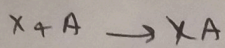


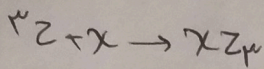
محمد حسن نصیری اصل

کلیں سیمینولور کمری ۱۴۰۰

۲۳۶ (نرتی ۲)



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

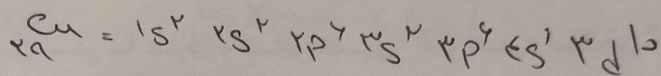


$\frac{12}{3x+Z} = \frac{218}{56}$

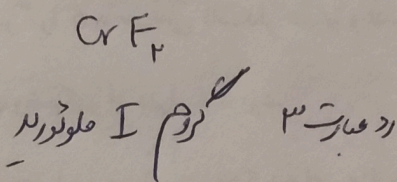
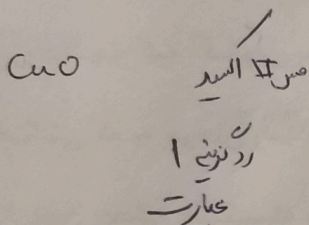
$Z = 10$

$xZ_3 = 294$

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



۲۳۷ (نرتی ۳)



۲۳۸ (نرتی ۴)

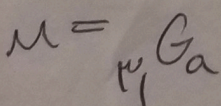
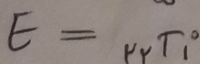
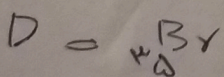
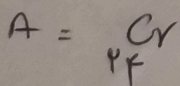
۲۳۹ (نرتی ۱)

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

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

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

دوره ۴



نرتی ۱ ← سبب ازها ۶ عنصر است

نرتی ۲ ← تفاوت ۱ است

نرتی ۳ ← Ti فقط ۲ الکترون در زیر لایه دارد

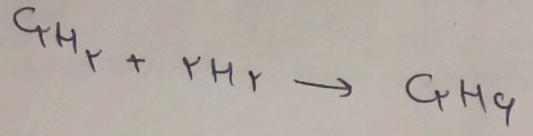
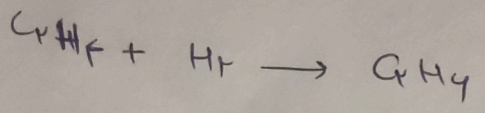
اما عم ۱۰ الکترون

۲۴۰ (نرتی ۳)

(۲۴۱) نوبت یکا

حسن نصیری اصل

(۲۴۲) نوبت ۳



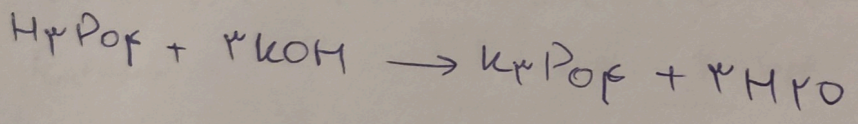
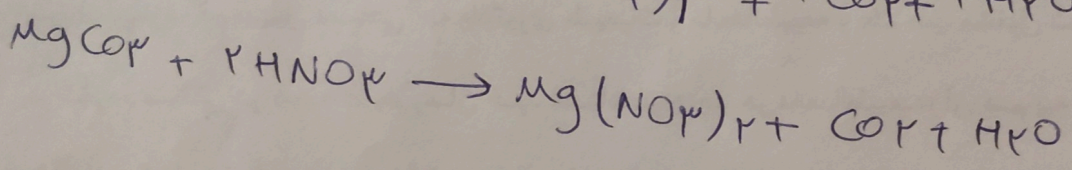
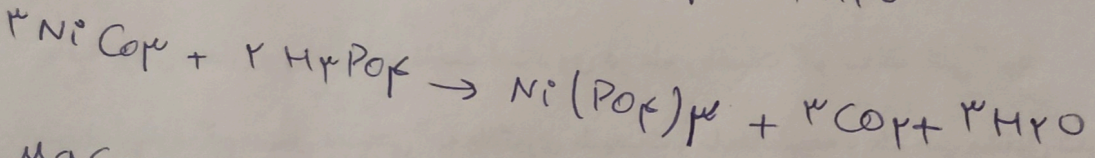
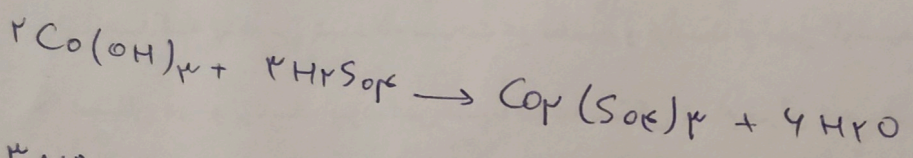
$$\frac{1.15}{3} = \frac{Lit}{22.4 \times 2} = 2.124 Lit$$

این واکنش

$$11.2 - 2.124 = 8.99 \text{ لیتر آنان}$$

$$100 \times \frac{8.99}{11.2} = 80\%$$

(۲۴۳) نوبت ۳



(۲۴۴) نوبت ۳

$$\frac{212}{K_3PO_4} = \frac{C_m \times 200}{10000 \times 3}$$

KOH

$$C_m = 3175$$

(۲۴۵) فقط عبارت پ درست است
نوبت ۳

نقره رنگلاف منیزیم با اسید واکنش می دهد

(۲۴۶) نوبت ۳

$$\frac{10 \times 200}{1000} \neq \frac{g}{108} = \frac{g}{24} = 1.2$$

Ag Mg

$$10 - 1.2 = 8.8 \text{ گرم نقره}$$

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

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

۲۴۷ (۲۴۷) نرسنه ۲

عبارت آب و ت صحیح هستند

رد عبارت پ به شش اتمی هم مقدار از این دو عنصر است

۲۴۸ (۲۴۸) نرسنه ۲

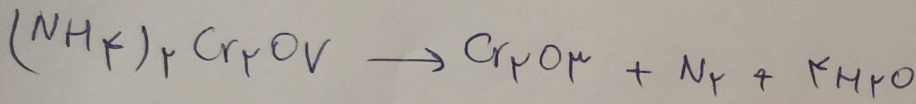
نیروی بین مولکولی مثل آهن به پیوند معدنی در پیوند از این دو عنصر است

