

tpu.ru

# Системный анализ процессов химической технологии

Лекция 1

Иванчина Эмилия Дмитриевна д.т.н., профессор ОХИ ИШПР

VATERISCE HE CENTER

#### План лекции



- Основные понятия кибернетики и системного анализа;
- Элементы химико-технологической системы (ХТС);
- Иерархическая структура ХТС;
- Системный анализ процесса компаундирования бензинов.

NHWEHEP OLDAHNAE!



#### Основные понятия кибернетики и системного анализа



Предмет системного анализа — это система любой природы (в данном случае — XTC).

Метод исследования – это метод математического моделирования.

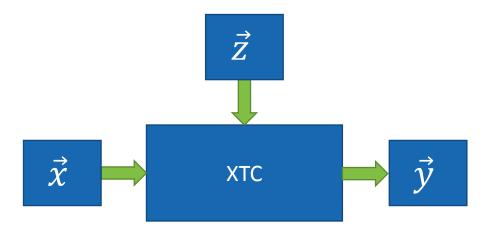
#### Основные понятия кибернетики и системного анализа



XTC – это совокупность физико-химических процессов в производственной системе и средства для их реализации.

- Химический процесс;
- Аппараты, в которых этот процесс протекает;
- Средства контроля и управления;
- Связи между аппаратами (трубопроводы).

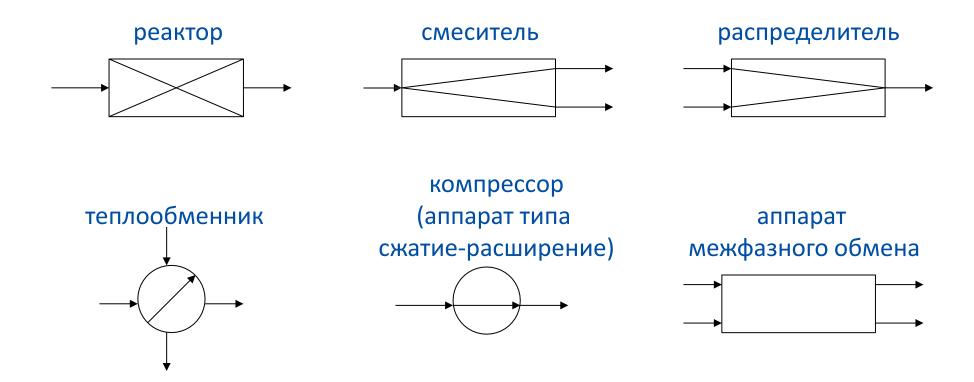
### Структура ХТС



- $\vec{x}$  вектор входных параметров (сырьё);
- $\vec{y}$  вектор выходных параметров (количество и качество готового продукта);
- $\vec{z}$  вектор режимных параметров (температура, давление, расход и др.);

### