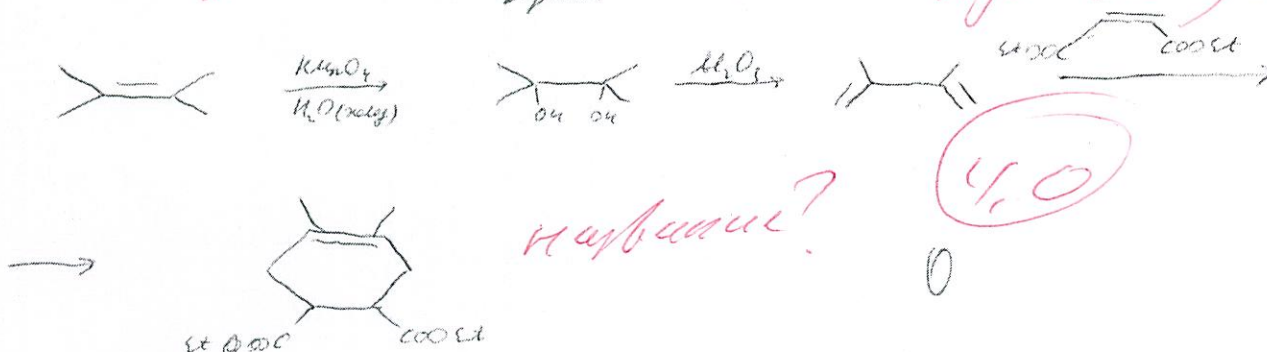


Класс 11 Вариант 5 Дата Олимпиады 18.02.17

Площадка написания г. Ижевск, СВФУ (ГТУК)

Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	4	2	2	1	0	1	10	Десять	Сиб

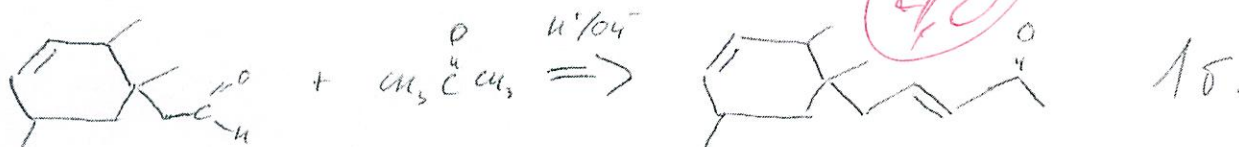
2,0 4,0 5,0 4,0 4,0 9,0 23 Две задачи
 Задача 5



