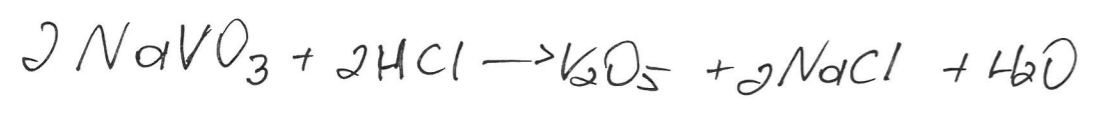


$$V(V_2O_5) = 0,85 \cdot 1000 \cdot 0,25 = 1,1676 \text{ моль}$$

$\frac{M(V_2O_5)}$



3а р-уча: ~~+3,5~~ +4,5

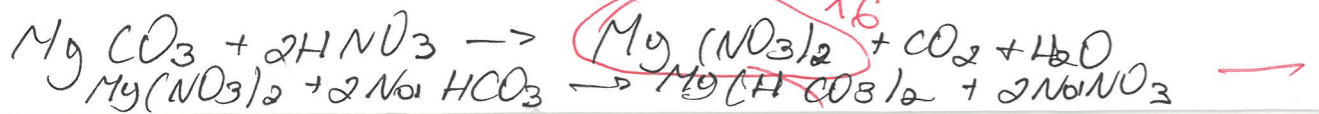
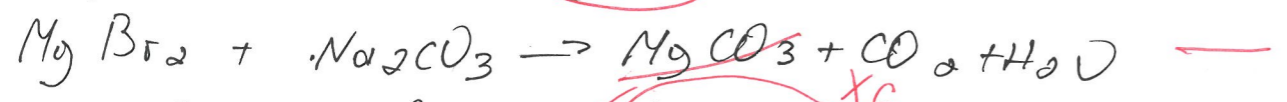
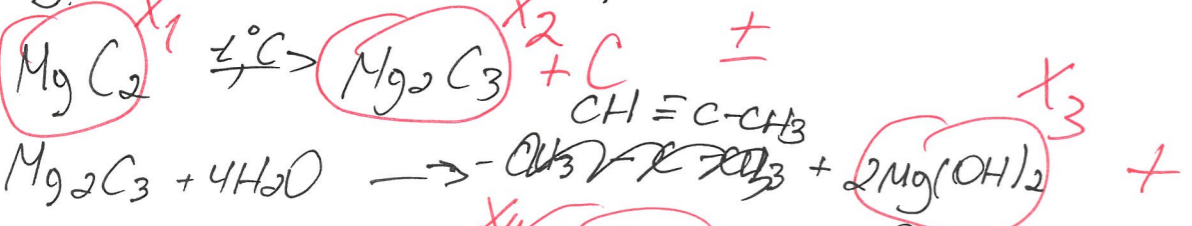
3а схемы: +1,5

Идентификация: 8,5

*учил  
была  
была*

Задача 15

Хч-бразилу двувалентного металла



р-уча: +3,5  
Опрег. б-ва: +5,5

Шифр 11/34  
(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	13	13	—	15	8	—			49

+1,5

ВАРИАНТ № \_\_\_\_\_

(сорок девять)  
шам

Задача 11

Исходя по картонке, из МАХ-фазы удалили алюминий уравнение:  
содержит  $AlF_3$  в качестве продукта, либо  $K_2[AlF_6]$  в качестве HF

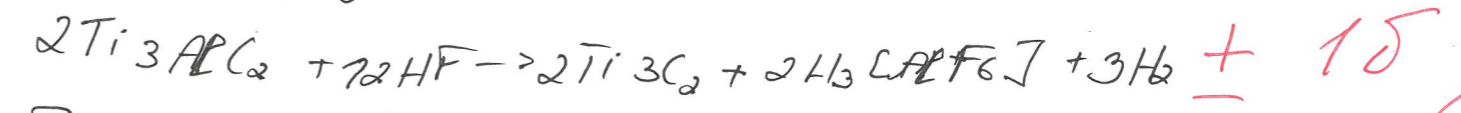
Макс содержит Ti и C.

