

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com

۹
بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

۷۶- عنصر با گرفتن یا از دست دادن الکترون، به آرایش الکترونی گاز نجیب هم‌دوره خود می‌رسد.

۷۷- کدام موارد درباره «جدول تناوبی عناصر» درست است؟

۷۷- کدام موارد دربارهٔ «جدول تناوبی عناصرها» درست است؟

الف - تفاوت عدد اتمی قوی ترین نافلز گروه ۱۶ و قوی ترین فلز دوره دوم برابر ۶ است. $8 - 2 = 6$

ب - تفاوت عدد اتمی قوی ترین نافلز جامد دوره سوم و نخستین عنصر واسطه دوره چهارم، برابر ۵ است.

ج - شمار عنصرهای میان نخستین شبه فلز گروه ۱۴ و دومین نافلز دوره سوم، برابر عدد اتمی یک گاز نجیب جد

د - مجامع اعداد کوانتومی اصلی و فرعی الکترون‌های ظرفیت نافلز مایع دوره چهارم، برابر با عدد اتمی

$\Rightarrow e(n+1) = 2(f+0) + 5(4+1) = 23$ عنصرهای گروه ۱۵ است.

(۱) «اَلف» و «ب» (۲) «اَلف» و «ج» (۳) «ب» و «د» (۴) «ج» و «د»

۷۸- اتم عنصر A، دارای ۱۲ الکترون در زیر لایه p است. اگر به وسیله ی ذرات زیر لایه ی آن، ns^2 باشد، کدام مورد در

عنصر، نادر است؟

(۱) محال از یک‌ها، آن را عدد‌ها، اکسایش مختلف، و تبدیل رنگ داشته باشد.

[illegible][illegible]

(۴) دات آنش Δ الکترون $\Delta = 0$ است. دات آنش Δ الکترون $\Delta = 2$ باشد.

در این مثال، شمارش‌های $1=0$ می‌تواند دو برابر شمارش‌های $1=1$ باشد.

۷۹- کدام مورد درست است؟ (Na=۲۲, Al=۲۷, Ar=۴۰, Ca=۴۰: g.mol⁻¹)

(۱) با توجه به جایگاه عناصر در جدول، جرم یک مول Zn^{2+} می‌تواند با تقریب خوبی، برابر با جرم یک مول u^+

جرم یک مول اتم روبیدیم، با تقریب خوبی، برابر با جرم یک مول از یون پایدار آن است. **تقریباً هم‌وزن**

(۳) شمار اتم‌ها در یک مول سدیم، 6.02×10^{23} برابر شمار اتم‌ها در یک مول کلسیم است. *در راست*

(۴) حریم ۱.۵ مول گاز، آدگون، بیشتر از حریم $10^{24} \times 1.8 \times 10^6$ اتم آلومینیم است.

۱۰- اگر میانگین دمای هوا در یک منطقه از سطح زمین 24°C باشد در ارتفاع ۱۰ کیلومتری از سطح زمین دمای هوا چقدر خواهد بود؟

[illegible]

نسبت به سطح زمین، ۸۰ درصد کاهش می‌یابد؟ (دمای هوا به ازای هر کیلومتر ارتفاع، 6°C کاهش می‌یابد)

γ_{K_3} $3,2$ (✓) $4,1$ (✓) $6,4$ (✓) $1,6$ (✓)

۸۱- اگر ۰/۳ مول از ترکیبی با فرمول شیمیایی $C_6H_nO_2$ با ۴۸ گرم گاز اکسیژن (مطابق معادله زیر) واکنش

دهد، این ترکیب چند اتم هیدروژن دارد؟ (معادله واکنش موازنه شود، $O = 16 \text{ g.mol}^{-1}$)

$$2\text{H}_2\text{O(l)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$$
$$b - \left(r + \frac{r}{k}\right)n$$

10 (T) 1 (T) 5 (T) 7 (T)

$$\frac{1}{\epsilon_r} \cdot \frac{1}{10} \text{ mol} = \left(1 + \frac{1}{\epsilon_r}\right) \cdot \frac{1}{10} \text{ mol} \rightarrow 1 + \frac{1}{\epsilon_r} = 10 \rightarrow \frac{1}{\epsilon_r} = 9 \rightarrow \epsilon_r = \frac{1}{9}$$

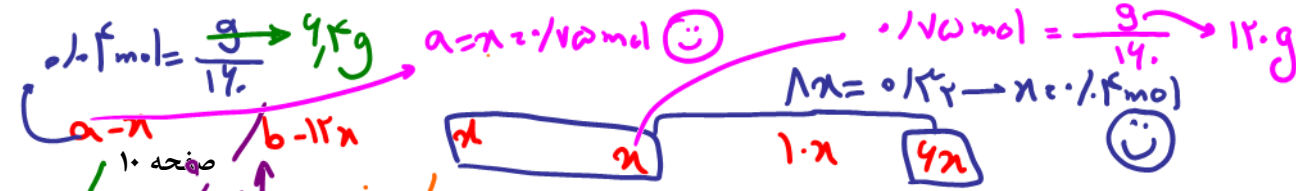
... $\frac{1}{2} \ln 2$...

$$C_4H_nO_2 \rightarrow n_2H$$

فرضي مجموع السيل، استمر $\Rightarrow$

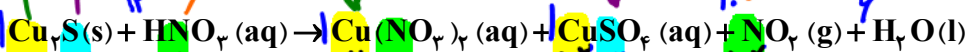
11/11/2020

onkor.com



۸۲- درباره واکنش داده شده، پس از موازنه معادله آن، کدام مورد درست است؟

(O = ۱۶, S = ۳۲, Cu = ۶۴: g.mol⁻¹)



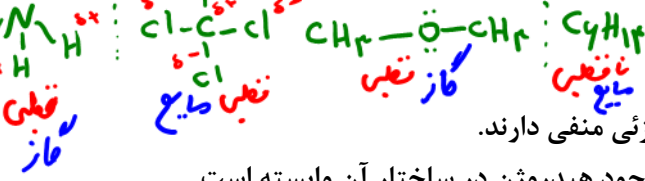
(۱) ضریب استوکیومتری فراورده گازی با ضریب استوکیومتری اسید، برابر است.