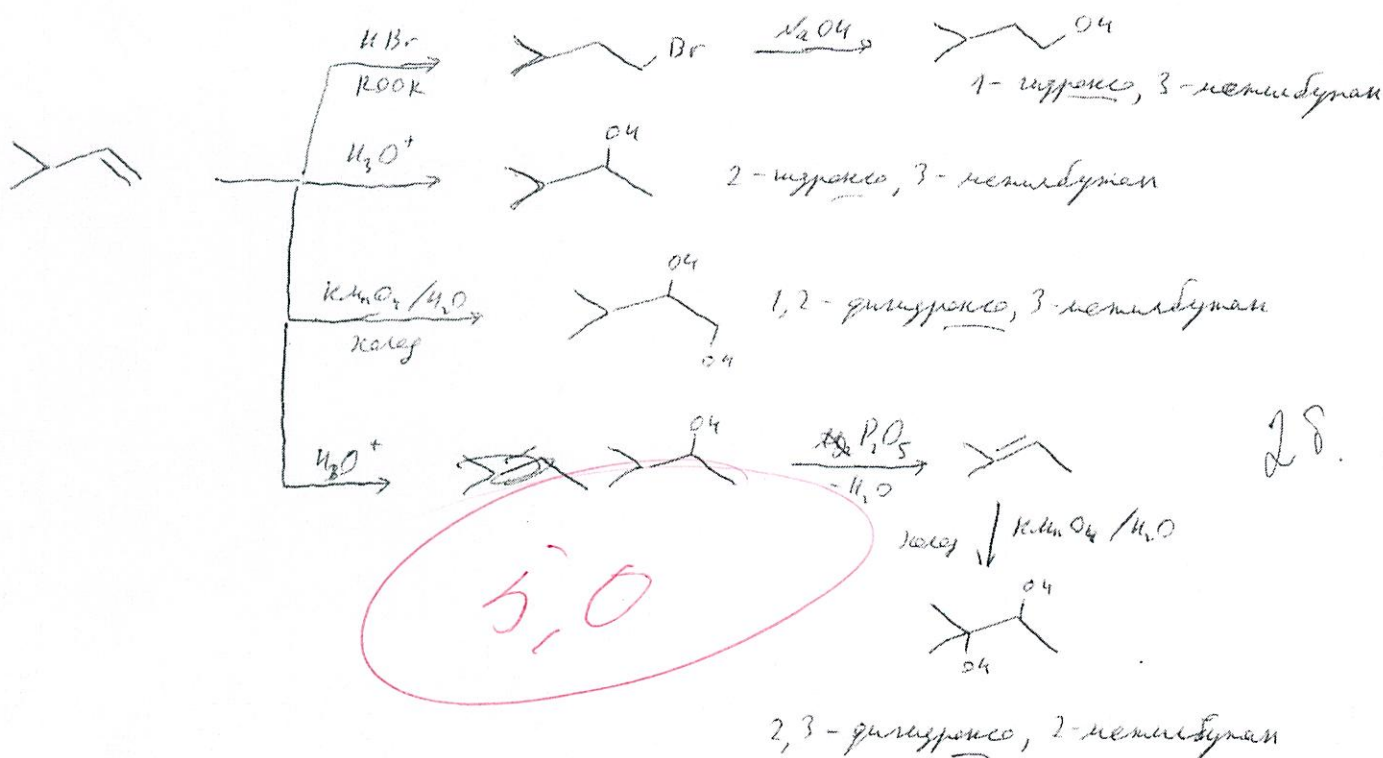
написать?

0

Задача 4

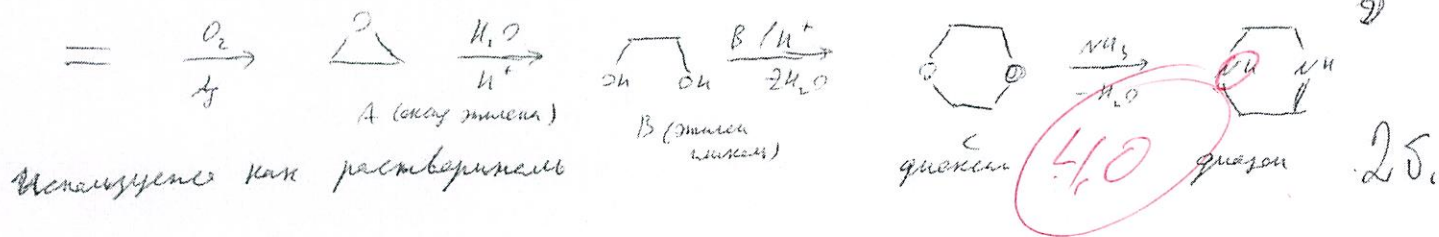


Задача 3



5,0

Задача 2



Задача 1

$2x + 2\text{KOH} = \text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2 \uparrow$
 $+ 2\text{H}_2\text{O}$ (карбонат не растворяется)

$\text{Mn} + 2\text{KOH} + \text{H}_2\text{O} = \text{K}_2[\text{Mn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2 \uparrow$

$\begin{cases} 65x + 54,9y = 5 \\ x + 2y = 0,04 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,04 - 2y \\ 65(0,04 - 2y) + 54,9y = 5 \end{cases}$

$2,6 - 75,1y = 5 \Rightarrow y = 0,04 - 0,278 = 0,0222$

$\rho(\text{Zn}) = \rho(\text{H}_2) = 0,04 \text{ моль}$

$m(\text{Zn}) = \rho \cdot M = 0,04 \cdot 65 = 2,6$ $m(\text{Mn}) = 5 - 2,6 = 2,4$

4.0

Задача 6

гетероцикл

