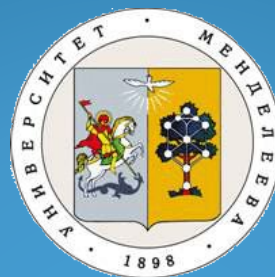


Российский химико-технологический университет имени Д. И. Менделеева



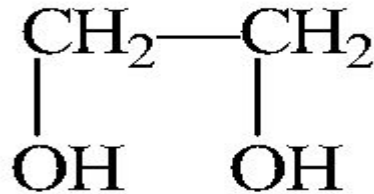
Получение окиси этилена

Выполнил:
Бадретдинов Р.В.
МП-22

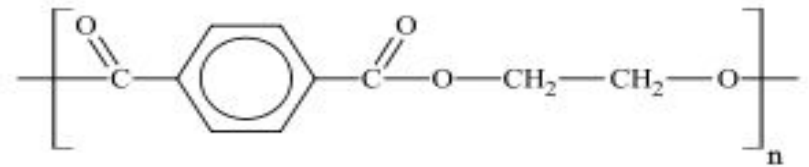
Москва, 2016

Применение окиси этилена

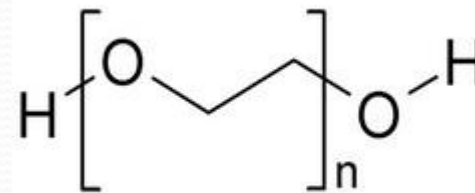
- Этиленгликоль



- Полиэтилентерефталат



- Полиэтиленгликоли



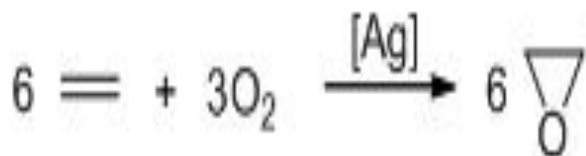
Производство окиси этилена в России и мире

- Общий объем производства окиси этилена в мире составляет более 22 млн т/год.

Производители окиси этилена в России.

Производитель	Город	Мощность производства, тыс. т/год
ОАО «Нижекамскнефтехим»	Нижекамск	320
ОАО «Казаньоргсинтез»	Казань	60
ОАО «Сибур-Нефтехим»	Дзержинск	264

Условия проведения процесса

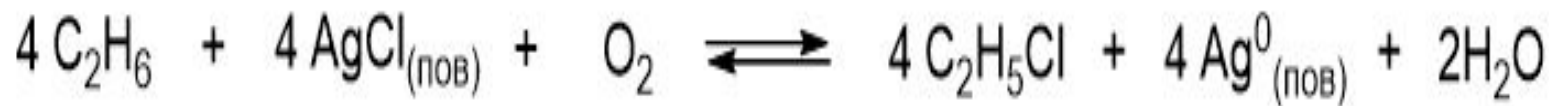
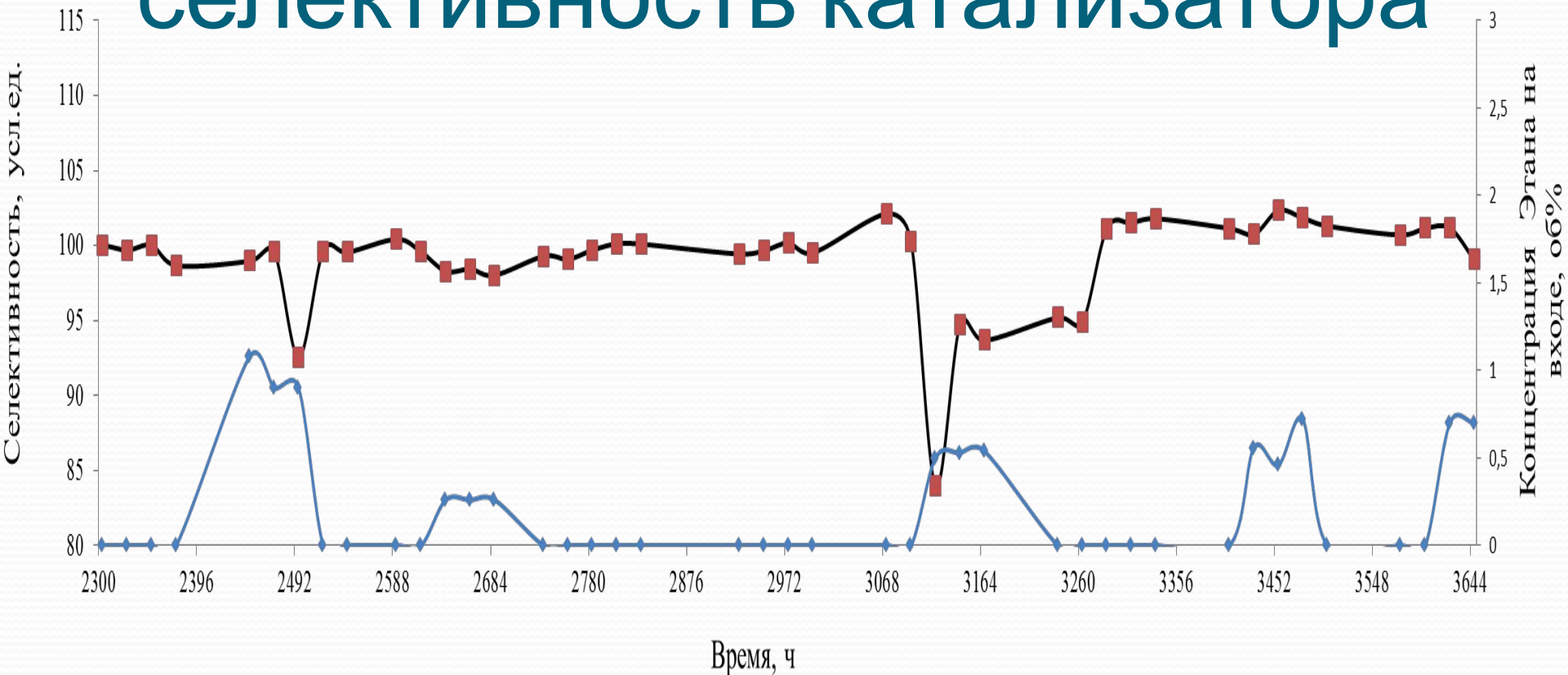


