



Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

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

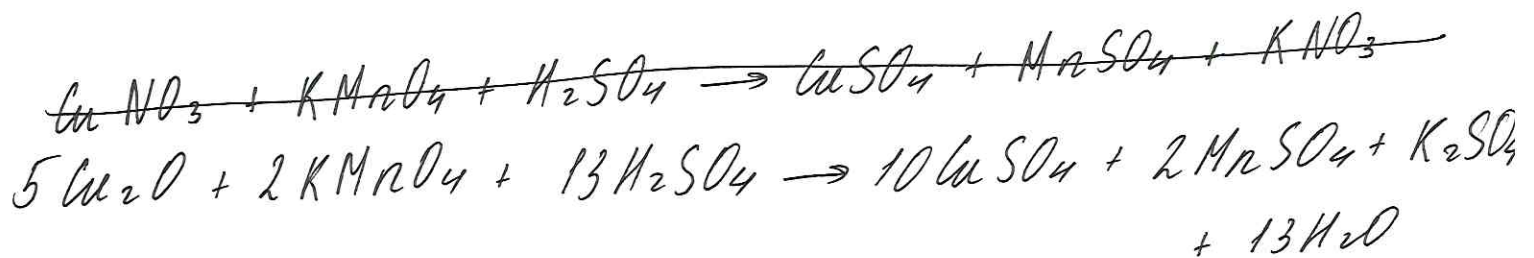
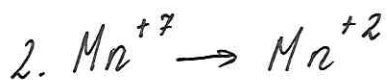
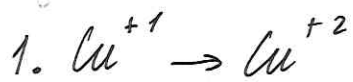
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

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

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 11-26

Задача 1.



Ищем: Cu и Mn

Задача 2

$$w(\text{C}) = 2,89\%$$

$$w(\text{O}) = 14,12\%$$

$$w(\text{Me}) = 100\% - 2,89 - 14,12 = 82,99\%$$

MeO и MeCO₃

Пусть $m_{\text{вещ}} = 100 \text{ г}$, тогда $m(\text{C}) = 2,89 \text{ г}$ $m(\text{O}) = 14,12 \text{ г}$

$$m(\text{Me}) = 82,99 \text{ г}$$

$$n(\text{C}) = \frac{2,89}{12} = 0,241 \text{ моль}$$

$$2N(\text{Me}) = N(\text{C})$$

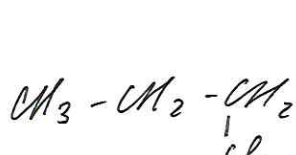
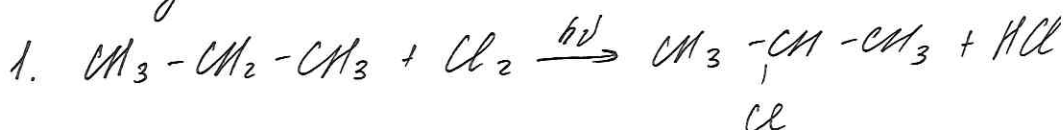
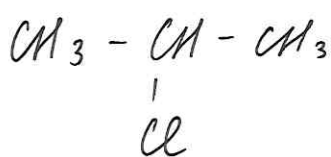
$$N \sim n$$

