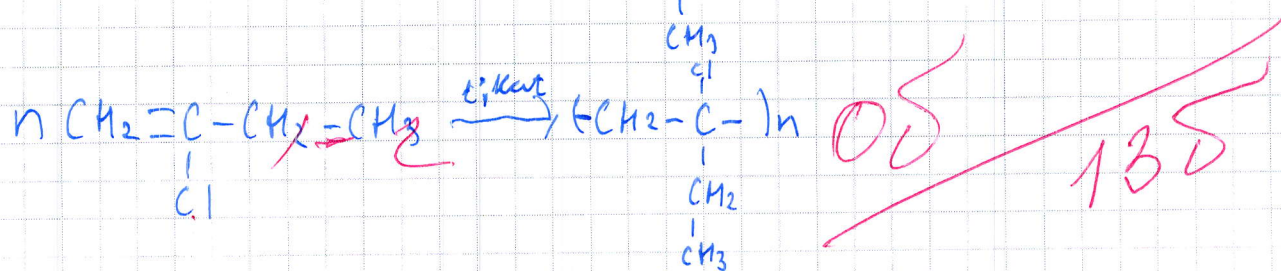
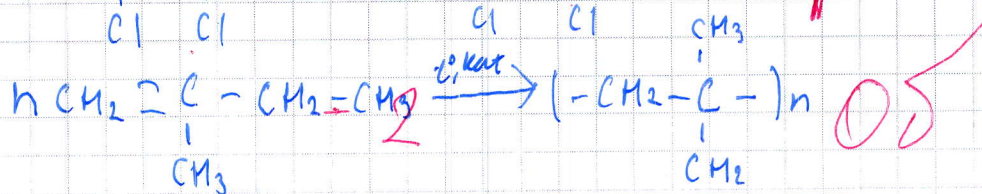
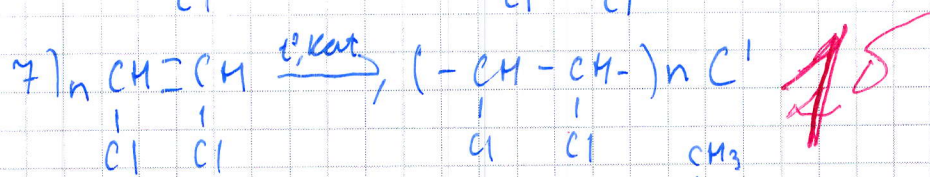
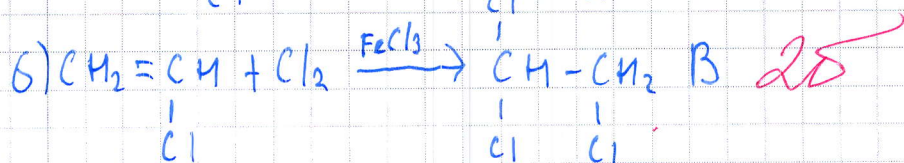
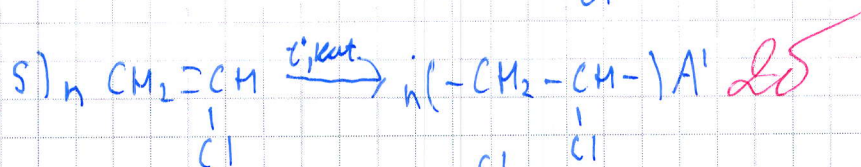
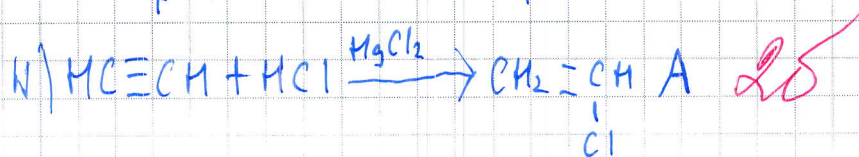
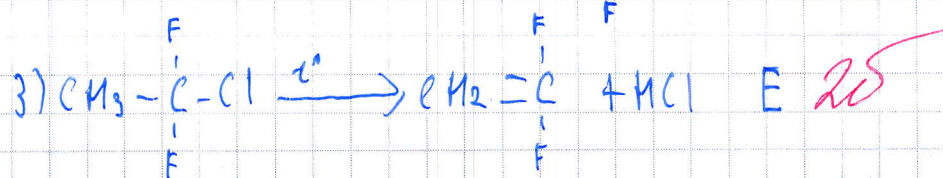
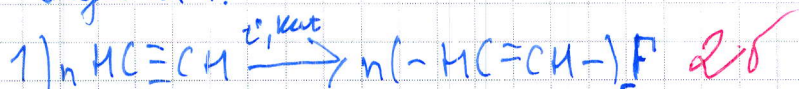


