

پاسخ نهایی شده، درست را فرموده  
دانلود، عوام



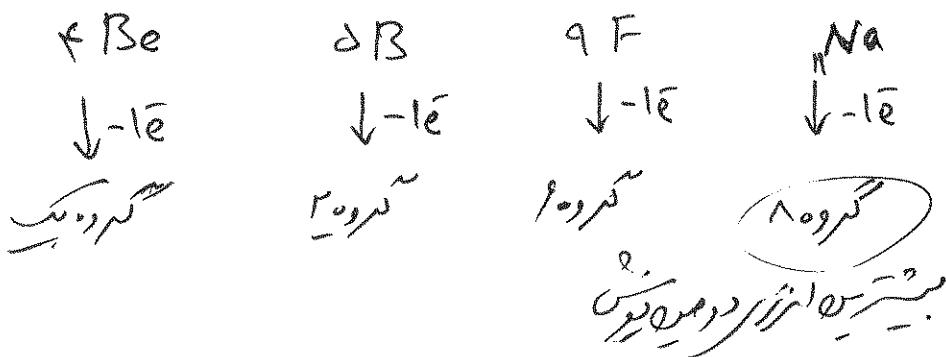
R(2.1)

1V	16	1	1
----	----	---	---



11	16	1	1
----	----	---	---

IP.1



R(2.3)

(۱) جیوه در حالت اکسیجینات و فلز

(۲) آهن غذایی در حالت اکسیجینات

۲۹X

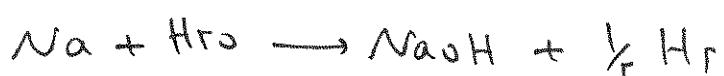
۲۲Z  $\leftarrow$  گروه ۲

۱۸.۳

(۱) خرسون فلز کلایری، نیم مول (۱۱۲۶) گز در سایه اسکنادر کشیده شد.

نادرست

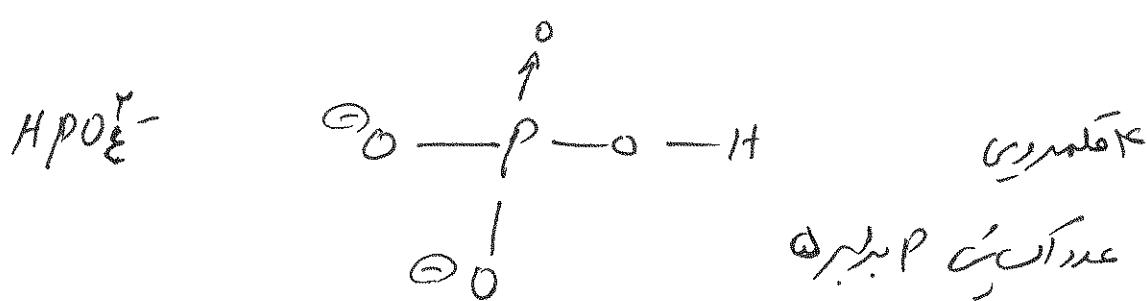
(۲) پر دلیل نیز به بندوں خبر مول فلزها کلایر در نتیجه عملکار منعکسر ایجاد نمود.



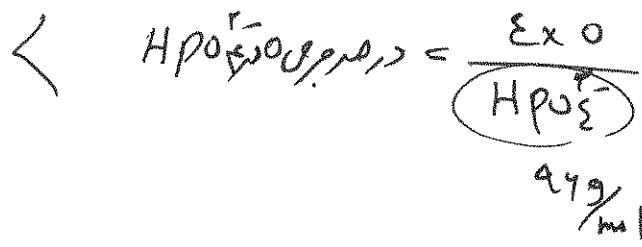
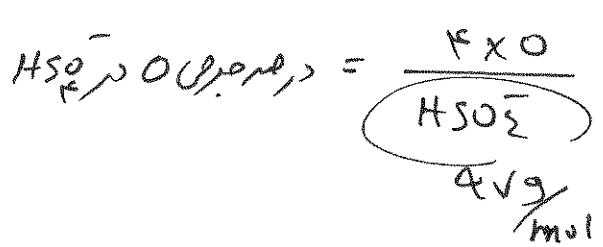
E (K.O)



جیسوس اگریون



جیسوس اگریون



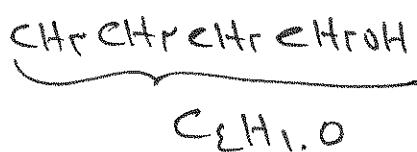
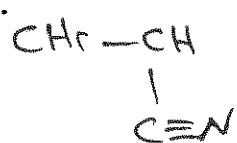
M (P.Y)

