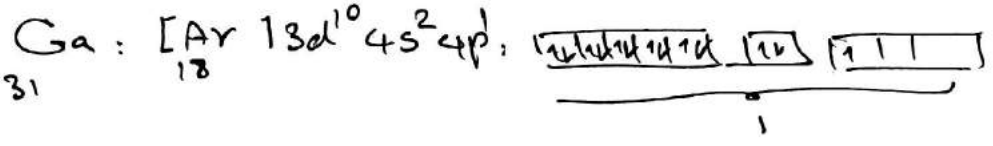
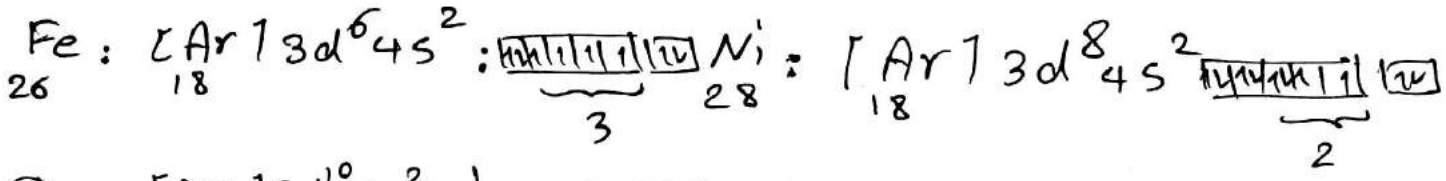
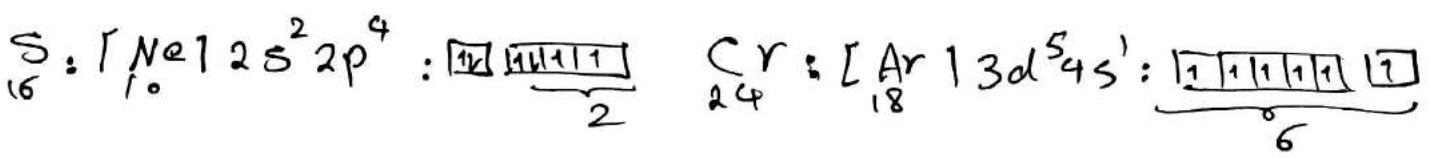
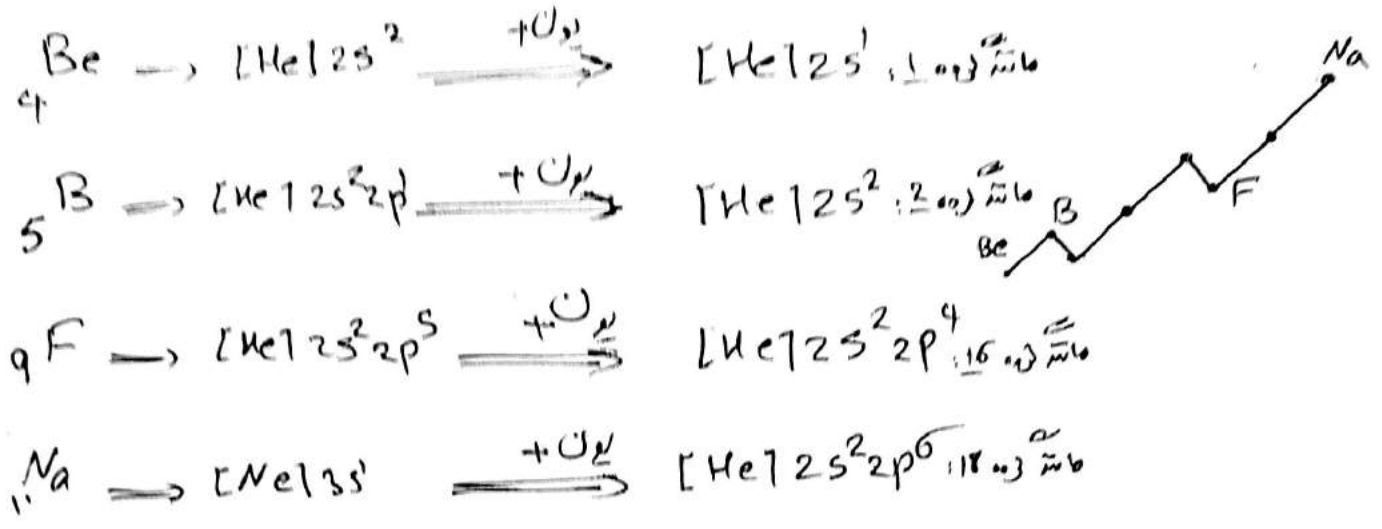


برای محاسبه تعداد الکترون های متقره، رسم آرایش بسط الکترونی کافی است:



تعداد الکترون های جفت شده (متقره) $\sum_{16}^{28} Ni$ و برابرند

انرژی دومین یونسع را می توان همان انرژی نخستین یونسع یون +۱
دگر و نگر فرض کرد .