$$\omega(Ti) = \frac{100 \cdot 6}{4}$$

$$\omega(C) = \frac{100}{4}$$

Получил на углерод приходится  $(\frac{12}{12} - 12) / 48 = 1,5$  моль

Значит формула максела  $Ti_3C_2$



$$\text{теор. потеря массы} = \frac{M(MAX) - M(\text{продукт})}{M(MAX)} \cdot 100\% = \frac{27 \cdot 100}{195} = 13,85\%$$

$$V(Ti_3C_2) = \frac{1000}{200} = 5 \text{ моль}$$

(На 1 моль максела приходится 2 моль  $e^-$  => всего 10 моль  $e^-$  в ионном распоре электр.)

$$\text{Электронный заряд} = F = 96485 \text{ Кл/моль}$$

$$\text{Электронный заряд} Z = 10F = 964850 \text{ Кл}$$

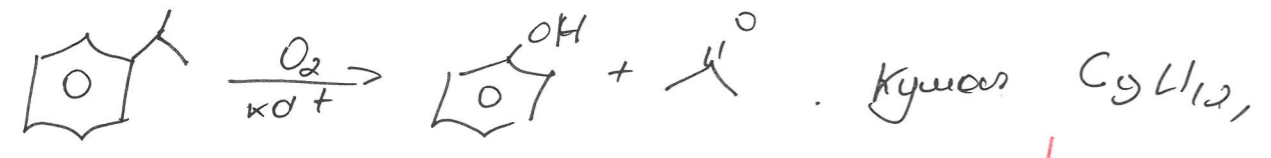
+

Задача №4.

Исходя из условий А-субституированная к-та может синтез  
исходит из ароматических соединений

$m/z (y) = 94$ , что соответствует ортологу

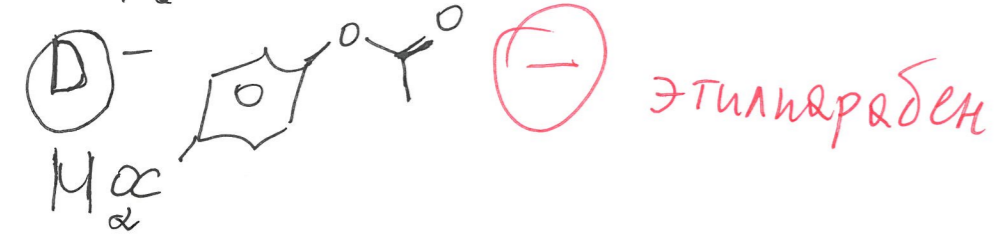
Реакция в промышленности, получают окислением кумола



$w(C) = 90\%$  Верно



Реакция образует ортоляты и затем  
получают гидроксибензойные к-ты, в зависимости  
реакции от орто-пара-изомерии вкажут

