

نوین کنکور

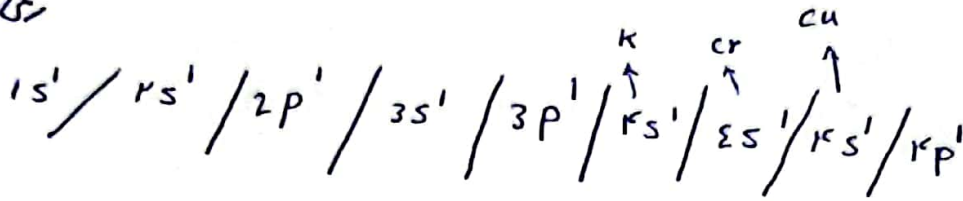
کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com

شماره سری ۱۴۰۱



۲۱۱ - نرنه ①

طرد کردن این سوال غیر منطقی است (چون حکما غیر منطقی است)

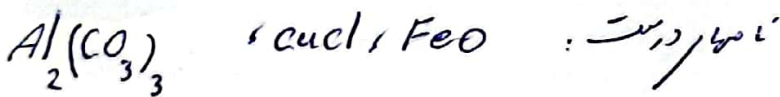
۲۱۲ - نرنه ④

$$\text{mol } C_6H_{14} = \frac{25.448}{86} \approx 0.3 \text{ mol}$$



$$\frac{0.3}{2} = \frac{\text{mol } O_2}{19} \rightarrow \text{mol } O_2 = 2.85 \text{ mol}$$

خاکری
۱۴۰۱
a) khatami_chem



۲۱۳ - نرنه ③

با توجه به اطلاعات سوال عنصر مورد نظر عنصر مس است

۲۱۴ - نرنه ②

Cu
29

نواره دوم، سوم، چهارم صحیح است.

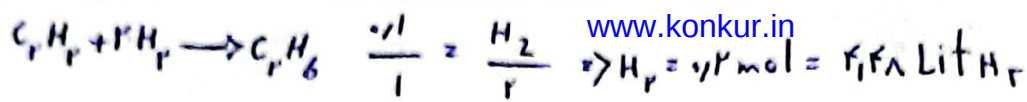
۲۱۵ - نرنه ③

✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید / ✓ شمار استروئید

۲۱۶ - نرنه ③

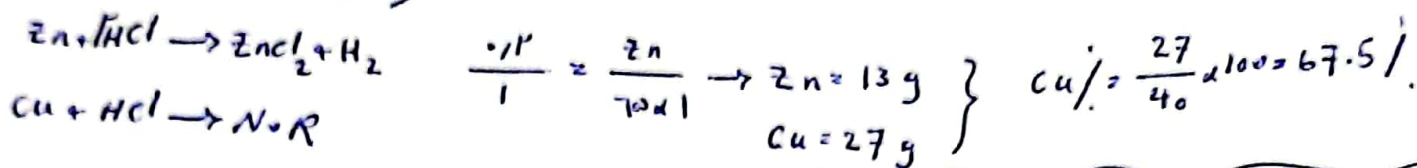
۲۱۷ - نرنه ②

✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه / ✓ نرنه



۱۸ - نرسیده (۱)

مانده بر: E^+ پس Zn تنها Zn در واکنش: اسید سولفوریک در دسترس است



توزار: در دسترس است

۱۹ - نرسیده (۱)

توزار: اول، دوم، چهارم، پنجم صحیح است

۲۰ - نرسیده (۲)

۲۱ - نرسیده (۴)

برای 1.2 m^3 آب در دسترس است
 $1.2 \text{ ppm} \rightarrow 1.2 \times 10^{-6}$
 $852 \text{ m}^3 \rightarrow 852 \times 10^3 \text{ Lit}$ } $\text{جرم کل} = 852 \times 10^3 \times 1.2 \times 10^{-6} = 1022.4 \text{ g } Cl_2$

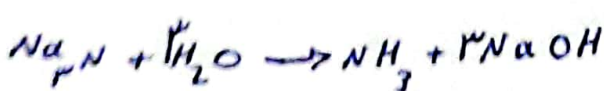


$\frac{1022.4}{71} = \frac{MgCl_2}{95} \rightarrow MgCl_2 = 1.348 \text{ kg } MgCl_2$

