



3101718134051

Титульный лист

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☒ 11

Фамилия Б О Н Д А Р Е В

Имя А Н Т О Н

Отчество В И Т А Л Ь Е В И Ч ,

Дата рождения 14 08 2007

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Аудитория 3 - 20

Телефон 8953 5955245

Дата 01 02 2025

Подпись

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



3101718134051

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление ☐ анализ данных ☐ информатика ☐ история
☐ математика ☐ обществознание ☐ русский язык
☐ физика ☒ химия

Класс ☐ 8 ☐ 9 ☐ 10 ☒ 11

Город участия КРАСНОЯРСК

Заполняется организаторами

Количество доп. листов _____ Количество черновиков к проверке _____

Время выхода с 15 14 до 15 17

Протокол проверки

Заполняется жюри

Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	3	3	—	—	18	—				
Балл члена жюри №2	3	3	—	—	18	—				

Итоговый балл 24

Подпись
члена жюри №1

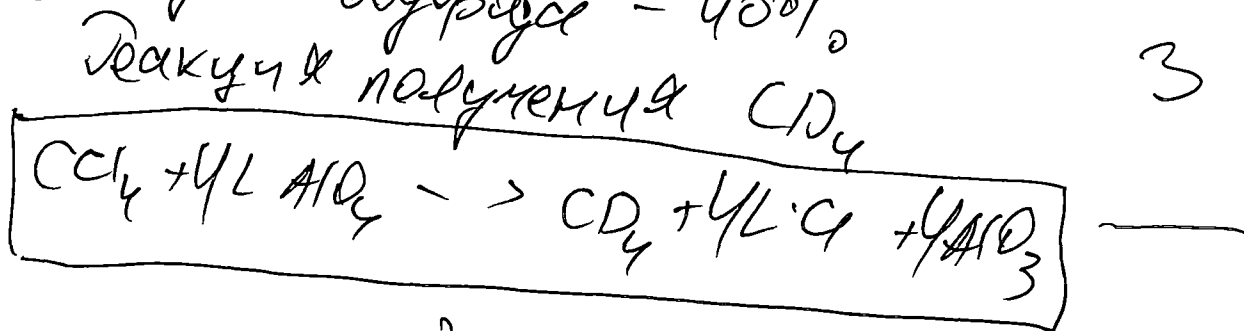
Подпись
члена жюри №2

Пример
заполнения

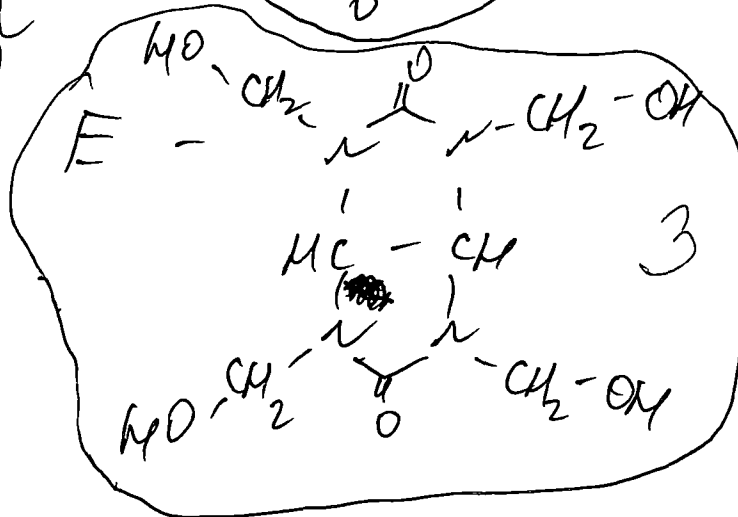
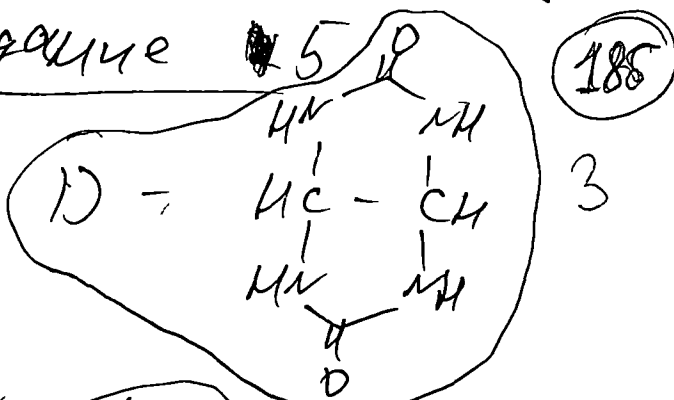
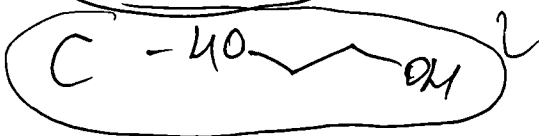
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

