4. Соединения, содержащие в своём составе серебро, нашли широкое применение в органической химии: на их 1.HBr, (C₆H₅CO₂)₂ основе существует G W_H=6.09% 2.AgNO₂

множество реагентов катализаторов.

Представленная схема применение отражает соединений серебра органическом синтезе.

 $w_N = 9.78\%$ 1.Ag₂O/ H₂O 2.Br2, t °C в (3 экв.) 1.[Ag(NH₃)₂]OH 2.t °C 1.SOCI₂ 2.[CH₂N₂] AgNO₃ Ag₂O, t °C D w_H=9.44% H₂O w_N=20.28%

1) Изобразите структурные формулы соединений A - I.

- 2) Приведите механизмы превращений F G и F H.
- 3) Почему протекает превращение C D?
- 4) Вспомните, как реагирует пропилен с кислородом при нагревании в присутствии серебра. Приведите структурную формулу продукта реакции.

w_N=12.83%

Реакция **C–D** – реакция ионного обмена. Они необратимо протекают в тех случаях, когда образуется малорастворимое или малодиссоциирующее вещество или выделяется газ. В данном случае, происходит образование осадка иодида серебра, в то же время реализуется обмен противоиона у органического катиона.

Рекомендации к оцениванию:

and and an additional and a second a second and a second		
1.	Установление структурных формул A – F по 0.5 балла	3 балла
2.	Установление структурных формул G, H, I по 1 баллу	3 балла
3.	Механизмы превращений $\mathbf{F} - \mathbf{G}$ и $\mathbf{F} - \mathbf{H}$ по 1.5 балла	3 балла
4.	О природе реакции $\mathbf{C} - \mathbf{D} - 0.5$ балла	0.5 балла
5.	Продукт окисления пропилена – 0.5 балла	0.5 балла
	итого:	10 баллов