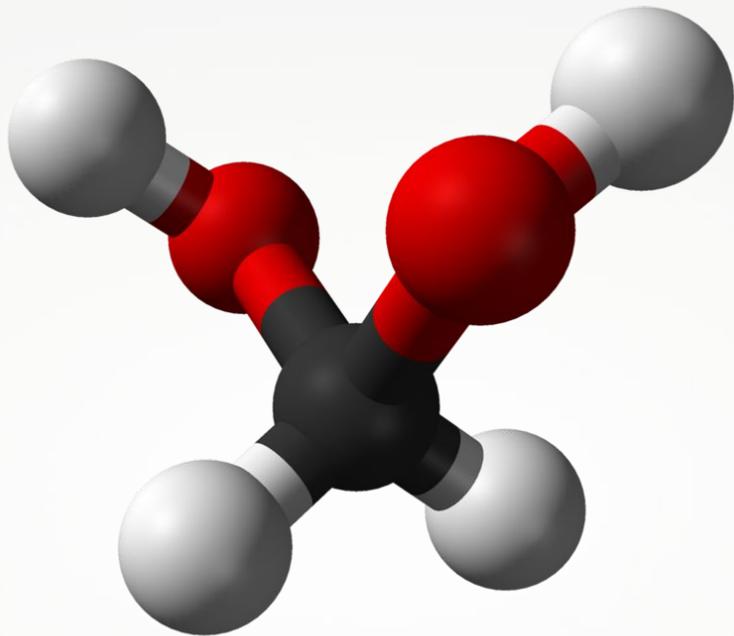


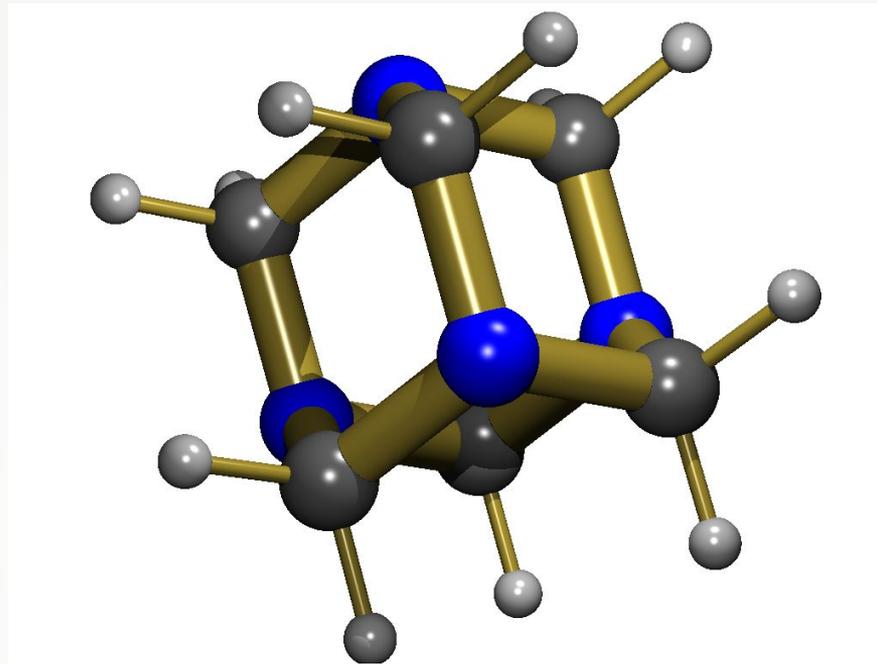
Основная масса **формальдегида** идёт для получения **фенолформальдегидной смолы**, из которой изготавливают **пластмассы-фенопласты**.



