

Федеральное государственное
бюджетное образовательное
учреждение высшего
образования
«Красноярский государственный
медицинский университет
имени профессора
В.Ф.Войно-Ясенецкого»
Министерства здравоохранения
Российской Федерации
ФГБОУ ВО КраСММУ
им. проф. В.Ф.Войно-Ясенецкого
Минздрава России
Партизана Железника ул., д. 1
г. Красноярск, 660022
тел. 220-13-95, факс (391) 228-08-60,
e-mail: krasmmu@mail.ru
ОКПО 01962882
ОГРН 1022402471992
ОКТМО 04701000
ИНН/КПП 2465015109/246501001
№ _____
На № _____ от _____

ОТКРЫТАЯ ОЛИМПИАДА ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНЫМ ПРЕДМЕТАМ

ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНЫЙ (ОЧНЫЙ) ЭТАП

ХИМИЯ

Шифр ИФ-81

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Ф.И.О. участника

Кочмаровская Карина
(в именительном падеже)

Смирнова

Дата проведения заключительного этапа олимпиады 11.03.2023

Подпись участника

[Подпись]

ФГБОУ ВО КрасГМУ имени профессора В.Ф. Войно-Ясенецкого
 Министерства здравоохранения России

ОТКРЫТАЯ ОЛИМПИАДА ПО ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНЫМ
 ПРЕДМЕТАМ
 ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНЫЙ (ОЧНЫЙ) ЭТАП
 ХИМИЯ

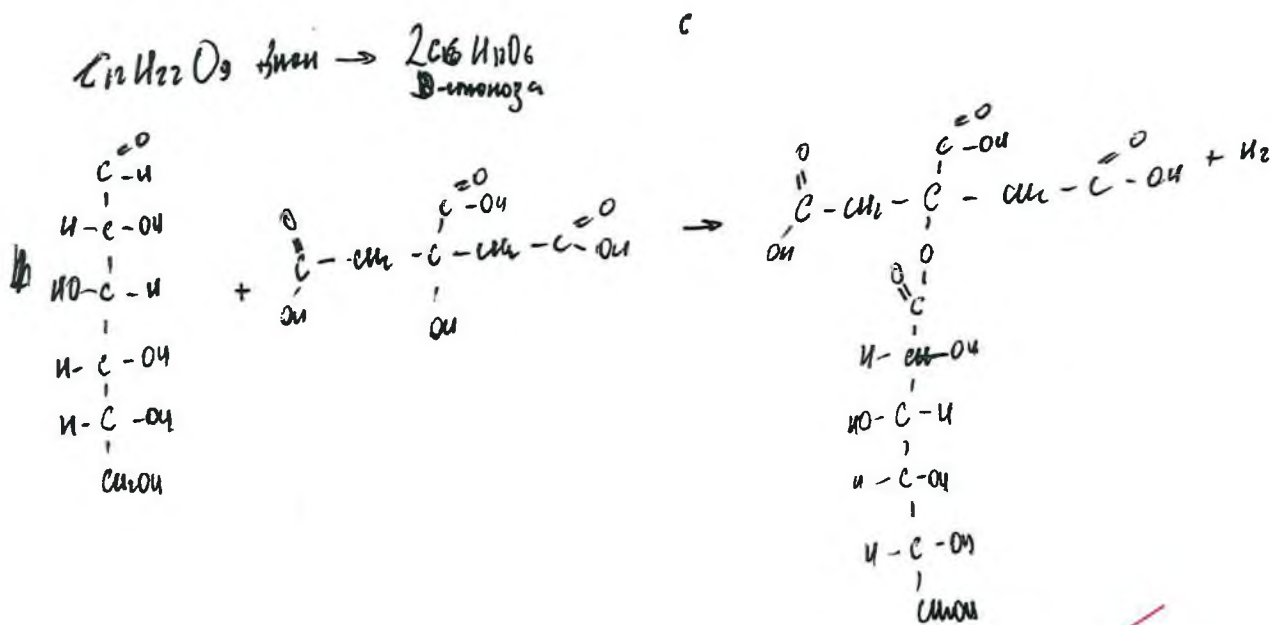


Шифр Ш-81
 100
 Перзунева

Время выполнения работы – 180 минут

Задание 1

Записаны уравнения реакций 1-2 - 10 баллов (по 5 баллов за каждую реакцию)
 Максимум 10 баллов



05

Задание 2

Записаны уравнения реакций 1-2 - 8 баллов (по 4 балла за каждую реакцию).
 Названы вещества А, Б - 2 балла (по 1 баллу за каждое вещество).
 Записано уравнение реакции 3 - 5 баллов.
 Максимум 15 баллов.

