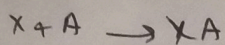


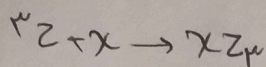
محرم حسن نصیری اصل

کلیں شمس النور کمری ۱۴۰۰

۲۳۶ (نہ ۲)



$$\frac{14}{128} = \frac{7}{X} = 56$$

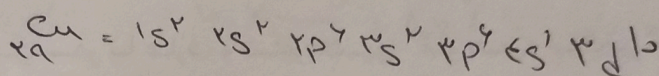


$$\frac{12}{3 \times Z} = \frac{218}{56}$$

$$Z = 80$$

$$XZ_3 = 296$$

$$Z = \frac{45 - 7}{2} = 19$$



۲۳۷ (نہ ۳)

CuO

مس II آکسید

رد نہ ۱
عبارتCrF₂رد نہ ۳
کروم I فلورائیڈ

۲۳۸ (نہ ۴)

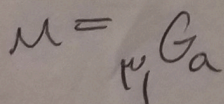
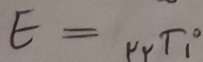
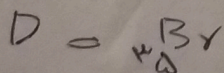
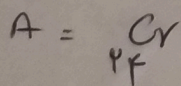
۲۳۹ (نہ ۱)

$$\frac{48}{48 + 2X} = \frac{2}{7}$$

$$\frac{12}{24 + X} = \frac{1}{7} \Rightarrow X = 40$$

$$Z = \frac{40 - 6}{2} = 17 \Rightarrow$$

دورہ ۴



نہ ۱ ہے بین آ رہا عنصر ہے

نہ ۲ ہے تفاوت داتا ہے

نہ ۳ ہے Ti فقط ۲ الیکٹرون در ذرات دارد

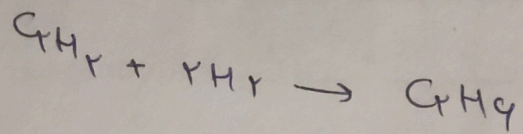
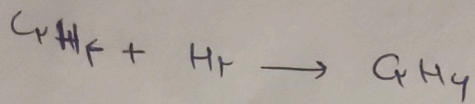
اما ہم ۱۰ الیکٹرون

۲۴۰ (نہ ۳)

(۲۴۱) نوبت یکا

محسن نصیری اصل

(۲۴۲) نوبت ۳



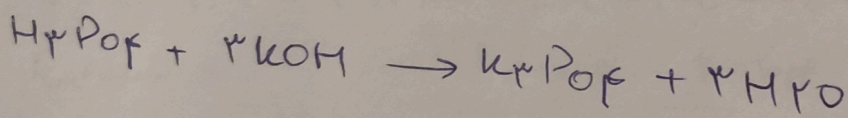
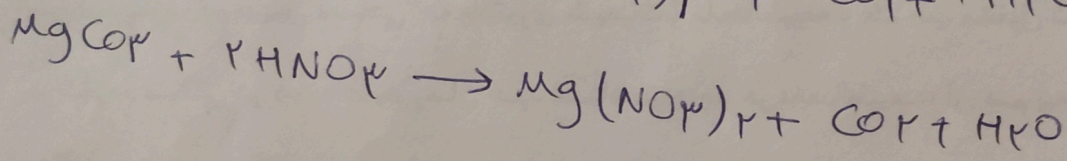
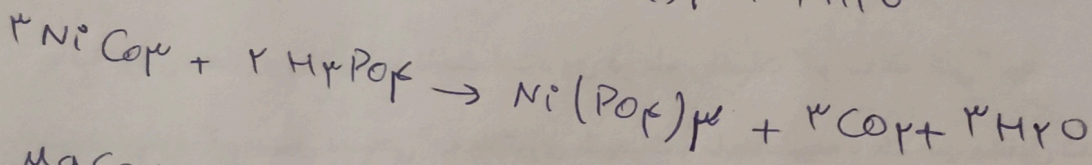
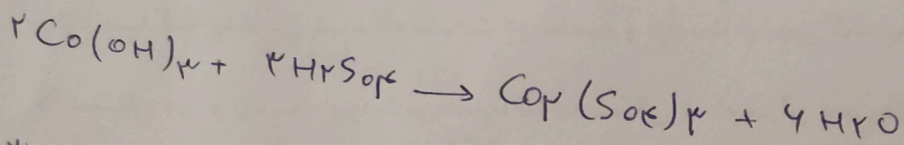
$$\frac{1.15}{3} = \frac{Lit}{22.4 \times 2} = 2.24 Lit$$

