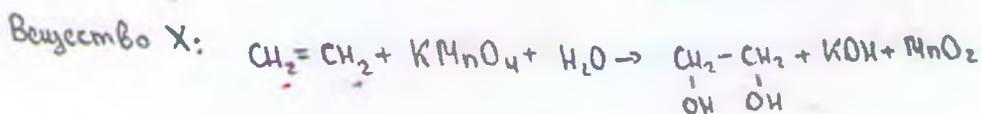
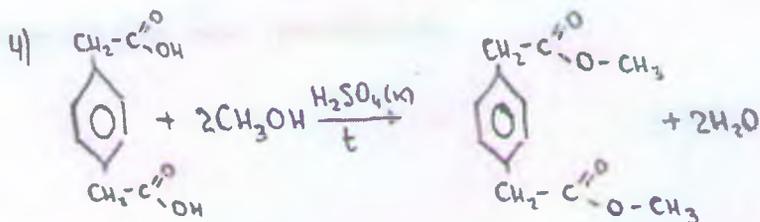
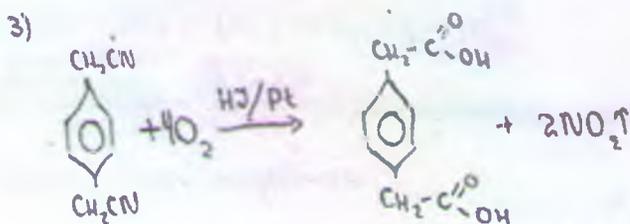
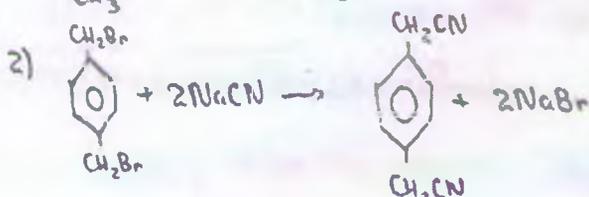
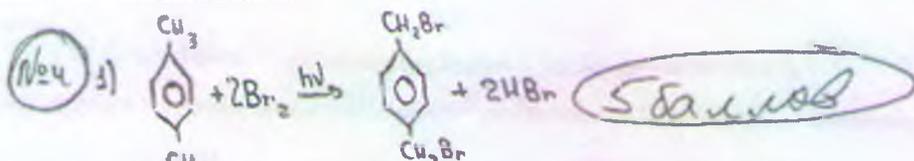
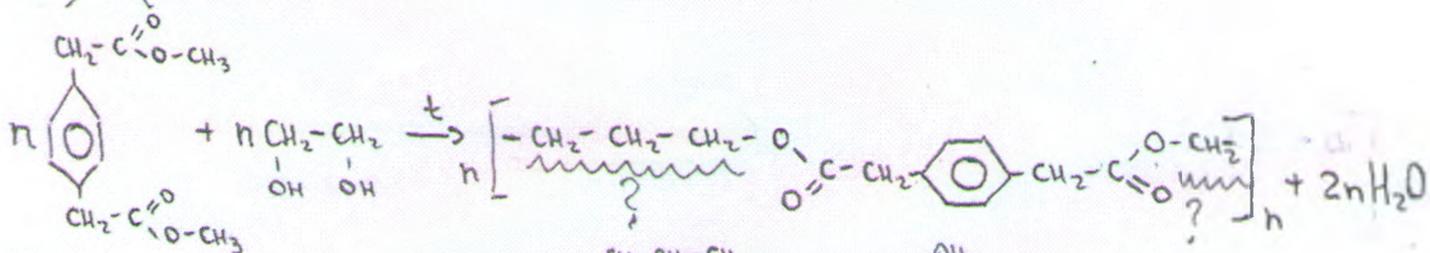


[Handwritten signature]

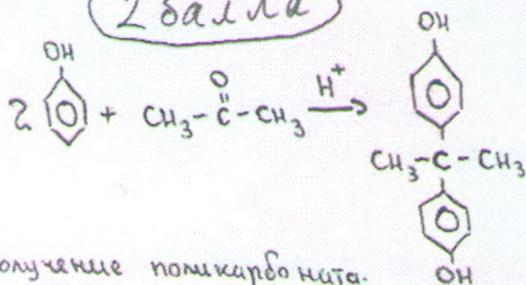
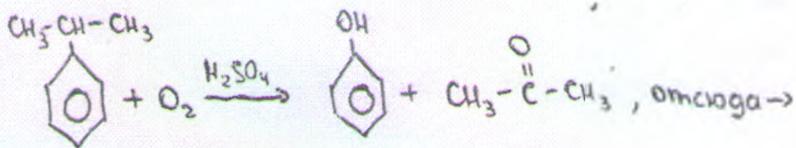


Полимеризация:

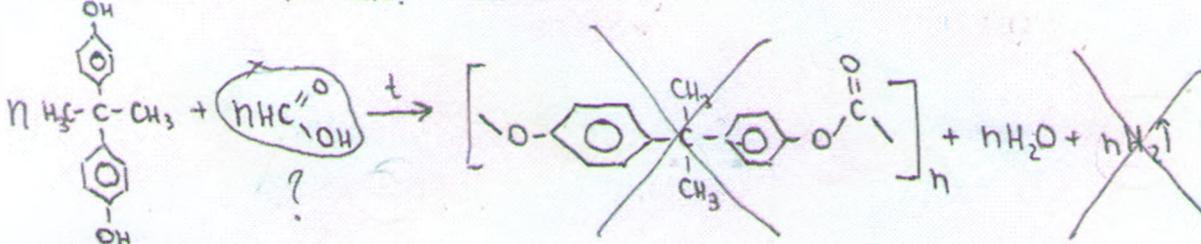


Кумольный способ получения фенола:

2 балла



Получение поликарбоната:





$$(ab)c = a(bc)$$

$$E = mc^2$$



Использовать только эту сторону листа,
обратная сторона не проверяется!

ШИФР

3	5	3	8	0
---	---	---	---	---

Handwritten signature

№6. Сравнить растворимость исключительно из ПР в данном случае нельзя, так как वे образуют разное кол-во ионов. Поэтому проведем следующие расчеты:

$$[Ag^+] = [Cl^-] = C_1 \rightarrow ПР = C_1^2, \text{ т.к. } ПР = [Ag^+] \cdot [Cl^-]$$

$$C_1 = \sqrt{ПР(AgCl)} = \sqrt{1,6 \cdot 10^{-10}} \approx 1,26 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л}$$

5 баллов

Ag_2CO_3 : $Ag_2CO_3 = 2Ag^+ + CO_3^{2-}$, значит $[Ag^+] = 2C_2$; $[CO_3^{2-}] = C_2$, тогда:

$$ПР(Ag_2CO_3) = [Ag^+]^2 \cdot [CO_3^{2-}] = 4C_2^2 \cdot C_2 = 4C_2^3$$

$$C_2 = \sqrt[3]{\frac{ПР(Ag_2CO_3)}{4}} = \sqrt[3]{\frac{6,2 \cdot 10^{-9}}{4}} = 1,16 \cdot 10^{-3} \text{ моль/л}, \text{ значит } C_2 > C_1, \text{ то есть}$$

соль Ag_2CO_3 более растворима

Ответ: Ag_2CO_3 более растворима.