(۲) به ازای مصرف ۰.۷۵ مول نمک، ۱۲۰ گرم نمک دارای سولفات، تشکیل می شود.

(۳) در این واکنش، تغییر عدد اکسایش مس، برابر با تغییر عدد اکسایش هیدروژن است.

(۴) اگر ۰.۳۲ مول فراورده غیرگازی تشکیل شود، ۴۶ گرم واکنش دهنده جامد مصرف شده است.

۸۳- درباره ویژگی های مولکول های آمونیاک، کلروفرم، دی متیل اتر و هگزان، کدام موارد زیر درست است؟



(الف) گشتاور دوقطبی تنها یک مولکول، برابر صفر است.

(ب) در دمای اتاق، حالت فیزیکی تنها دو ماده، مایع است.

(ج) اتم های جانبی در مولکول های آمونیاک و کلروفرم، بار جزئی منفی دارند.

(د) در یک مولکول، قوی ترین نیروی جاذبه بین مولکولی، به وجود هیدروژن در ساختار آن وابسته است.

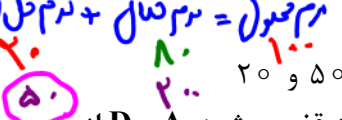
(۴) «ج» و «د»

(۳) «ب» و «د»

(۲) «الف» و «ج»

(۱) «الف» و «ب»

۸۴- اگر در دمای معین، درصد جرمی محلول سیر شده از یک نمک، برابر ۲۰ باشد، در ۲۰۰ گرم آب مقطر چند گرم از این نمک حل می شود و انحلال پذیری آن در این دما، چند گرم در ۱۰۰ گرم آب است؟



(۴) ۵۰ و ۲۰

(۳) ۴۰ و ۲۵

(۲) ۴۰ و ۲۰

(۱) ۵۰ و ۲۵

$S = \frac{20}{100} \times 100 = 20$

۸۵- مخلوطی از دو ماده A و D در یک لوله آزمایش، به شدت هم زده و سپس هم زدن آنها متوقف می شود. A و D از یکدیگر جداسازی شده و دو لایه مجزا تشکیل می دهند. اگر D در انتهای لوله و A، روی آن جای داشته باشد، کدام مورد درست است؟

shimishai bani

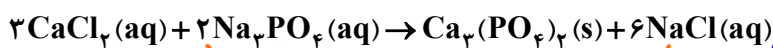
(۱) A می تواند یک محلول و D، حلال خالص آن باشد.

(۲) A و D می توانند دو حالت فیزیکی متفاوت باشند.

(۳) A و D می توانند دو محلول آبی با حل شونده های متفاوت باشند.

(۴) اگر جرم A و D، برابر باشد، حجم A به یقین، کمتر از حجم D است.

۸۶- اگر ۸۰۰ میلی لیتر محلول کلسیم کلرید، در واکنش کامل با ۱۲۰۰ میلی لیتر محلول Na_۳PO_۴، ۰.۷۲ مول سدیم کلرید تشکیل دهد، مجموع غلظت مولی یون ها در محلول آغازی کلسیم کلرید، کدام است؟

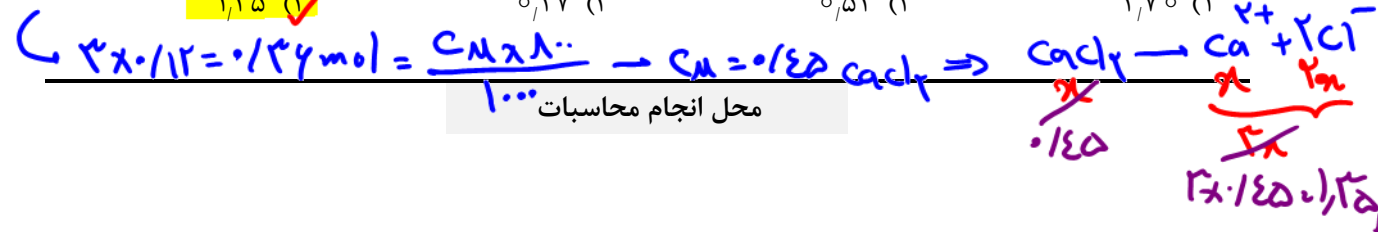


۰.۲۷ (۳)

۰.۵۴ (۲)

۰.۷۲ (۱)

۰.۳۶ (۴)



محل انجام محاسبات

ساختاری این ترکیب، به یقین درست است؟

$$C-C=C-C-C-C$$
$$C - C - C - C = C$$

© شفہ فرعی

۴) شمار پیوندهای کربن - هیدروژن در زنجیره کربنی، دو برابر شمار پیوندهای یگانه کربن - کربن در مولکول آن است.