صطابق نمودار فوق ، انرژی دومین یونسع Na بیشتر از سایرین است .

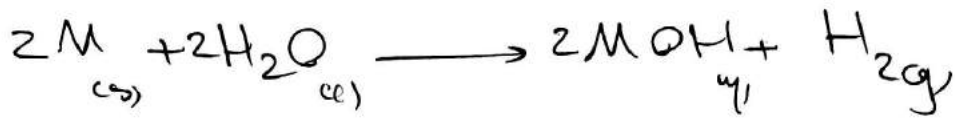
الآتیه ها ← کوو 3 کتاب

التعینیه ها ← کوو 3 کتاب 7

عناصیر مایع در گرایید استندله } حیوه : فلز
جرم : نافلز

عناصیر کشف شده از کتاب 7 جدول اند

عناصیر Z_{22} و X_{29} خبر فلزات واسعه بوده و کفعم کتاب اند



جائز به تفاوت جرم اتمی فلزات قلیایی، یک گرم از هر آنها ۲ دلیل جرم مولی متفاوت، و عمل متفاوت داشته و عمل های MOH نمایی در تولیدی که در نتیجه عملت MOH ها متفاوت بوده و PH سال فرق می کنند (نوع)

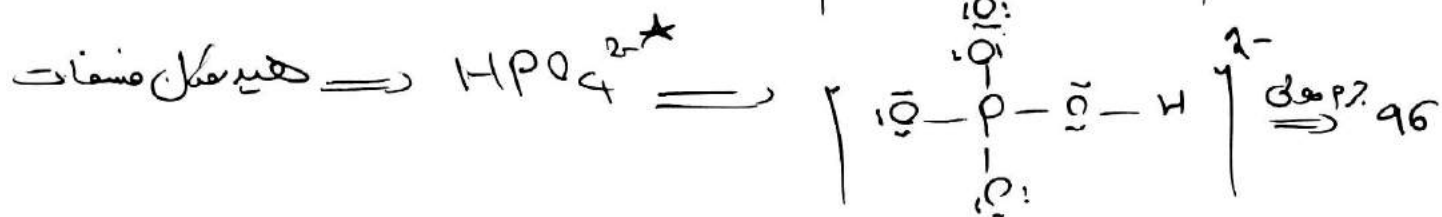
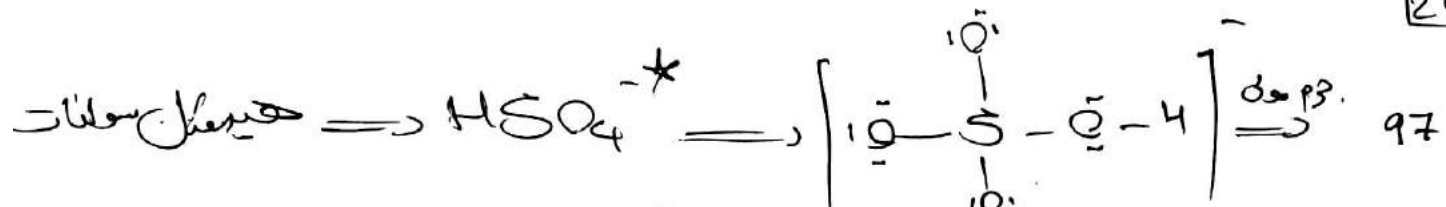
از جالب پایین در فلزات قلیایی با افرایی سطح اتمی (همچون عدد اتمی) و اتمی و اتمی افرایی یافته و سرعت واکنش بیشتر می شود (م)

جائز به مزایای استوکیومتری و اتمی فوق از واکنش هر عمل فلز قلیایی

با آب ۱۱.۲ لیتر گاز H_2 در شرایط STP تولید می شود (نوع)

سفره شده شده از واکنش برخی فلزات قلیایی با آب ناشی

از سوختن همه بعد از آزاد شده است. (نوع)



جرم مولی این دو گونه یکسان نیست و به همین دلیل با وجود تعداد
 اتم‌ها برابر، درصد جرمی اکسیژن در این دو گونه یکسان نخواهد بود
 در هر دو گونه اتم مرکزی چهار ظرفیتی است.

