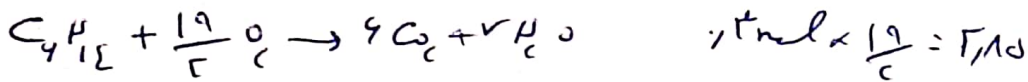


۳۱۱ - کتبی ۱ دوره اول #
 در دوم B, Li در سوم Na, Al

دوره چهارم Ga, Cu, Cr, Ni

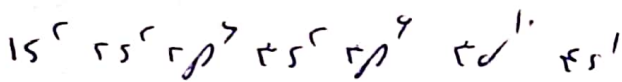
$$.1445 \frac{g}{lit} \times \Sigma. lH \times \frac{1}{16} = .12 \text{ mol}$$

۳۱۲ - کتبی ۲



۳۱۳ - کتبی ۳

۳۱۴ - کتبی ۴
 در فلزها در فلزها در فلزها در فلزها
 در فلزها در فلزها در فلزها در فلزها



صورت اول x کرده ۱۱
 صورت دوم ✓

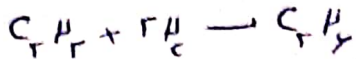
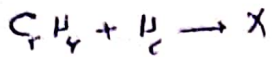
صورت سوم x چهارم پنجم
 صورت ششم ✓

۳۱۵ - کتبی ۵
 تمام باید از این بیشتر است

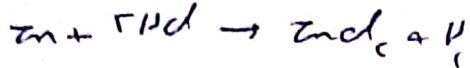
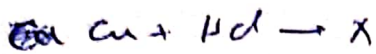
۳۱۶ - کتبی ۳

۳۱۷ - کتبی ۲
 (شماره گروه، دوره، عداس، شماره درک و اندون) در زیر لام ها در حال رشد مضمون

۲۱۸ - گزینه ۱



$$\frac{mol H_2}{C} = \frac{1}{1} \Rightarrow mol H_2 = 1$$



• $mol H_2 = 29.8 - 8.8 = 21$

$$\frac{mol H_2}{Zn} = \frac{21}{29.8}$$

$$\Rightarrow g Zn = 13$$

$$g Cu = 8 - 13 = 27$$

$$درصفت = \frac{27}{8} \times 100 = 44.4\%$$

۲۱۹ - گزینه

$$S = -0.2 \times 40 + 25 = 23$$

صورت اول X

$$d: C \Rightarrow S = -0.2 \times d + 25 = 25$$

صورت دوم ✓

$$\frac{25}{125} \times 100 = 20\%$$

صورت سوم ✓ $T \uparrow$ و $S \downarrow$ (جهت افتادن در جدول است)

صورت چهارم X

$$r: C \Rightarrow S = -0.2 \times r + 25 = 31$$

$$150 \times \frac{40}{125} = 480$$

۲۲۰ - گزینه ۲

صورت اول X در آب شکر افتادن پذیرگاز \downarrow و سولفور

صورت دوم ✓ $M_2 > M_1 > M_3 > M_4$

افتادن پذیر

صورت سوم ✓

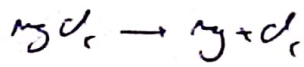
صورت چهارم X ناتوجه نمیداد

صورت پنجم ✓

۳۳۱ - کتبی ۴

ppm = $\frac{\text{مقدار ماده}}{\text{تیر صقل}}$

$g = 1.2 \times 10^2 \times 1.22 \times 10^{-2}$

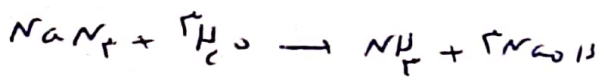


$\frac{1.200,8}{71 \times 1} = \frac{g d_c}{95}$

$g d_c = 1241 \Rightarrow 1,241 \text{ mg}$

۳۳۲ - کتبی ۳
 مورد اول ✓
 مورد دوم ✓
 مورد سوم ✓
 مورد چهارم ✗
 مورد پنجم ✓

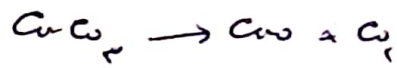
۳۳۳ - کتبی ۴



$\frac{3,410 \times 10^2}{41,2 \times 10^2 \times 2} = \frac{g \text{ NaOH}}{2 \times 2}$ $\Rightarrow 180 \text{ gr}$

$\frac{3,410 \times 10^2}{41,2 \times 10^2 \times 2} \cdot \frac{17}{23} = \frac{g \text{ NH}_3}{23,2}$ $\Rightarrow 32,6 \text{ lit}$