۸۸- اگر درصد خلوص نوعی چربی و زغال سنگ، به ترتیب، برابر ۸۰ و ۵۰ درنظر گرفته شود، جرم زغال سنگ، چند برابر جرم چربی باشد تا گرمای تولیدشده از سوختن چربی، دو برابر گرمای تولیدشده از سوختن زغال سنگ شود؟ (ارزش سوختی چربی و زغال سنگ، به ترتیب برابر ۳۹ و ۳۰ کیلوژول بر گرم است و ناخالصی ها، گرما آزاد نمی کنند).

با توجه به و بزرگ، های، عنصر های، «نقشه، مس،، تناسب و روی» کدام مقایسه درباره آنها درست است؟

۸۹- با توجه به ویژگی‌های عنصرهای «نقره، مس، پتاسیم و روی» کدام مقایسه دربارهٔ آنها درست است؟

(۱) کمترین تمایل برای تبدیل شدن به کاتیون: Cu

۲. آسانترین نگهداری در شرایط یکسان: ~~Zn~~ **Ag**

۳) دشوارترین استخراج: K

۴) پایدارترین ترکیبها: Ag

$$Zn > Cu > Ag$$

۹۰- در یک ظرف دو لیتری، ۳۲ گرم مخلوط متان و پروپین با مقدار کافی گاز هیدروژن واکنش می‌دهند تا فراورده(های) سیر شده تشکیل شود. اگر افزایش جرم مخلوط هیدروکربن‌ها، حداکثر برابر $\frac{7}{5}$ درصد جرم آغازی آنها باشد،

غلظت مولی آغازی گاز متان در ظرف واکنش، کدام بوده است؟ ($H=1, C=12: g.mol^{-1}$)

$\circ_1 \circ_2 (4)$
 $\circ_1 \circ (3)$
 $\circ_1 \circ_2 (2)$
 $\circ_1 \circ (1)$

۹۱- نسبت جرم اتم‌های کربن به جرم اتم‌های هیدروژن، در کدام دو گروه از ترکیب‌های آلی، با افزایش شمار اتم‌های کربن ثابت می‌ماند؟

(۲) سیکلو آلکان‌ها و آمیدها

(۱) آمین‌ها و آمیدها

$$C_n H_{\gamma n}$$

۴) آلکنها و سیکلوآلکانها

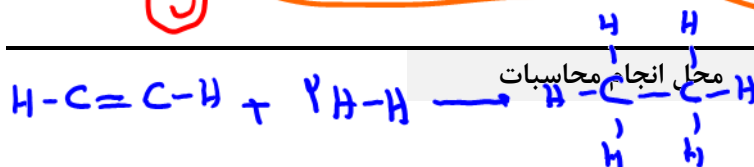
(۳) آلکن‌ها و آمین‌ها

۹۲- گرمای آزادشده از چگالش ۳ مول کربن دی‌اکسید با گرمای حاصل از واکنش چند گرم اتین با مقدار کافی گاز هیدروژن، برابر است؟ (میانگین آنتالپی پیوند $C \equiv C$ ، $C-C$ و $C-H$ ، به ترتیب برابر ۸۴۰، ۳۵۰ و ۴۱۵ و

آنتالپی پیوند $H-H$ ، برابر 435 کیلوژول بر مول در نظر گرفته شود، $(H=1, C=12: g.mol^{-1})$

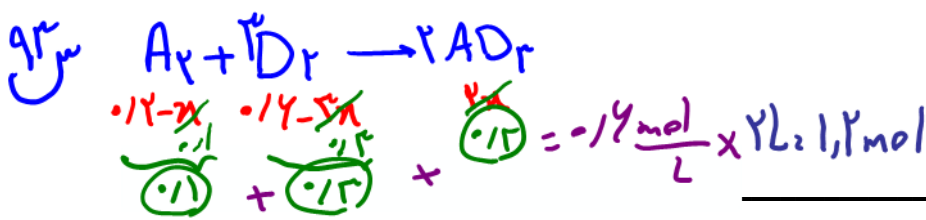


اساتی پیوند $\pi-\pi$: برابر ۲۱۵ کیلو
 ϵ_{25}
 $\alpha \rightarrow \pi = 0.25$ (😊)
 ϵ_{25} (۲) $13,000$ (۱)
 $0.25 \text{ mol} = \frac{9}{24} \rightarrow g = 4/2$