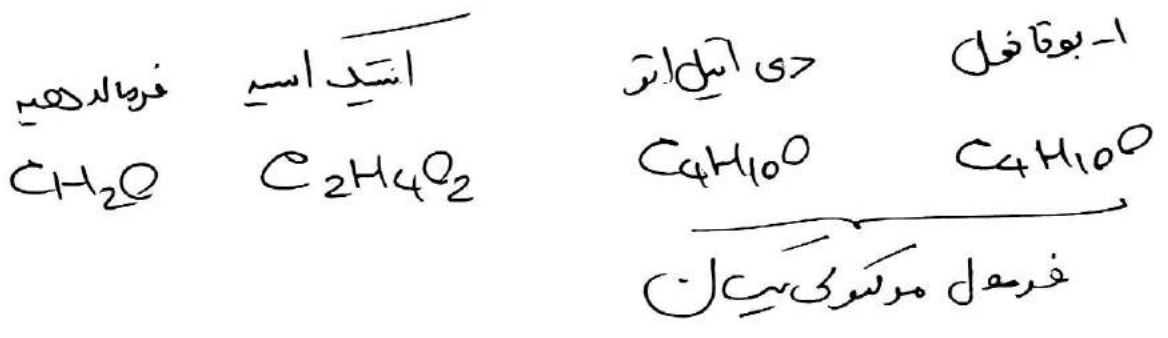
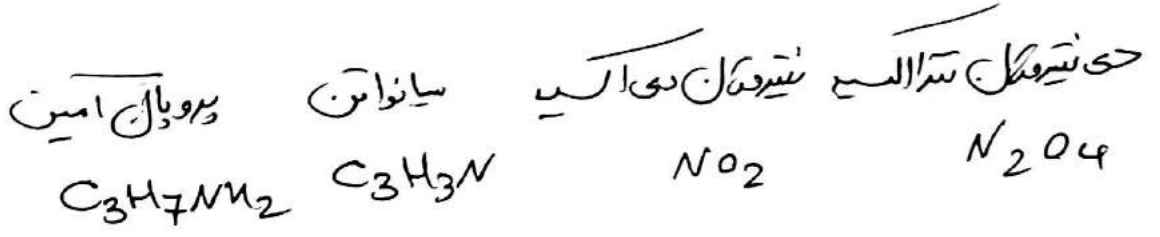
مِنَلات	كَلوات	فُسفات	نِترات	سِيانيد
MnO_4^{2-}	ClO_3^-	PO_4^{3-}	NO_3^-	CN^-

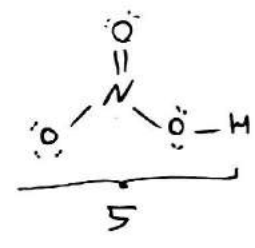
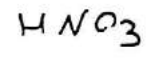
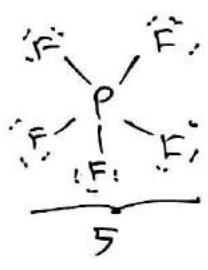
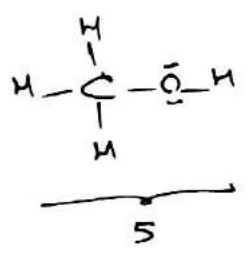
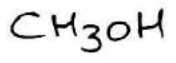
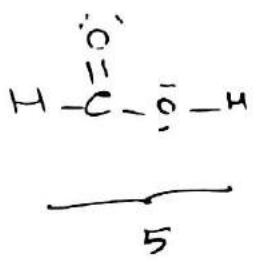
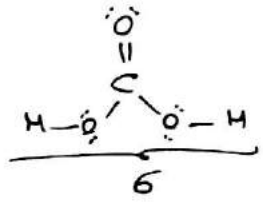
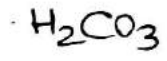
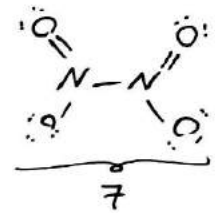
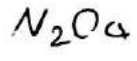
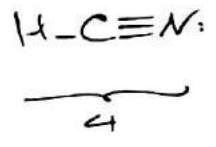
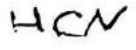
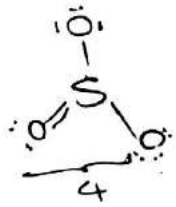
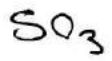
$14 - 8 = +6$

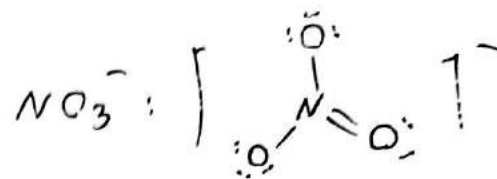
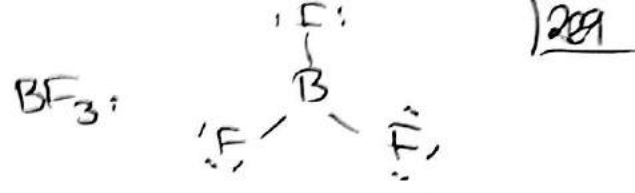
جمع جبرى بارهلى اللترىي : 8-

جمع جبرى نقداو السرين : 14

برای ایندیم جو ترکیب با حجم اینزورسکوئند باید فرمول مرکبوی سیال
و سامانار متفاوت داشته باشند.