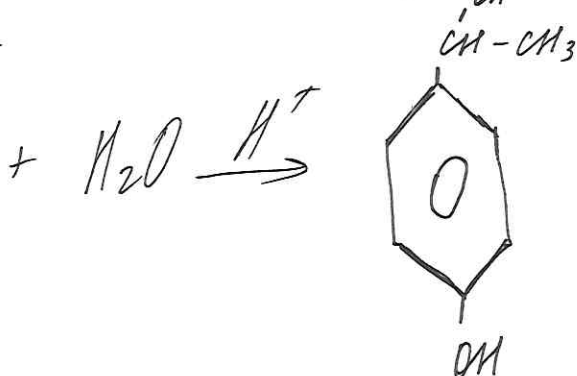
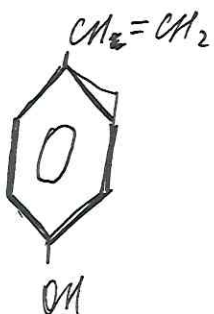
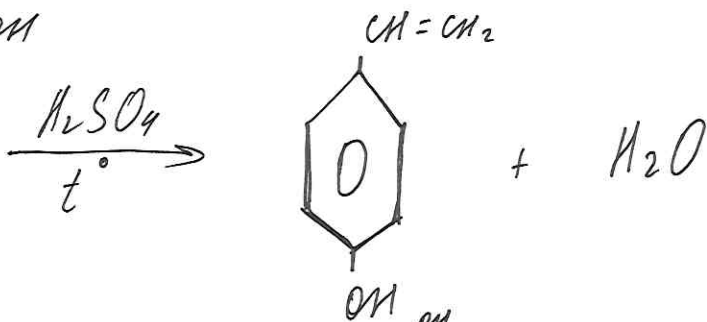
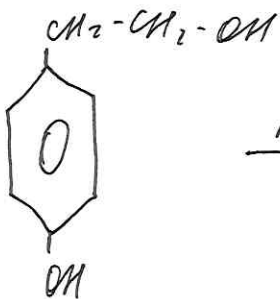
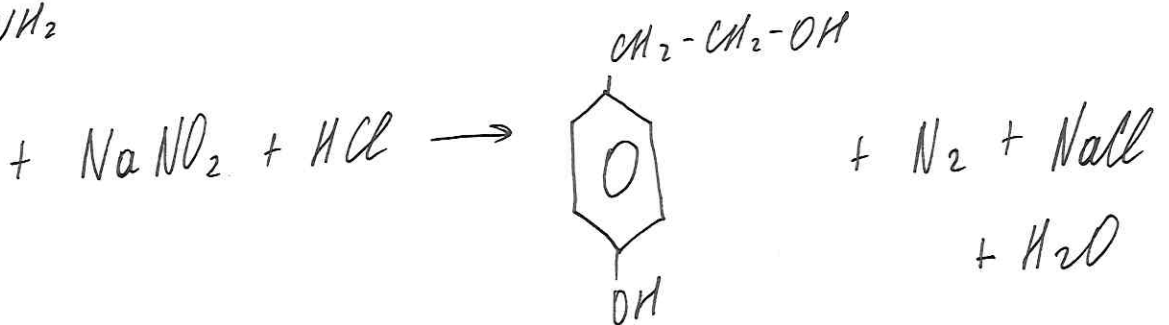
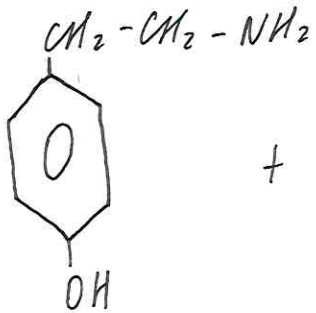
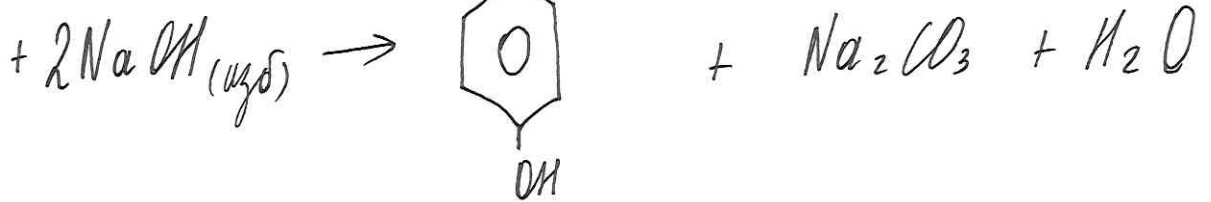
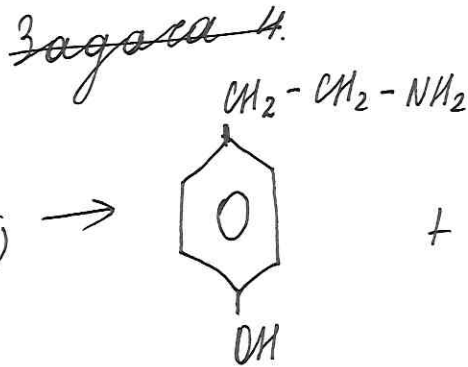
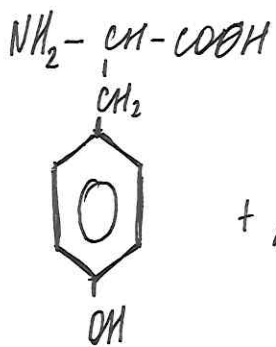
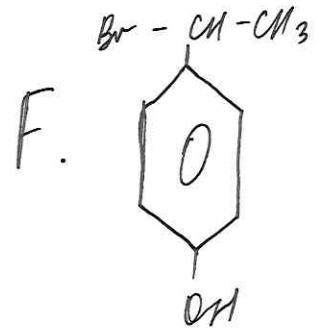
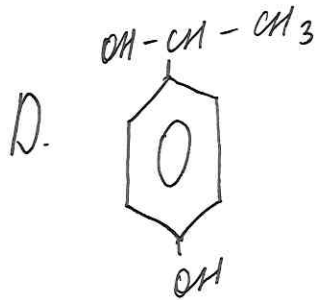
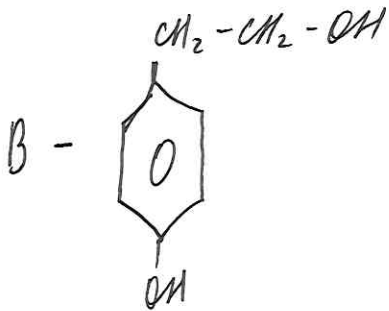
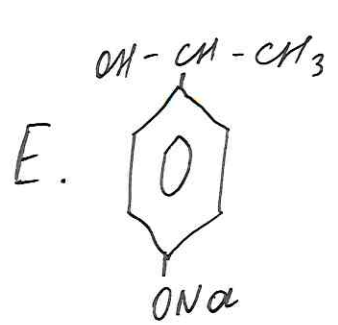
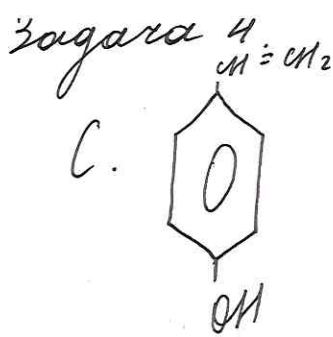
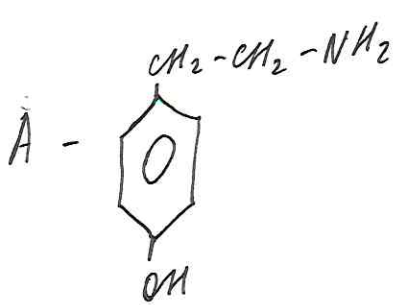
$$n(\text{Me}) = 0,241 \cdot 2 = 0,482 \text{ моль}$$