این واکنش

$$11.2 - 2.24 = 8.96 \text{ لیتر آنان}$$

$$100 \times \frac{8.96}{11.2} = 80\%$$

(۲۴۳) نوبت ۳



(۲۴۴) نوبت ۳

$$\frac{\frac{52}{212}}{K_3PO_4} = \frac{\frac{Cm \times 200}{1000 \times 2}}{KOH}$$

$$Cm = 31.75$$

(۲۴۵) فقط عبارت و درست است
نوبت ۳

نقشه رنگی منجم با اسید و آب منجم

(۲۴۶) نوبت ۳

$$\frac{15 \times 200}{1000} \neq \frac{g}{100} = \frac{g}{24} = 1.2$$

~~Ag~~ ~~Mg~~

$$10 - 1.2 = 8.8 \text{ گرم نقره}$$

$$\frac{8.8}{10} \times 100 = 88\%$$

$$1.2 \div 24 = 0.05 \text{ مول منجم}$$

۲۴۷) نرسه ۲ عبارات آب و ت صحیح هستند

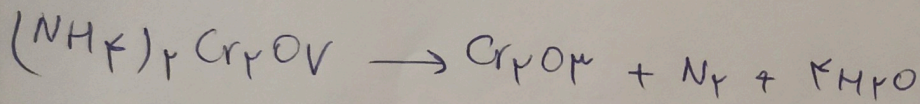
در عبارت پ به شش اتمی حجم مقدار از این دو عنصر است

۲۴۸) نرسه ۲ نیروی بین مولکولی متوالی است به پیوند لندی ورنی به انحلال پذیری زیاد در آب

استون به قطبی

nasiri.chemistry محمد حسن لفسری (اصل)

۲۴۹) نرسه ۴



۲۵۰) نرسه ۲

انتخاب حجم وانش دهند و احب بکنیم

$$\frac{43}{282} = \frac{g = 29}{2 \times 52}$$

ترکیب وانش دهند

حالا حجم Cr_2O_3 و احب بکنیم

$$\frac{43 \times \frac{100}{100}}{282} = \frac{g = 30.14}{152}$$

انش دهند

فحش مقدار محاسب شده وانش دهند در خرد توده جامد محسوب می شود

$$\frac{20}{100} \times 43 = 12.16 \text{ g}$$

$$12.16 + 30.14 = 42.3 \text{ گرم کل توده جامد}$$

$$\frac{29}{43} \times 100 = 90.46$$

۲۵۱) نرسه ۳

عبارت پ نادرست است در ازای تولید اسیدی از A، انرژی آزاد می شود نه مصرف

۲۵۲) نرینه ۲ عبارت آ و ب درست هستند. دعا و آفرینش نوع خاصی (بودن) عامل افزایش سرعت هستند.

۲۵۳) نرینه ۱

$$\Delta H' = \Delta H_1 + 2\Delta H_2 + (-2)\Delta H_3 = 1260 + 2(-278) + (-2)(394)$$

$$= -84 \text{ کالری}$$

$$\frac{210}{84} = \frac{y}{180} = 450$$

لذا

۲۵۴) نرینه ۱ عبارت های آ و ب درست اند

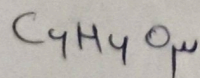
آ) عامل ریت آبی یون مس است که با گذشت زمان رسوب می کند و در محلول از بین می رود.
ب) ۳، طول فلز مس معادل ۱۹،۲ گرم تولید شده است.

$$R = \frac{13}{120} = 0.108 \times 10^{-3} \text{ امپدانس}$$

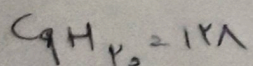
ت) هم یون Cu^{2+} به عنوان اکسید کننده و هم یون Fe^{2+} روی عنوان کاهنده داریم و در سلول گالوانی قابل است.

