



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 14-135

Задача 3.

Формула насыщенного $C_n H_{2n-1} \Gamma$, где Γ — галоген

Формула алкена $C_n H_{2n}$.

По условию задачи

$$\frac{Mr(C_n H_{2n-1} \Gamma)}{Mr(C_n H_{2n})} = \frac{2,93}{1}$$

$$Mr(C_n H_{2n-1} \Gamma) = 2,93 \cdot Mr(C_n H_{2n})$$

Предположим, что насыщенный содержит 3 атома углерода

$C_3 H_7 \Gamma$, тогда.

$$12 \cdot 3 + 7 + \Gamma = 2,93 \cdot 12 \cdot 3 + 6$$

$$36 + 7 + \Gamma = 2,93 \cdot 42$$

$$43 + \Gamma = 2,93 \cdot 42$$

$$43 + \Gamma = 123,06$$

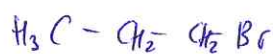
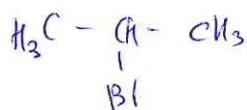
$$\Gamma = 80,06 \Rightarrow \text{галоген Br, т.к. его } Mr = 80$$

$$Mr(C_n H_{2n-1} Br) = 123 \text{ г/моль}$$

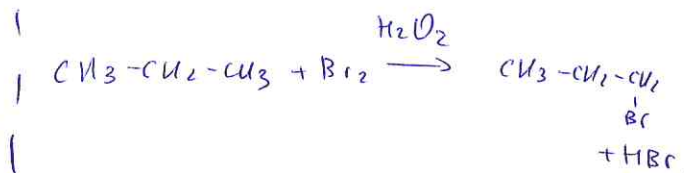
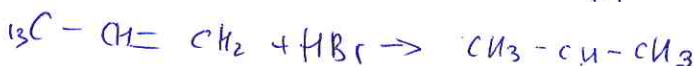
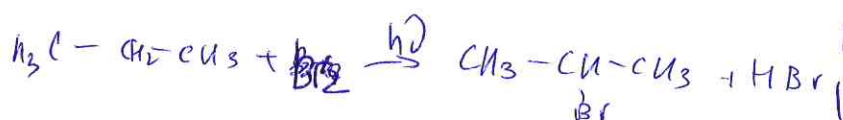
$$123 = 2,93 \cdot 42$$

$$123 = 123 \text{ (верно)}$$

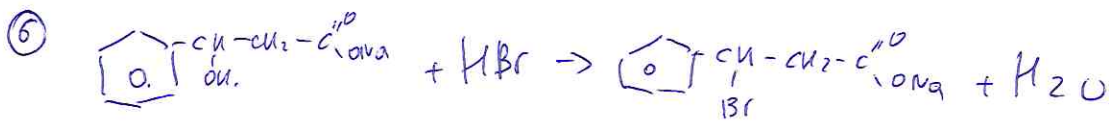
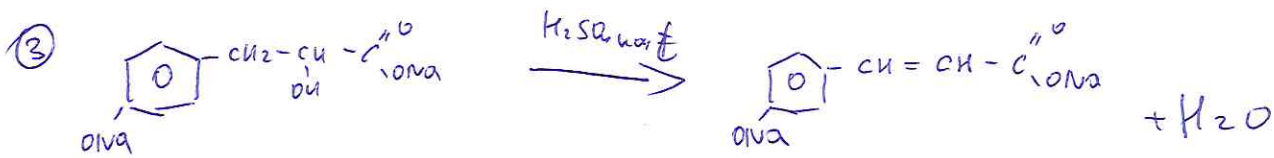
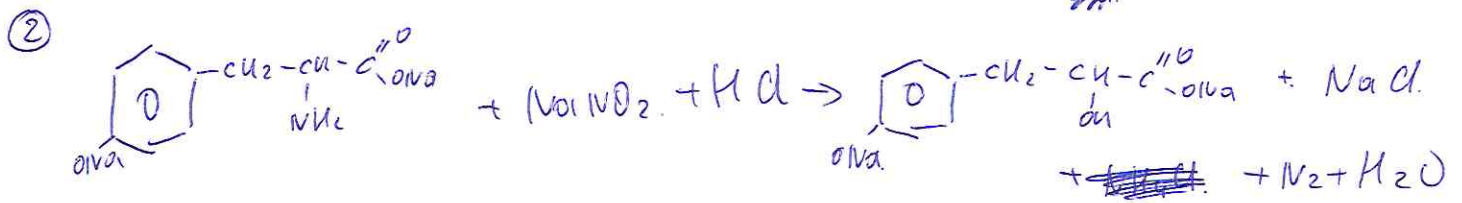
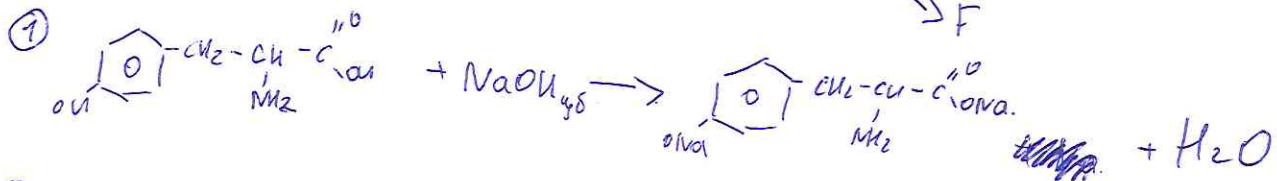
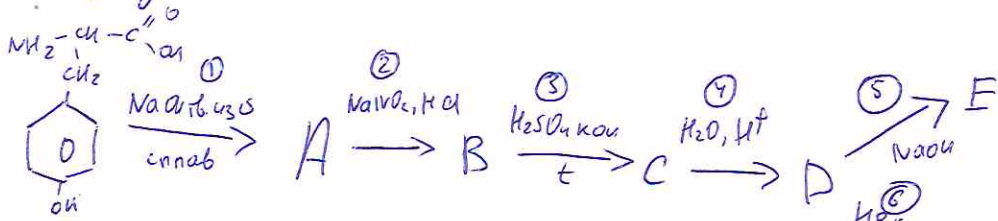
Структурная формула насыщенного.



Синтез насыщенных



Задача 4

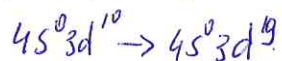


Задача 5

I	3					
II	4					
III	A	4	5	1	B	3
IV	A	3	5	1	B	4
V	1 5					

Задача 1

Элемент ①



~~Кр~~ ~~Зм~~ Cu

Первый элемент окиснить



Элемент ②



Mn.

Второй элемент восстановить

