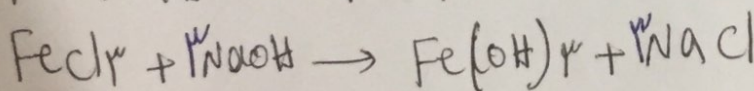
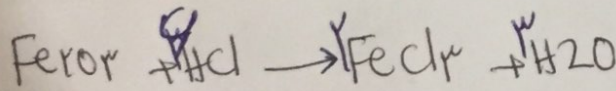
$$\text{جمع ضرایب اتمی} = 2 + 2 + 4 + 1 = 9$$

(۲۰۷) و (۲۰۷) نمره



$$\frac{20 \times \frac{P}{100}}{2 \times 1} = \frac{11,2}{22,14 \times 4} \Rightarrow P = 95\%$$

(۲۰۸) و (۲۰۸) نمره



$$\text{جرم آهن} = 5,58 \text{ gr}$$

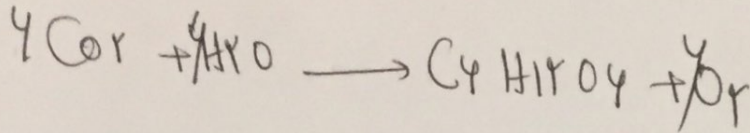
$$1 \text{ mol Fe}(\text{OH})_3 = 107 \text{ gr}$$

$$\text{Fe}(\text{OH})_3 \text{ مول} = \frac{5,58}{107} = 0,0517 \text{ mol}$$

$$\text{جرم آهن} = \frac{\text{جرم آهن}}{\text{جرم آهن}} \times 100 = \frac{0,0517 \times 54}{0,0517 \times 54} \times 100 = 100\%$$

باستفاده از تشریح درس شیمی کلاس ۹۸ (تقلا مبدی)

پیمان نوری / کد قرص (A)
(۶۹۲۴۲۵۲۳۲۸۲)



نمره (۱) ۲.۹

بازی مصرف ۴ مول CO_2 که حاصل $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{O}_4$ تولید می شود

$$\frac{44 \text{ kg}}{44 \times 4} = \frac{x}{110}$$

۲. $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{O}_4 = 110 \text{ g/mol}$

$$x = 45 \text{ kg}$$

طبق متن کتاب درس شیمی هر ۴ گرم به مجموع می باشد (۲۱۰) نمره (۴)

طبق تعادل انحلال پذیری کم تقطع این روی منحنی باشد پس شده است (۲۱۱) نمره (۴)
کمتر از منحنی پس شده (یعنی می تواند قدری حل شوند را حل کند تا به حالت سیر شده برسد)
کم تقطع بالا منحنی باشد پس سیر شده است (یعنی مقدار بیشتری حل شوند نسبت به حالت
مدرسه شیمی در محلول حل کرده است)

طبق متن کتاب درس تنها ۳ نمره ۳ مربوط به حمایت اسفند نیست. (۲۱۲) نمره (۳)

$$M = \frac{10 \times a \times d}{M \text{ (مجموعی)}}$$

C_m خط طیف

(۲۱۳) نمره (۲)

$$\Rightarrow C_m = \frac{10 \times 23 \times 0.9}{44} = 4.5$$

ایمان نوری / کردنی (A)
(۰۹۳۶۳۵۶۳۴۸۶)

یا صفحه تشریحی درس نفوذ رنگر بافی ۹۸ (تلاسم جدید)

(۲۱۴) کردنی (۳)

$$\text{ppm} = \frac{\text{میلی گرم حل شونده}}{\text{لیتر محلول}} \times 10^4 \quad \text{یا} \quad \text{ppm} = \frac{\text{میلی گرم محلول}}{\text{لیتر محلول}}$$

چون کتاب ۱ است می توان حجم و جرم آن را از لحاظ عددی یکسان گرفت
 $d = \frac{m}{V}$

$$11.95 \text{ gr} \quad (۲) \quad 11.95 \text{ gr} = 0.01195 \text{ kg} \Rightarrow \text{Cl}^- \text{ م.ج} = \frac{0.01195 \text{ kg}}{10 \text{ kg}} \times 10^4 \Rightarrow 11.95$$

