

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com

دکتر امین دارابی

« به نام خالق سبز بشاران »

باسم تعالی تسبیح در حق تعالی - رسته تجرب

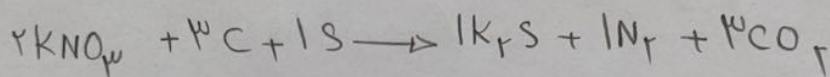
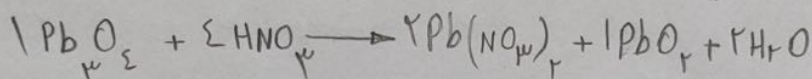
کلتور ۱۴۰۳ - خوبت اول

سوال ۷۶ - گزینہ ۲

سوال ۷۷ - گزینہ ۳

با اترائیں CO_2 ، بیل اترائیں دما، ماحول برف در شکر و شکر کا ہلکا سا ہلکا ہوتا ہے

سوال ۷۸ - گزینہ ۱



$$11 - 10 = 1$$

سوال ۷۹ - گزینہ ۴

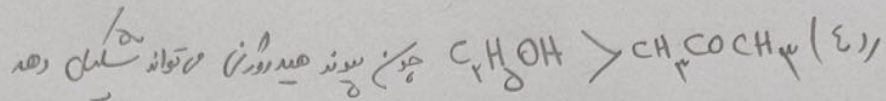
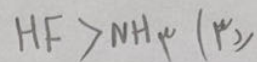
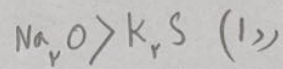
رد گزینہ ۲) در سوال شرائط STP ذکر شدہ است، در نتیجہ نفع توان گفت حجم ۲۲.۴ لیٹر ہوتا ہے

سوال ۸۰ - گزینہ ۳

$$\frac{900g \text{ محلول}}{Xg \text{ ربوب}} = \frac{188g \text{ محلول}}{(188-180)g \text{ ربوب}} \rightarrow X = 38.29g$$

امین داری

سوال ۸۱ - گزینه ۲



سوال ۸۲ - گزینه ۱

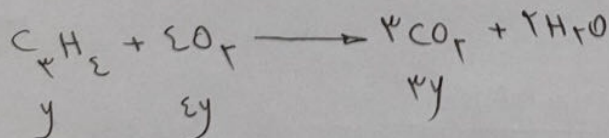
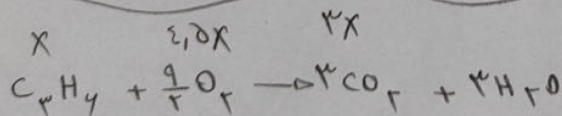
تعریف از ppm: mg در 1kg محلول؛ در نمودار mg دارد 1kg از محلول نشان می دهد که می توان با یک تناسب آنرا بدست آورد:

$$\frac{5\text{mgO}_2}{1000\text{g آب}} = \frac{X\text{mgO}_2}{100\text{g آب}} \rightarrow X = 0.5\text{mgO}_2$$

که مطابق با نمودار در 45°C می باشد

سوال ۸۳ - گزینه ۲

سوال ۸۴ - گزینه ۴



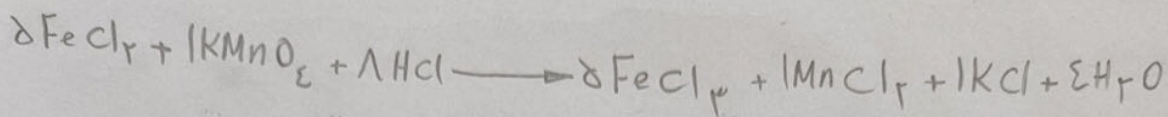
$$\begin{cases} 4.5X + 4y = 1.3 \\ 3X + 3y = 0.9 \end{cases} \rightarrow X = 0.2\text{mol}, y = 0.1\text{mol}$$

$$\frac{\text{جرم پروپن}}{\text{جرم بوسن}} = \frac{0.2 \times 42}{0.1 \times 60} = 2.1$$

امین داری

سوال ۸۵ — گزینۀ ۱

سوال ۸۶ — گزینۀ ۳



$$\frac{79.0 \left(\frac{P_1}{100} \right)}{158} = \frac{312}{1} \rightarrow P_1 = 4\%$$

$$\frac{317 \left(\frac{P_2}{100} \right)}{8 \times 127} = \frac{312}{1} \rightarrow P_2 = 4\%$$

$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{4\%}{4\%} = 1$$

سوال ۸۷ — گزینۀ ۱

عنصر مربوط گوگرد (۱۶) بوده که تفاوت عدد اتمی آن با سدیم (۱۱ Na) ۵ واحد است

سوال ۸۸ — گزینۀ ۲

$$Q = 0.178 \times 0.9 \times 20 = 161.6$$

$$\frac{161.6}{X} = \frac{0.27}{30} \rightarrow X = 184$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} (\text{C}_2\text{H}_2) = -890$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} (\text{C}_4\text{H}_4) = -1840$$

$$\Delta H_{\text{سوختن}} (\text{C}_3\text{H}_4) = -(1840 + 460) = -2230 \text{ kJ}$$

$$(1840 - 890)$$

امین داری

سوال ۸۹ گزیده ۱

سوال ۹۰ گزیده ۳

سوال ۹۱ گزیده ۳

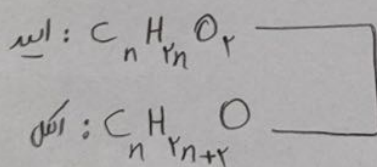
سوال ۹۲ گزیده ۳

$$R_{\text{Cu}_2\text{O}(1.2-2)} = \frac{0.1000}{0.10} = 1 \times 10^{-2} \frac{\text{mol}}{\text{min}}$$

$$R_{\text{O}_2} = \frac{1}{2} R_{\text{Cu}_2\text{O}} = 0.5 \times 10^{-2} \frac{\text{mol}}{\text{min}} \times \frac{1}{0.5} \rightarrow 10^{-3} \frac{\text{mol}}{\text{L} \cdot \text{min}}$$

سوال ۹۳ گزیده ۳

سوال ۹۴ گزیده ۳



(۱) حجم مول آلده استرات

(۴) راکتورها هیچ هدایتی به الکتریک متصل نباشد

سوال ۹۵ گزیده ۱

$$[H^+] = 10^{-1.3} = 0.050$$

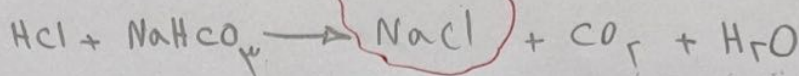
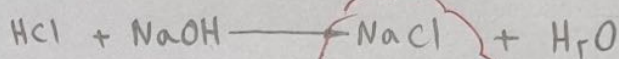
$$0.5 \times 10^{-2} = \frac{2.5 \times 10^{-2}}{M} \rightarrow M_{\text{HF}} = 5, [F^-] = 0.05 \rightarrow \text{جرم } F^- = 0.05 \times 19 = 0.95g$$

$$1.4 \times 10^{-4} = \frac{x^2}{2.0} \rightarrow x = [H^+] = 2 \times 10^{-3} = [CH_3COO^-] \rightarrow m = 2 \times 10^{-3} \times 89 = 0.178g$$

تغییر جرم = 0.95 - 0.178 = 0.772g

این دایره ای

سوال ۹۶ - گزینه ۴



سوال ۹۷ - گزینه ۳

سوال ۹۸ - گزینه ۱

$$\text{H}_2 \xrightarrow{\text{غلظت}} \frac{3}{5} = 0.6 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

$$\text{HX} \xrightarrow{\text{غلظت}} \frac{5.6}{40} = 0.14 \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

باتوجه به غلظت بیشتر H_2 ، حجم کمتری از H_2 تولید می‌شود

سوال ۹۹ - گزینه ۳

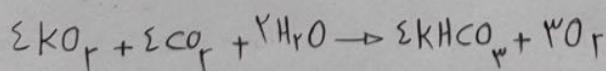
باتوجه به اینکه نمودار مربوط به یک محلول غلیظ است، بنابراین A و X به ترتیب اکند و کاتدهند:

رد ۱) A و X می‌توانند به ترتیب روی و کروم باشند!! نه کروم و روی

رد ۲) X چوب کاتدهند، تولید می‌شود، نه مصرف!!

رد ۳) X چوب کاتدهند، از A بزرگ‌تر باشد

سوال ۱۰۰ - گزینه ۱

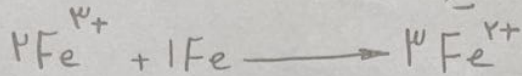


عدد اکسایش کربن تغییر نمی‌کند و در هر دو سمت +۲ است.