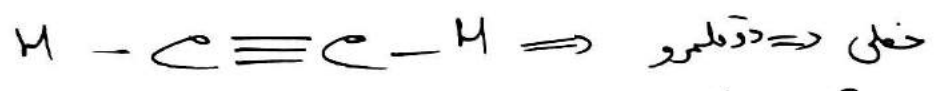




از این ترکیبات می بسیاری می توان تهیه کرد (متن کتاب ص ۴۰)

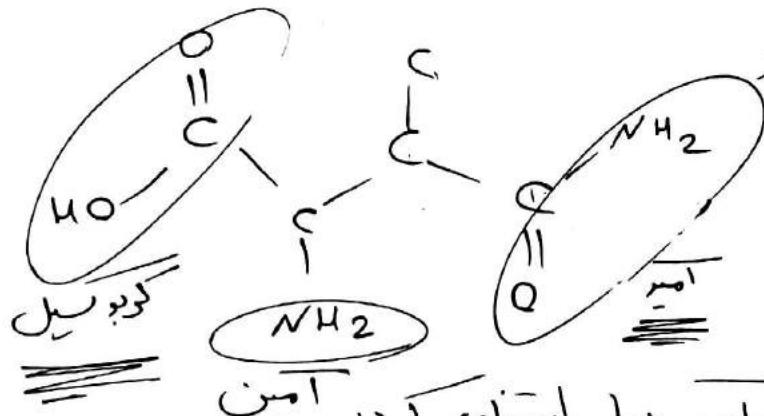
از واکنش آب با کلسیم کاربید گاز اتان به دست می آید (متن کتاب - اتان - این - ف)

این ساده ترین آلکین است و مومول آن خطی و ذاقطبی است . (ص ۴۰)



تمامی هیبریدین ها ذاقطبی اند .

پلی پروپین ، خرد ترکیبات بسیاری است و در تولید پلاستیک و فنس با کار می رود (ص ۴۰)



این ترکیب هم گروه عاملی آمین (بازی) و هم گروه عاملی کربوکسیل (اسیدی) دارد و همین دلیل امفوتر است. (۱۵)

هی توکل از آمینو اسیدها در سافت پلی آمیدها استفاده کرد. آمین (۱۵)

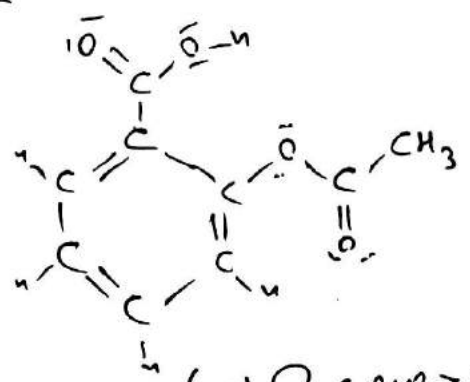
هم آمین (NH₂) و هم کربوکسیل (COOH) به کربن سیسی می متصل شوند پس α- آمینو اسید است. (۱۵)

این ترکیب ۵ اتم کربن دارد در حالی که هفتان ۶ کربن است (۱۵)



همگنج ضرایب فراورده‌ها برابر 24 است.

با شمارش تعداد اتم ها داریم $\rightleftharpoons C_9H_8O_4 \rightleftharpoons$ اسپیرین

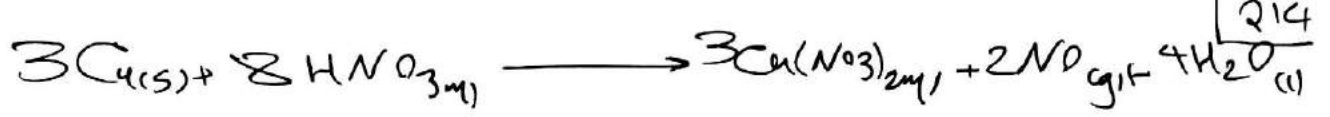


* در جدول استیل سالیسیلیک اسید است (خ)

* دلیل وجود حلقه بنزنی سیرینسه است (خ)

$$\text{نسبت } Q \text{ (م)} = \frac{4 \times 16}{9 \times 12 + 8 \times 1 + 4 \times 16} \times 100 \approx 35.56\% \quad *$$

$$\text{نسبت } \frac{\text{جرم C}}{\text{جرم H}} = \frac{9 \times 12}{8 \times 1} = 13.5 \quad *$$



$$\frac{\frac{\text{بازده}}{100} \times \text{لیتر محلول} \times \text{غلظت مولار}}{\text{مزیب}} = \frac{P_3}{P_3 \times \text{مزیب}}$$



$$\frac{\frac{80}{100} \times 2 \times V}{8} = \frac{14.1}{3 \times 188}$$

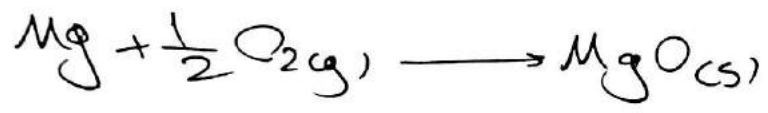
$$V = 0.125 \text{ L} = 125 \text{ ml}$$