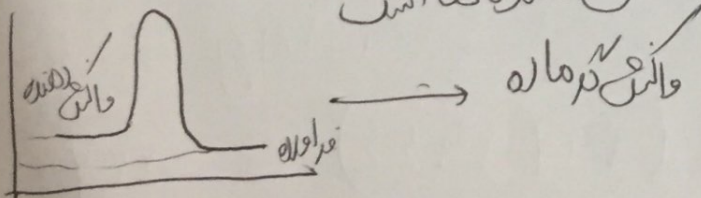
$$\frac{\text{gr(HCl)} \times \frac{34.5}{100}}{34.5} = \frac{11.95}{34.5} \Rightarrow \text{gr(HCl)} = 11.95$$

$$d = \frac{m}{V} \Rightarrow 1.18 = \frac{11.95}{V} \Rightarrow V = 10.12 \text{ mL}$$

طبق کتاب درس فقط کردنی ۳ صبح می باشد

(۲۱۵) کردنی (۳)

چون واکسن گرماده است سطح انرژی فراورده ها یا سبزی
واکسن دهنده ها است



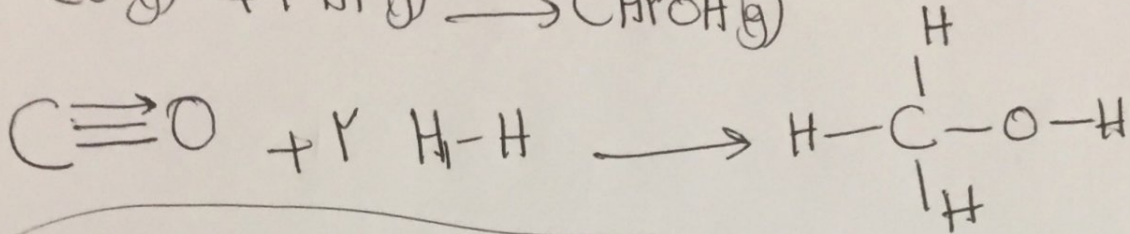
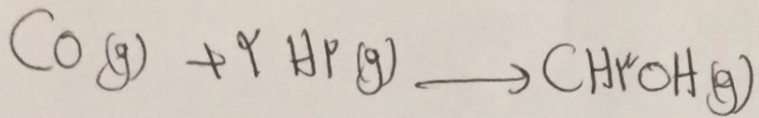
X کردنی (۲) با تولید هر اصل و اصل

X کردنی (۳) واکسن گرماده است چون گاو آنرا در سبزی فراورده ها می باشد

X کردنی (۴) غلط است چون واکسن گرماده نیست و باید انرژی لازم را
سازمان به محیط داده شود

همان نوری / کد فرستاده (A) / با استفاده از سرهای درس شیمی کنگور ۹۸ ریاضی (تقلا ۱۸۶۰)
(۰۹۳۶۳۵۶۳۶۸۶)

کد فرستاده (۲۱۵) (۳)



$$\Delta H = D_1 - D_2$$

مجموع انرژی های واکنش دهنده ها

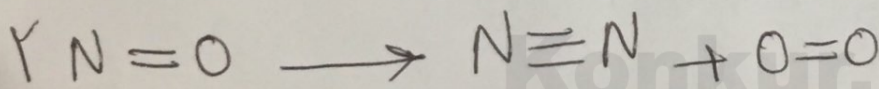
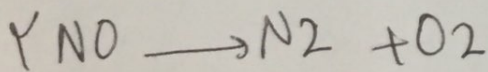
مجموع انرژی های پیکر
خاکه ها

$$\Delta H = (1075) + (2 \times 434) - ((3 \times 414) + 464 + 351) = -110$$

طبق کتاب درسی باز هم

کد فرستاده (۲۱۸) (۲)

کد فرستاده (۲۱۹) (۱)



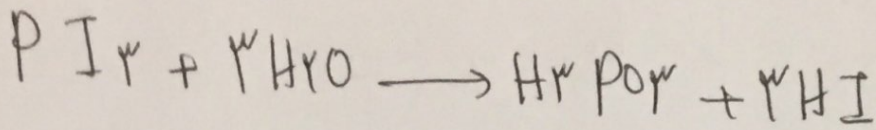
طبق جدول مقادیر $E_a = 311 \text{ kJ}$

$$\Delta H = D_1 - D_2 = (2 \times 407) - (494 + 494) = -224$$

$$E_a \text{ و } \Delta H \text{ مجموعی} = E_a + \Delta H = (311) + (-224) = 155$$