امین داری

سوال ۱۰۱ - گزینه ۱

معادله موازنه شده واکنش بصورت زیر است:



رد ۲) غیرطبیعی است

رد ۳) برای نمونه بد را نمی توان در آن نگهداری کرد
رد ۴) پدید از برسدی هنده تر است

سوال ۱۰۲ - گزینه ۴

رد ۱) یخ هم بعدی است

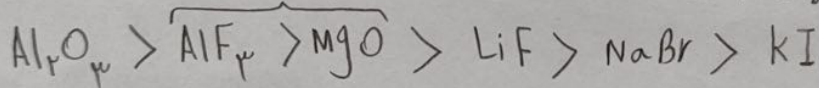
رد ۲) هر Si به ۴ اکسیژن متصل است

رد ۳) سلیسیل خف است

سوال ۱۰۳ - گزینه ۲

ترتیب آنتالپی فروپاشی شبکه این مواد:

بر حسب تأثیر پیوندی در آنتالپی دارد



سوال ۱۰۴ - گزینه ۳

باتوجه به گرماده بودن واکنش، نتیجه می گیریم دما با K و هم چنین مقدار

ضراورده، رابطه عکس دارد؛ از آنجا که طبق نمودار در هر حالتی مقدار ضراورده در T_1 بیشتر از T_2

می باشد، نتیجه می گیریم $T_1 > T_2$ است (رد ۱ و ۲)

رد ۴) K فقط با تغییر دما، تغییر می کند

سوال ۱۰۵ - گزینه ۱

سوال ۱۰۶ - گزینه ۴

$$\frac{\text{ذرات } {}^1_1\text{H}}{\text{ذرات } {}^2_1\text{H}} = \frac{4}{3} = \textcircled{2} \quad \frac{\text{ذرات } {}^2_1\text{H}}{\text{ذرات } {}^1_1\text{H}} = \frac{2}{8} = 0.25 \quad \textcircled{>}$$

سوال ۱۰۷ - گزینه ۱

دقت شود یون حاصل از X به $4p^4$ ختم شده است و در این حالت ۳۶ الکترون دارد، بنابراین X نمی تواند گازها، نجیب باشد چنانچه این عناصر واکنش نداد و یون X^- شکل نمی دهند.

(۲) متطور Se_{34} (۳) متطور Br_{35} (۴) متطور Br_{35} بوده که واکنش پذیر است
کمیتر از F و Cl دارد

سوال ۱۰۸ - گزینه ۴
 $X: Kr_{36}$ $E: Fe_{26}$ $D: F_9$ $A: Ca_{20}$

مورد اول - نادرست در جدول نویسی ترکیبات یونی ابتدا فلز نوشته می شود ED_3 و ED_2

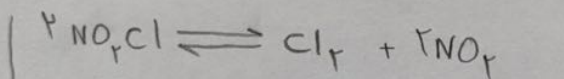
مورد دوم - نادرست $3 \neq 7$

مورد سوم - نادرست ترکیب مربوط یونی است

مورد چهارم - نادرست بین A و X در جدول ۱۵ عنصر قرار داده که با عدد اتمی عناصر از ۱۲ تا ۱۷ برابر است.

سوال ۱۰۹ - گزینه ۲ در تعیین آرایش فشرده، الکترونهای ظرفیت مشخص است

سوال ۱۱۰ - گزینه ۴



غلظت اولیه	0.15^3	۰	۰
تغییر غلظت	$-2X$	$+X$	$+X$
غلظت تعادل	$0.13 - 2X$	X	X
	0.1	0.1	0.2

$$NO_2Cl \text{ تغییر غلظت} = \frac{3.124}{28.18} = 0.106$$

$$NO_2Cl \text{ تغییر غلظت} = \frac{0.106}{2} = 0.053 \rightarrow$$

$$2X = 0.106 \rightarrow X = 0.053$$

$$K = \frac{(0.1)(0.2)}{(0.1)^2} = 0.106$$

نسبت اول

$$0.1 + 0.1 + 0.2 = 0.4 \text{ mol} \times 2L = 0.8$$

نسبت دوم

موفق باشید - دکتر امین دارابی

Darabi - Chemistry

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com