گروهیتی: -1 -1 -2 -1 -1

گروهیتی: 0 2 3 2 3

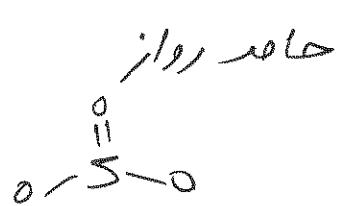
$$12 - 1 = 11$$

P (P.V)

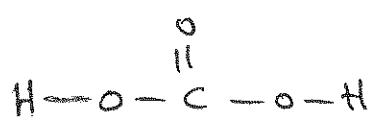
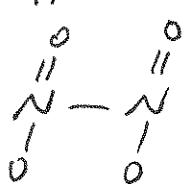
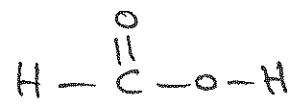
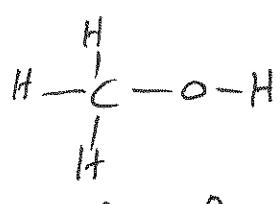
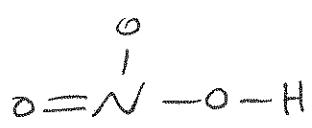
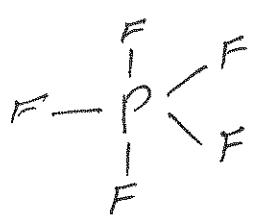


[www.ShimiPedia.ir](http://www.ShimiPedia.ir)

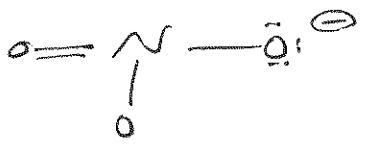
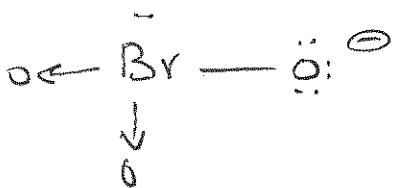
۵۴



۴۷



۴۸



۴۹

• از این نظر هر آن بسیار قوی نمی‌شود.

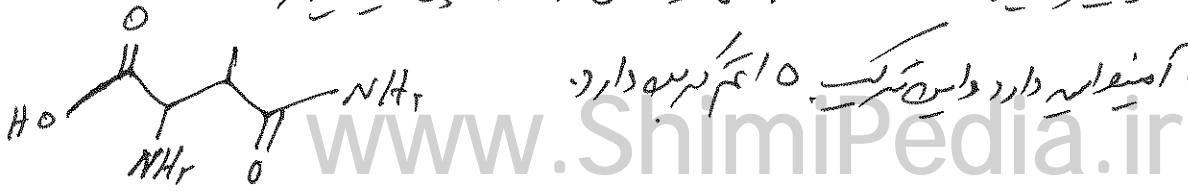
• از واسطه T بگیر که بسیار قوی است حتی آن خواهد شد. (هزارین باره می‌شود)

• این ماده میتواند آلسیل است و متکول آن خلفی دنگلی باشد.

• پلی بروئین جزو هرگز هار ساخته ایست و در تولید هنر و فرش کاربرد دارد.

۵۰

بزرگ داشتند هر اسید را می‌نامند، اگرچه حموضه خوبی داشتند و در کالاندان به آنها نظر نداشتند.



۵۱



[www.ShimiPedia.ir](http://www.ShimiPedia.ir)

٤

حاجه رولز

٢(٢)

محلول ترسيبي موردي قطر عالي  $\text{CuHgO}_4$  له تركيز نصفي

$\text{CuHgO}$ : بذر لون

$$\frac{\text{جرام الماء}}{\text{جرام الماء+العنصر}} = \frac{4 \times 17}{9 \times 17 + 1 + 2 \times 17} = \frac{42}{17 + 1 + 34} \approx 0.58$$

$$\frac{\text{جرام الماء}}{\text{جرام الماء+العنصر}} = \frac{9 \times 17}{1} = \frac{162}{1} = 162$$

١(٢)



$$\frac{V=8}{\cdot 2M}$$

$$1\text{L}/1\text{g}$$

$$\frac{2 \times V \times \frac{1}{2}}{1} = \frac{1\text{L}}{1\text{M} \times 2} \Rightarrow V_{\text{نیاز}} = 1\text{L}$$

٣(٢)