ث) خنثی ها هم قابل است پس ریت برابر می باشد

۲۵۵) نرینه ۳

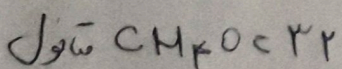


۲۵۶) نرینه ۴ همه عبارت صحیح است



۱۶ کربن ۹ هیدروژن

۲۵۷) نرینه ۳ عبارت آ و ب درست صحیح است



مهندس نصیری اصل

nasiri.chemistry

(۲۵۸) نرینه ۴

(۲۵۹) نرینه ۲ عبارات آ، ب، پ، صحیح اند

رد مورد ۱: چون جرم آب متفاوت است، بنابراین مقادیر غم خواهر مورد

(۲۶۰) نرینه ۳

رد مورد اول: در مقادیر ثابت، در محلول با غلظت رابطه عکس دارد

(۲۶۱) نرینه ۴

مادر آب و عت و ش درست اند

محمد حسن لفری اصل

رد مورد ۲: غلظت با قطعیت لغت

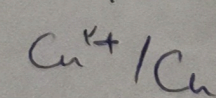
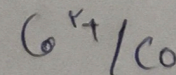
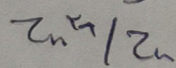
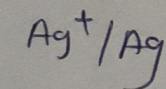
(۲۶۲) نرینه ۱

$$HA \quad [H^+] = C_m \times \alpha = C_m \times \alpha_1 = 10^{-2} \quad C_m = 10^{-1}$$

$$HD \quad C_m \times \alpha_2 = 10^{-3} \quad C_m = 5 \times 10^{-3}$$

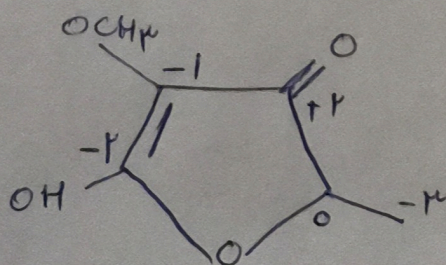
$$\frac{10^{-1}}{5 \times 10^{-3}} = 20$$

نسبت غم غم نیاز به هم نیست چون HA اسید قوی تر است بنابراین غلظت یون هیدروژن ده برابر است پس غلظت یون هیدروکسید او برابر است



(۲۶۳) نرینه ۳

باید صاف کند



(۲۶۴) نرینه ۳

با بار رابط مستقیم و با سطح رابط عکس دارد

۲۶۵) نرینه ۴

شعاع یون سدیم کوکسید از یون بار الکتریک است

۲۶۶) نرینه ۲

بن نرینه ۲ استدلال منطقی وجود ندارد اما چون هر دو یون آرایش گاز نجیب مستقیم دارند با یون
به نظر نمی رسد شعاع کوکسید از نصف داشته باشد

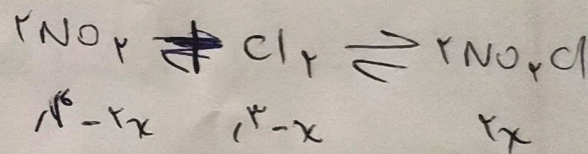
۲۶۷) نرینه ۱

$$(440 + 492) - 2AB = 562 - 380$$

$$AB = 420$$

۲۶۸) نرینه ۱

$$K = \frac{[NO_2Cl]^2}{[NO_2]^2 \times [Cl_2]} = \frac{(105)^2}{(105)^2 \times 105} = 20$$



$$mol\ NO_2 = \frac{1813}{44} = 41\ mol$$

$$mol\ Cl_2 = \frac{2113}{71} = 29\ mol$$

۲۶۹) نرینه ۲

حسن فیزیکی اصل

وارد آ - - - درست است

۲۷۰) نرینه ۴

رد = هر مول یون کاهنده (بدید) نیم مول ناپلر (بدید) تولید شده است.