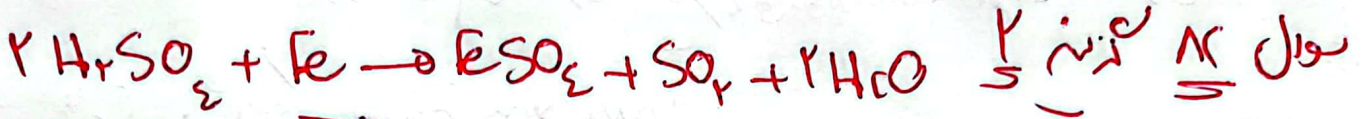


والا

۲۰



دوست



Yogya

54%

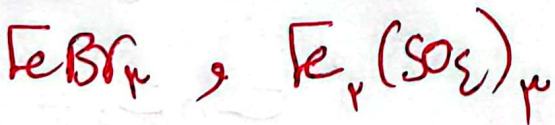
$$\frac{V_{00} \times 24 \times 10^{-5}}{2 \times 4 \Lambda} \rightarrow \frac{V_{00} \times 24 \times 10^{-5}}{2 \times 4 \times 1} \rightarrow V_{00} \times 3 \times 10^{-5}$$

۱۳۵۰ سال

(الف) مَن مالِی داده شدہ پارسفی داره !
سوک بید اِس مَنیت فزیده

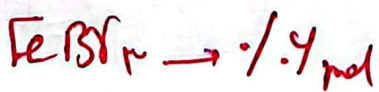
(-) HCl رات سرد مائع میں چون قہوی نقطہ جوش پائے گا؟

سوال ۱۴ تشریح کریں



$$SO_3 \rightarrow 1.428 \times \frac{1 \text{ mol}}{97.81} = 1.46 \text{ mol}$$

O₂ → Fe₂(SO₄)₃ + 1/2 H₂



$$(\cdot/\cdot^3) \times 2 \times 2 = 3, 3$$

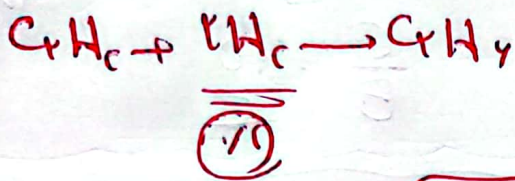
۳۱۳۶۳۷
۵
۳۷۳۷

$$P_{PM} \xrightarrow[\text{PM}]{\text{مورمور}} \chi_{1/2}^y \rightarrow \frac{y_{1/2}}{\sum} \chi_{1/2}^y \text{ PM}$$

سوال ۱۵ نمره ۱

$$H_c = \frac{1/y}{r} = \frac{1/\mu}{ncl}$$

سوال ۱۶ نمره ۱



سوال ۱۷ نمره ۳

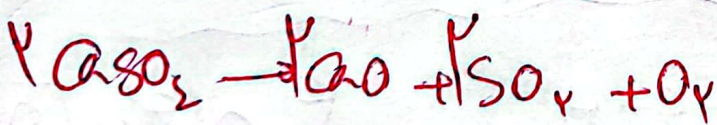
صفه ۸۰ باقی در گروه ۱۵ و ۱۶ جای در جدول

الف) آرسن، سرب، آنتیمن، سرب و سرب

ب) نیتروژن، تیلور، پلوتونیوم، پلوتونیوم

ج) نیتروژن، کربن، گوگرد، گوگرد

د) () درست



سوال ۱۸ نمره ۲

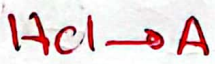
$$\frac{13, 44L}{22, 4} = \frac{1/y}{ncl}$$

$$\frac{0.44gr}{2 \times 134} = \frac{1/y}{2+1}$$

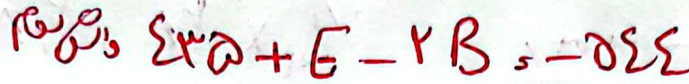
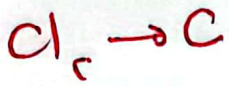
$$0.44gr \rightarrow 13, 44L \rightarrow 22, 4$$

$$0.44 + 13, 44 = 2, 18gr$$

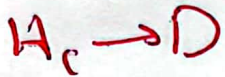
سوال نمبر ۱۸۹



سوال نمبر ۱۹۰

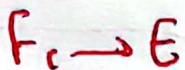


۱۲۰



$$A + B = 1000$$

$$\frac{C}{E} = 40$$



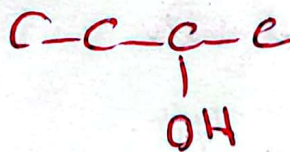
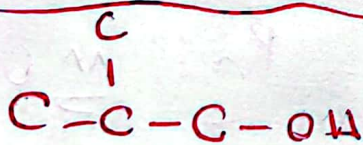
✓ مسئلہ درست

سوال نمبر ۱۹۱

X موجود ہے و بہت بہت زیادہ!

X موجود ہے و بہت بہت زیادہ! و بہت بہت زیادہ! و بہت بہت زیادہ!