$$\Delta H = -117,3 \text{ кДж/моль}$$

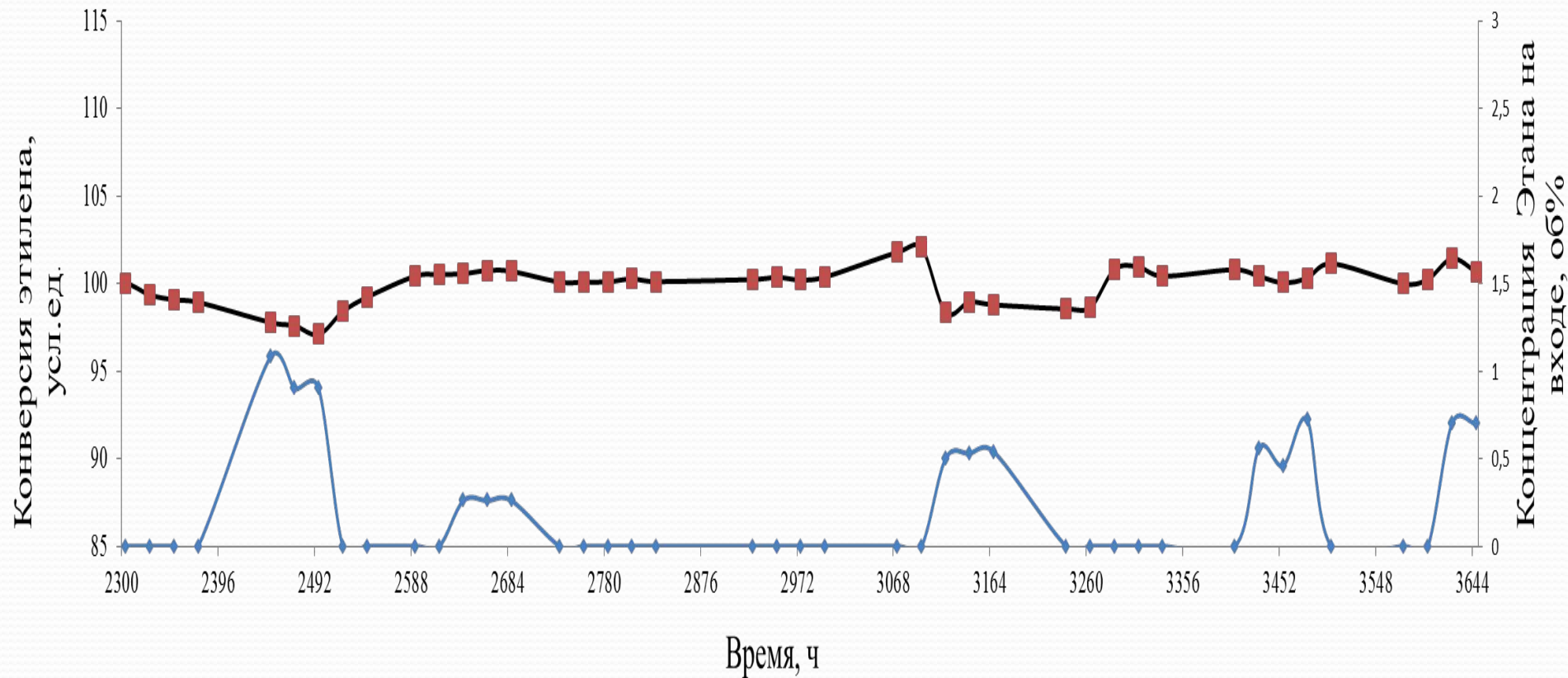
$$\Delta H = -1412,0 \text{ кДж/моль}$$

- Давление: 15-20 атм.
- Температура: 200-300 °С
- Катализатор активируют посредством добавления органических хлоридных модификаторов

