

پاسخ تشریحی شیمی کنکور تجربی ۱۴۰۴ نوبت اول ۱۴۰۴، ۲، ۱۲ [اسطغی الوندی]

۷۶- گ ۱

گ ۲ به امر ایستایی یا به گ ۳ به مقدار هیدروکسید انترژی گ ۴ به ۵ به ۲ بیشتر است

۷۷- گ ۴

یا به $2p^2$ و $2p^6$ و یا به $2p^4$ و $2p^5$ سطح می شوند یعنی یا ۷، ۱۰ و یا ۸، ۹ هستند. پس اختلاف تنها فرد است

۷۸- گ ۱ اعداد اتمی به این صورت هستند: $P: 15, X: 16, E: 17, A: 25$

گ ۱ به هر دو برابر هستند $1 + 1 + 24 + 9 = 49 \leftarrow$ گ ۳
گ ۲ به $7 \neq 6 \leftarrow$ گ ۴ به E فلزات و لوکول تشکیل نمی دهد.

۷۹- گ ۳

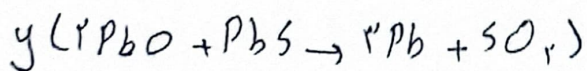
در صد فراوانی ها ۲۰ و ۸۰ درصد.

$$M_r = 28,2 + \frac{20}{100} \times 2 = 28,4$$

۸۰- گ ۴ به طبق متن خود را بنویس؛ مایه کتا — درس

گ ۱ به در استراتوسفر فقط اکسیژن است گ ۲ به خواص شیمیایی هم متفاوتند. گ ۳ به برکت ناپایداری است.

۸۱- گ ۳



$$x(18) + 2y(223) = 1,71 \rightarrow 108y + 446y = 1,71 \rightarrow y = 0,005$$

$$72y = 4(18)x \rightarrow x = 9y$$

پس مقدار $0,01$ مول درواکسن شرکت کرده است.

۸۲- گ ۱ به در ظرف در بسته جرم کل داخل ظرف ثابت است. جرم مولی هیچ ماده ای را ندادند است

$$100g \rightarrow 0,4mg \text{ جرم گاز}$$

$$\frac{0,4mg}{0,1L} = \frac{60 \times 10^{-3} \times 10^3 \times 0,9}{nL} \rightarrow n = 9L$$

مسئله (الوندی)

۱۴۰۴، ۲، ۱۲

باسم شریفی شمس لنگر، آذر ۱۴۰۴ دوست اول

$$\frac{n}{18} > \frac{m}{58}$$

$$\frac{x}{18} < \frac{4m}{58} \quad \text{در هر دو طرف ۲ ضرب است}$$

۲.۵ - ۱۴

$$n \text{ mol } Na_2S + n \text{ mol } Na_2F \rightarrow 78n + 48n = 126n \text{ gr} = 8 \text{ gr}$$

۲.۵ - ۱۵

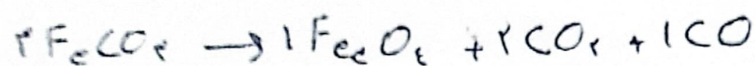
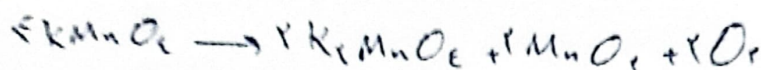
$$\rightarrow n = \frac{8}{126} \rightarrow \text{ppm} = \frac{\frac{8}{126} \times 22 \times 10^6}{500} = 2750 \text{ ppm}$$

۲.۵ - ۱۶

کدام ماده، مخلوط دارد ۵۲ مول ها تبدیل می شود ۰۲ برابریست

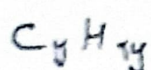
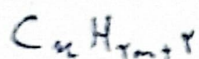
معادله اول را در دو طرف با ۲ کنیم.