جذب الماء:  $2 \times 17 = 34$

٣٤

٣٤%

$\boxed{9\text{L} \times 0.34}$

٣٤%

۴۱

باخته شدن اکسیژن از اکسید فلزی حاصل می‌گردد.



$$\frac{m}{232g} = \frac{1}{32g} \Rightarrow m = 16g \quad 1 \text{ mol Mg}$$

1 mol Mg	c..kj
1 mol Mg	$m = ? \text{ kg}$

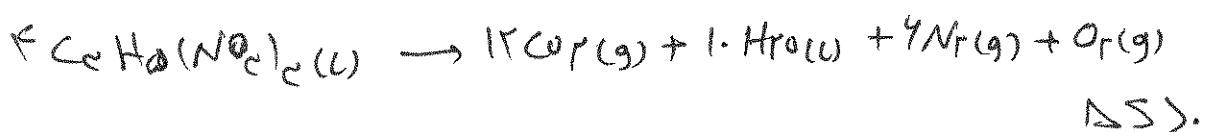
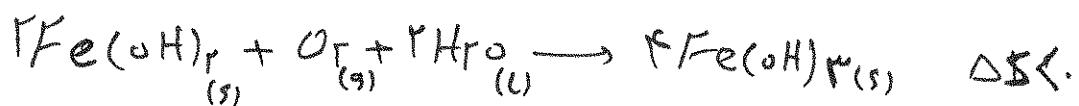
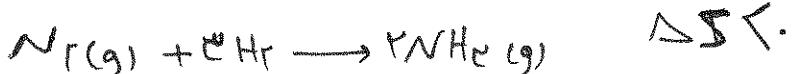
1 (41)

• مطالعه حالت های حضور و انتشار اکسید فلزی مولکولی می‌گردد. نادرست (انسانی وجود ندارد)

• حالت های اینکه در همین حالت های ماده مخصوصاً همراه با سود نادرست (در حال حاضر اینکه وجود ندارد)

• در دهه های پیش از این اکسید فلزی ذره های ماده اندکی از انسان نیست. نادرست (انسان نیست).

F (41)



پاسخ سوال ۱۴

۱ (۲۱۹)



$$1\text{ g } NH_3NO_2 \quad -118 \text{ kJ}$$

$$1\text{ g } NH_3NO_2 \quad \boxed{q = -118 \text{ kJ}}$$

$$-118 = (-\nabla \Delta \times \Psi) - n \Rightarrow n = -118 \text{ kJ}$$

۲ (۲۲۰)

$$91\text{ g } KNO_3$$

$$1\text{ g } H_2O$$

$$\boxed{\rho = 111.9 \text{ g } KNO_3}$$

$$1\text{ g } H_2O$$

$$KNO_3 \text{ ده} = \frac{111}{1.1} = 111.9 \text{ g}$$

۳ (۲۲۱)

$$PPM_{Na^+} = 1.4 \text{ ppm}$$



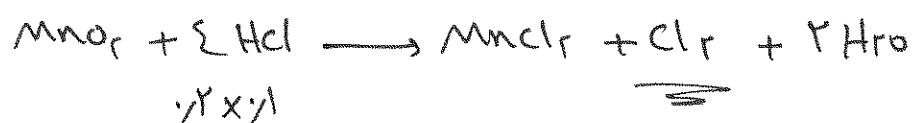
$$\rho = 1.1 \text{ g/mL}$$

$$1.4 \text{ g } Na^+$$

$$1.4 \text{ g } \underline{\text{دست}} \leq \text{ ادرمانی دست}$$

$$V_{de} = \frac{1.4}{\rho} = \frac{1.4}{1.1} = 1.27 \text{ mL}$$

۱(-۱۱۱)



$$\frac{\gamma_1}{x_f} = \frac{\gamma_1 \times M_{\text{KBr}}}{F} \Rightarrow M_{\text{KBr}} = \gamma_1$$

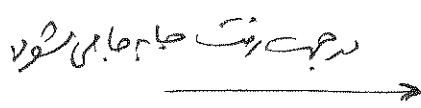
$$\bar{R} = k[\alpha][\text{OH}^-]^{\frac{1}{2}}$$

$$\bar{R}_1 = k[\alpha] \times [1^{-\frac{1}{2}}]^{\frac{1}{2}}$$

$$\bar{R}_r = k[\alpha] \times [1^{\frac{1}{2}}]^{\frac{1}{2}}$$

$$\frac{R_r}{R_1} = \frac{k[\alpha] \times [1^{\frac{1}{2}}]^{\frac{1}{2}}}{k[\alpha] \times [1^{-\frac{1}{2}}]^{\frac{1}{2}}} = \frac{1}{\frac{1}{2}} = 2$$