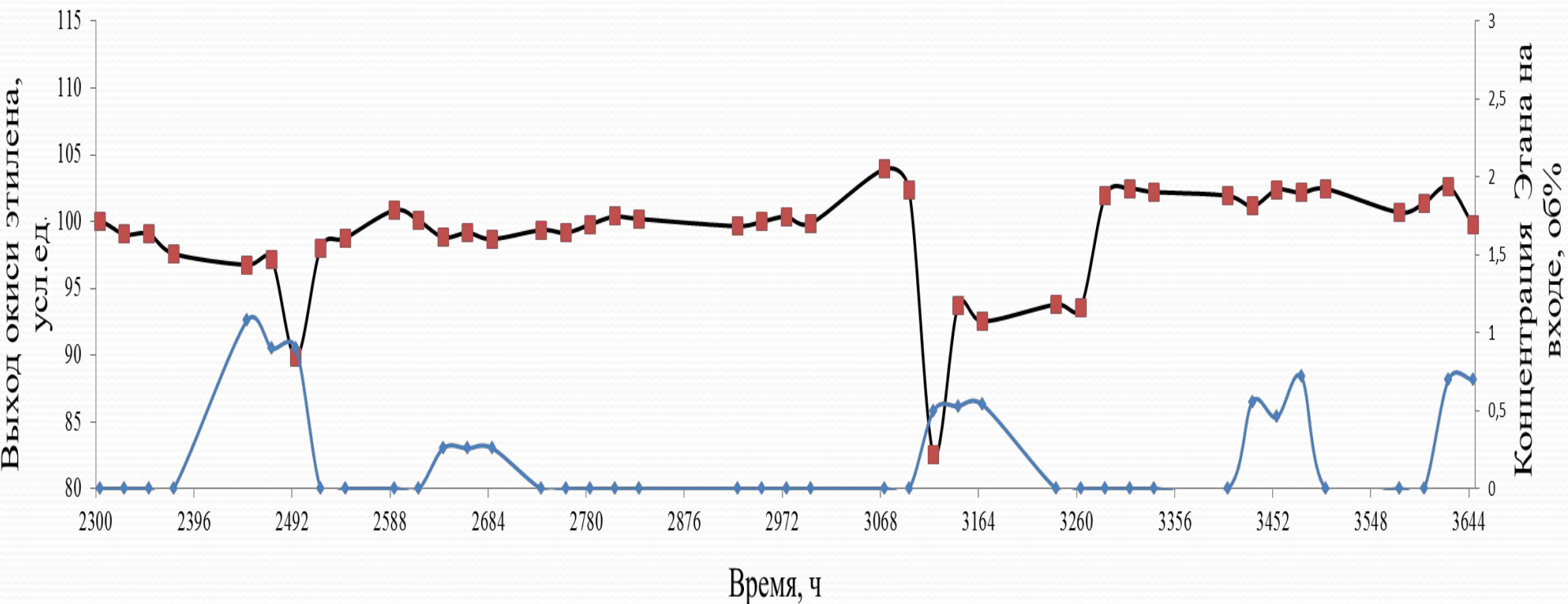
Влияние содержания этана на селективность катализатора



Влияние содержания этана на конверсию этилена



Влияние содержания этана на ВЫХОД ОКИСИ ЭТИЛЕНА



Спасибо за внимание
!