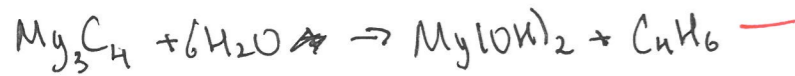
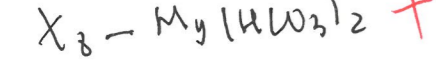
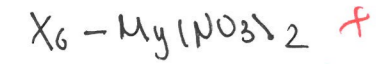
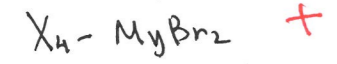
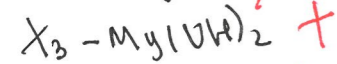
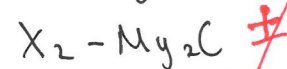
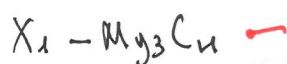
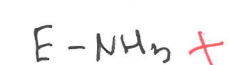
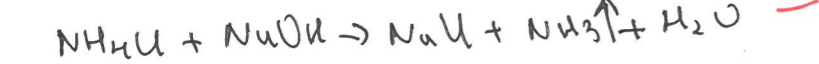
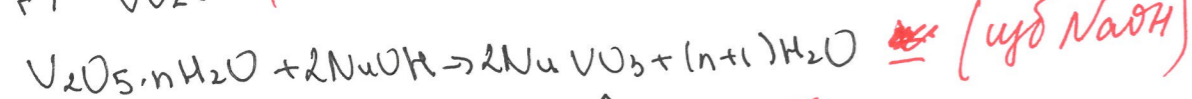
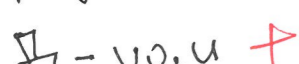
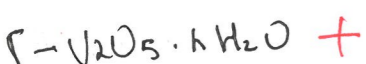
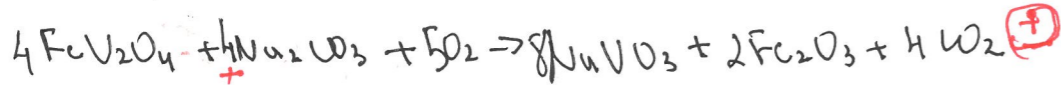
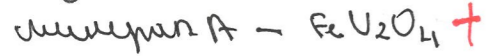


$W(Mg) = \frac{24 \cdot 2 \cdot 100\%}{24 \cdot 2 + 60 + 34} = 33,80\%$



Задача 2



3 - ?

Задача 2

А - 3 - 6

Ур - 2 - 20

схема окр - 0

V(на) - 210

10 баллов

Шифр

(заполняется оргкомитетом)

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации

МЕЖРЕГИОНАЛЬНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ
ИМЕНИ АКАДЕМИКА П.Д. САРКИСОВА

№ вопроса	1	2	3	4	5	6	7	8	Σ
Количество баллов	10	10	2	14	9	-	-	-	45 баллов

+4 +1

ВАРИАНТ №

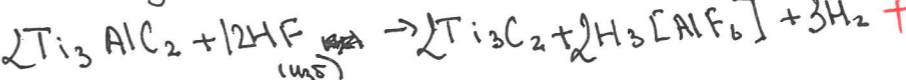
Задача 1

1) На картине нет Al ⇒ он увеличился в весе или
Три кубика мажоритовой кислоты в продуктах дуги $H_3[AlF_6]$

Путь $W(Ti) = \frac{100}{7} \cdot 6$, а $W(C) = \frac{100}{7}$

$(\frac{12}{1:7} - 12) : 40 = 1,5$

Формула максим бюджет Ti_3C_2



2) Точечные потери массы бюджет равен!

$M(MAX) - M(миним) \cdot 100\% = \frac{195 - 168}{195} \cdot 100\% = \frac{27}{195} \cdot 100\% = 13,85\%$

$M(MAX) = 48 \cdot 3 + 27 + 12 \cdot 2 = 195$ моль

$M(миним) = 48 \cdot 3 + 12 \cdot 2 = 168$ моль

3) $1 \text{ кг} = 1000 \text{ г}$

$M(Ti_3C_2O_2) = 48 \cdot 3 + 12 \cdot 2 + 16 \cdot 2 = 200$ моль

$V(Ti_3C_2O_2) = \frac{1000}{200} = 5$ моль

В процессе ХИТ на 1 моль $(Ti_3C_2O_2)$ образуется 2 моль
на 5 моль $(Ti_3C_2O_2)$ будет образовано 10 моль