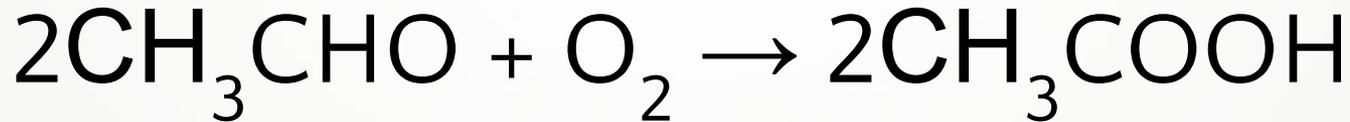
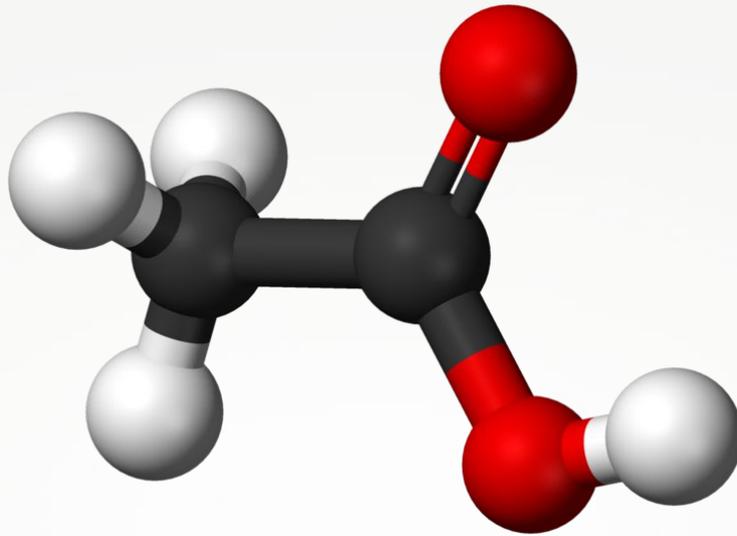


Формальдегид используют исключительно в виде водного раствора – **формалина**.





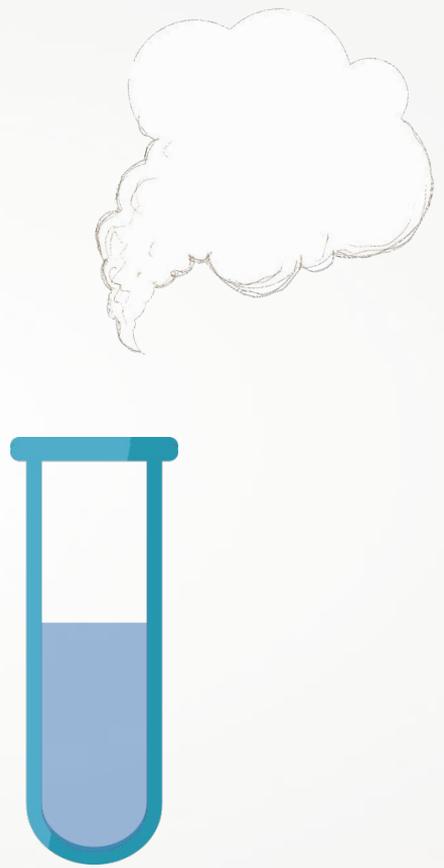
При взаимодействии формальдегида с аммиаком
получают лекарственное соединение —
УРОТРОПИН.

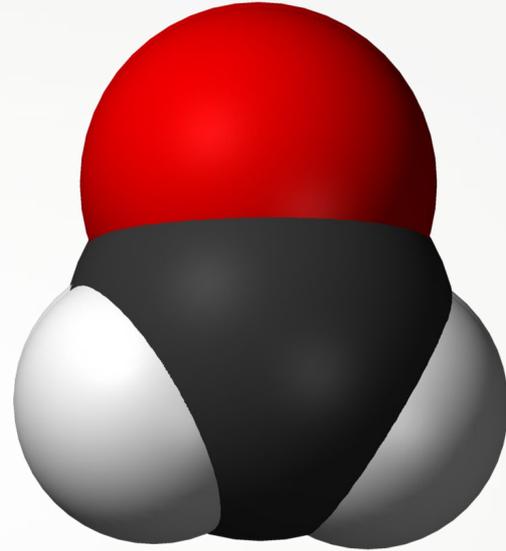
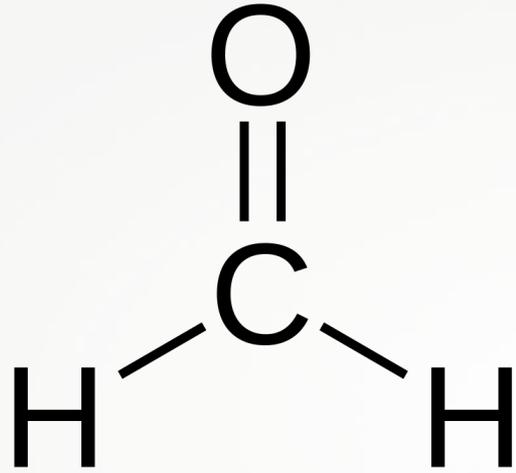


Уксусный альдегид применяют главным образом для извлечения **уксусной кислоты**, а также синтеза некоторых органических соединений.