استون به قطبی

محمد حسن لفسری اصل

nasiri.chemistry

۲۴۹ (۲۴۹) نرسنه ۴



۲۵۰ (۲۵۰) نرسنه ۲

اندازه هم در حجم وانش دهند و احب سبکی کنیم

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

ترکیب وانش دهند

Cr

حالا هم Cr₂O₃ احب سبکی کنیم

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

وانش دهند

Cr₂O₃

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

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

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

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

۲۵۱ (۲۵۱) نرسنه ۳

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

۲۴۷ (۲۵۲) نرینه ۲ عبارت آ و درست هستند دعا و افزایش سطح خاک (بودن) عامل افزایش رطوبت هستند.

(۲۵۳) نرینه ۱

$$\Delta H'_{\text{کل}} = \Delta H_1 + 2\Delta H_2 + (-2)\Delta H_3 = 1260 + 2(-278) + (-2)(394)$$

$$= -84 \text{ کال}$$

$$\frac{210}{84} = \frac{g}{180}$$

لذا

(۲۵۴) نرینه ۱ عبارت های آ و ب درست اند

آ) عامل رطوبت می بون مس است. در بالذات زفان رسوب می کند در نتیجه سطح از زمین می رود

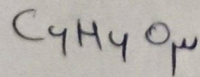
ب) ۳، طول فلز مس معادل ۱۹،۲ گرم تولید شده است.

$$= \frac{13}{120} = 0.108 \times 10^3 = 108 \text{ min}$$

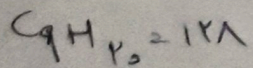
ت) هم یون Cu^{2+} به عنوان اکسید کننده و هم Fe^{2+} روی عنوان کالنده در عمل دیده می شود. در نتیجه کالونی مایل است.

ث) فریب ها می باشد پس رطوبت بر اثر می باشد

(۲۵۵) نرینه ۳

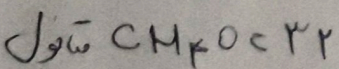


(۲۵۶) نرینه ۴ عبارت صحیح است



۱ کک ۹ نرینه

(۲۵۷) نرینه ۳ عبارت آ و ب درست صحیح است



محمد حسن نصیری اصل

nasiri.chemistry

(۲۵۸) نرسنه ۴

عبارت آب و ب ... صحیح اند

(۲۵۹) نرسنه ۲

رد مورد ... جرم آب تفاوت است، اما یابی تفاوتی هم خواهد خورد

(۲۶۰) نرسنه ۳

رد مورد اول ... در تفاوت، در محلول با غلظت رابطه عکس دارد

(۲۶۱) نرسنه ۴

وارد آب و ... است اند

محمد حسینی لاهیانی

رد مورد ... عنوان با قطعیت لغت

(۲۶۲) نرسنه ۱

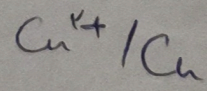
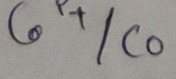
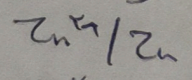
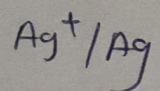
HA [H+] = C_m \times \alpha = C_m \times 1 = 10^{-2} \quad C_m = 10^{-1}

HD C_m \times \alpha^2 = 10^{-3} \quad C_m = 5 \times 10^{-3}

10^{-1} / (5 \times 10^{-3}) = 20

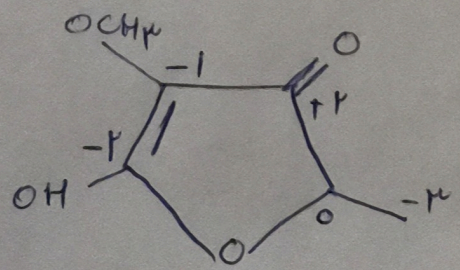
نمیتهم هم نایز به هم نیست چون HA اسید قوی تر است ... تفاوت بین عدد پروتون ده برابر است ...

تعدد اکسید ... برابر است



(۲۶۳) نرسنه ۳

باید صریح کند



(۲۶۴) نرسنه ۳

۲۶۵) نوبت ۴ با یار رابطه مستقیم و با شعاع رابطه عکس دارد

۲۶۶) نوبت ۲ شعاع یون سدیم کوچکتر از یون یار آلومین است

س نوبت ۲ استدلال منطقی وجود ندارد اما چون هر دو یون از آنس کاز جنبه مسه دارند با آنس به نظر نمی رسد شعاع کمتر از نصف داشته باشند

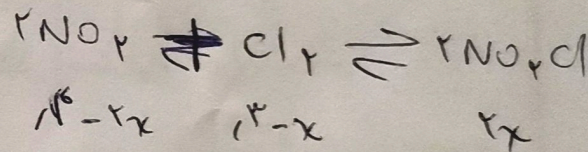
۲۶۷) نوبت ۱

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

$$AB = 425$$

۲۶۸) نوبت ۱

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



$$mol\ NO_2 = \frac{1816}{44} = 41\ mol$$

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

۲۶۹) نوبت ۲

حسن نظری اصل

وارد آ - - - - - دریت است

۲۷۰) نوبت ۴

رد = هر مول یون کاهنده (بدن) نیم مول ناملز (بدن) تولید شده است.