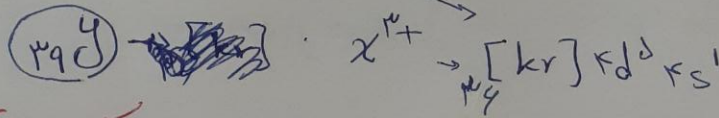


ترتیب ۷۶ ←



ترتیب ۷۷ ←

$$A = Z = n$$

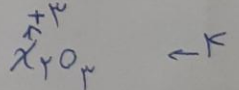
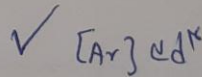
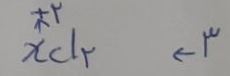
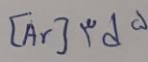
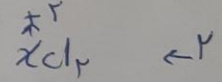
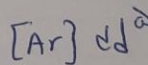
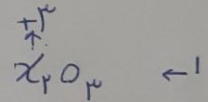
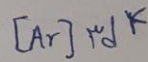
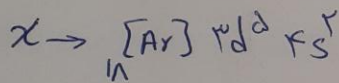
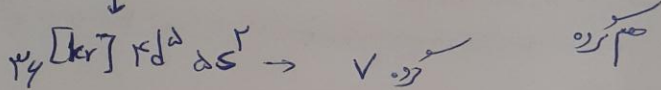
$$94 - 42 = 52$$

ترتیب ۷۸ ←

عصر ۴ دوره ۴ جوب با M_i هم دوره

ترتیب ۷۹ ←

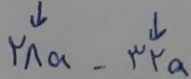
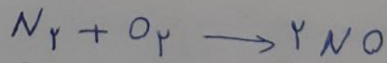
تختین عصر نافذ شده و اینست



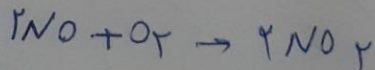
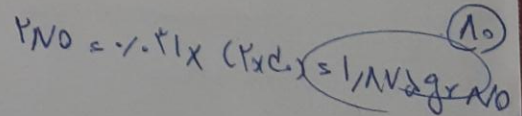
ترتیب ۸۰ ←

۱ ← ۲ ← ۳ ← (دوره) ترتیب ها که ۷۸ / ۷۹ / ۸۰

۱ ← ۲ ← ۳ ← ۴



$$2Na - 2Na = 0 \Rightarrow Fa = 0 \Rightarrow a = 0.31$$



$$0.5 \text{ mol} \times \frac{NO_2}{NO} = \frac{2 \times 14}{1 \text{ mol NO}_2} = 1.172$$

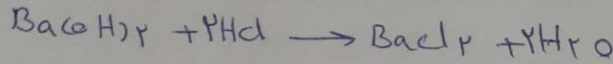
توضیح

۲ ← حجم محلول در متوسط سولفید کربن

۱ ← باقیمانده شکل معنی ندارد

۴ ←

۱۲) نسبت ۳



$$21475 \text{ ppm} \xrightarrow[\text{درصد}]{\text{تبدیل}} 1.04 \rightarrow \alpha = 21475 \times 10^{-4}$$

$$M = \frac{\text{load}}{M} = \frac{1.04 \times 21475 \times 10^{-4} \times 1}{171} = 0.115$$

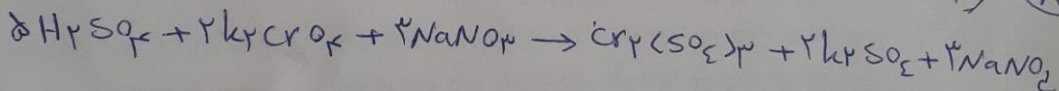
$$V = 0.115 \times 100 = 11.5 \text{ ml} \Rightarrow V_p = \frac{11.5 \times 20 \times 2}{14} \Rightarrow 125 \text{ ml}$$