Высшие альдегиды, которые содержат **от 7 до 16 атомов** углерода, имеют **приятный запах** и потому широко используются в **парфюмерии**.







Формальдегид получают, пропуская через реактор с прожаренной медью смесь паров спирта с воздухом.

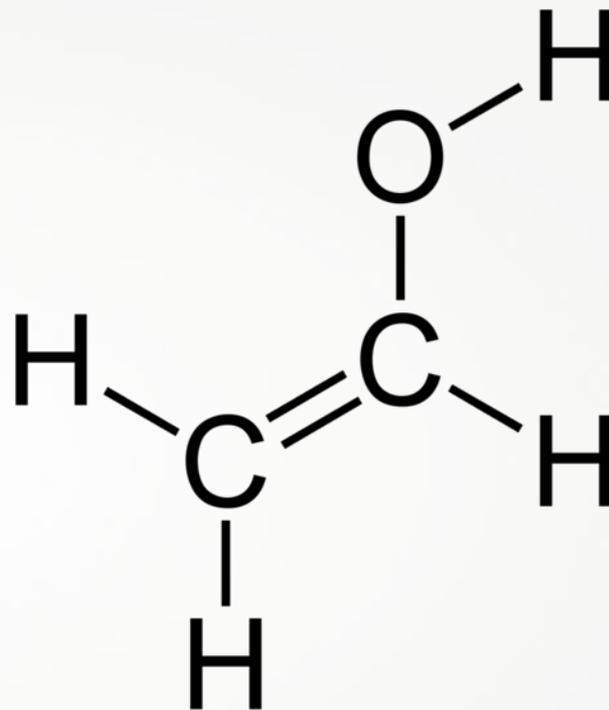


**М.Г.
Кучеров**
1850–1911 гг.

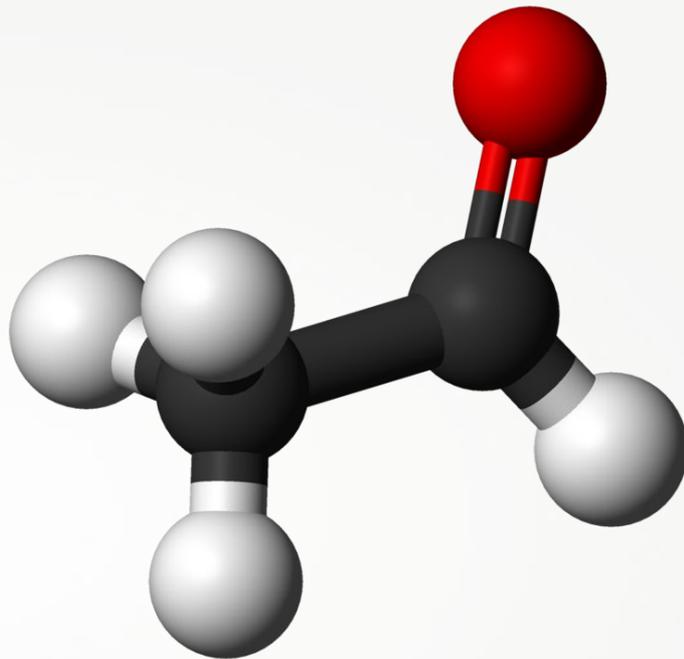
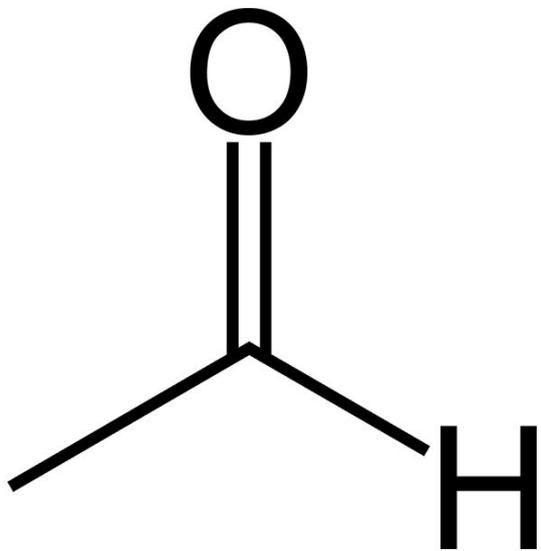
Открыл реакцию
получения уксусного
альдегида
из ацетилена в 1881 г.