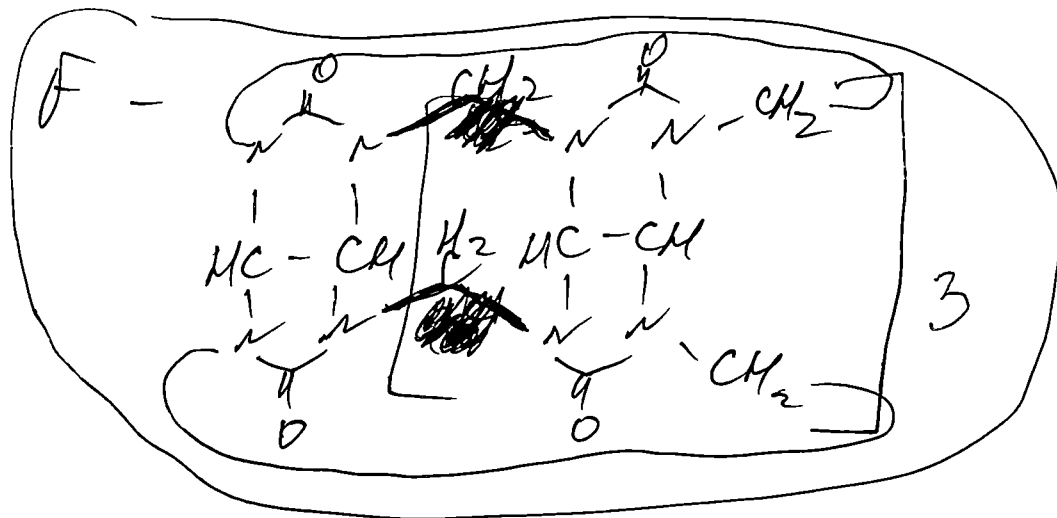
Задача 1

Скорее всего, это в-во семейства алканов
Но и водорода в простейшем алкане (CH_4) =
= 25% Но вместо изобрана пропан (C_3H_8),
можем использовать углерод (^{12}C) Тогда
получится C_4H_{10} , это ~~масса~~ ~~масса~~ масс-
овая доля водорода = 40%.



Задача 50





Проверим подход и с соединением.

A - газ, летит воздуха для верной, этикетки
это газ и он летит воздуха ($28 \frac{2}{\text{моль}}$ $29 \frac{2}{\text{моль}}$)

~~D~~ D - $w(H) = 39,4\%$.

$$M(D) = \frac{2}{\text{моль}} = \Rightarrow w(H) = \frac{14 \cdot 4 \cdot 100}{142} = 39,4\%$$

E - $w(H) = 21,4\%$.

$$M(E) = 262 \frac{2}{\text{моль}} \Rightarrow w(H) = \frac{14 \cdot 4 \cdot 100}{262} = 21,3\%$$

F - $w(H) = 33,4\%$:

$$M(F) = 332 \frac{2}{\text{моль}} \Rightarrow w(H) = \frac{14 \cdot 8 \cdot 100}{332} = 33,4\%$$

Задача 2

$$w(H) = 0,0303$$

~~М(кисл)~~

Пусть в кисл 1 атом H $\Rightarrow$
 $\Rightarrow M(\text{кисл}) = \frac{1}{0,0303} = 33 \quad X$

Бланк ответов

Пусть 2 атома $M = 2$

$\Rightarrow M(\text{кка}) = \frac{2}{0.0303} = 66 - \text{это } M_2SO_2, \text{ но}$
 для устойчивости $\Rightarrow$

$\Rightarrow$ ~~неверно~~ искомая к-та $M_4S_2O_8$ —

$\overset{O}{\underset{O}{S}} - \overset{O}{S} - \overset{O}{O} - \text{дигидроовая к-та}$
 $HO - S - S - OH$

Её соли - дигидраты, применяются, например,
 как восстановители. —

3

N3 —

N4 —

N6 —

Бланк ответов

