

۱۳۹۵/۰۹/۱۵

$$Se: [1s] 3d^1 4s^2 4p^4 = 4$$

(۲) ۷۶

$$A: [1s] 4s^2 = 2 \times$$

$$31X: [1s] 3d^1 4s^2 3d^1 = 3 \checkmark$$

استاد محسن مجنونی

شماره تماس:

09221793929

آیدی تلگرام:

@majnoon_sho

$$14D: [1s] 3s^2 3p^2 = 4 \times$$

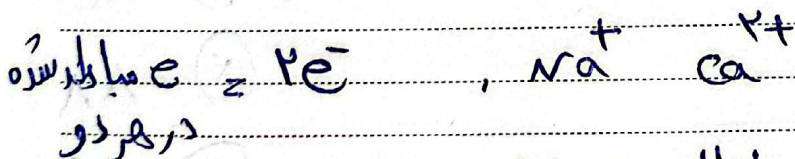
$$3M: [1s] 3d^1 4s^2 3d^3 = 8 \times$$

(۴) ۷۷

گزینه ۳، و اما الکترولیت به اسید است که می گذارند (در عایق)

Na₂CO₃ و CaCl₂

گزینه ۲، مثال نقص



گزینه ۳، در بازگشت الکترولیت از آلیه های بالای به پایین دوایم مختلف هیچ دو الکترولیت، انرژی یکسان آزاد نمی کنند.

گزینه ۴، می دانیم $\lambda \propto \frac{1}{E}$ (E: انرژی پرتوگسیل شده در بازگشت)الکترولیت از تراز بالاتر به تراز پایین تر و λ : طول موج پرتو

کدام محرم دل رده این حرم دارد

ز سرغیب کس آگاه نیست قصه مخوان

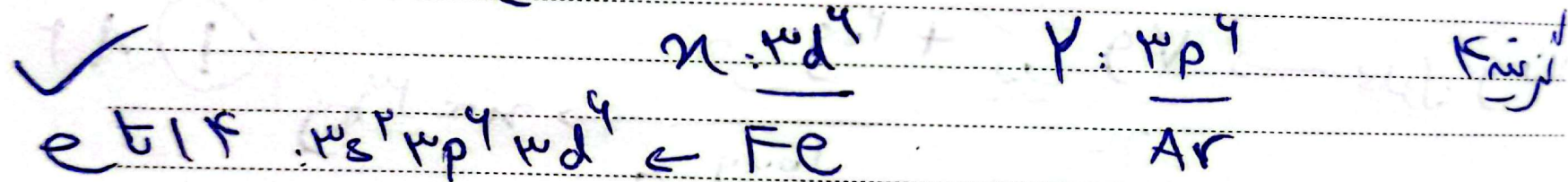
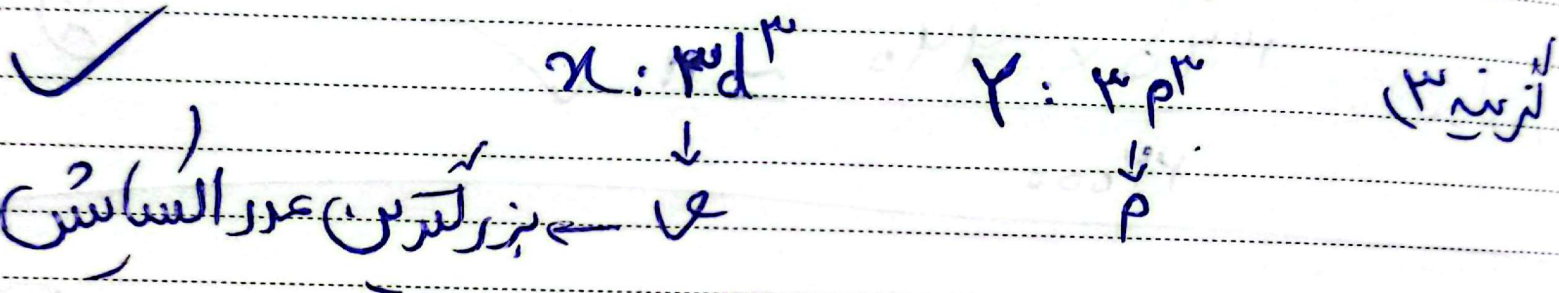
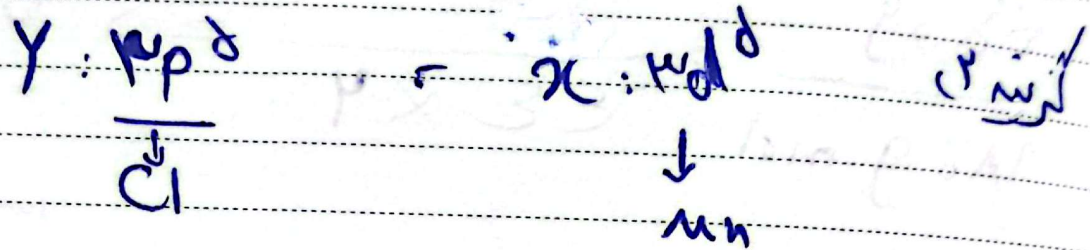