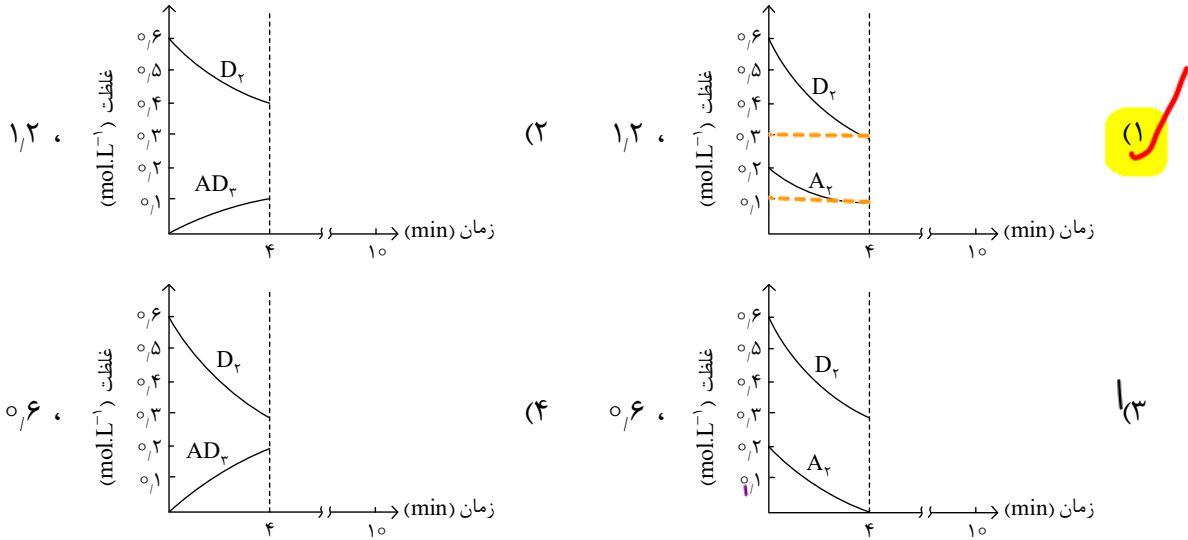


$$\Delta H_r \left[\cancel{\frac{\Delta H}{\text{C}\equiv\text{C}}_{12.}} + 2\cancel{\frac{\Delta H}{\text{C}-\text{H}}_{41.}} + 2\cancel{\frac{\Delta H}{\text{H}-\text{H}}_{49.}} \right] - \left[\cancel{\frac{\Delta H}{\text{C}=\text{C}}_{62.}} + 4\cancel{\frac{\Delta H}{\text{C}-\text{H}}_{41.}} \right] = 121. - 204. = -83 \text{ kJ}$$

[illegible]



۹۳- گازهای A_2 و D_2 ، به ترتیب با غلظت مولی 0.2 و 0.6 وارد ظرف 2 لیتری در بسته می شود. اگر واکنش: $A_2(g) + D_2(g) \rightarrow AD_2(g)$ در مدت 10 دقیقه کامل شود، کدام نمودار (غلظت - زمان) برای 4 دقیقه آغازی این واکنش، می تواند درست باشد و پس از 4 دقیقه، با توجه به نمودار، چند مول گاز در ظرف وجود خواهد داشت؟ (واکنش در بازه زمانی گفته شده، یک طرفه در نظر گرفته و معادله آن، موازنه شود.)



۹۴- درباره نمودار «مول - زمان» برای اجزای شرکت کننده در واکنش های شیمیایی گازی، کدام مورد همواره درست است؟
 (۱) اگر برای ماده A ، شیب نمودار در گستره زمانی t_1 تا t_2 ($t_2 > t_1$)، برابر صفر باشد، واکنش به تعادل رسیده است و مقدار مول A ، ثابت باقی می ماند. **مقدار مول آن منفی باشد.**

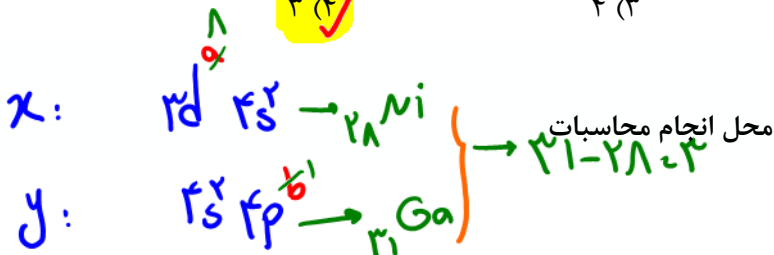
(۲) اگر سرعت واکنش، برابر با $\frac{\Delta n}{\Delta t}$ برای ماده A باشد، A فراورده واکنش است و ضریب استوکیومتری آن در معادله واکنش، برابر یک است. **فراورده: $\bar{R}_A = \frac{\Delta n}{\Delta t}$ ، $\bar{R}_A = \frac{R_A}{\nu_A}$ ، $\bar{R}_A = \frac{\Delta n}{\Delta t}$**

(۳) اگر برای ماده A ، شیب نمودار در گستره زمانی t_1 تا t_2 ، بزرگ تر از شیب نمودار در گستره زمانی t_2 تا t_3 ($t_3 > t_2 > t_1$) باشد، A فراورده واکنش است و $\frac{\Delta n}{\Delta t}$ برای آن، عددی مثبت است. **A می تواند دانش دهنده باشد.**

(۴) اگر شیب نمودار برای ماده A ، 2 برابر شیب نمودار برای ماده D باشد، A و D فراورده واکنش اند و نسبت ضرایب استوکیومتری آنها در معادله واکنش، برابر 2 است. **می تواند هر دو یا یکی دانش دهنده باشد.**

۹۵- اگر زیرلایه های الکترونی در حال پر شدن در اتم های دو عنصر X و Y ، به ترتیب $3d$ (با a الکترون) و $4p$ (با b الکترون) و تفاوت a و b ، برابر 7 باشد، کمترین تفاوت عدد اتمی دو عنصر X و Y ، کدام است؟

(۱) ۶ (۲) ۵ (۳) ۴ (۴) ۳



در بازه ۰ تا ۳۰ ثانیه: $R_{NO_2} = 5.1 \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{min}} \times 2 \text{ L} \times \frac{1}{3} \text{ min} = 3.4 \text{ mol}$

۹۶- نمودار داده شده، تجزیه ۴ مول گاز N_2O_5 را در یک ظرف ۲ لیتری نشان می دهد. اگر سرعت متوسط تشکیل گاز NO_2 در گستره زمانی ۱۰ تا ۳۰ ثانیه، برابر $5.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ باشد، کدام مورد درست است؟ (واکنش،

