

Умно - 538.



$\angle = 13$

№4 - 3 балла
 №6 - 0 баллов
 №7 - 2 балла
 №5 - 5 баллов
 №3 - 0 баллов
 №2 - 0
 №1 - 3 б.

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**

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-62

Задание 5
5 баллов

[illegible]

Здравие б.

X	Y
2	5

Обаллов

Заранее 7.

A	B	B	r
1	3	7	4

Зана

Задача 1. Число нейтронов (N) = число протонов (P) = зарядовое число (Z)

$$N = P = 7$$

число электронов (e^-) = \bar{E} ~~не~~

3. Берна

Пусть $x = \text{число нейтронов (n)}$, тогда $\rho = x$; $Z = x$; $\bar{e} = x + 11$

Составим и решим простейшее уравнение:

$$3x + 11 = 134$$

$$3x = 134 - 11$$

$$3x = 123$$

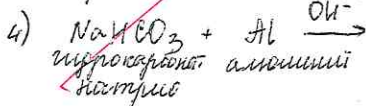
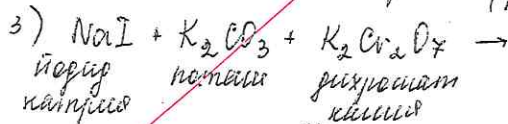
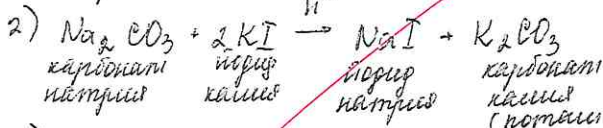
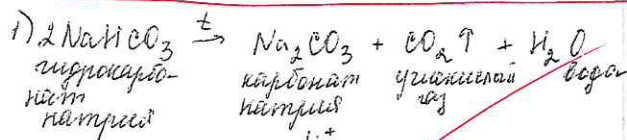
$$x = 41 \Rightarrow$$

порядковый номер определен по числу нейтронов
(расчёт не верен)

$x = 41 \Rightarrow$ 41 - порядковый номер химического элемента таблицы Менделеева \Rightarrow № Иодий

Ответа: № (Хисбий)

3. April 1922

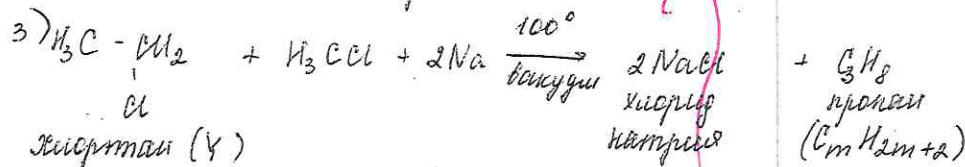
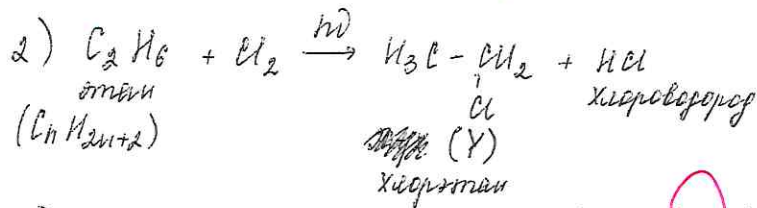
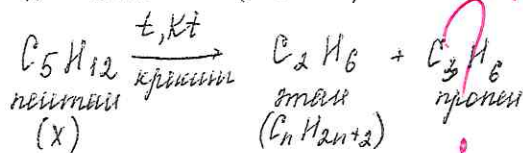


При добавлении крахмала наблюдается
очень окрашивание

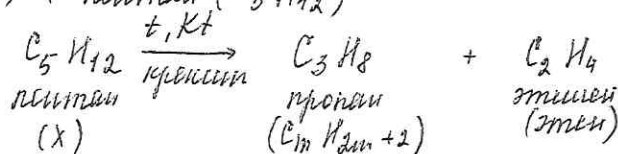


Задача 3.

1) X - пентан (C_5H_{12})



4) X - пентан (C_5H_{12})



Задача 4.

Дано:

$$\rho_{H_2} = 10$$

$$V_{\text{исх}}(X \text{ и } Y) = 56 \text{ л}$$

Найти: X, Y; $\rho(X)$;

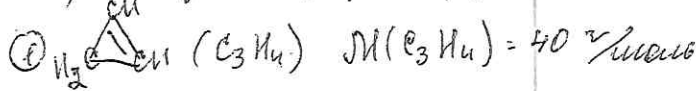
$\rho(Y)$; $m(KMnO_4)$

Решение:

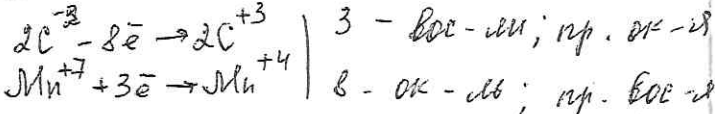
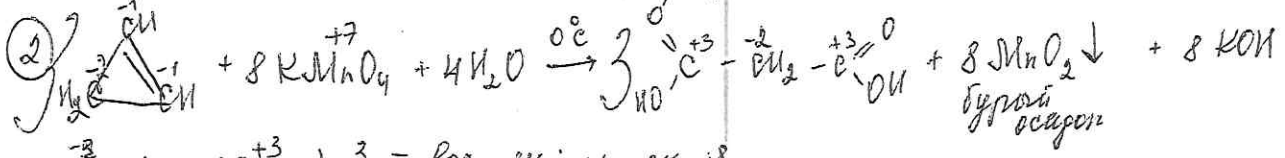
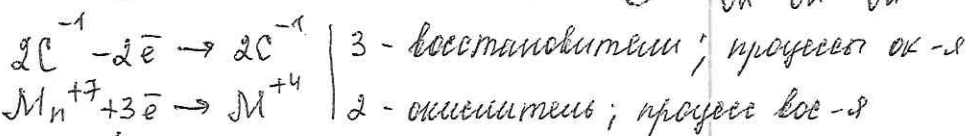
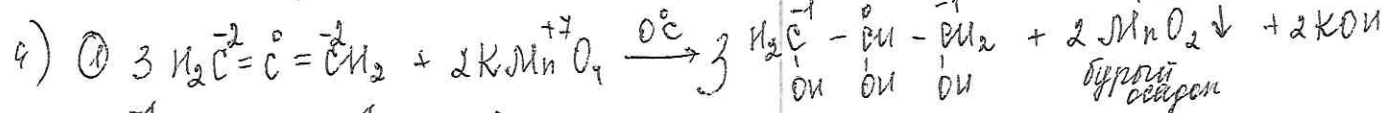
1) $M = \rho \cdot M(H_2) = 10 \cdot 4 \cdot 2 = 80 \text{ г/моль}$

2) С перманганатом калия с образованием бурого осадка (MnO_2) можно определить класс орг. соед. при мягком окислении в нейтральной среде

3) Методом подбора определим велич-ва X и Y



$$40 + 40 = 80 \text{ г/моль}$$



5) Пусть $\rho(X) = x \text{ г/л}$; а $\rho(Y) = y \text{ г/л}$

$$V(X) = M \cdot \rho = 22,4x \text{ (л)} ; V(Y) = 22,4y \text{ (л)}$$

$$22,4x + 22,4y = 56$$

~~Методом подбора~~

Ответ: X - циклопропан (C_3H_4) ; Y - пропарин (C_3H_4)

пропан

08.

~~пропан~~

30

N4 - 3 балла