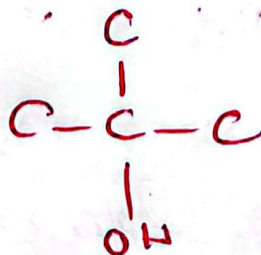
X موجود ہے و بہت بہت زیادہ!



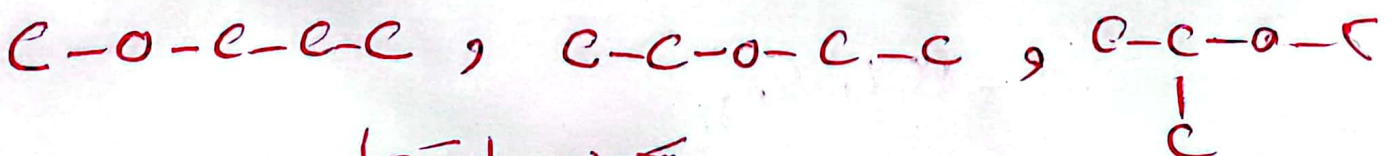
سوال نمبر ۱۹۲



اس کا



اس کا



اس کا

حل سیری، سوال سیری، کنکور ریاضی، سیر ماه ۳، ۱۴۰۱، سیر ماه ۳

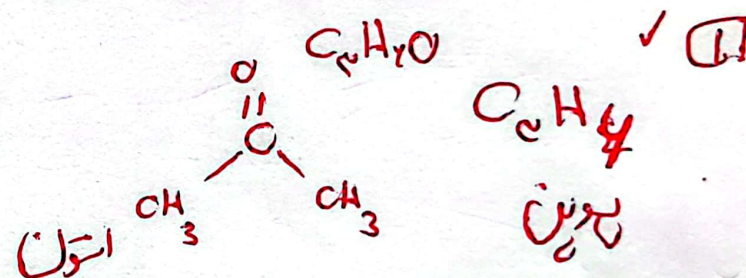
۴۳ [۴۳] سیر ۳ = طور الف و - گج هس

۱۵-۱۲ [۱] ✓ C_6H_9OH و C_8H_8 →
نویکول اکسین

۹۴ [۹۴] سیر ۱ = هر طور

۷-۶ [۱] ✓ C_2H_4Cl و CH_3CHCN →
ونیل ندره

۵-۶ [۱] ✓ $HCOOH$ و C_2F_2 →
موسه سیرا فلورین



مرداقل و کرمه

مردوم و هر سیر سیری، سیر سیری!

سوال [۹۵] ۴

مردوم و سیر سیری، سیر سیری، سیر سیری

سوال ۹۲ گزینه ۲

مورد اول مرتبه ۱۵ و مرتبه ۱۶

مورد دوم مرتبه ۱۷ و مرتبه ۱۸

مورد سوم مرتبه ۱۹ و مرتبه ۲۰

سوال ۹۷ گزینه ۲

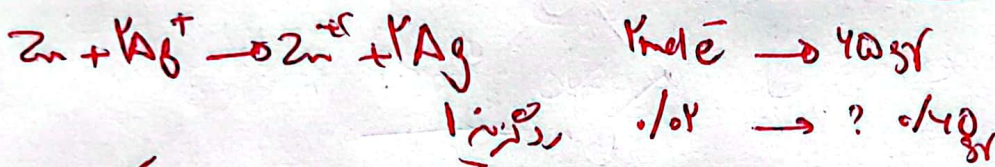
$$\frac{[OH^-]_{\text{محلول}}}{[OH^-]_{\text{محلول}}} = 10$$

$$\frac{\alpha_A}{\alpha_D} = \frac{\sqrt{2}}{1.12}$$

$$\alpha_A \frac{[OH^-]}{[OH^-]_A}$$

$$\frac{[OH^-]}{[OH^-]} = 2$$

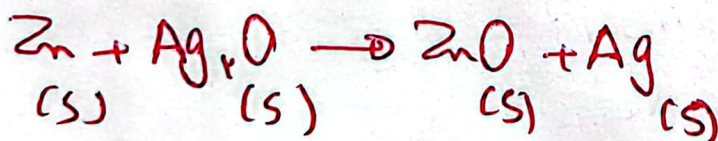
در محلول ۰.۱ مولی



۹۸ گزینه ۴

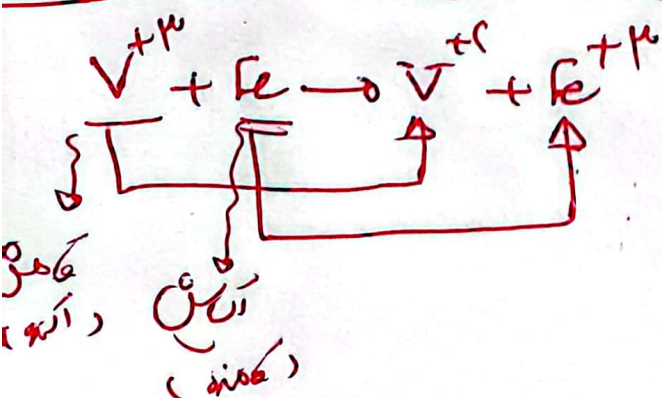
در محلول کل یون ها به نسبت ۱:۲ و نسبت ۱:۲
آیون ها به نسبت ۱:۲