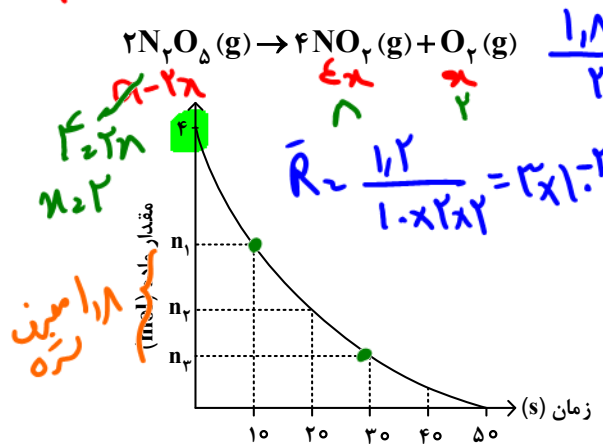


(۱) n_1 و n_3 به ترتیب می تواند ۲/۲ و ۰/۴ باشد.

(۲) اگر $n_1 - n_3 = 1/2$ ، سرعت واکنش در گستره زمانی ۱۰ تا ۳۰ ثانیه، برابر $6 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ است.

(۳) اگر $n_3 = 1$ ، مجموع غلظت فراورده ها در ثانیه ۲۰، برابر $7.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ خواهد بود.

(۴) پس از کامل شدن واکنش، شمار مول های گازی درون ظرف، ۱/۵ برابر شمار مول ها در آغاز واکنش است.



۹۷- کدام مورد درباره ساختار مولکول داده شده، نادرست است؟ ($H=1, O=16: \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

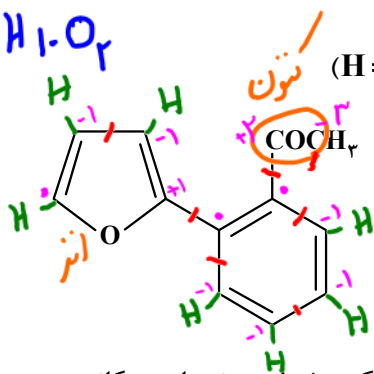
(۱) دارای یک گروه عاملی کربونیل و یک گروه متیل است.

(۲) تفاوت شمار پیوندهای $C-H$ با شمار پیوندهای $C-C$ ، برابر ۳ است.

(۳) مجموع جرم اتم های اکسیژن، ۳/۲ برابر جرم اتم های هیدروژن در ترکیب است.

(۴) شمار جفت الکترون های ناپیوندی روی اتم ها، ۲ برابر شمار اتم های کربنی است.

که عدد اکسایش صفر دارند.



۹۸- در هر زنجیر از یک نمونه پلی سیانواتن، میانگین شمار پیوندهای سه گانه، ۲ برابر میانگین شمار پیوندهای دو گانه در

هر زنجیر از یک نمونه پلی استیرن است. اگر میانگین شمار مونومرهای سیانواتن در هر زنجیر از پلیمر آن، برابر

۱۸۰۰۰ باشد، میانگین جرم مولی پلی استیرن، برابر چند گرم است؟ ($H=1, C=12: \text{g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

(۱) 9.36×10^5 (۲) 6.24×10^5 (۳) 3.12×10^5 (۴) 1.56×10^5

۹۹- اگر در دمای اتاق، pH محلولی که از وارد شدن ۴۰ گرم از باز DOH (با درصد یونش یک) در ۲ لیتر آب مقطر تشکیل

می شود، برابر ۱۰/۳ باشد، چند درصد از آن در آب حل شده است و شمار مول های یون هیدرونیوم در ۵۰۰ میلی لیتر

از این محلول کدام است؟ (از تغییر حجم آب بر اثر انحلال باز صرف نظر شود، $DOH = 200 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)



(۲) 2.5×10^{-11} ، ۱۰

(۱) 2.5×10^{-11} ، ۲۰

(۴) 5×10^{-11} ، ۱۰

(۳) 5×10^{-11} ، ۲۰

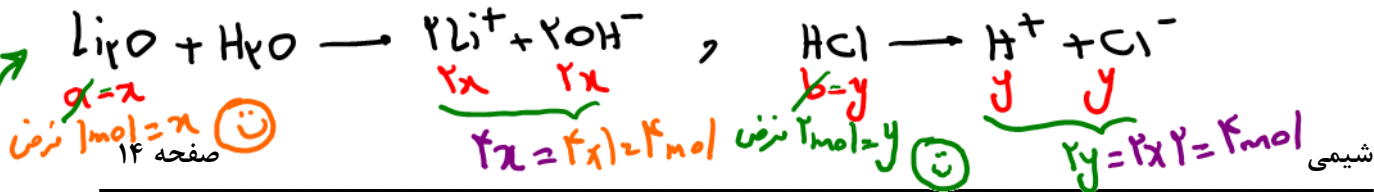
$pH = 10.3 \rightarrow pOH = 3.7 \rightarrow [OH^-] = 2 \times 10^{-4}$

محل انجام محاسبات $\alpha = \frac{n}{C_M} \times 100 \Rightarrow 1 = \frac{2 \times 10^{-4}}{C_M} \times 100 \rightarrow C_M = 0.2 \rightarrow \text{مول} = C_M \times L = 0.2 \times 2 = 0.4 \text{ mol}$

$\rightarrow 0.4 \text{ mol} \times 200 = 80 \text{ g} \Rightarrow \text{درصد یونش} = \frac{80}{400} \times 100 = 20\%$