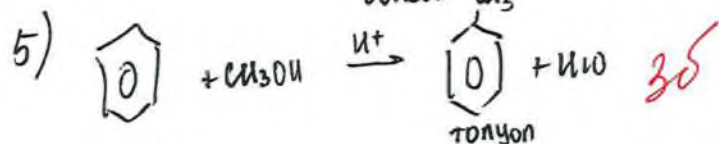
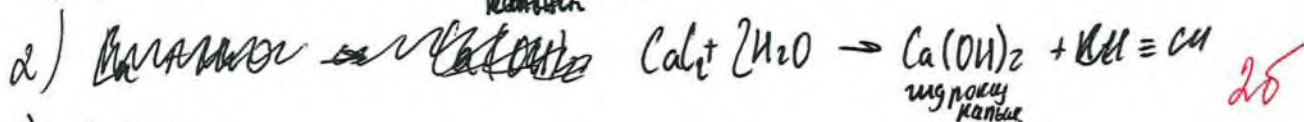
Задание 3

Записаны уравнения реакций 1-5 - 10 баллов (по 2 балла за каждую реакцию)

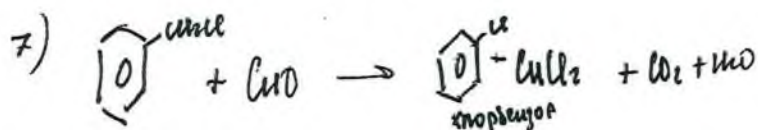
Описана проба Бельштейна - 2 балла

Даны названия веществам X₁-X₅ - 5 баллов (по 1 баллу за название).

Максимум 17 баллов.



10,5



Задание 4

Формулы веществ А-Г - по 0,5 балла (всего 3 балла)

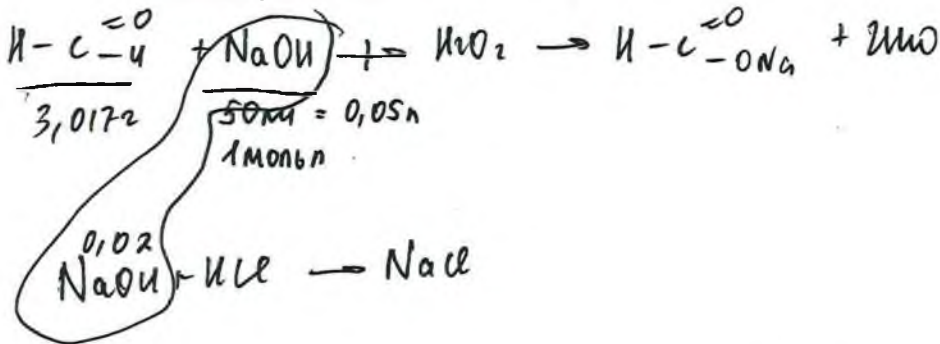
Уравнения реакций - по 1 баллу (всего 7 баллов)

(за неуровненные реакции ставить по 0,5 балла)

Максимум 10 баллов

Задание 5

Максимум 15 баллов



$$c = \frac{n}{V} \Rightarrow n = c \cdot V = 0,05 \text{ моль } \text{NaOH} \quad 2,5$$

$$n(\text{HCl}) = 1,0056 \text{ моль (читаем по шкале)}$$

$$n(\text{NaOH}) = 0,07 \text{ моль}$$

$$m(\text{NaOH}) = 2,82$$

$$n(\text{HCl}) = 3,0172$$

$$\frac{2,82 + 1,89 + 1,67 + 1,82}{33,831}$$

33,831

2,5

Задание 6

Максимум 10 баллов