



Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

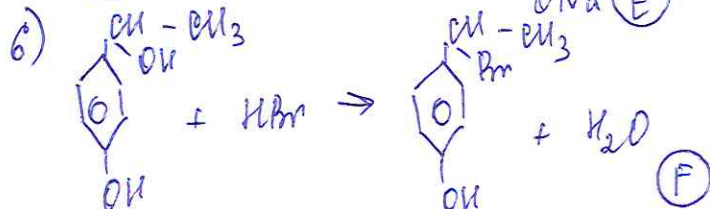
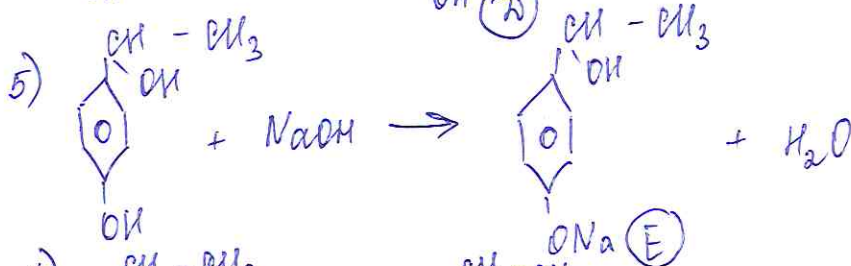
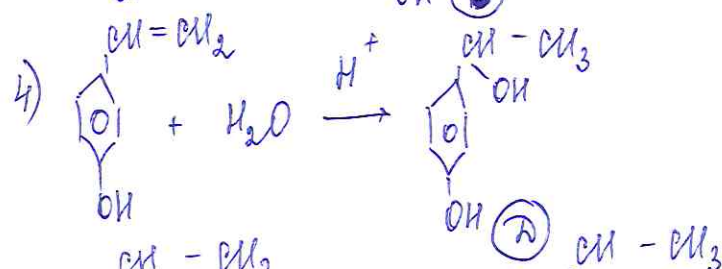
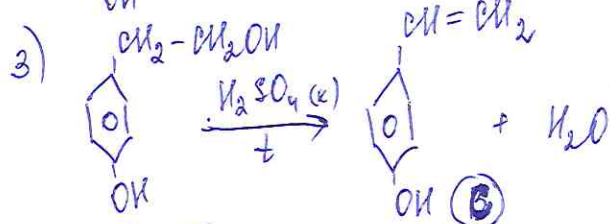
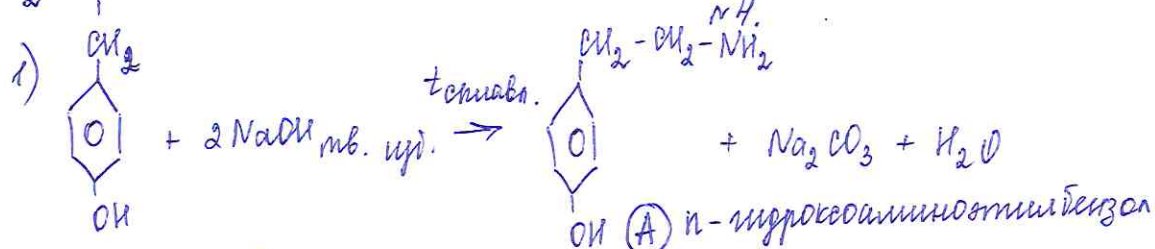
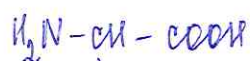
«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»

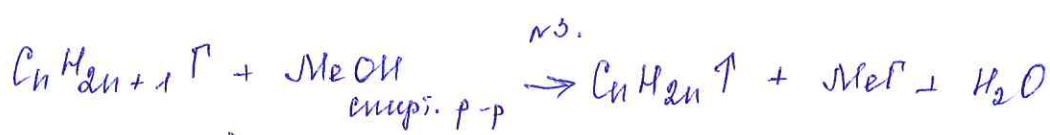
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

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

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 11-62





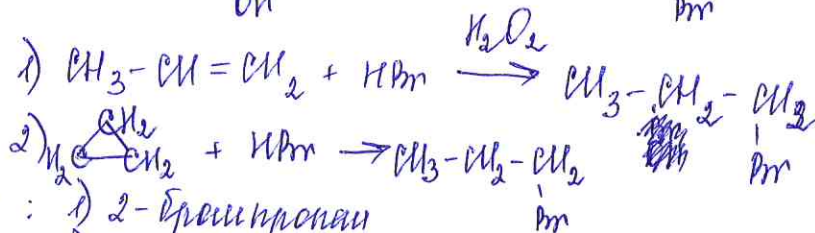
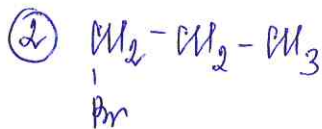
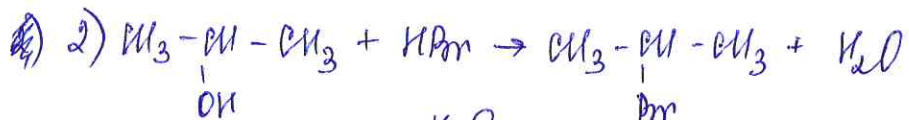
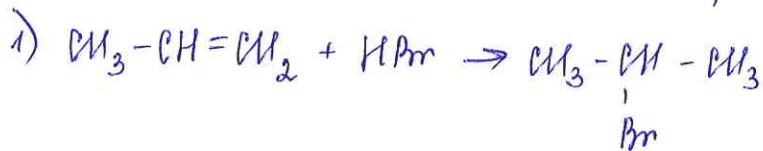
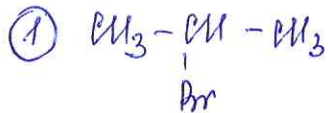
$$\frac{\rho(C_n H_{2n+1} I)}{\rho(C_n H_{2n} I)} = \frac{2,93}{1} \Rightarrow \frac{14n + 1 + x}{14n} = 2,93$$

$$41,02n = 14n + 1 + x$$

$$27,02n = x + 1$$

Пусть значением является $Br \Rightarrow 27,02n = 81$

$$n = 2,9978 \approx 3$$



Ответ: $C_3 H_4 Br$: 1) 2-бромпропан
2) 1-бромпропан

I	4					
II	3					
III	A	4	Б	1	В	3
IV	A	3	Б	1	В	4
V	1 5					

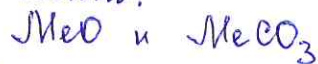
Дано:

$$\omega(C) = 2,89\%$$

$$\omega(O) = 14,12\%$$

Me-?

Решение: n 2.



1) Кол-во $Me = 2x$ (x - молярная масса Me)
Кол-во $O = 4 \cdot 16 = 64$ (14,12%)
Кол-во $C = 1 \cdot 12 = 12$ (2,89%)

2) $\omega(Me) = 100\% - \omega(O) - \omega(C) = 100\% - 14,12\% - 2,89\% = 82,99\%$

$$\omega(Me) = \frac{Ar(Me) \cdot n}{Mr(b-ba)} \cdot 100\%$$

$$\frac{2x}{2x + 76} = 0,8299$$

$$1,6598x + 63,0724 = 2x$$

$$0,3402x = 63,0724$$

$$x = 185,4 - \text{не метал (неверно)}$$