неправильно 50 / метр

100

Задача 1
m(окс-5) - 4
V(Zn(NO3)2) - 0
ур - e - 2
заряд - 4 / 10 баллов

1.2 прирост массы 96485 Кл/ч

максимальный заряд максим = $96485 \cdot 10 = 964850$ Кл

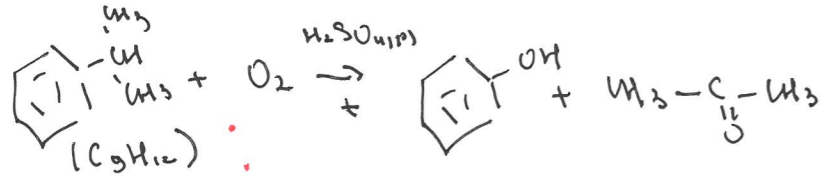
Задача 4

По отклику в-во А - это щелочная кислота

$y \cdot 12 = 94$

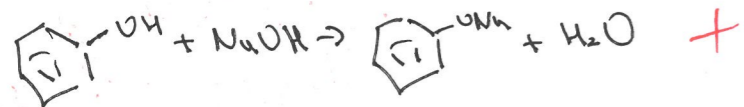
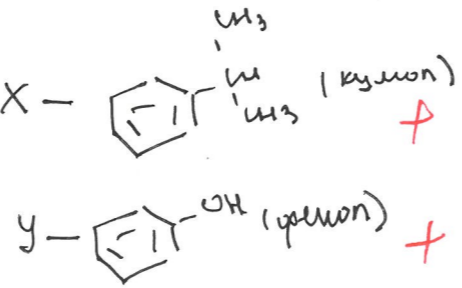
Щелочная к-та - фенолят

по молярной массе (94 г/моль) получим фенол

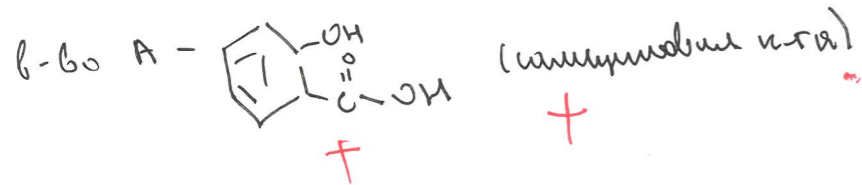
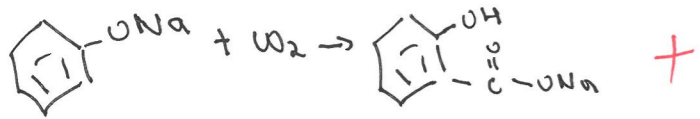


$W = \frac{Ar \cdot n}{M \cdot 100} \cdot 100\%$

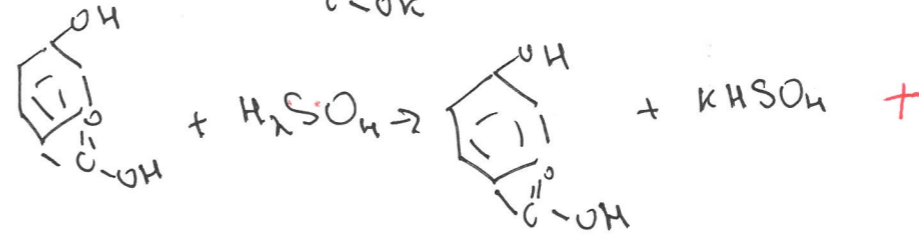
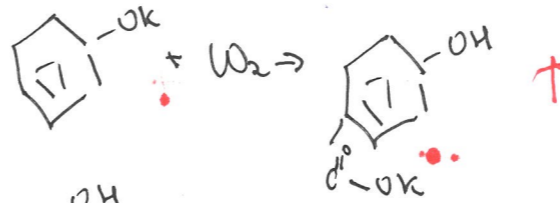
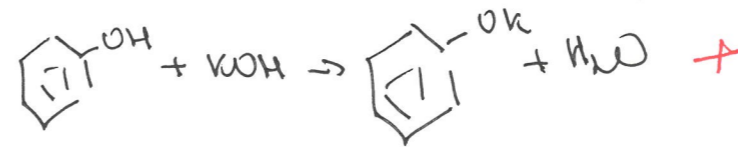
$W(C) = \frac{12 \cdot 9}{120} \cdot 100\% = 90\% \Rightarrow$ вещество X - фенол