$Cr_3 M$

215

$$Cr_{(33.40)} = \frac{3 \times Cr}{3 \times Cr + M} \times 100 \Rightarrow 31.2 = \frac{3 \times 52}{3 \times 52 + M} \times 100$$

$$\Rightarrow 3 \times 52 + M = 500$$



$$\frac{q}{\text{mass} \times \Delta T} = \frac{Q}{\Delta H}$$

$$\frac{20}{1 \times 40} = \frac{-400}{\Delta H}$$

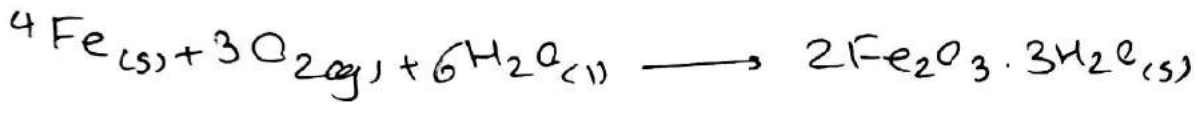
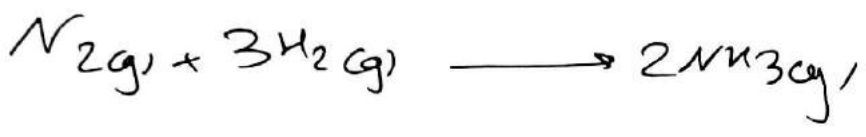
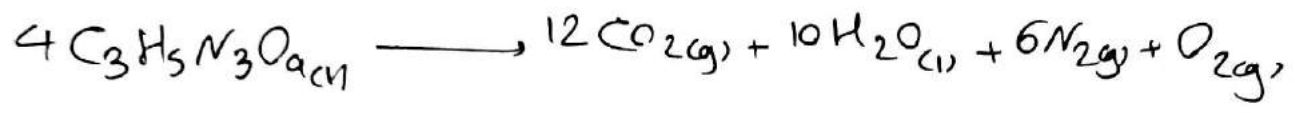
$$\Delta H = -600$$

جنبش های کوپایی شکل حرکت های چرخشی و ارتعاشی است (ه)

حرکت های انتقالی در همه حالت های ماده م هده نمی سدا (ز)

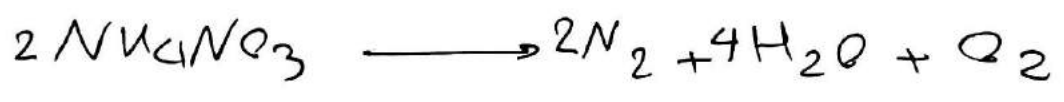
در دمای معین توزیع انرژی جنبشی ذرات ماده میت ن نیست (ح)

میان انرژی جیبی یک نمونه ماده ، معیاری از دما است (ط)



* دقت : در STP در H₂O (1) ←

فقط در واکنش اول است که مول های گاز و استوکیومتری اقتدایند.



$$\frac{2 \times 80}{\text{موزن مولی}} = \frac{4 \times -15}{\Delta H ?} \implies \Delta H = -240$$

$$\Delta H = -240 = 4 \Delta H_{\text{H}_2\text{O}}^{\text{-245}} - 2 \Delta H_{\text{NH}_4\text{NO}_3}$$

$$\implies \Delta H_{\text{NH}_4\text{NO}_3} = -370$$

1220

$\frac{1g}{ml}$ $\xrightarrow{\text{جیالی}} \text{KNO}_3$

100g	61g
100ml	61g
1000ml	610g
2L	1220g

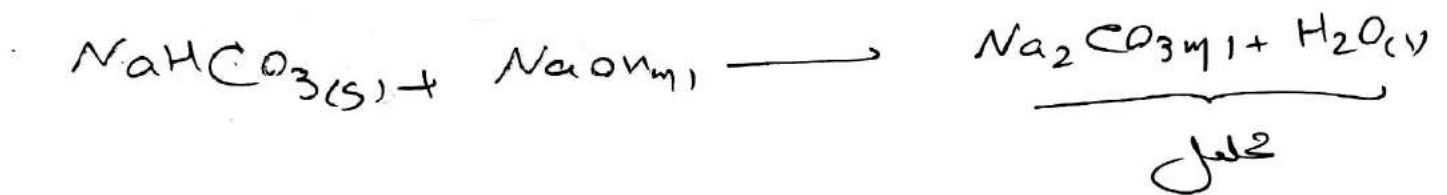
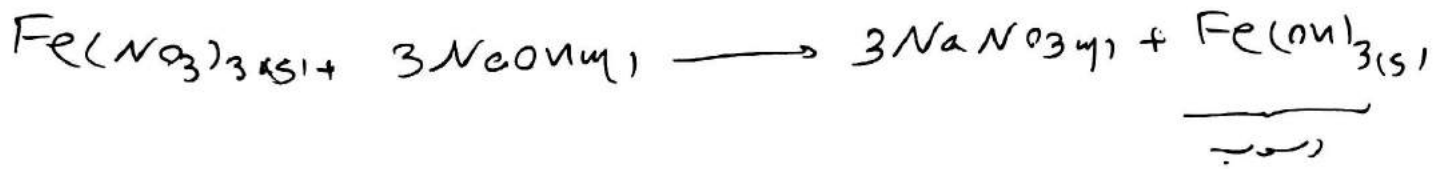
$\Rightarrow \frac{1220}{101} = 12.08$