۱۳۹۵/۰۹/۱۶

استاد مجنونی

①، ۷۱

گزینه ۱ - در مورد فسفر سفید صحیح است.



استاد مجنونی

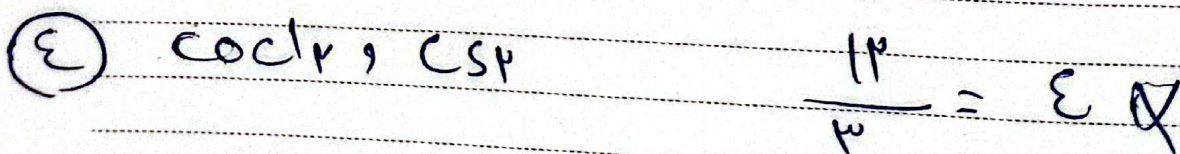
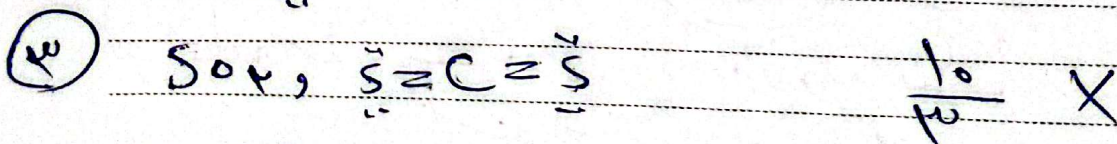
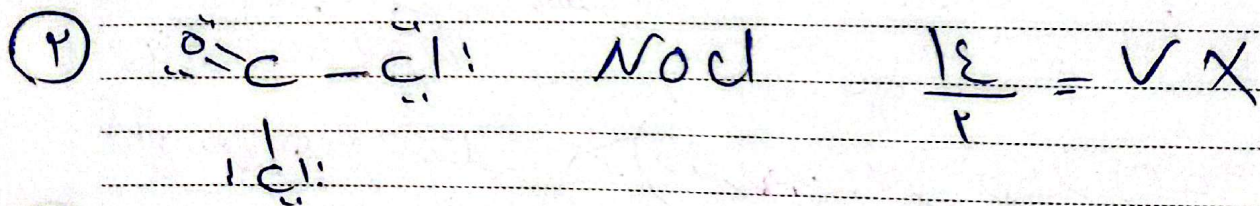
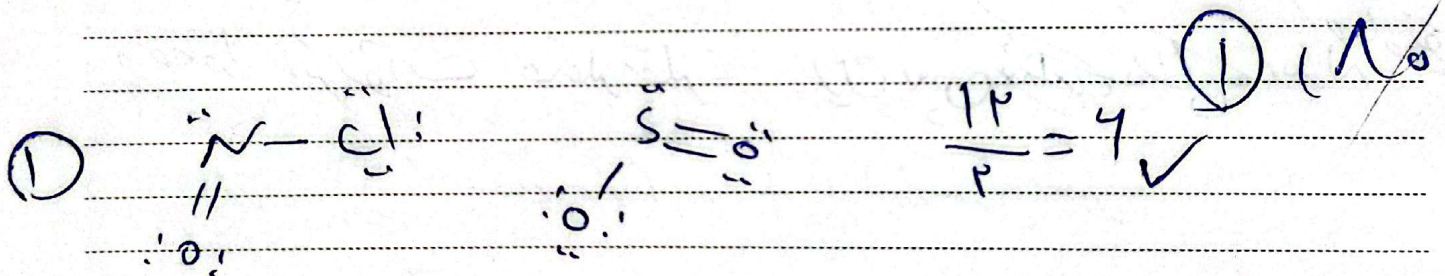
✱