۳۳۴ - کتبی ۱



$\frac{1.2}{1} = \frac{g \text{ CO}_2}{2 \times 44}$ $\Rightarrow 11,94$

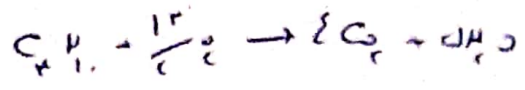
$\frac{11,94}{1 \times 44} = \frac{L \times R}{1 \times 100}$ $\Rightarrow R = 9$

۳۳۵ - کتبی ۳

مورد اول ✗
 مورد دوم ✓ (تفالیس $C_{10}H_8$ ، پینس $C_{10}H_8$ که تفاوت $C_{10}H_8$ است یا $C_{10}H_8$)
 مورد سوم ✓ (دیازیم $C_6H_4N_2$ که تفاوت $C_6H_4N_2$ است)
 مورد چهارم ✓
 مورد پنجم ✗

سید

۲۳۵ - کزنه ۱



$$\Delta H_1 = [2(C-C) + 4(O-H) + \frac{13}{2}(O=O)] - [4(C=O) + 1(O-O)]$$



$$\Delta H_2 = [2(C-C) + 2(O-H) + 2(O=O)] - [2(C=O) + 2(O-H)]$$

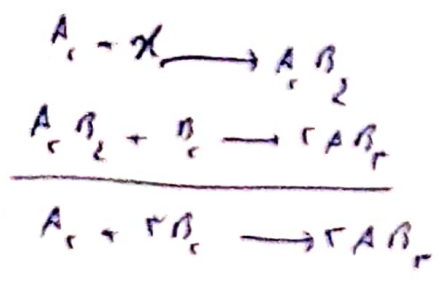
$$\frac{\Delta H_1}{\Delta H_2} = [2(C-C) + 2(O-H) + 2(O=O)] - [2(C=O) + 2(O-H)] = -1250$$

کزنه ۱۵۰۰ کزنه ۱۵۰۰ - ۹۰۷۱۵

۲۳۵ - کزنه ۲

- میان: مقارنتی
- فازت: جاده - کاز
- کینتی: کاز - جاده
- انجام: جاده

۲۳۵ - کزنه ۲



- مورد اول
- ~ دوم
- ~ سوم
- ~ چهارم
- ~ پنجم

دکتر سمانه قدری

۲۳۵ - نکته ۱

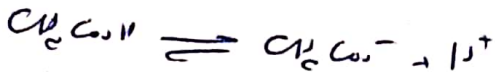
سودر اول غلط است چون باید کرده باشد عامل اثر (-) و هیدروکسید است

۲۳۶ - نکته ۲

↑ اسید ضعیف (CH_3COOH) ، تقلیب بیشتر همبند به غلظت H^+ در CH_3COO^-

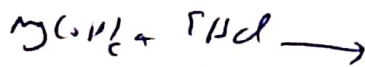
افزایش یانده K_a ↑ مستور

$$K_a = \frac{[H^+][CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$$



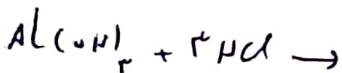
۲۳۷ - نکته ۳

$$[H^+] = 10^{-1.2} = 0.06$$



$$\frac{1.14 \times 10^{-2}}{1 \times 58} = \frac{0.06 \times \text{lit}}{2}$$

$$\text{lit} = 2 \times 10^{-3} \Rightarrow 2 \text{ ml}$$



$$\frac{3.16 \times 10^{-5}}{1 \times 78} = \frac{0.06 \times \text{lit}}{3}$$

$$\text{lit} = 0.0075 \Rightarrow 7.5 \text{ ml}$$

$$7.5 \text{ ml} = 2 + 7.5 = 9.5 \text{ ml}$$

۲۳۸ - نکته ۴

$$\text{emf } 1.18 - (-1.76) = 1.52$$

✓ سودر اول

✓ دوم

× سوم

× چهارم

✓ پنجم

Ag^+ اکسید است (یا Ag_2O)

این قطب منفی است و کاتد قطب مثبت

$$\Rightarrow 0.04 \text{ g } Ag = 0.04 \text{ g}$$

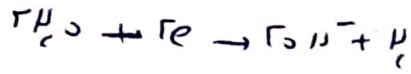
$$\frac{3.16 \times 10^{-5}}{7.5 \times 10^{-3} \times 2} = \frac{0.04 \text{ g}}{2 \times 1.8}$$