$$10^4 \text{ } \alpha = \text{PPm} \implies 10^4 \times \alpha = 10600 \implies \alpha = 1.06\% \quad (221)$$

$$C_M = \frac{10 \times \alpha \times d}{m} = \frac{10 \times 1.06 \times 1.05}{23} \approx 0.48$$



$$\frac{\overset{0.1}{C_M} \overset{200}{V}}{\underset{4}{\cancel{C_M V}}} = \frac{\overset{100}{C_M} \overset{100}{V}}{\underset{2}{\cancel{C_M V}}} \implies C_M = 0.1$$



$$\begin{aligned}
 \text{pH} = 10 &\implies \text{pOH} = 4 \implies [\text{OH}^-] = 10^{-4} \\
 \text{pH} = 14 &\implies \text{pOH} = 0 \implies [\text{OH}^-] = 1
 \end{aligned}$$

$$R = k [X] \cdot [\text{OH}^-]^{\frac{1}{2}} \implies R = 1 \times 1 \times (10^4)^{\frac{1}{2}} = 10^2$$

تقریباً بر خود اشاره ای به پیچیده فعال می کند.

در نخستین لحظه سوختن بیشترین حجم NO ای در سیلندر وجود ندارد

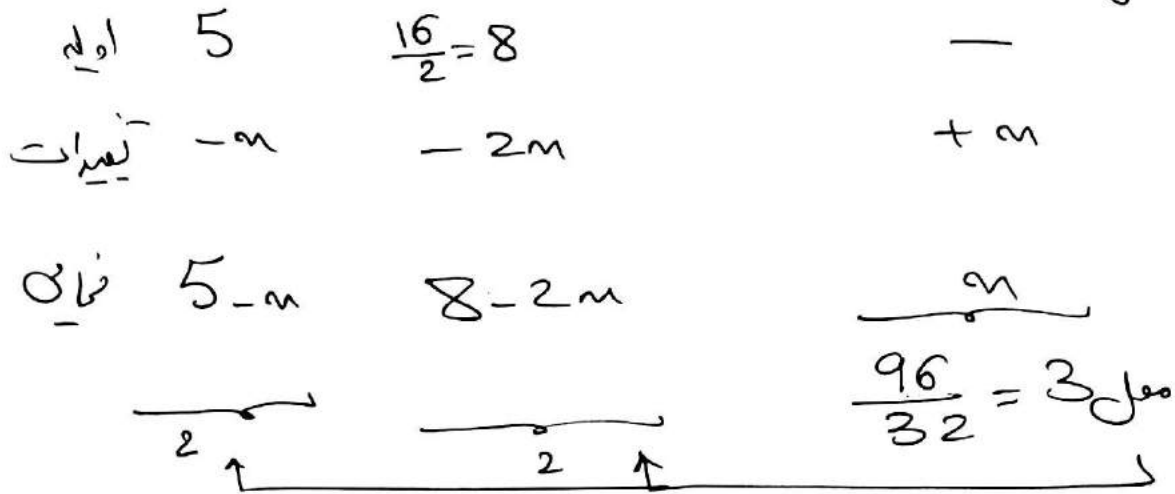


برابر صفاست . در این لحظه N_2 و O_2 نه مخلوط وجود دارد اما

نه دلیل دمای پایین سرمت رفته است .

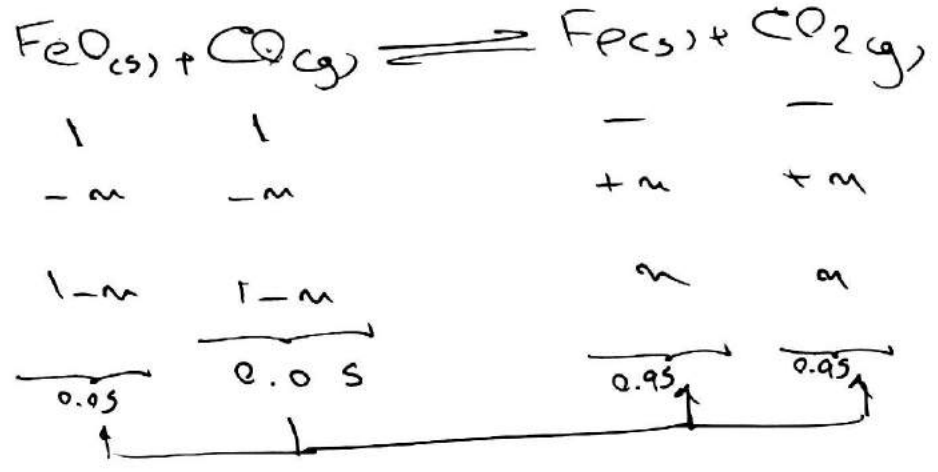


1227



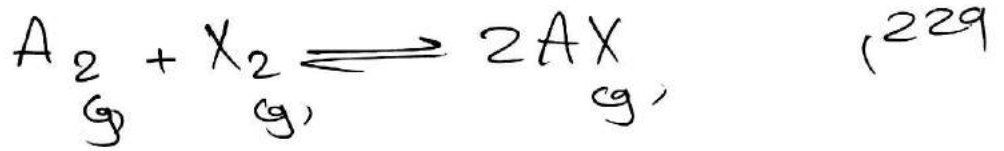
$$K = \frac{n_{\text{CH}_3\text{OH}}}{n_{\text{CO}} n_{\text{H}_2}^2} \times V^{-P} = \frac{3}{2 \times 2^2} \times 5^2 = 9.375$$