۱.۵ - ۱۷



$$\frac{5x + 2x}{\frac{5x}{100} + \frac{2x}{100}} = \frac{2}{n} = \frac{3 \times 116}{2 \times \frac{p}{100} \times \frac{112}{100}} \rightarrow n = \frac{3 \times 116 \times 2}{10 \times 1.2} = 49g$$

۲.۵ - ۱۸ واکش پذیری کربن از سیلیسیم بیشتر است.



$$\rightarrow 14n + 2 - 14y = 10 \rightarrow n - y = \frac{11}{12} = 2.7$$

$$\frac{n+2}{\frac{28}{y}} = 2 \rightarrow n+2 = 4$$

$$\rightarrow n = 4, y = 2$$



$$C_4H_{10} \rightarrow 2H_2O, C_2H_2 \rightarrow 2H_2O \rightarrow \Delta H_{\text{total}} = \frac{2 \times 18 - 2 \times 18}{5} = \frac{2}{10} \times 18 = 1.8$$

۲.۵ - ۱۹ در ج. درست است

$$\begin{aligned} n(C_2H_2 + H_2 \rightarrow) & \quad 2m + 2ay = 18 \\ y(C_2H_2 + 2H_2 \rightarrow) & \quad 2m + 4y = 1.4 \end{aligned} \rightarrow 18m + 4y = 1.4 \rightarrow m = 0.5, y = 0.1$$

۲.۵ - ۲۰

$$\text{مجموع اولیه} = 9 \times 22, 6 = 12, 44L$$

باسم شریعی شیخ کنکور تجربی ۱۴۰۴ نوبت اول

معطی الوزی

۱۲، ۲، ۱۴۰۴

۹۲-۱

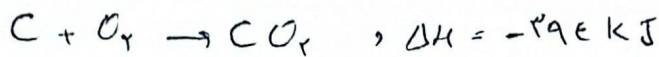
~~۱۱/۵ g~~
~~۱۳۴۰ kJ~~

$$\frac{11,5 \text{ g}}{340 \text{ kJ}} \times x = \frac{m \text{ g}}{1340 \text{ kJ}} \rightarrow m = 46 \text{ g} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6\text{O}$$

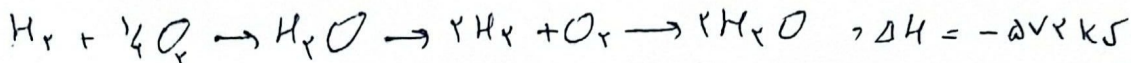
تواند اثر یا اکسید کننده باشد (در مقیاس اثر یا آتوکل)

۹۲-۴ به سرعت واکنش کم می شود

۹۴-۳ به میزان بی هوازی



۹۵-۱



$$n \times 394 + n \times 572 = 193,2 \rightarrow 966n = 193,2 \rightarrow n = \frac{0,2 \text{ mol}}{2}$$

$$0,1 \times 12 + 0,1 \times 2 = 1,4 \text{ g}$$



۹۶-۲

علامت سرعت واکنش دهنده ها منفی و برای فرارده ها مثبت است.

۹۷-۲ فرمول مولکولیها: $\text{C}_7\text{H}_7\text{NO}_2$, $\text{C}_8\text{H}_7\text{NO}_2$ اینها کربن تفسیر دارند.

۹۸-۱ به متن نگاه کنید

۹۹-۳

۱۰۰-۲ به PH ها ۱۳ هستند که ۲ به غلظت ها در صحت برابرند. که ۳ به غلظت ها ۱/۲ شود یعنی ۰/۲ و تعداد برابر ۰/۰۸ می شود که ۴ به معبره شما ۰/۰۸ $\times 2 \times 2 = 0,008$ از ۱/۰

$$\text{mol } [\text{OH}^-] = \frac{\text{load}}{m} \times 10^{-2} = \frac{10920 \times 1,2}{640} \times 10^{-2} = 4 \times 10^{-2}$$

۱۰۰-۲

$$[\text{OH}^-] = \frac{4 \times 10^{-2}}{2} = 2 \times 10^{-2}, \text{ pOH} = 2 - \log 2 = 1,7, \text{ pH} = 12,3$$

۱۰۱ - ک

ک ۱: $\frac{62-18}{10} = 4,4$ اما چون آکونیک باز ضعیف است مقدار آن بیشتر از ۴,۴ می شود.