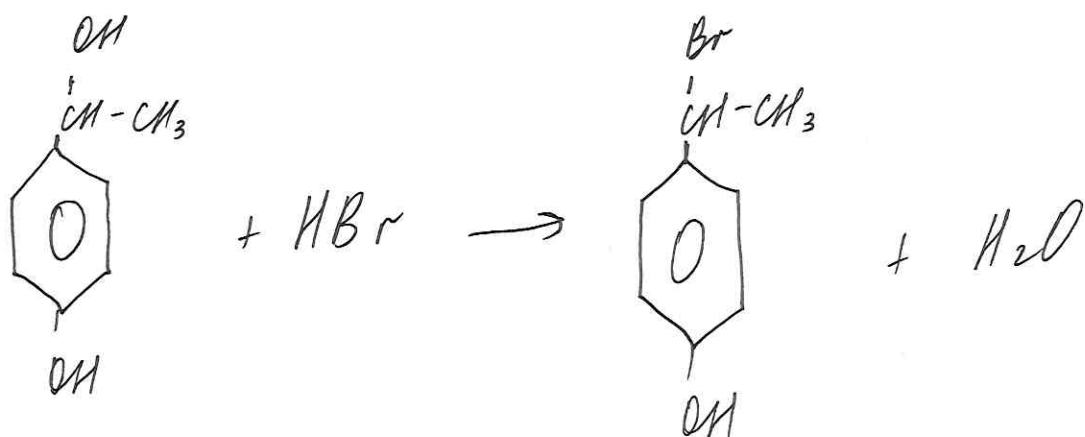
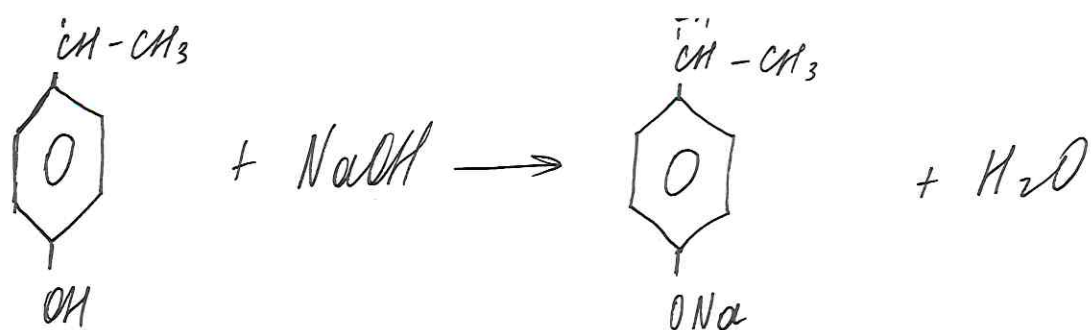
$$M(\text{Me}) = 0,482 \cdot 82,99 = 40 \text{ г/моль} \Rightarrow \text{Me} - \text{Ca}$$

Ищем: Ca

Задача 3







Задание 5

I	1						
II	2						
III	A	4	5	2	B	3	
IV	A	3	5	1	B	4	
V	1	5					