$$R_{\text{H}_2} = \frac{\Delta H_2}{\Delta t} = \frac{2m}{V} = \frac{2 \times 3}{5} = 6.67 \times 10^{-4}$$



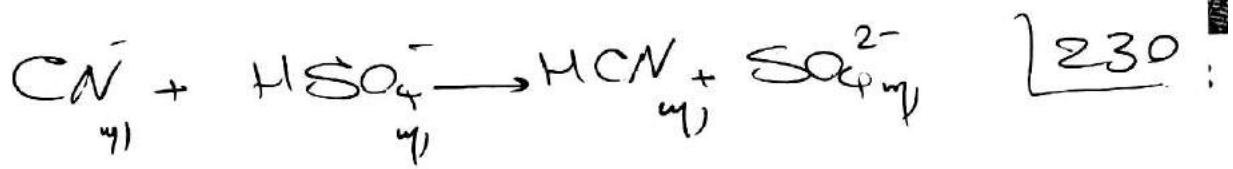
$$K = \frac{n_{\text{CO}_2}}{n_{\text{CO}}} \alpha V^{-P} = \frac{0.95}{0.05} \alpha 1^{\text{iv}} = 19$$

$$m_{\text{Fe}} = n_{\text{Fe}} \times M_{\text{Fe}} = 0.95 \times 56 = 53.2 \text{g}$$



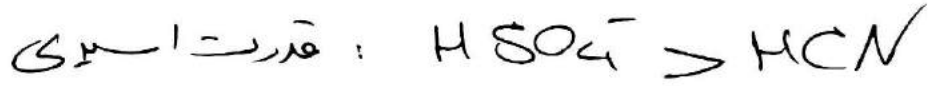
$$K = \frac{n_{AX}^2}{n_{A_2} \times n_{X_2}} \times V^{-\Delta n} = \frac{0.04^2}{0.8 \times 0.8} \times 2^{\text{ضد}} = 2.5 \times 10^{-3}$$

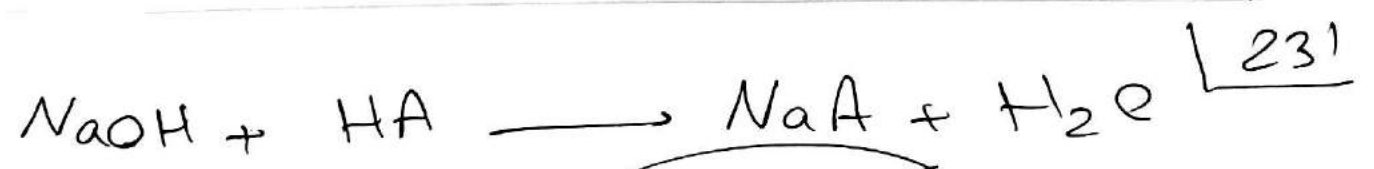
معل‌های گاز جیب‌وراست برابر است و حجم کلین تأثیر
در جای تعادل ندارد.



باز اسید اسید باز

در یک واکنش یک طرفه اسید و باز است زیرا قوت اسید HSO_4^- :