(✓9)

$$\frac{n}{14} \times NA = 12 \times NA \times \epsilon$$

$$n = 12, 18$$

$$12 + 12 = 1 \text{ mol} \rightarrow 22, \epsilon \text{ lit}$$



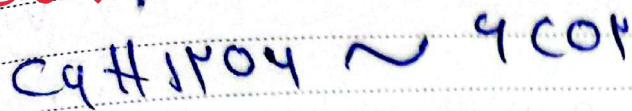
من آن فریب که در کس قوی دهم
بس آب روی که با خاک رو بر آسمینو



۱۳۹۵/۰۹/۱۷

استاد مجنون

۱۱، ۱۲



$$\frac{460g}{110g.mol} = \frac{x}{44 \times 4} \Rightarrow x_{CO_2} = 440g$$

سوال عبارت به تقریب نوشته است 😞

$$تعداد درخت = \frac{360 \times 440}{22000} \approx 11 \checkmark$$

$$2g \text{ محلول} \rightarrow \frac{7g}{n} = \frac{20g}{100g} \rightarrow n = 35g$$

$$3g = a \times 0 + b \Rightarrow b = 3g$$

$$41g \text{ محلول} \rightarrow \frac{1g}{n} = \frac{40g}{100g} \Rightarrow n = 2g$$

$$P_0 = 100a + 35 \rightarrow a = -0.15$$

$$S = -0.15Q + 35$$

۱۳ Q۳۰ با اتمسفر صفا در ستون ۱ فقط آب به ستون ۲ میرسد
الف، ستون ها متابه
ب، واضحاً غلطه

ج، با کاهش آب در ستون ۱ غلظت عند آتش

روز جهانی هواپیمایی

شعری، خوان که با اور مل کران توان زد

راهی بنان که آبی بر ساز آن توان زد

$$0.1 \times 0.2 = 0.02 \rightarrow \frac{0.02}{0.04} = 0.5$$

C5

استاد مجنونى

۱۴، ۵

① I_2 در آب حل نمیشه ✕

② ابتدا سیرتر و سپس با زعم سیر شده است ✕

③ کلمه مشتقات نامحلول (⊖) ✕

④ متبرع مولفات محلول و باریم مولفات نامحلول ✓

۱۵، ①

$$[NaOH] = 1 = \frac{V_d}{V} \Rightarrow V = 928$$

$$\Delta V = 928 - 500 = 428 \text{ mL}$$

$$\text{①} \text{ آب } \frac{P_0}{V_d} = \frac{45 \text{ g}}{L} \rightarrow \frac{45 - 32}{45} \times 100 = 26.6\%$$