۱۳) نسبت ۱

۱۴) نسبت ۲ ← الف و ب

۱۵) نسبت ۳

۱۶) نسبت ۱



$$171 \text{ g NaNO}_2 \times \frac{1 \text{ mol}}{69 \text{ g NaNO}_2} \times \frac{1 \text{ mol Cr}_2(\text{SO}_4)_3}{2 \text{ mol NaNO}_2} \times \frac{428 \text{ g}}{1 \text{ mol Cr}_2(\text{SO}_4)_3} = 124 \text{ g}$$

$$\frac{124}{141} \times 100 = 90\%$$

۹۰٪

مسئله ۸۷

۱ ← پیوسته و استوار = ۳ ← ۲
 ۲ ← تغییر دما و انرژی همسو کننده

۸۷ نمره ۳
 ۱ ← استوار

$$(2C-H) - (C-C + H-H) = +2\Delta$$

$$2x - (4E1 - 4E2) = 2\Delta \Rightarrow x = 424$$

۸۸ نمره ۲

۸۹ نمره ۴

مورد اول ← ص مورد دوم ← ص مورد سوم ← ص مورد چهارم ← ص

۹۰ نمره ۲



$$0.2 \times \frac{1}{4} \text{ mol} \times 22 = 1.1$$

$$0.2 \times 4 \rightarrow 0.8 \text{ mol } NH_3$$

$$0.2 \text{ mol } NH_3 + 0.25 \text{ mol } O_2 + 0.2 \text{ mol } = 0.65 \text{ mol}$$

$$0.8 \text{ mol } NH_3 \rightarrow 0.8 \text{ S}$$

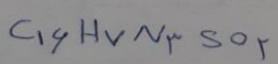
$$0.12 \text{ mol } NH_3 \rightarrow x \Rightarrow 0.55$$

۹۱ نمره ۱ هر مورد صحیح است

۹۲ نمره ۳

۹۳ نمره ۴

۹۴ نمره ۲ ← الف و ب



۹۵ نمره ۴

۱ ← لزوماً برابر نیست ۲ ← تطبیق معادله ۳ ← غ ۴ ← ص

$2AuI_3 + 2Cu \rightarrow 2Au + 2Cu^{2+} + 4I^-$

$Au \rightarrow Au^{3+} + 3e^- \quad \text{Ex } \frac{2}{1} = 4$

AuI_3

100 گراموں میں
 100 گراموں میں
 100 گراموں میں
 100 گراموں میں

101 گراموں میں
 924 = a = NaF
 2 = ΔE کی قدریں کا مجموعہ - باربٹن کی انجین کا حصہ کا وقت درج ہے
 3 = C - غیر متعلقہ ہے
 4 = سب سے زیادہ باربٹن کا حصہ دار ہے

$2NO(g) + Br_2(g) \rightleftharpoons 2NOBr(g)$

102 گراموں میں
 10g 2g 4g
 1/10 mol 1/10 mol 1/5 mol
 $K_{eq} = \frac{[NOBr]^2}{[NO]^2 [Br_2]} = \frac{(\frac{1}{5})^2}{(\frac{1}{10})^2 (\frac{1}{10})} = 20$

$Br_2 \rightarrow \frac{4}{100} \rightarrow 4\%$
 $100 \rightarrow x \rightarrow 4\%$

کونکور ایچی

۱۰۳ نذرینہ ۳

۱۰۴ نذرینہ ۲

- | | |
|------------------------------|------------------------------|
| → امیونیت | موردا سے عمل کرتے وقت |
| → خارج کردن ۵ درصد CH_3OH | موردا سے وقت |
| → کاشی دیا | موردا ۳ سے تولید کرتا ہے وقت |
| → خارج کردن ۵۰٪ H_2 و CO | موردا ۴ سے برکت |
| → تزیین حکم بطرف دس | موردا ۵ سے وقت |

۱۰۵ نذرینہ ۱