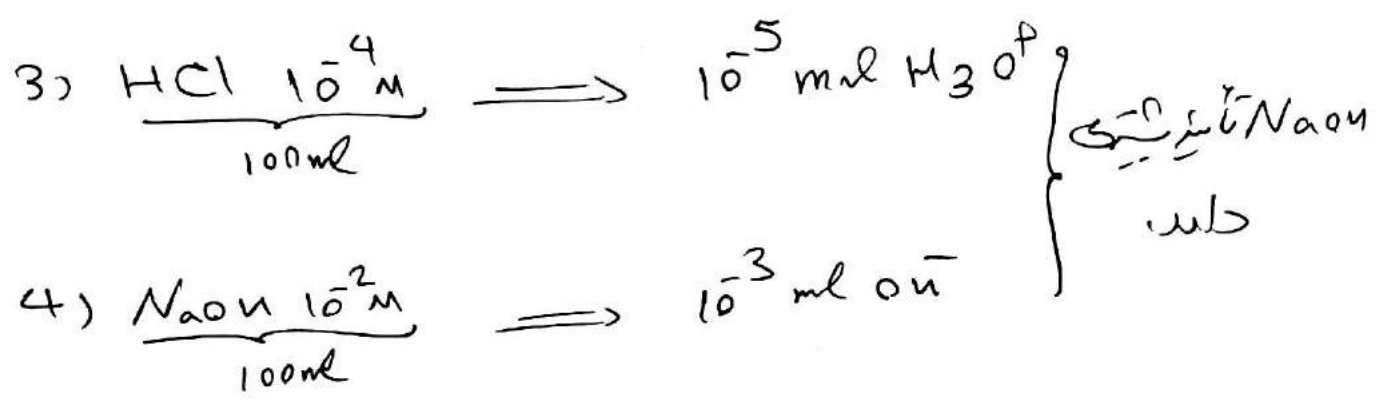
جائز قوی اسید تذبذب

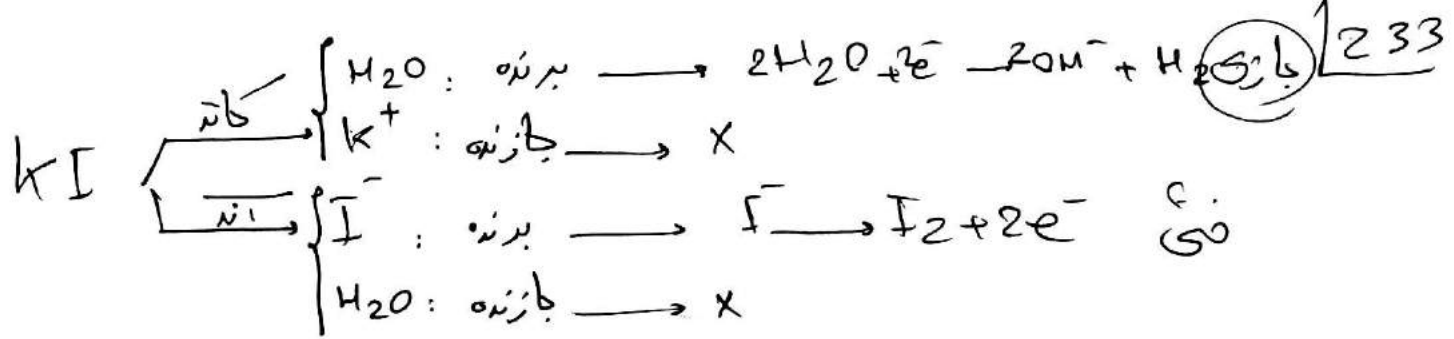
↓
 $\text{PH} > 7$

هو محلولی که H^+ یا OH^- بیشتری داشت، PH آب را بیشتر از 7 دور می کند و احتمال مرگ ماهی بیشتر است.

تأثیری نندکد → در آب طوفانی Al_2O_3 1

تأثیر زیادی نندکد → باز صیف سیمان 2





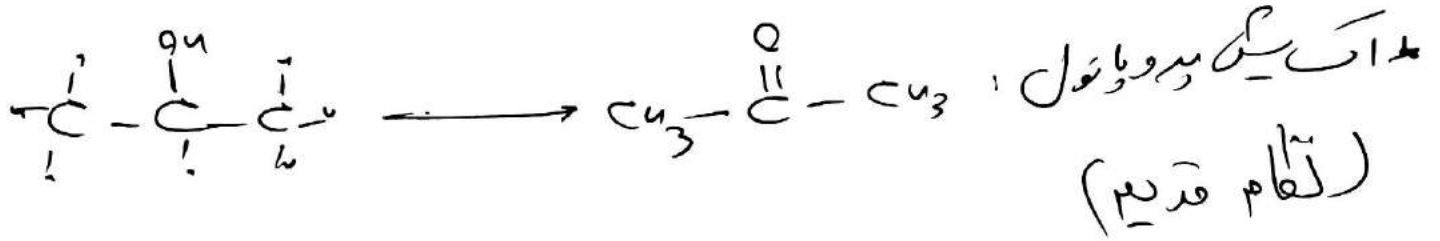
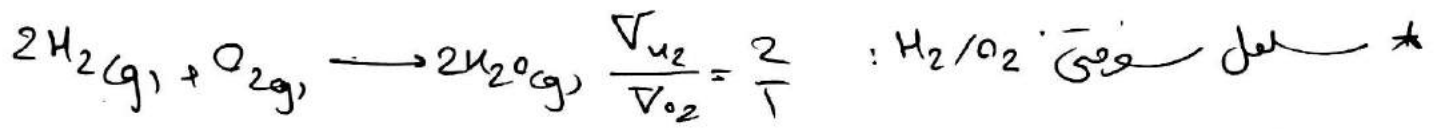
در محلول بازی (کاتد)

$$\left\{ \begin{array}{l}
 \text{ارغولنی} \longrightarrow \text{قتل متابین} \\
 \text{زرد} \longrightarrow \text{قتل سفید}
 \end{array} \right.$$



تکلیف از این فرموله ما : 13

* الکترولیز پلاٹین در SHE وارد واکنش نمی شود.



تعمیر و تنظیم :

سورہ طالی