Суть этой реакции состоит
в том, что при наличии
солей ртути ацетилен
вступает
в реакцию с водой —
это **реакция гидратации.**

Вследствие разрыва одной π -
связи присоединяется молекула
воды
и получается **ненасыщенный
виниловый спирт**.

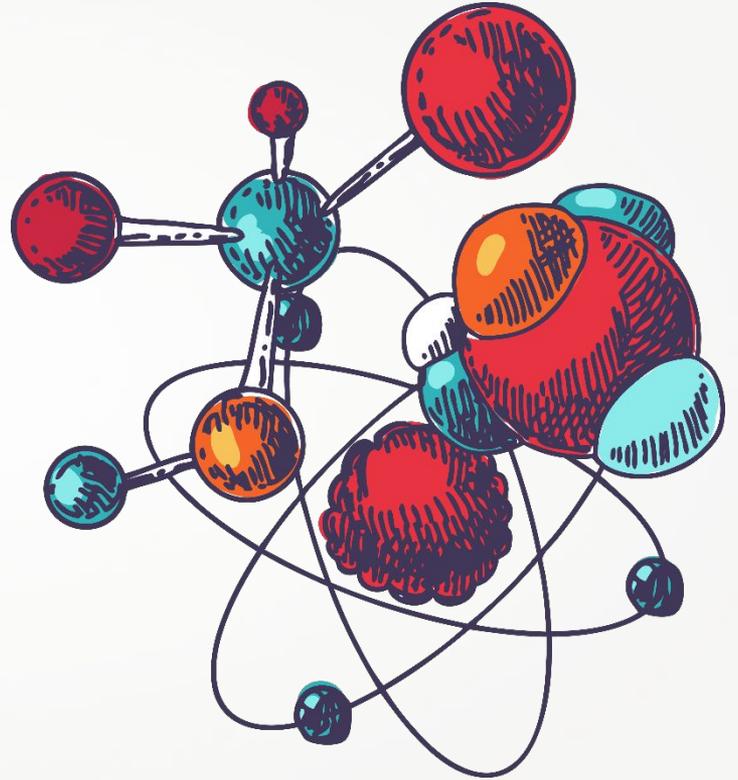


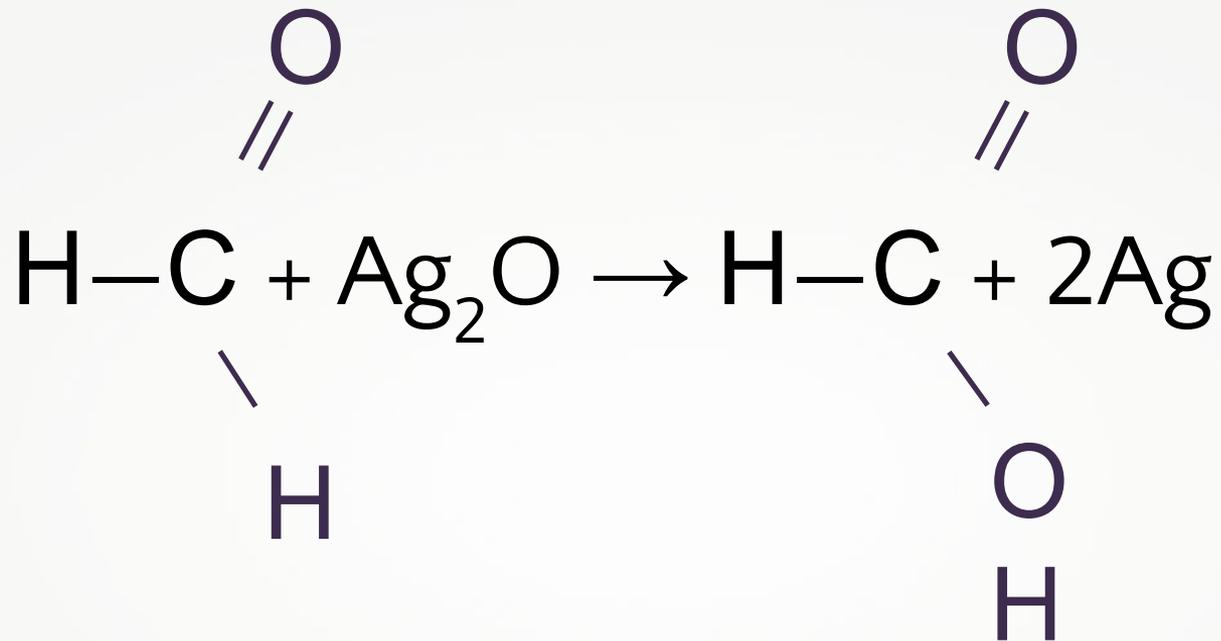
ненасыщенный
виниловый спирт