پیمان نوری / دکتری (A) / باسقاطه شیرازی / نگر ریاضی ۹۸ (تقلا ۳۳۳۳۳۳۳۳) (۰۹۳۳۳۳۳۳۳۳۳۳)

۲۲۰ / ۱



$$PI_3 \text{ مقدار اولیه} = 2014 \text{ gr}$$

$$\text{مقدار سطر ۲ (بقیه)} = 412$$

$$\Rightarrow \text{مقدار مصرفی } PI_3 \text{ (مقدار ۲ رقیق)} = 2014 - 412 = 1412$$

$$PI_3 \text{ جرم} = 31 + 3(127) = 412 \text{ gr}$$

$$\text{mol } PI_3 = \frac{1412}{412} = 0.0034 \text{ mol}$$

$$\text{زمان} = 120 \text{ s}$$

$$PI_3 \text{ سرعت مصرف (R)} = \frac{412}{120} = 3.43 \times 10^{-3}$$

$$HI \text{ مول تولید شده} = 3 \times 0.0034 = 0.0102$$

$$\Rightarrow [HI] = \frac{0.0102}{1} = 0.0102$$

۲۲۱ / ۳

$$\textcircled{1} \left\{ \begin{array}{l} \text{بنزان} = C_4H_{10} = 1/4 = 0.25 \\ \text{اتن} = C_2H_4 = 1/2 = 0.5 \end{array} \right. \quad X$$

$$\textcircled{2} \left\{ \begin{array}{l} \text{بنزن} = C_6H_6 = 1/4 = 0.25 \\ \text{نفتالن} = C_{10}H_8 = 1/10 = 0.1 \end{array} \right. \quad X$$

$$\textcircled{3} \left\{ \begin{array}{l} \text{اتین} = C_2H_2 = 1/2 = 0.5 \\ \text{سیانید هیدروژن} = HCN = 1/1 = 1 \end{array} \right. \quad \checkmark$$

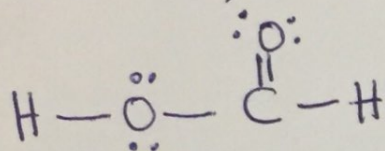
$$\textcircled{4} \left\{ \begin{array}{l} \text{بنزن} = C_6H_6 = 1/4 = 0.25 \\ \text{سیکلوهگزان} = C_6H_{12} = 1/2 = 0.5 \end{array} \right. \quad X$$

در تمامی پلیمرها الزاماً $C=C$ وجود ندارد و مانند استایرنها

۲۱۳۳) فرنی (۲) x کدو (۱) (علا است) چون هر کار به قدری که بود سبزی اسید اتانویک اسید است

✓ نکته ۲ (درست است) چون H متصل به O در سامتا، آن وجود دارد

X کم نیت (۳۰) غلط است چون در ساختار آن ۴ جفت الکترون وجود دارد
ن ۵ جفت



X کثرت غلط است چون بر صورت طبیعی در هورج یافت می شود و معروف به تاسه هورج می باشد

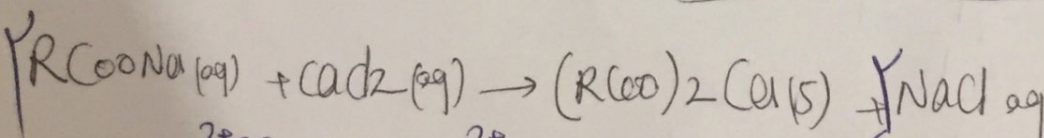
۲۲۴) تدریس (۴) طبق کتاب درسی تدریس ۴ درست می باشد
تدریس درست که گروه اسکرین داشته باشد.

