

СММНГ - 164-633-021 84

Итого - 61,58.



$\sum = 27,5$

N1 - 7 баллов

N4 - 1 балл

N5 - 7 баллов

N2 - 45 + 25 = 95

Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

N6 - 20

N7 - 1,50

N3 - 0 баллов

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 11-91

W1
~~134~~ $p + n + \bar{e} = 134$

Пусть ~~е~~ число $\bar{e} = x$, тогда $n = x + 11$
 составим уравнение

$p = \bar{e} = x$

$x + x + x + 11 = 134$

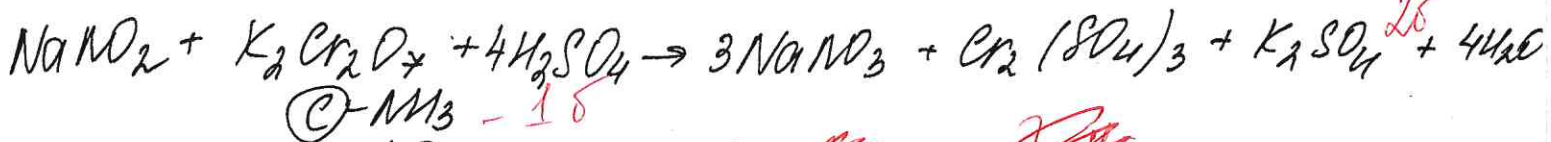
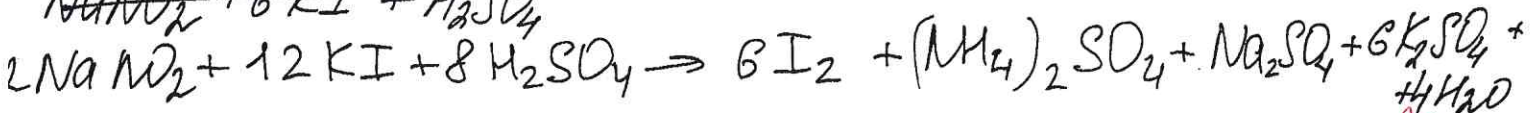
$3x = 123$

$x = 41$

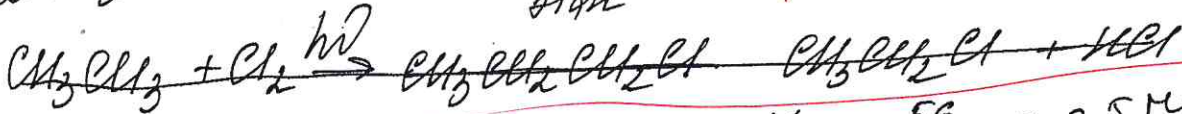
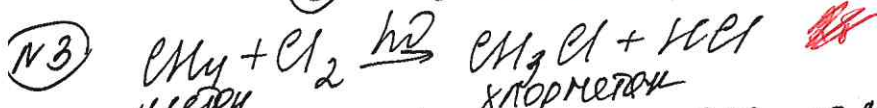
$p = \text{№ элемента} \rightarrow \text{Nb} - \text{ниобий}$

$\text{№ Nb} = 41$

$M(\text{Nb}) = 93$



W3 C-113 - 15

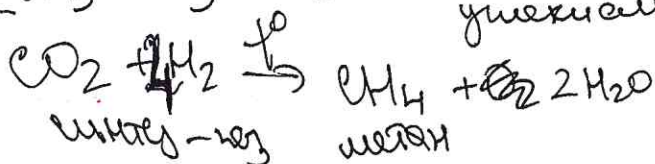
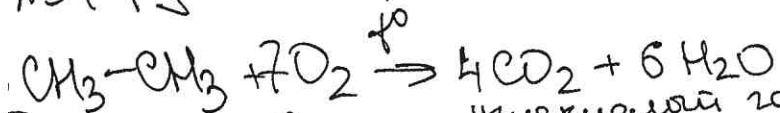


W4 $V_{\text{смеси}} \text{ газ} = 56 \text{ л}$
 $D(\text{He}) = 10$
 $V_{\text{чистого}} = 56 : 3 = 18,6 \text{ л}$

$\left\{ \begin{array}{l} n_{\text{смеси}} = \frac{V}{V_m} = \frac{56}{22,4} = 2,5 \text{ моль} \\ m_{\text{смеси}} = D(\text{He}) \cdot M(\text{He}) = 10 \cdot 4 = 40 \\ n(\text{газ}) = x \\ n(\text{г. газ}) = y \\ x + y = 2,5 \\ n_{\text{чистого}} = \frac{V_{\text{чистого}}}{V_m} = 0,83 \text{ моль} \end{array} \right.$

15

W3 (продолжение)



V- хлорметан

X- углеводород газ (окисл углерода IV)

W4 (X) получить соль?

(NB) 1-M + 9-K +
 2-A + 10-O +
 3-W + 11-3 +
 4-B + 12-M +
 5-A + 13-H +
 6-F + 14-E +
 7-B +
 8-H +

75

(NB) 43 25

(N7) A-1 +
 5-3 + 1,55
 B-7 +
 F-8 -

