



РОСНЕФТЬ

Тема:

**«Применение метанола в производстве.
Меры безопасности при работе с метанолом».**

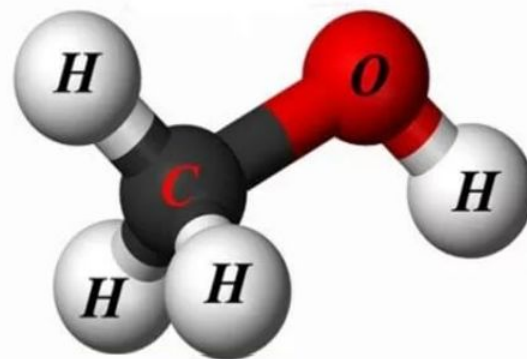
2018

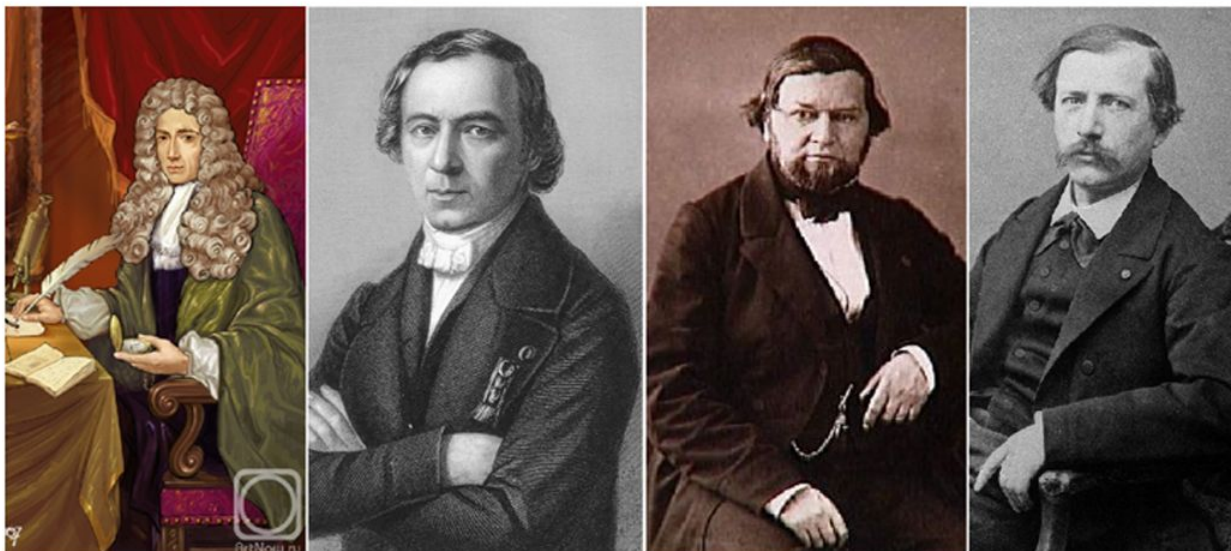
Метанол (метиловый спирт, древесный спирт, карбинол, метилгидрат, гидроксид метила) - CH_3OH , *простейший одноатомный спирт, бесцветная ядовитая жидкость.*

С воздухом в объёмных концентрациях **6,98 - 35,5 %** образует взрывоопасные смеси (*температура вспышки $+8^\circ\text{C}$*). Метанол смешивается в любых соотношениях с водой и большинством полярных органических растворителей.

Известно несколько способов получения метанола: *сухая перегонка древесины и лигнина, термическое разложение солей муравьиной кислоты, синтез из метана через метилхлорид с последующим омылением, неполное каталитическое окисление метана, и получение карбинола из синтез-газа.*

3D структура метанола





Метанол был впервые обнаружен **Робертом Бойлем** в 1661 году в продуктах сухой перегонки древесины (отсюда его первое название - *древесный спирт*). Но только спустя двести лет, в 1834 году, метанол был выделен в чистом виде **Жаном-Батистом Дюма** и **Эженом Мелькьером Пелиго**, тогда же была установлена химическая формула метанола. В 1857 году **Пьер Эжен Марселен Берто** получил синтетический метанол омылением хлористого метила.



Первоначально в промышленности был освоен метод получения метанола сухой перегонкой древесины, но впоследствии он потерял своё промышленное значение.

Современное производство метанола из оксида углерода (II) и водорода впервые было осуществлено в Германии концерном **BASF** в **1923** году. С небольшими модификациями данный способ синтеза метанола используется в настоящее время во всем мире.