کتاب: کیمی - خاتمی
 © khatami_chem

توزار: اول، دوم، چهارم، پنجم صحیح است

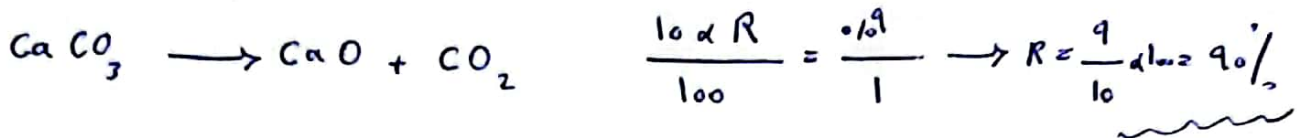
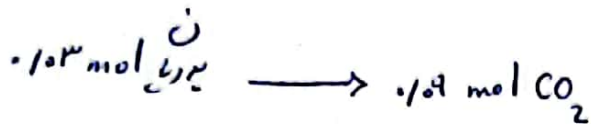
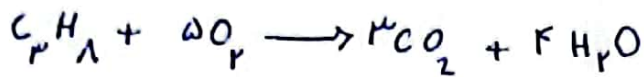
۲۲ - نرسیده (۳)



$\text{mol } NaN_3 = \frac{1.348 \times 10^3}{65} = 20.74 \text{ mol}$
 $\text{mol } NaN_3 = 1.5 \text{ mol } NaN_3$ } $NH_3 = 1.5 \times 22.4 = 33.6 \text{ Lit}$
 $NaOH = 1.5 \times 40 = 60 \text{ g } NaOH$

۲۳ - نرسیده (۴)

۲۲۴ - نرینه ۱

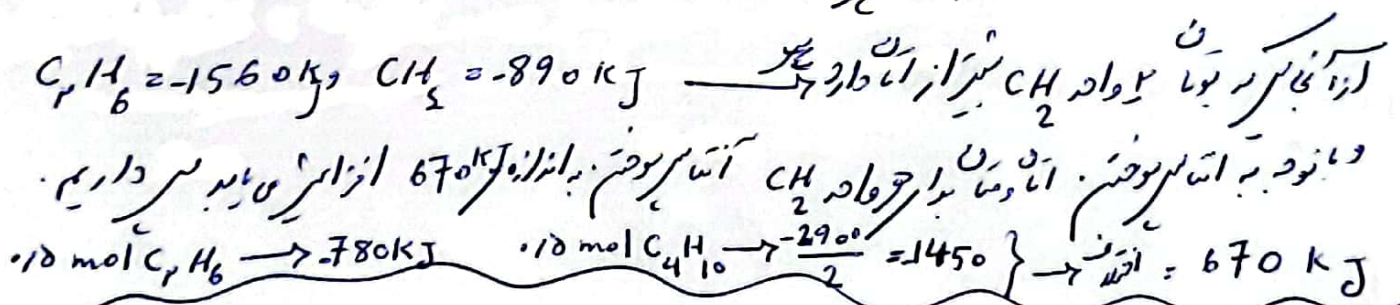


۲۲۵ - نرینه ۳

نمونه دوم، سوم، چهارم صحیح است.

۲۲۶ - نرینه ۲

بنا بر حل این سوال ۲ در نظر می‌گیرد. در روش استفاده از آنتالپی سوختن که شما در نظر گرفتیم. روش دوم داشتن آنتالپی سوختن آن و ما:



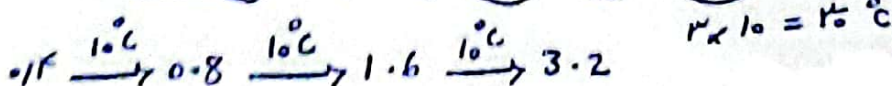
۲۲۷ - نرینه ۴

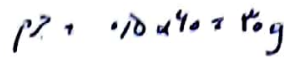
نمونه دوم، سوم و چهارم صحیح است.

۲۲۸ - نرینه ۲

۲۲۹ - نرینه ۳

۲۳۰ - نرینه ۱





نزار، اول، دوم، سوم صحیح اند.
تنها نزار، چهارم غلط است.