$[H^+] \times [OH^-] = 1 \times 10^{-14} \rightarrow [H^+] \times 2 \times 10^{-4} = 1 \times 10^{-14} \rightarrow [H^+] = \frac{1 \times 10^{-14}}{2 \times 10^{-4}} = 5 \times 10^{-11}$

$\rightarrow [H^+] = 5 \times 10^{-11} \frac{\text{mol}}{\text{L}} \times 0.5 \text{ L} = 2.5 \times 10^{-11} \text{ mol}$



۱۰۰- با در نظر گرفتن دمای ثابت، کدام مورد درست است؟ ($HCl = 36.5$, $HI = 128$: g.mol⁻¹)

(۱) اگر درجه یونش دو اسید HX و HA، برابر باشد، با توجه به غلظت تعادلی آنها در محلول، همواره می توان قدرت اسیدی آنها را مقایسه کرد. **غلظت اویه به یه شخض باشد.**

(۲) اگر در دو محلول جداگانه، مول های حل شده لیتیم اکسید، نصف مول های حل شده گاز هیدروژن کلرید در آب مقطر باشد، شمار یون های دو محلول با یکدیگر برابر است.

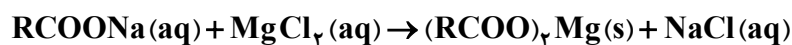
(۳) اگر شمار مول های حل شده باز قوی YOH، در یک لیتر آب، با شمار مول های حل شده باز ضعیف XOH، در دو لیتر آب برابر باشد، pH دو محلول، برابر است. **میزان یونش متفاوت است.**

(۴) اگر جرم های برابر از دو گاز هیدروژن کلرید و هیدروژن یدید، به صورت جداگانه در ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر حل شوند، pH محلول HI، کوچک تر است. **کم مول کمتر غلظت کمتر PH بزرگتر**

۱۰۱- اگر از واکنش ۰.۰۶ مول صابون جامد دارای زنجیر هیدروکربنی سیر شده، با مقدار کافی محلول منیزیم کلرید،

۱۷.۷ گرم رسوب تشکیل شود، شمار اتم های کربن در مولکول صابون کدام است و چند مول یون به حالت محلول

باقی می ماند؟ (معادله واکنش موازنه شود، $H = 1$, $C = 12$, $O = 16$, $Mg = 24$: g.mol⁻¹)



۰.۰۶ ، ۱۸ (۴)

۰.۱۲ ، ۱۷ (۳)

۰.۱۲ ، ۱۸ (۲)

۰.۰۶ ، ۱۷ (۱)

۱۰۲- کدام مورد درست است؟

(۱) انحلال پذیر بودن عسل و گریس در آب، به وجود گروه هیدروکسیل در ساختار آنها وابسته است. **گریس برده هیدروکسیل ندارد.**

(۲) مخلوط آب و روغن و صابون همانند مخلوط آوره و آب، همگن است و هر دو نور را پخش می کنند. **مخزن**

(۳) نسبت شمار آنیون به کاتیون در پاک کننده های صابونی، با همین نسبت در پاک کننده های غیر صابونی، برابر است. **ناگن (کلوئید)**

(۴) هنگام شستن لباس با پاک کننده های غیر صابونی در آب سخت، لکه های سفید رنگ ناشی از وجود یون های کلسیم و منیزیم روی سطح آنها تشکیل می شود. **رسوب تقطیل نمی شود.**

۱۰۳- اگر تغییر جرم آند، در سلول گالوانی استاندارد «منیزیم - نقره»، نصف تغییر جرم کاتد در سلول گالوانی استاندارد «مگنیز - کروم» باشد و ۳.۲۴ گرم به جرم کاتد در سلول «منیزیم - نقره» اضافه شود، به تقریب چند الکترون در

سلول «مگنیز - کروم» مبادله شده است؟ (بازه های زمانی انجام واکنش ها، متفاوت در نظر گرفته شود).

($Mg = 24$, $Cr = 52$, $Mn = 55$, $Ag = 108$: g.mol⁻¹)

$E^\circ(Ag^+/Ag) = +0.80 \text{ V}$, $E^\circ(Cr^{3+}/Cr) = -0.74 \text{ V}$

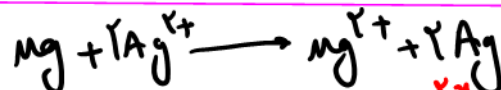
$E^\circ(Mn^{2+}/Mn) = -1.18 \text{ V}$, $E^\circ(Mg^{2+}/Mg) = -2.37 \text{ V}$

2.5×10^{22} (۱)

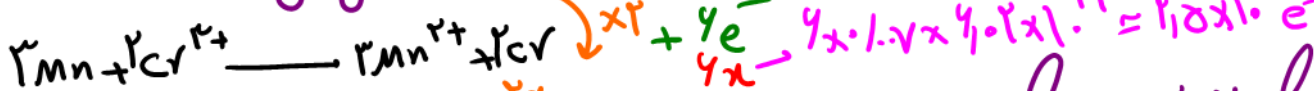
1.5×10^{22} (۲)

5.0×10^{22} (۳)