۲(۱۱۳)  
۱(۱۱۴)



۱(۱۱۴)



(۱) (۱۷)

$\xrightarrow{\text{آجنبیده شوند}}$

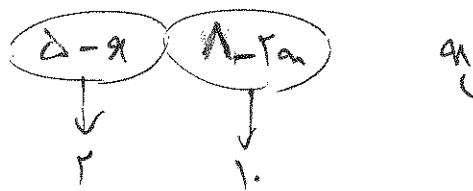
C



I. (٢٢٩)



$$\frac{\gamma_T}{\gamma_r} \text{ mol}$$



$$\gamma_r = r_m$$

$$\bar{R}_{Hr} = \frac{\frac{\gamma_m}{\Delta L}}{r \cdot xy} = \gamma \dots \gamma V \frac{mol}{L \cdot s}$$

$$K = \frac{\frac{r}{\Delta}}{\frac{r}{\Delta} \times \left(\frac{r}{\Delta}\right)^r} = \gamma_r^r \sqrt{\Delta}$$

E (٢٢٨)



$$\hookrightarrow m = 1.0$$

$$K = \frac{\gamma^{\Delta}}{\gamma \cdot \Delta} = 19$$

$$Fe_{(s)} = 19 \text{ mol} \times 0.79 \frac{g}{mol} = 15.1 g$$

I (٢٢٩)



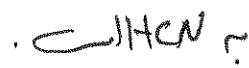
$$K = \frac{\left(\frac{\gamma_{rA}}{\gamma}\right)^r}{\frac{\gamma_A}{r} \times \frac{\gamma_X}{r}} = \gamma \dots \gamma \Delta \left(\frac{\gamma_{rA}}{\gamma}\right)^{-r}$$

كميّع = افراد ماء = حجم مول هارماز / درجة حرارة غاز ماء حار جاهد

٣٤



اسه مذووج ع ٥٠ ها و اسید مذووج  $\text{H}_2\text{SO}_4$  اسید عیقیرت ز.



اگر  $\text{HCN}$  دارد  $\rightarrow$  سوداز  $\rightarrow$   $\text{H}^+$  گرد و قطب  $\text{OH}^-$  ایجاد نه درستیغ کلول باز را خود که  
ضد فتاں در قطب باز را نشاند

٤٢

۱) نمک باز خواهد بود

۲)  $\text{pH}$  کلول اولیه اسیدی دارد  $\text{KA} \rightarrow \text{HA}$

۳) در کلول ابیم و کنسنتریشن بالا  $\text{NaOH}$  و  $\text{HCl}$  داریم  $\text{HA}$  و  $\text{NaCl}$  داریم  
در لحظه اولیه مخصوصاً با فر رام  $\text{NaOH}$  کنخ.

۴) با افزودن  $\text{NaOH}$  کلول  $\text{NaOH}$  قطب باز را خود و  $\text{pH}$  کلول نیز را از  $7$  خواهد بود.

٤٣



$$1 \times 1 = 1 \text{ mol} \quad 1 \text{ mol}$$

$$[\text{OH}^-] = \frac{1}{2} = 0.5 \text{ M}$$

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH}$$

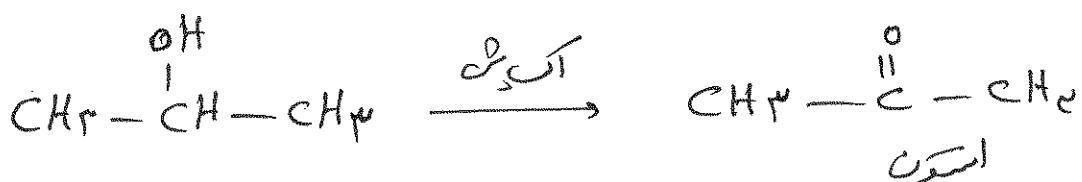
$$\text{pH} = 9.18$$

در راکت کاتیو - پیروز بود و  $\text{OH}^-$  تولید شد درنتیجه اهراست که برای افزایش دینامیک مول

ساخته شده ام از جنگ زرده شد



۱) در آنکه در اکتوپارهورون، الکترود پلائی در واکنش کربنات شدن



همچنان که مذکور شد اکتوپارهورون دو گیریم کار اکتوپارهورون میشود.

[www.ShimiPedia.ir](http://www.ShimiPedia.ir)