پیدا

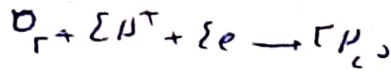
۳۳۹ - ترکیب ۱

مورد دوم در جهت مربع X است

مانند در بیفانت آب
(کامپلکس)



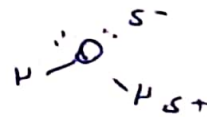
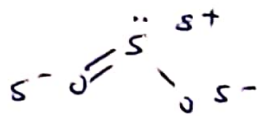
کامپلکس در محلول



۳۴۰ - ترکیب ۲

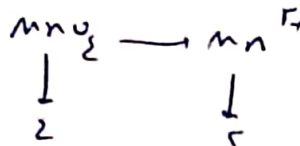
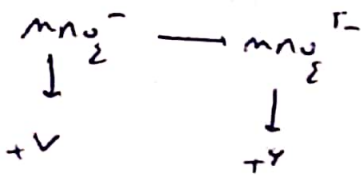
$\mu - \text{C} \equiv \text{N}$ خطی یا قطبی

X مورد اول



X مورد دوم

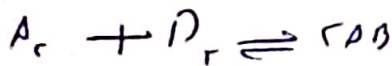
۳۴۱ - ترکیب ۳



۳۴۲ - ترکیب ۴

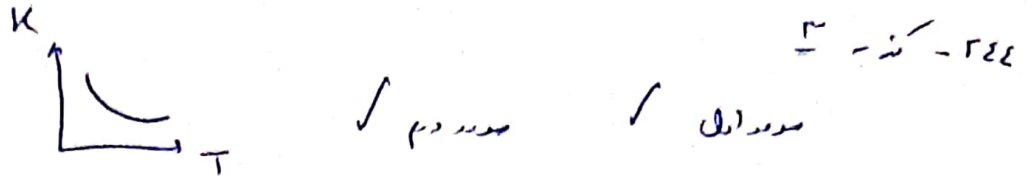
۳۴۳ - ترکیب ۵

$$R_{\text{red}} = \frac{1 \text{ mol} \times 1 \text{ ذره}}{90 \times 25 \times 2} = 2 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{lit.s}}$$



ذره	۲	۲	۱۶	۴
مول	۰.۱۶	۰.۲	۱.۶	۰.۴

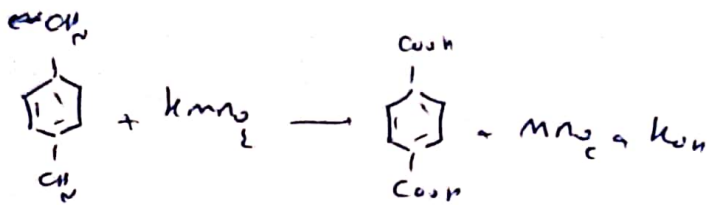
$$K = \frac{\frac{1.6}{2} \times \frac{1.6}{2}}{\frac{0.16}{2} \times \frac{0.2}{2}} = 42$$



صودہ سوم X (نات حاکت سفا با تقییر و با تقییر حملند)

✓ صودہ اول / (p و قائل و عت سول کازر به بنده صودہ)

۲۴۵ - کنڈہ - ۳

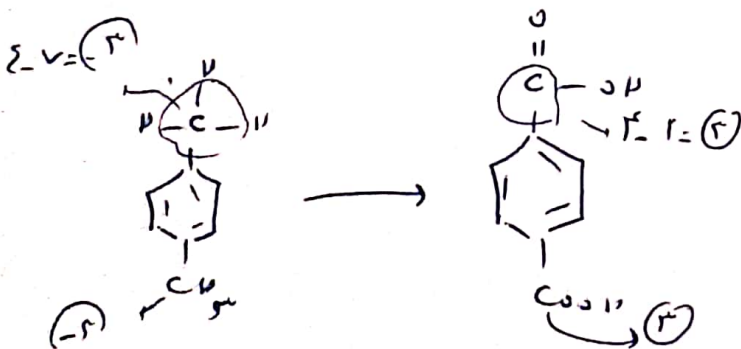


✓ صودہ اول

$$\frac{1}{1} = \frac{8 \text{ gr}}{1.142} \Rightarrow 17.2 \text{ gr}$$

صودہ دوم X این روش حتی در غلظت بالا $KMnO_4$ بازده پایانی ندارد و حتی اندازش را بند

بازده را اندازش می دهد یا سببه است بدیم مطلوب می کنه ✓ صودہ سوم



✓ صودہ سوم X