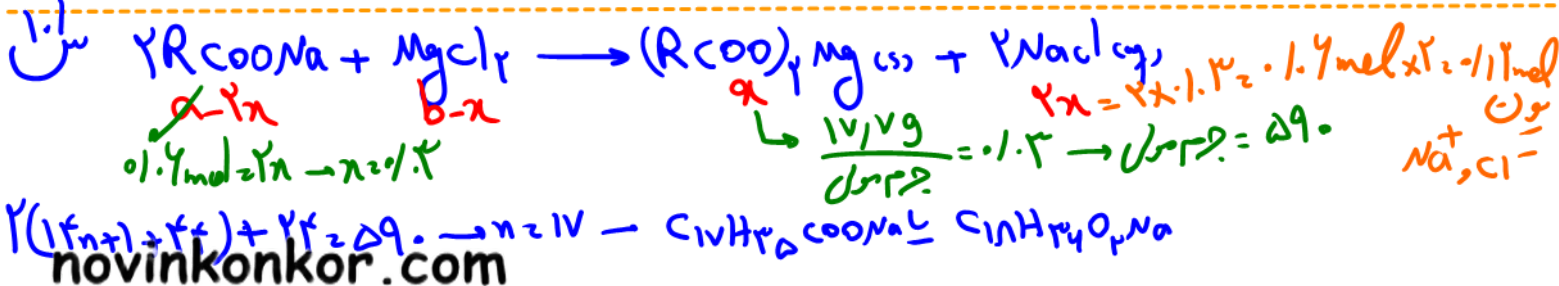
2.0×10^{22} (۴)

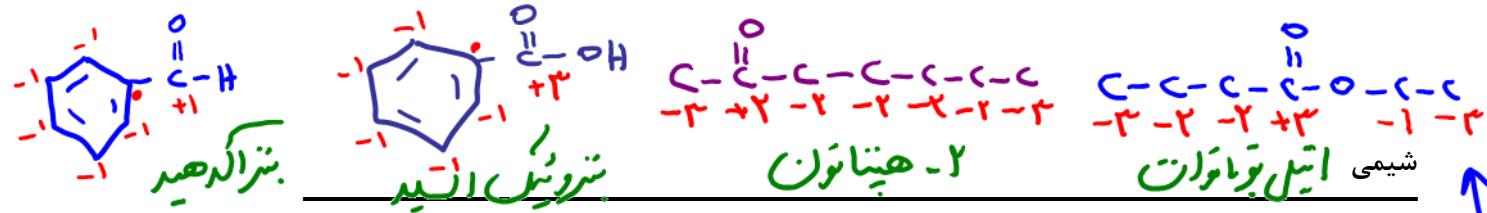


$0.15 \text{ mol} \times 24 = 3.6 \text{ g Mg}$



$2x = 2(0.26) = 0.52 \text{ g} \rightarrow x = 0.007 \text{ mol}$





۱۰۴- با توجه به اطلاعات زیر، که رفتار چهار فلز A, X, D و Z را در آزمایش‌های مختلف نشان می‌دهد، کدام مورد دربارهٔ

- مقایسهٔ قدرت کاهندگی آنها در مقایسه با Cu درست است؟
 - قدرت اکسندگی X^{2+} ، از قدرت اکسندگی Z^{2+} ، بیشتر است.
 - تنها سه فلز D, Z و X با محلول $CuCl_2(aq)$ ، واکنش می‌دهند.
 - با قرار دادن تیغه‌ای از فلز D در محلول‌های جداگانهٔ دارای یون‌های Z^{2+} ، A^{2+} و X^{2+} ، فقط فلزهای A و X رسوب می‌کنند.

کاهندگی: $Z > X$
 قدرت کاهندگی: $X, D, Z > Cu$

- (۱) $X > D > Cu > Z > A$
 (۲) $Z > X > Cu > A > D$
 (۳) $X > Z > D > Cu > A$
 (۴) $Z > D > X > Cu > A$

۱۰۵- در کدام ترکیب، عدد اکسایش ۵ اتم کربن یکسان، و مجموع عدد اکسایش اتم‌های کربن دیگر، برابر +۱ است؟

- (۱) بنزآلدئید (۲) بنزوئیک اسید (۳) ۲- هپتانون (۴) اتیل بوتانات

۱۰۶- واژهٔ شبکهٔ بلوری برای توصیف آرایش و منظم از در حالت جامد به کار می‌رود.

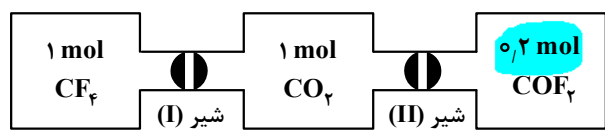
- (۱) دو بُعدی - اتم‌ها و یون‌ها
 (۲) سه بُعدی یا دو بُعدی - اتم‌ها و یون‌ها
 (۳) سه بُعدی - اتم‌ها، مولکول‌ها و یون‌ها
 (۴) سه بُعدی یا دو بُعدی - اتم‌ها، مولکول‌ها و یون‌ها

در کدام دو گونه، ساختار لوویس، متفاوت، اما علامت بار جزئی اتم مرکزی، مشابه است؟

- (۱) SO_2 ، H_2S (۲) NO_3^- ، PF_4^- (۳) CH_4 ، SO_4^{2-} (۴) CS_2 ، SCO

۱۰۷- یک مول CF_4 و یک مول CO_2 ، مطابق شکل و پس از باز شدن شیر (I)، تعادل گازی زیر را تشکیل می‌دهند. اگر

شیر (II) باز شود، در تعادل نهایی، مجموع شمار مول‌های CO_2 و CF_4 ، چند برابر شمار مول‌های COF_2 خواهد بود؟ (حجم هر یک از ظرف‌ها، برابر یک لیتر و دما ثابت است).