$$\text{②} \text{ آب } = \frac{P_0}{V_d} = \frac{32 \text{ g}}{928}$$

۱۳۹۵/۰۹/۱۹

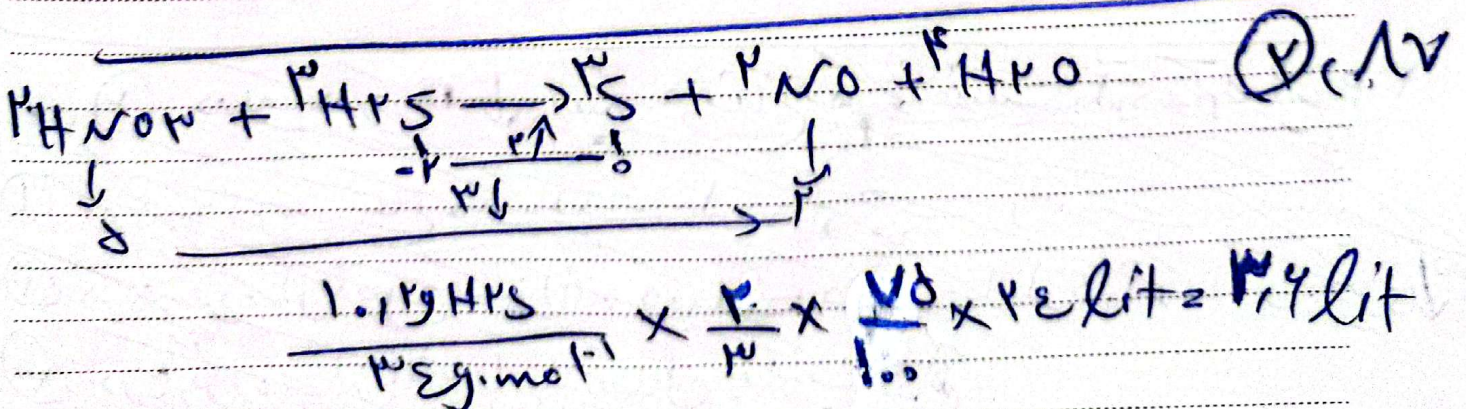
استاد مجنون

۱۶۳

① در هر دوره از چپ به راست - متعاقباً اتمی و فصلت فلزی ↓ مسیه
 ② در فلزات اصلی از بایس به بالا، فصلت نافلزی ↑ و واکنش پذیری ↓
 مسیه ولی در نافلزات اصلی از بایس به بالا فصلت نافلزی ↑
 و واکنش پذیری ↑ مسیه (دو حالت دارد این کمترین پس غلط)

③ در هر گروه از بالا به پایین تمایل به جذب الکترون (الکترون قواهمی)
 ↓ و فصلت نافلزی هم ↓ مسیه ✓

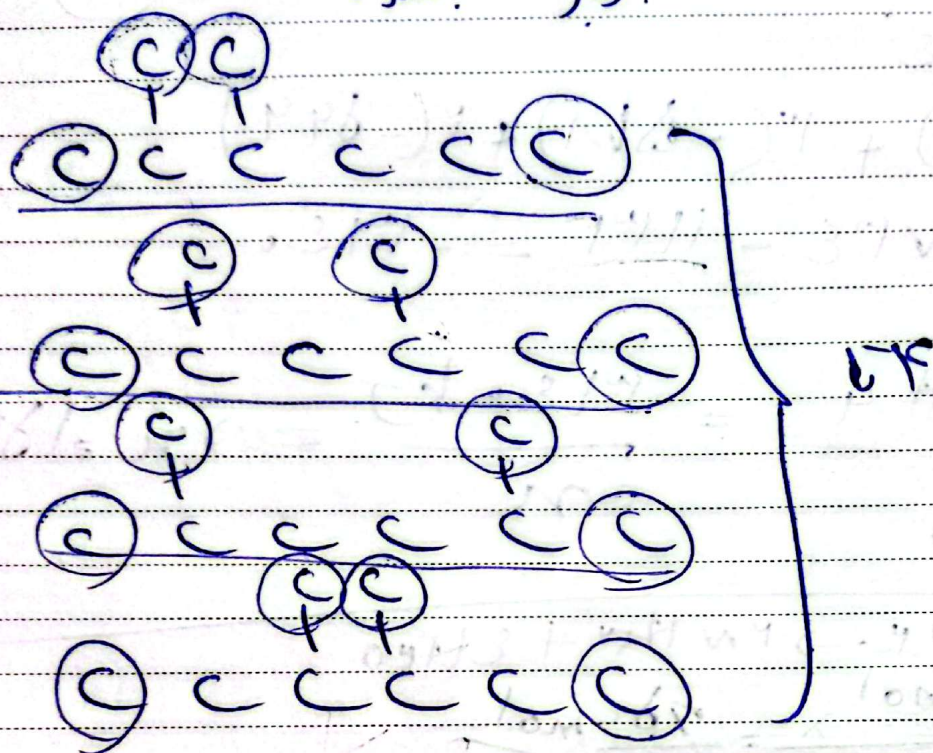
④ در هر دوره از چپ به راست واکنش پذیری ابتدا کم و سپس ↑
 مسیه. شمار الکترون های فلزی هم قلعه فاضی ندارد
 (ابتدا زیاد سپس کم و دوباره زیاد مسیه)