ک ۲: هر دو ضریب در معادله (دقیق) مشخص است.

ک ۳: غرض پیدایی ضعیف است.

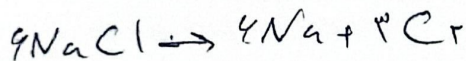
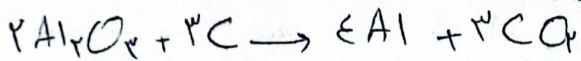
ک ۴: $\sqrt{4,9} = \frac{62-22}{10}$

$$pH = 4,2 \rightarrow [H^+] = 5 \times 10^{-5} \rightarrow \Delta G = \frac{5 \times 10^{-5} \times 115}{2 \times 10^{-3}} \times 40 = 225$$

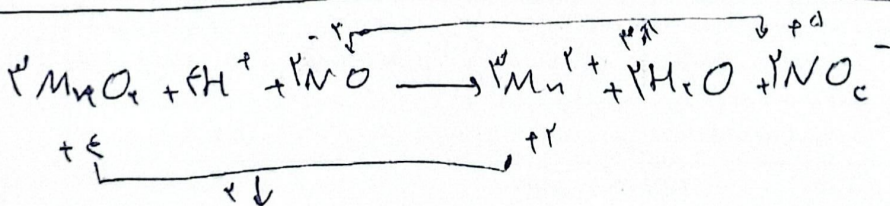
۱۰۲ - ک ۲

$$pOH = 12,7 \rightarrow [OH^-] = 2 \times 10^{-3} \rightarrow mol OH^- = 2 \times 10^{-3} \times \frac{50}{1000} = 10^{-4}$$

۱۰۳ - ک ۱ افزایش جرم تیغه می شود.



$$\frac{3 \times 72}{18 \times 2} = \frac{3 \times 22,4}{n} \rightarrow n = \frac{22,4}{5} = 4,48$$



۱۰۵ - ک ۳

$$3 \times 4 + 3 \times 2 \neq 2 \times 2 + 2 \times 4$$

۱۰۶ - ک ۴. یون متیلاز X^2 کوکولتر است و یون Y^2 از یون Y^2 یون هلی در دور ۵۳۵ نانومتر

۱۰۷ - ک ۴ الف د ج صحیح هستند.

۱۰۸ - ک ۲. راکت‌های الکترولیز درست است.

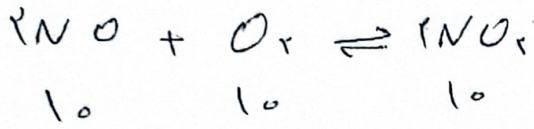
مسئله الوندی

۱۴۰۴، ۲، ۱۲

سہ ماہی شیمیاء لکچر تجربی ۱۴۰۴ ٹوبہ کادل

$$K = \frac{[NO_2]^2}{[NO]^2 [O_2]}$$

$$\text{mol } NO_2 = n \quad K = \frac{n^2}{n^2 \times \frac{1}{5}} = \frac{1}{5} \rightarrow n = 10 \quad 1.5 - 1.09$$



$$10 \quad 10 \quad 10 \rightarrow 10 + 2a = 10 - 2a \rightarrow a = 2$$

$$\frac{10-2a}{2} \quad \frac{10-a}{1} \quad \frac{10+2a}{14}$$

$$K = \frac{14^2}{4^2 \times 1 \times \frac{1}{5}} = \frac{3}{2}$$

۴.۱۱ - ۱۱۰

C₁₀H₈ نفتالینC₆H₁₂O₂ اسیل بوتائواتC₇H₆O₂ آئیل لیکولC₈H₆O₄ ترفٹائلک اسید

$$\frac{12}{4} = \frac{10}{2} = 0.175$$