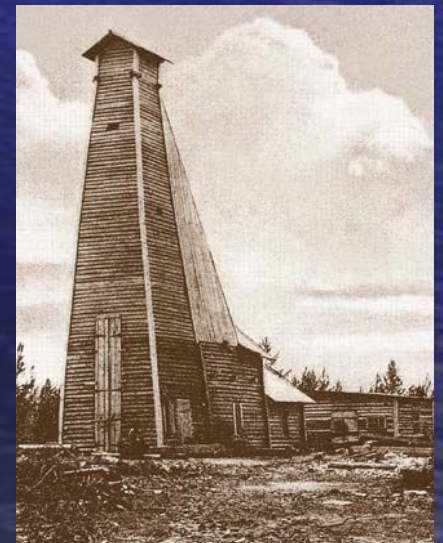


КРЕКИНГ НЕФТЕПРОДУКТОВ



ПЛАН:

- 1. Определение термина «крекинг»
- 2. Основные химические процессы, протекающие при крекинге
- 3. Виды крекинга
- 5. Сущность каталитического крекинга



Переработка нефти

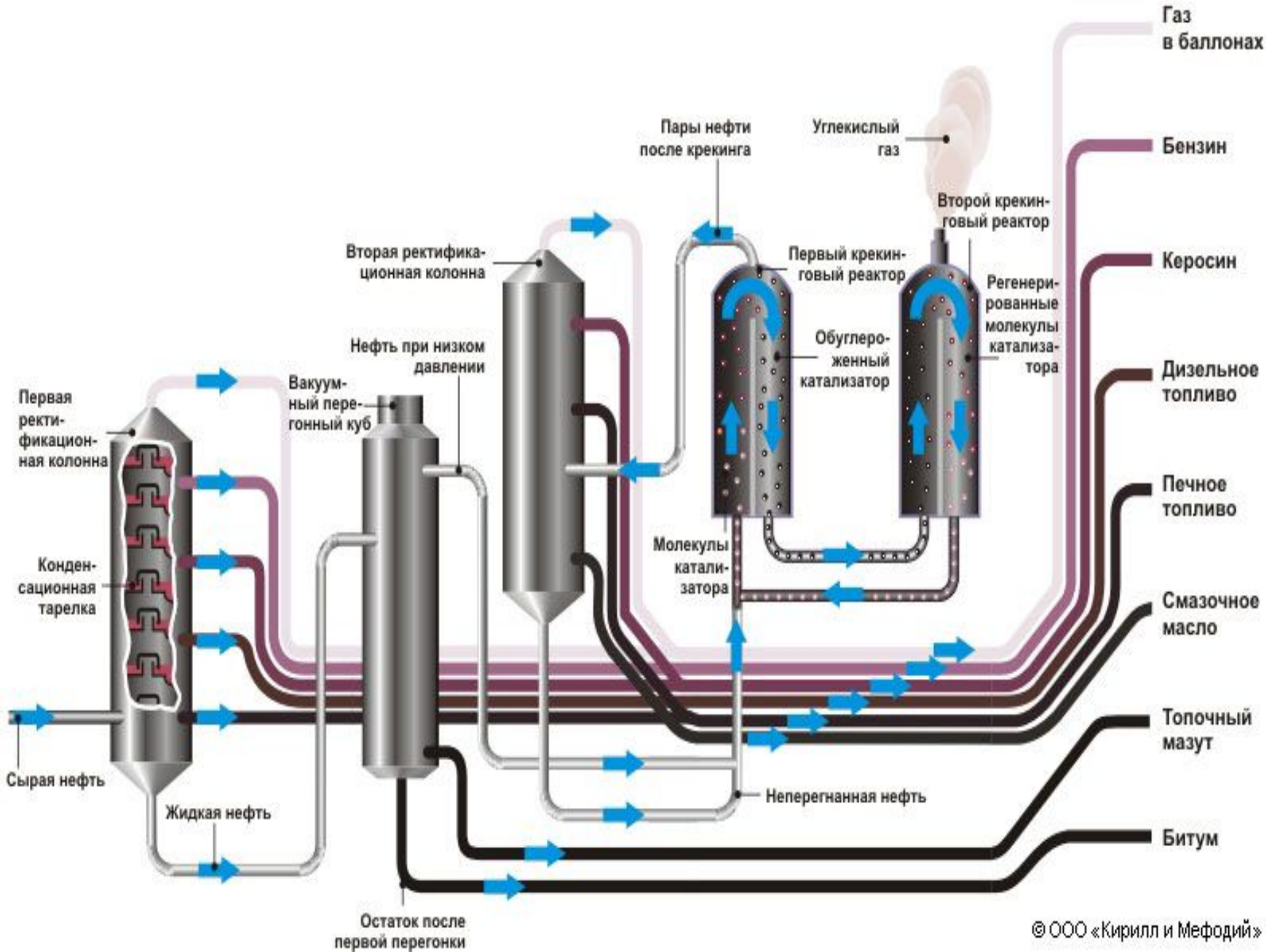


Определение термина «крекинг»

- Выход бензина из нефти можно значительно увеличить (до 65-70 %) путем расщепления углеводородов с длинной цепью, содержащихся, например, в мазуте, на углеводороды с меньшей относительной молекулярной массой. Такой процесс называется крекингом (от англ. Crack- расщеплять). Крекингом называется процесс расщепления углеводородов, содержащихся в нефти, в результате которого образуются углеводороды с меньшим числом атомов углерода в молекуле.

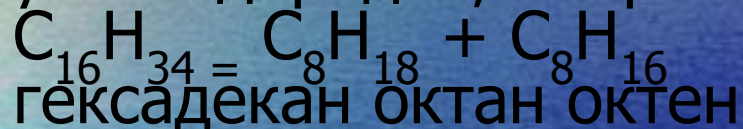
- Аппаратура крекинг - заводов в основном та же, что и для перегонки нефти. Это - печи, колонны.

При крекинге нефть подвергается химическим изменениям. Меняется строение углеводородов. В аппаратах крекинг - заводов происходят сложные химические реакции.

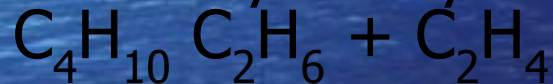


Основные химические процессы, протекающие при крекинге

Процесс крекинга происходит с разрывом углеводородных цепей и образованием более простых предельных и непредельных углеводородов, например:



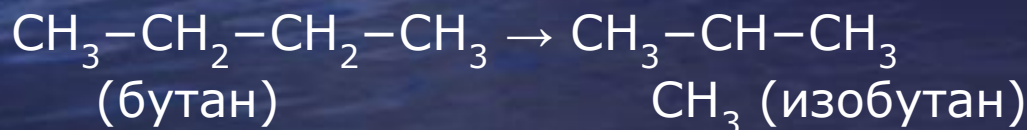
образовавшиеся вещества могут разлагаться далее:



бутан этан этилен (этен)

Изомеризация.

Это процесс превращения алканов линейного строения в разветвленные под действием катализатора (AlCl_3):



Виды крекинга

- Термический крекинг
- Каталитический крекинг
- Риформинг

Сущность каталитического крекинга

Каталитический крекинг

Расщепление молекул углеводородов протекает в присутствии катализаторов и при более низкой температуре (450-5000 С). По сравнению с термическим крекингом процесс протекает значительно быстрее, при этом происходит не только расщепление молекул углеводородов, но и их изомеризация, т.е. образуются углеводороды с разветвленной цепью атомов углеродов.