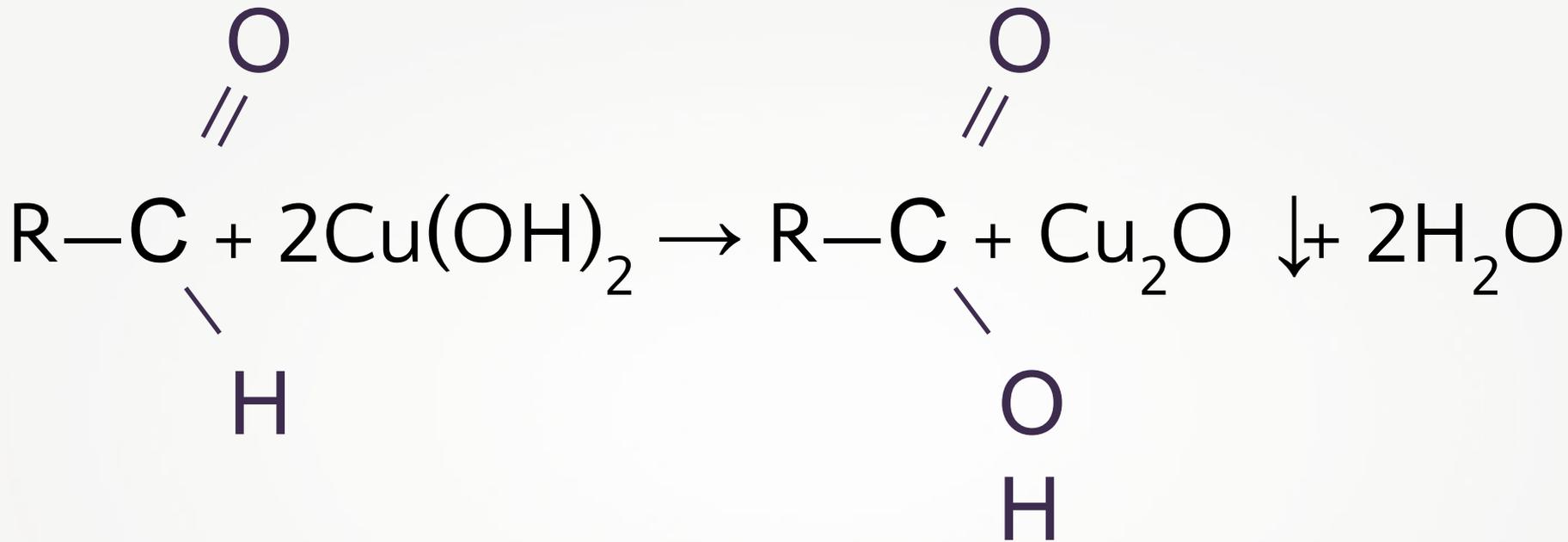
Освоен способ прямого окисления ацетилен
в **уксусный альдегид** при наличии **хлоридов палладия и меди**.

Существует несколько способов, при помощи которых можно узнать, что раствор содержит **альдегид**.





1. Реакция серебряного зеркала.



2. Альдегиды восстанавливают гидроксид меди двухвалентный до гидроксида меди одновалентного.