استاد مجنون

۱۸۱ (۲) باید مقدار سالت ها برابر ۴ باشد. ۱۳۹۵/۰۹/۲۰



$$Q = mc\Delta\theta$$

۱۸۹ (۴)

①

$$\frac{Q_M}{Q_n} = \frac{2c_n\Delta\theta_M}{c_n\Delta\theta_n} \Rightarrow \frac{\Delta\theta_M}{\Delta\theta_n} = \frac{1}{2}$$

②

$$\frac{Q_M}{Q_n} = \frac{2\Delta\theta_M}{4\Delta\theta_M} \Rightarrow Q_M = \frac{1}{2}Q_n$$

③

$$\frac{Q_M}{Q_n} = \frac{2\Delta\theta}{\Delta\theta} \Rightarrow Q_M = 2Q_n$$

نسبت ۲ به ۱ برابر هم است هم در هر دو برابر است. (ت)

عشق و شهادت و زندگی، مجموعه مراد است — چون هیچ شمع معانی کوی بیان توان زد

شهادت آیت الله دستغیب سومین شهید محراب به دست منافقان (۱۳۶۰ هـ ش)

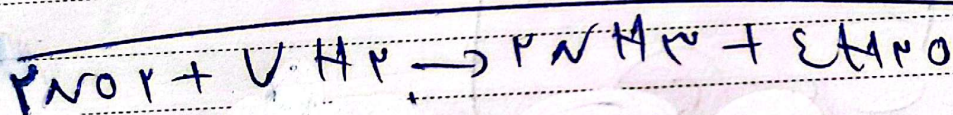
۱۳۹۵/۰۹/۲۱

استاد مجنونى

(۳) (۹)

$$2 \times (-137) + 3(-571) + 2(-849) \\ -278 - 1713 - 1698 = -3180$$

$$\frac{9.0 \text{ g C}_2\text{H}_4}{18 \text{ g}} = \frac{3180 \text{ kJ}}{n} \Rightarrow n = 1.8 \text{ kg}$$



$$R_{\text{H}_2} = \frac{1.8}{18} \times \frac{\text{mol}}{\text{s}}$$

$$R_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{1.8}{18} \times \frac{R_{\text{H}_2\text{O}}}{V_{\text{H}_2}}$$

$$\Delta t = \frac{\Delta n_{\text{H}_2\text{O}}}{R_{\text{H}_2\text{O}}} = \frac{1.8}{1.8 \times 18} = 0.05 \text{ s} \checkmark$$

۱۳۹۵/۰۹/۲۳

$$\Delta H_{\text{متانول}} = \frac{1}{2} (144) = 72$$

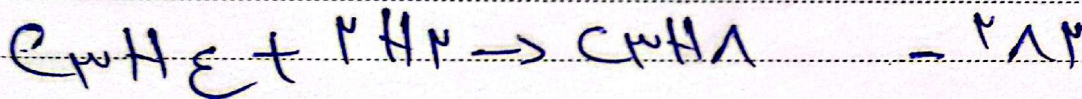
(۹۲)

استاد مجنون

$$\Delta H_{\text{پروپن}} = 2,7 \times (-72) = -1944$$

$$\Delta H_{\text{H}_2} = -286$$

$$\Delta H_{\text{پروپان}} = ?$$



$$\Delta H_{\text{واکنش}} = \sum \Delta H_{\text{نوعن واکنش دهند}} - \sum \Delta H_{\text{نوعن فراورده}}$$

$$-282 = -1944 + 2(-286) - \Delta H_{\text{نوعن پروپان}}$$

$$\Delta H_{\text{نوعن پروپان}} = -2234$$

۱۹۳) صفا علی بیگ از آب گنداست.