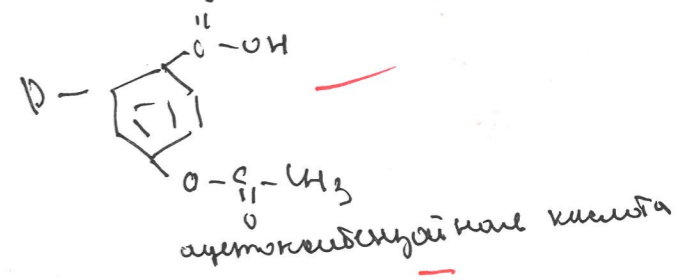
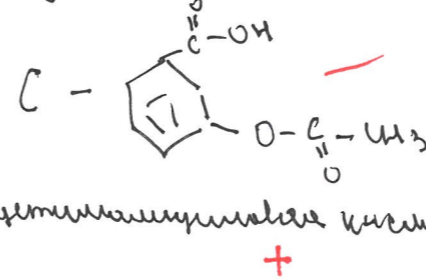
Из фенола получить фенолят, из которого получают кислоты, содержащие широкую группу (-OH)



Задача 4
 X, Y - 2 балла
 ур-я - 7
 А-Д - 2
 набр А-Д - 3
 14 баллов



Вещество С и D - изомеры ацетилфенола



Задача 5

Пусть M_1 - формульная

$\frac{M_1}{0,15} = 2 \cdot M$

$M_1 = 0,3 M$

Найдем количество

F	5,7 -	
Cl	10,65 -	$\Rightarrow X_4 - MgBr_2$
Br	24 +	

$\frac{M(\text{карбид})}{M(\text{карбид})} = 2$

Задача 5
 $X_1 - X_8 - 65 \cdot 6$
 $M(X_1) M(X_2) - 0$
 угр-я - 0
 ур-я 1-7 - 3
 9 баллов

Шифр 24/23
(заполняется оргкомитетом)

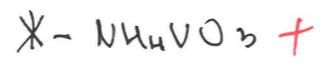
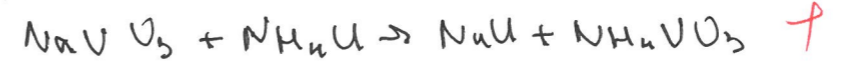
Министерство науки и высшего образования Российской Федерации

МЕЖРЕГИОНАЛЬНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ
ИМЕНИ АКАДЕМИКА П.Д. САРКИСОВА

№ вопроса	1	2	3	4	5	6	7	8	Σ
Количество баллов									

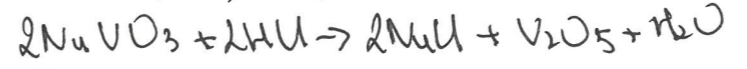
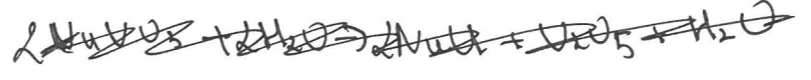
ВАРИАНТ № _____

Задача 2



$$2) \quad 1 \text{ м} = 1000 \text{ г}$$

$$V(\text{V}_2\text{O}_5) = 0,85 \cdot \frac{1000 \cdot 0,25}{M(\text{V}_2\text{O}_5)} = 1,1676 \text{ моль} \Rightarrow V(\text{NaVO}_3) = 2,3352 \text{ моль}$$



$$\frac{V(\text{NaVO}_3)}{V(\text{NH}_4\text{Cl})} = \frac{2}{2} \Rightarrow V(\text{NH}_4\text{Cl}) = 2,3352 \text{ моль}$$

$$V(\text{NH}_4\text{Cl}) = \frac{2,3352}{2} = 1,1676 \text{ м} \quad +$$

Задача 3

$$M_{\text{ср}}(\text{Br}) = \frac{1}{2} \cdot 79 + \frac{1}{2} \cdot 81 = 80 \text{ г/моль} \Rightarrow \text{Ж} - \text{Br}$$

Задача 3



2 балла