۲۳۳ - کتاب فرستاده (۴)

میں سوال غرضائے قلم و قلم !!

① -۲۳۲

حضور طراح هم متوجه شدند ^و و از طرح سوال حیت !!

۲۳۴ - مزنیہ (۴) جی. خان

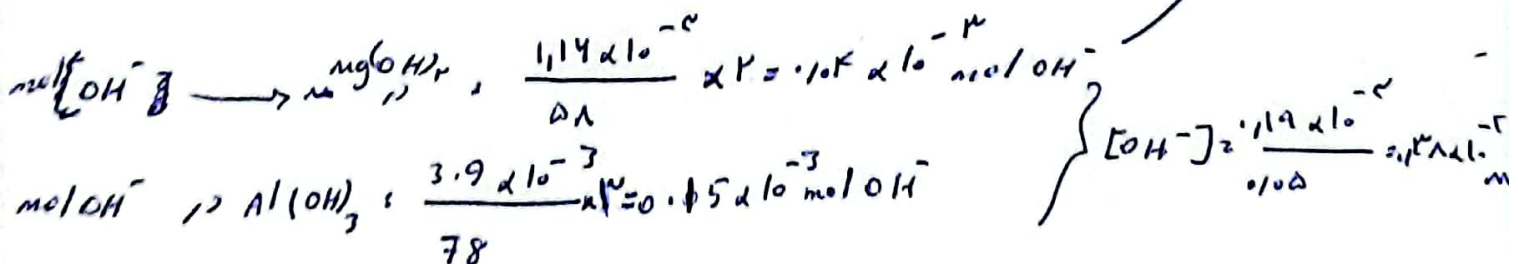
۲۳۴ - نرنه (۴)

~~1801 -~~
~~α Khatauni chem~~

۲۳۵ - مؤلفه ①

۲۳۴ - هزینه (۳)

۲۳۷ - نونہ (۲)



$$.138 \times 10^{-2} \times 50 = .02 \times v \longrightarrow v = 2.5 \text{ mL}$$

در اول دوم و پنجم صحیح است.

۱۳۸ - عدد ۳۰

۲۴۹- نرینه (۲) نذاره اول، سوم و چهارم صحیح است. Reodox در نیم واژه se نذاره اول، دوم و چهارم صحیح است.

۲۴۰- نرینه (۳)

نذاره اول، دوم و سوم و چهارم صحیح است.

۲۴۱- نرینه (۴)

۲۴۲- نرینه (۱)

اولی ← بر تغییر sn در هر mn ← با هر
تغییر cr_3 نازیم ← cr ← بر تغییر
احتمالاً اشتباه نایس بود cu ← بدون تغییر
کامل صحیح (cr_2o_3)
 m ← با هر

۲۴۳- نرینه (۴)

$$\bar{R} = \frac{0.4}{A_2 \cdot 2 \times 25 \times 60} \Rightarrow \bar{R} = \frac{1}{25 \times 20} = 2 \times 10^{-4} \frac{\text{mol}}{\text{Lit.s}}$$

چون ضریب استوکیومتری آن ۱ است و ضریب واکنش ۱ است.

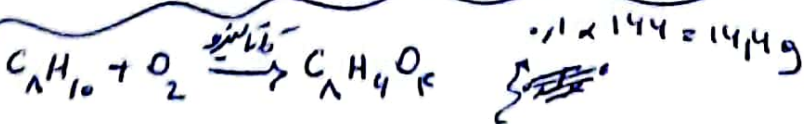
کتابی - ۱۴۰۱
Khatami-chem

$$K = \frac{(0.18)^2}{(0.1)(0.1)} = \frac{4.8 \times 10^{-2}}{10^{-2}} = 64$$

۲۴۴- نرینه (۳)

نذاره اول، دوم، چهارم صحیح است.

۲۴۵- نرینه (۲)



$$0.1 \times 144 = 14.4 \text{ g}$$

نذاره اول، دوم (از ۱۰ - به ۱۲ تغییر)

نوین کنکور

کنکور

امتحان نهایی

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

novinkonkor.com