۱۹۴) ۴

استاد مجنونی ۲ = شمار اتم‌های کربن و با عدد اکسایش -
 ۳ = شمار اتم‌های کربن با عدد اکسایش +
 $3 - 2 = 1$

① $\text{X} \leftarrow \text{O}=\text{C}-\text{N}-\text{Amino}$

② $\frac{14}{6} = 2.33 = 233\%$

③ پیوند کنند ۱۴ مقدار ۳ = N $\delta \neq \frac{14}{3}$

۱۹۵) ۲ $\frac{10^{-3} \times 0.1}{0.9} \Rightarrow \mu = 0.19$

$\frac{10^{-3} \times 0.1 \times 10^{-2}}{0.1} \Rightarrow \mu = 0.2$ $\frac{0.9}{0.2} = 4.5$

$250 \times 4.5 - 250 = 1125$

خانک وجود ما را از آب دیده گل کن
 ویرانسرای دل را نگاه عمارت آمد



۱۳۹۵/۱۲/۰۴

$$\frac{1,2g Ca}{\epsilon_0} = 0.03 mol$$

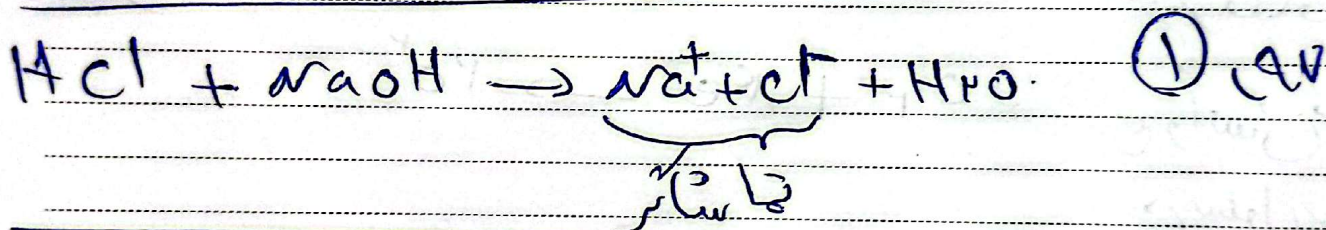
۱) ۹۹

استاد مجنون

$$mol_{HCl} = 0.03 \times 2 = 0.06 \rightarrow 2H_2 = 0.09 \times \frac{1}{2} \times 2 = 0.09g H_2$$

$$mol_{H_2O} = 0.09 + 10^{-1.7} \times 2 = 0.1 mol$$

$$M_{Cl^-} = \frac{0.1 mol}{2} = 0.05$$



$$2 > H > 2 \text{ قدرت کاهش دهنده}$$

۱) ۹۸

$$E_{cell} = +0.34 - (-0.4) = 0.74V$$

۱

۲ مول Fe^{2+} به Fe^{3+} تبدیل می شود

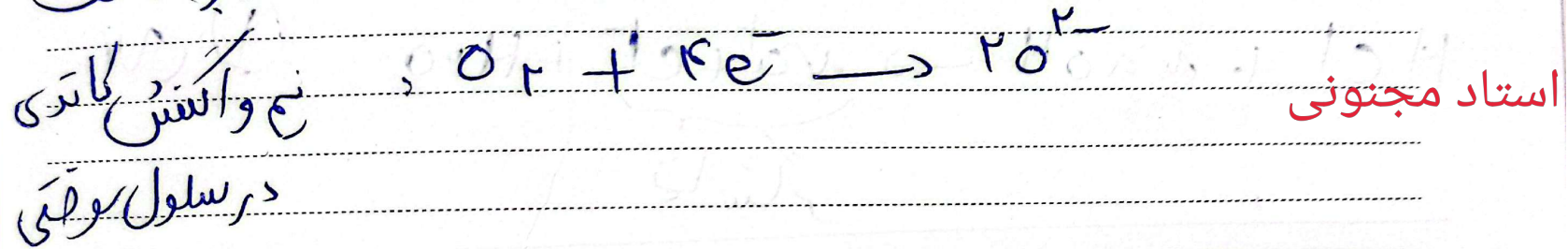
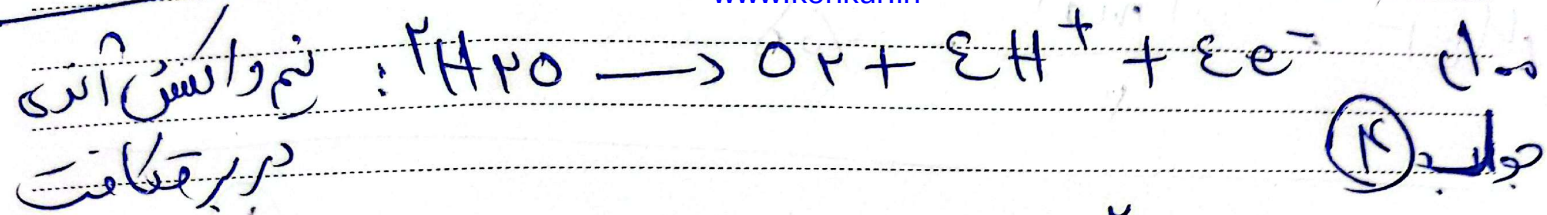
۳) جهت جریان الکتریکی از Fe به Fe^{3+} است