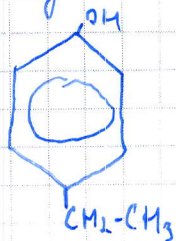
Задача 1.



3 1 - 130
3 2 - 100
3 3 60
3 4 - 10
3 5 - 90

390

Задача 2.



$4,206 \cdot 29 = 121,974 \approx 122$

$72 + 5 + 16 = 93$ (мол.м извеш. радикала)

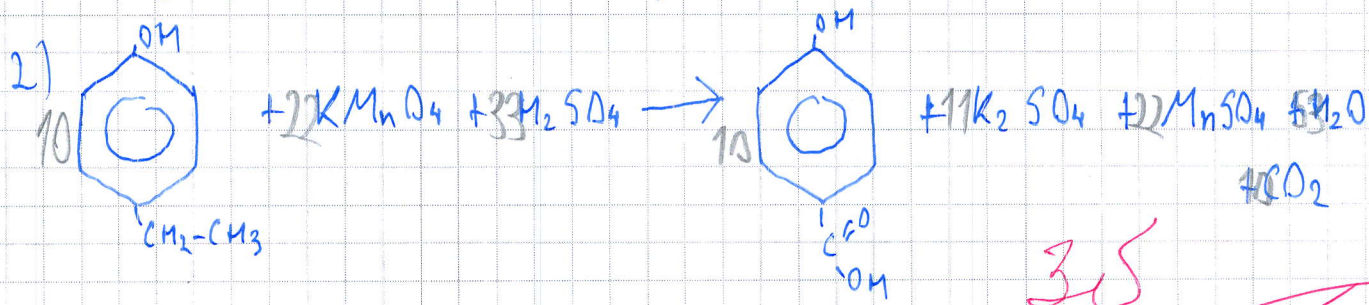
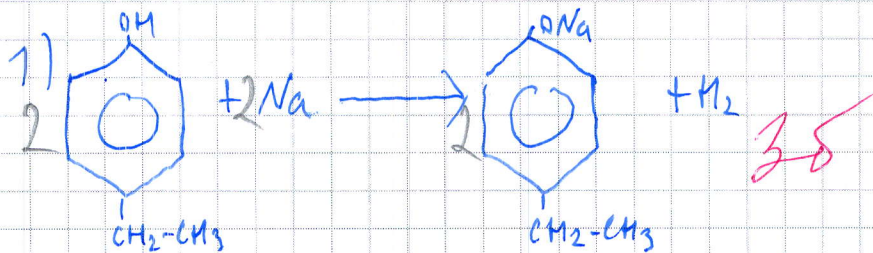
$122 - 93 = 29$ (мол.м кат. радикала)

$M(-\text{CH}_2-\text{CH}_3) = 12 \cdot 2 + 5 = 29$

40

05

130

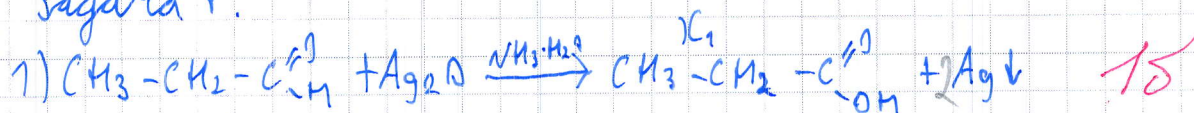


Задача 3.