۲۲۵) گزینہ ۱) از السياسہ ترکیب گزینہ ۱) کہ یا را از این میں باشد میں توان
(عین میں کتاب درسی) تر قتالیک اسید ہے کن

۲۲۶) گدڑنہ (۲) ۲ بیلہ دی آکھن یا دی اسیر آب تولد مس شود فی ۲۰ حمل

۲۲۷) فرنیہ (۲۲) المسموع مشیم آب اسف می کشد و فاسف درین درین ۳ است

Foreign YH


$$Y_{\text{soil}} = \frac{Ca^{2+} P_{\text{soil}}}{Y_{\text{soil}} R} \times 10^4 \Rightarrow \frac{Ca^{2+}}{P_{\text{soil}}} = 1.59 R$$

Ca²⁺ قابل ذوب RCOO⁻ والیجیٹ

۱۷
حال باید بد کردم کوزه محروم کشتی است

$$Ca^{2+} \text{ 5.14} \quad R_{COO^-} = \frac{\frac{2.14}{114}}{1} = 5$$

کدر منبر
پیمان نوری
باسمه تعالی تشریحی درس شیمی آلی (نظام جدید)
(۰۹۳۶۳۶۲۸۷)

$$[H] = M \cdot n \cdot \alpha$$

۲۲۹ کدر منبر

$$4 \times 10^{-3} = 1 \times 0.1 \times \alpha \Rightarrow \alpha \text{ درصد} = 4$$

$$pH = -\log [H] = -\log 4 \times 10^{-3} \Rightarrow pH = -(2 \log 2 - 3) = 3 - 2 \log 2 = 2.7$$

۲۳۰ کدر منبر
طبق کتاب درسی نیم سلول هر فلزی در دمای ثابت و برابر ۲۵°C

حشمتی تهیه باید از همان فلز باشد و در محلولی که کاتیون‌های همان فلز قرار دارند فرو رفته باشد (۱ mol/L)

۲۳۱ کدر منبر
طبق شکل کتاب درسی کدر منبر ۳ ص ۱۵۷ می باشد
چون آنزده ۵۲ است و کاهنده Fe و قطب منفی الکترود دارد

$$E^{\circ} = E^{\circ}_{\text{کاتد}} - E^{\circ}_{\text{آنزده}}$$

$$E^{\circ} = 1.52$$

$$E^{\circ}_{\text{کاتد}} = E^{\circ}_{\text{اکسود کننده}}$$

چون Ag^{+} توانسته از (MS) الکترود بگیرد و در کاهش یافته به فلز نقره تبدیل شود
فلز M را تبدیل به کاتیون کند پس نقش کاتد دارد
و E° اکسود کننده مثبت تر از E° الکسود فلز M است

$$1.52 = 0.18 - E^{\circ}_{\text{اکسود کننده}} \Rightarrow$$

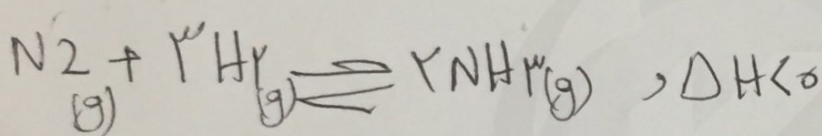
Ag^{+} اکسود کننده $2+$ M است

$$E^{\circ}_{\text{اکسود کننده}} = -0.74$$

کد رشته (A) باضافه تشریحی درس شیمی کنگور رافنی ۹۸ (تقلا جدید)
ایمان نوری (۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۴)

۲۳۳) کد رشته (۱) طبق صفحه ۷۱ کتاب درسی شیمی ۳

۲۳۴) کد رشته (۲) X کد رشته (۱) غلط است چون شکل محلی ندارد
X کد رشته (۳) گسترده دو قطبی SO_3 منفراست چون تا قطب است
X کد رشته (۴) مدارهای اتمی این اتم‌های مرکزی یکدیگر نیست. $+4 \# +6$



$$K = \frac{\left(\frac{1}{2}\right)^2}{\left(\frac{2}{2}\right)^3 \left(\frac{2}{2}\right)^1} = \frac{1}{4} = 0.25$$

چون واکنش گرمازا است
وقتی دما را پایین می‌آوریم واکنش باید در جهت
پیشرفت کند که عاملی هم را بر طرفین
بسیار به سمت راست واکنش پیش رفت و ثابت تعادل بزرگتر می‌شود
و تنها عاملی که باعث تغییر در ثابت تعادل واکنش می‌شود دما است.

شماره تماس: ۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۴