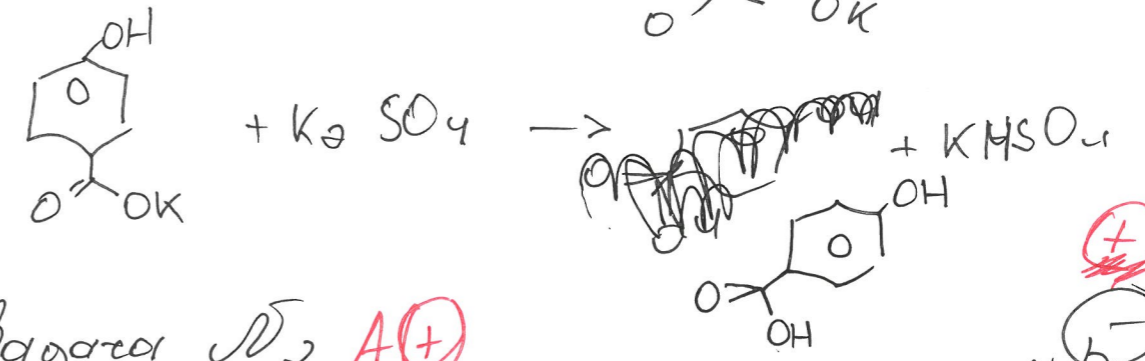
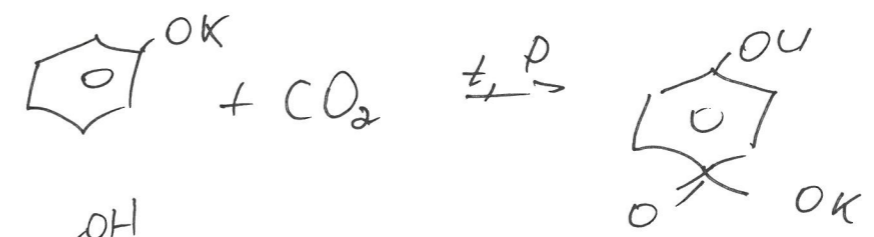
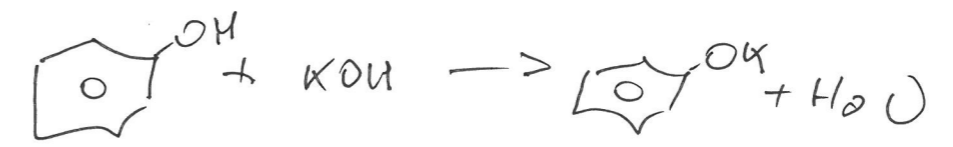
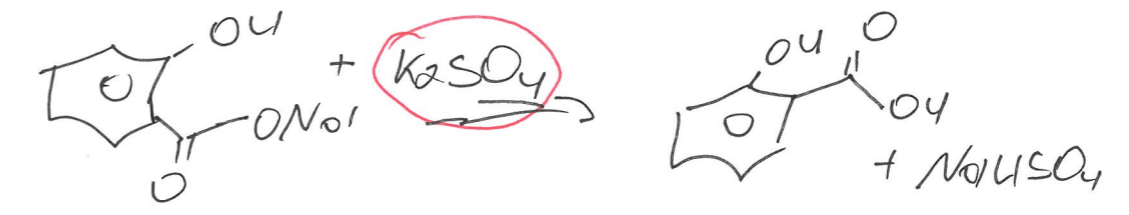
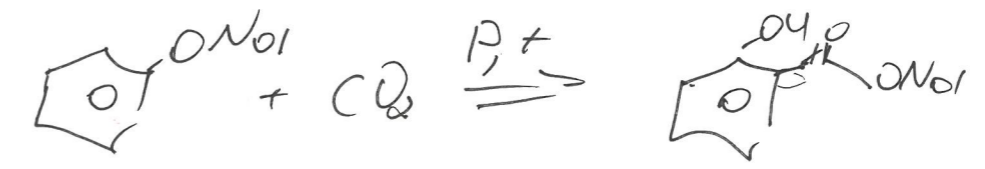
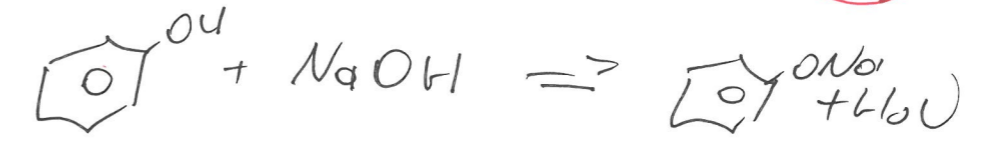


A - салцициловая к-та

B - п-гидроксибензойная к-та

C - ацетил салцициловой к-та

D - 4-ацетоксибензойная к-та. **→ 25**



Задача №2 **A(+)**