Соединение комплекс натрия Оксана FeCl₃



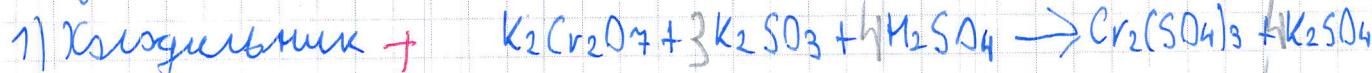
Задача 4.



2)

15

Задача 5.



3) —

5) литий +

9) сера +

58 + 40 = 98

10) Остризательны +

11) Лактан —

2) Хисришата +

4) Бериллий —

6) Индо +

7) Гвешичнак +

8) Матанелу —

12) Никель. —

Свойства крахмала

Гидролиз крахмала происходит в несколько стадий:

Крахмал $\xrightarrow{\text{амилаза}}$ декстрины $\xrightarrow{\text{амилаза}}$ мальтоза -

всего: 185

Крахмал при взаимодействии с йодом даёт синее-фиолетовое окрашивание. При гидролизе крахмал сначала распадается до декстринов, которые при взаимодействии с йодом дают красно-бурную окраску, а потом до мальтозы, которая при взаимодействии с йодом окраску не изменяет. 25

При добавлении раствора гидроксида натрия и раствора медного купороса в пробирку в которую добавили крахмальный клейстер и воду, выпавший осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$ меняет цвет с голубого на синий, а при нагревании ничего не меняется. А при добавлении гидроксида натрия и раствора медного купороса в пробирку, в которую добавили крахмальный клейстер и раствор амилазы, выпавший осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$ также меняет цвет с голубого на синий, но при нагревании выпадает красный осадок Cu_2O , что говорит нам о наличии функциональной группы альдегидов $(-\text{C}^{\text{O}}_{\text{H}})$ и это означает, что крахмал гидролизовался. 25

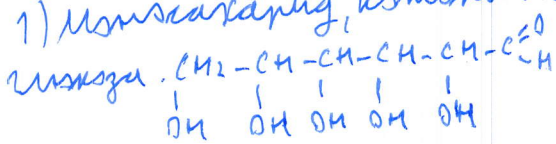
Свойства сахарозы.

При добавлении к раствору сахарозы гидроксида натрия и медного купороса, выпавший осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$ меняет цвет с голубого на синий, а при нагревании ничего не меняется, поскольку в составе сахарозы нет функциональной группы альдегидов $(-\text{C}^{\text{O}}_{\text{H}})$. 25

См. На обороте. \longrightarrow

Вопрос:

1) Момскариг, ктотый явлется структурной единицей крахмала - это

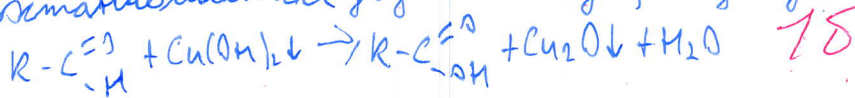


25

2) При взаимодействии йода с крахмалом образуется комплекс сине-фиолетового цвета. 25

3) Тотому что со временем происходит процесс гидролиза, в результате которого, крахмал сначала распадается до декстрина, а потом до мальтозы. Крахмал при взаимодействии с йодом образует сине-фиолетовый окрас. Декстрины с йодом образуют красно-бурый окрас, а мальтозный цвет не меняется. 35

4) Тотому что крахмал не содержит альдегидные группы ($-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array}$), а продукт его гидролиза содержит альдегидные группы ($-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array}$). Гидрат окиси меди может восстанавливаться до закиси меди, альдегидами.



15

5) Состав гидрата в контрольной пробе не изменится. При взаимодействии с йодом происходит окрашивание в сине-фиолетовый цвет. Гидрат в контрольной пробе не восстановит гидрат меди в закись меди (нет $-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array}$) 25

6) Сахароза не имеет функциональных групп альдегидов ($-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array}$) 15

185