در محلول کل یون ها به نسبت ۱:۲ و نسبت ۱:۲
آیون ها به نسبت ۱:۲



سوال ۹۹ گزینه ۱

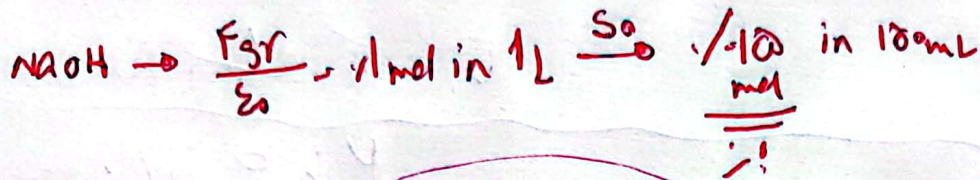
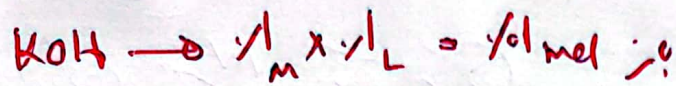
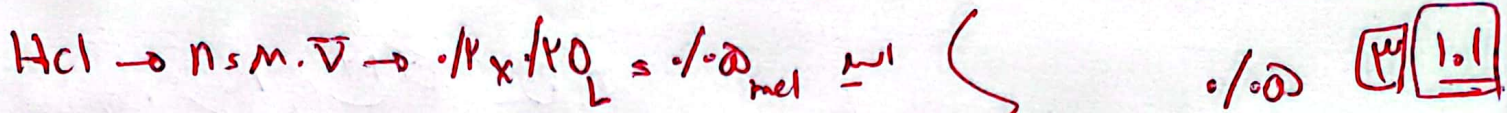
به حالت محلول خود در آب



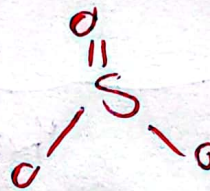
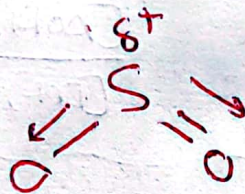
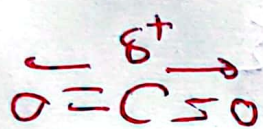
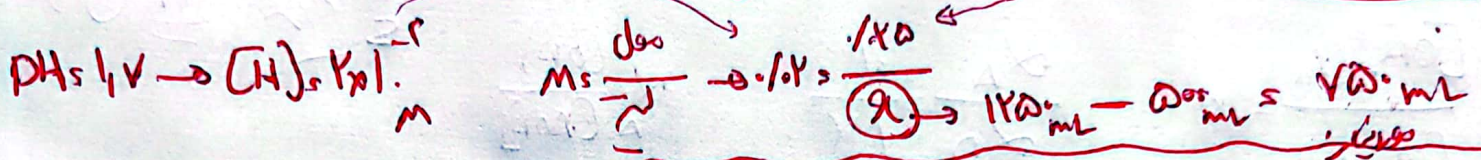
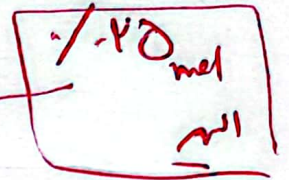
سوال ۱۰۰ گزینه ۲

$$\frac{E_{Fe^{2+}/Fe}}{E_{V^{3+}/V^{2+}}} < \frac{V^{3+}}{V^{2+}}$$

حل تشریحی سوال تشریحی کنکور، ترم اول، ترم اول، روز ۸ خرداد



مجموعه - $0.10 + 0.10$

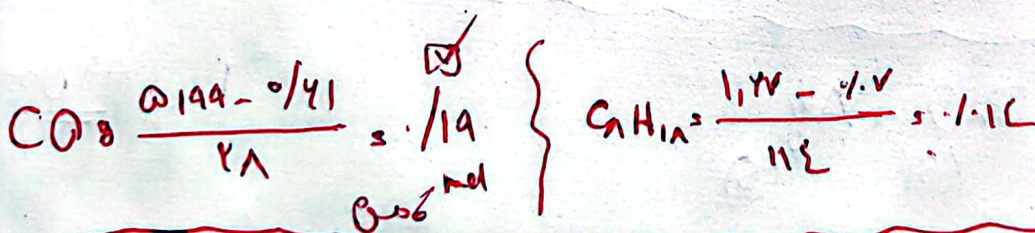


ناقصی

۳ - ۱۰۲

$\frac{5199 - 0.41}{5199} \times 100 = 89.181$

۳ - ۱۰۳



۳ - ۱۰۴ این میزان غلظت تهریبی، نه پلی این

۱۰۵ - این میزان غلظت تهریبی، نه پلی این

۱۰۶ - این میزان غلظت تهریبی، نه پلی این