- (۱) ۰.۵
 (۲) ۲
 (۳) ۴
 (۴) ۸

محل انجام محاسبات

$$K = \frac{(2x)^2}{(1-x)(1-x)} = 0.25 \rightarrow 4x^2 = (1-x)^2 \rightarrow 4x^2 = 1 - 2x + x^2 \rightarrow 3x^2 + 2x - 1 = 0$$

$$x = \frac{-2 \pm \sqrt{4 + 12}}{6} = \frac{-2 \pm 4}{6} \rightarrow x = \frac{1}{3}$$

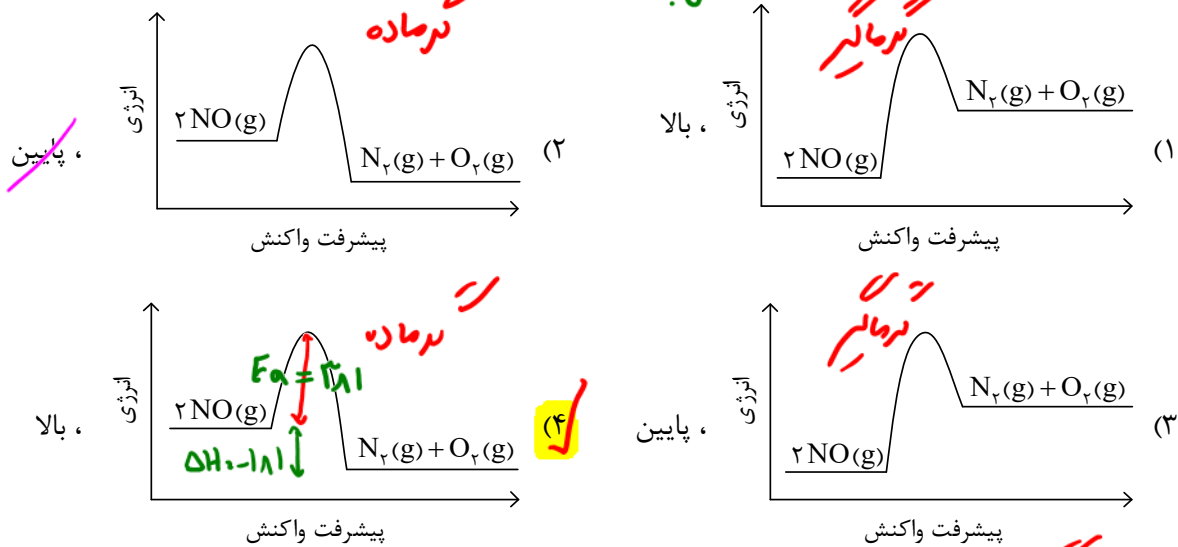
یون ۰.۲ مول COF_2 تعادل اضافه شده است
 پس تعادل در جهت مصرف COF_2 جابجا می‌شود.

$$0.25 = \frac{(0.14 - 2x)^2}{(0.18 + x)^2} \rightarrow 0.5 = \frac{0.14 - 2x}{0.18 + x} \rightarrow 0.12 - 4x = 0.18 + x \rightarrow 5x = 0.06 \rightarrow x = 0.012$$

$$\frac{\text{mol } CF_4 + CO_2}{\text{mol } COF_2} = \frac{0.18 + 0.18}{0.144} = 2.5$$

shimi sheibani

۱۰۹- نمودار «انرژی - پیشرفت واکنش» برای حذف آلاینده گاز NO در مبدل کاتالیستی بنزینی کدام است و این واکنش، در چه دماهایی بهتر انجام می شود؟ در دماهای بالا



۱۱۰- تعادل گازی: $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightleftharpoons 2\text{HBr}$, $\Delta H < 0$ ، در یک ظرف ۲ لیتری و با وجود یک مول از هر یک از مواد

شرکت کننده برقرار است. کدام مورد دربارهٔ این تعادل درست است؟
 (۱) با انتقال تعادل به ظرف ۵ لیتری، غلظت هر یک از مواد شرکت کننده، ۰٫۴ برابر می‌شود.
 (۲) اگر با کاهش دما، ۲۰ درصد به مول‌های فراورده اضافه شود، مقدار K، ۰٫۸ برابر می‌شود.

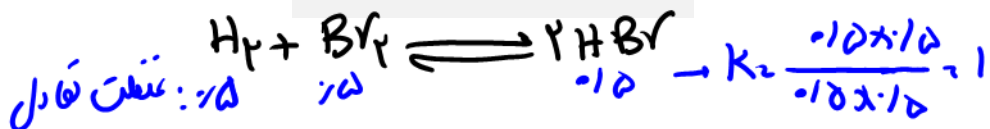
(۳) با انتقال تعادل به ظرف یک لیتری، غلظت فراورده، نصف و تعادل در جهت رفت، جابه‌جا می‌شود. — چون تعادل‌ها

(۴) با افزایش دما، تعادل در جهت برگشت جابه‌جا شده و سطح انرژی واکنش‌دهنده‌ها، افزایش می‌یابد. — چون تعادل‌ها

نہا، افزایش می یابد.

تغیر من سبز

نقد دل را جا به جا می کند



$$\begin{array}{r} \cdot 10 - 7 \\ \cdot 10 - 7 \\ \cdot 10 \end{array}$$

$$1.0 + 4x = 1.9$$

$$\downarrow$$

$$4x = 1.9 - 1.0$$

$$K_2 = \frac{.14 \times .14}{.150 \times .150} = 1.1$$

$$\frac{k_r}{k_1} = \frac{1/V}{1} = 1/V$$

مرفی سانی

بِسْمِ مَدَارِی سَمِیاء و عَمْرٍ

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

**نوین کنکور
شرط لازم و کافی
برای موفقیت**

novinkonkor.com