۴) قدرت اکسید کننده $Fe^{3+} > Fe^{2+}$

۹۹، واضح است ۴ جواب است

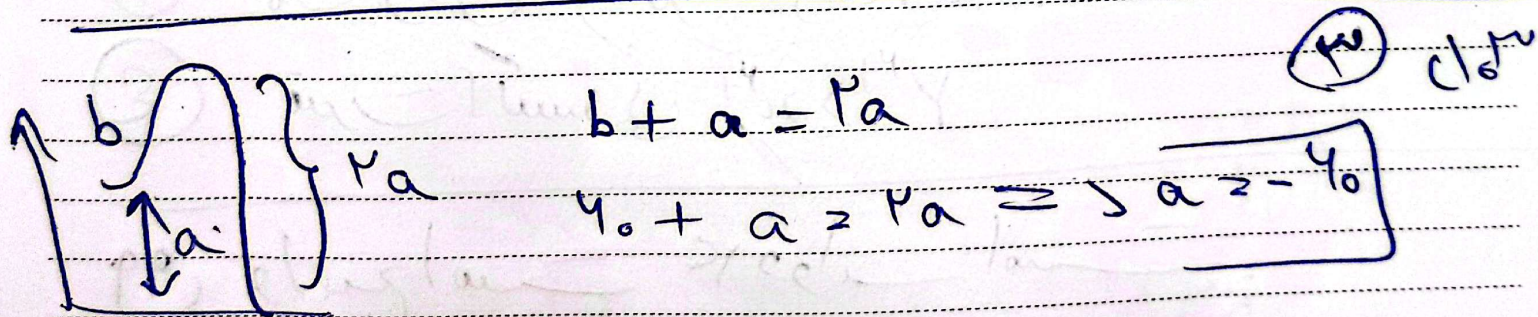
آن دود که از موتور جک بر سر مارت

بر شمع زفت از کدر آتش دل دوش



۱. ویکالی گرافیت حدود ۲/۵ است و زیر آب قرار
جواب (۲)

۲. $\cos$ = فعلی $\cos$ ناقصی



دل گفت و مالتش به عا باز توان یافت
عمریت که عمرم بهر دکار و عارف

۴۰۴ (۴)

استاد مجتونی $q \rightarrow 9$

وقتی با افزایش k کوئیکسورت یعنی q درست فرآورده
 است و طبق صورت سوال و تأثیر حجم متغیر مواد
 در کمیت واکنش دهند، بیشتر است پس با کاهش حجم مخلوط
 یعنی افزایش فشار تعادل به سمت فرآورده می‌رود

۴۰۵ (۲)

$$250n \rightarrow 250r + 0r$$

$$n \quad 2n \quad 2n - 9$$

$$\frac{25n}{2n - 9} = 3 \rightarrow n = 9, 2n = 18$$

$$k = \frac{(2 \times 18)^2 \times 18}{(9 - 18)^2} \times 2^{-1} \Rightarrow k = 1/6$$

اگر چه بنویسیم چو آن قبل از این جاست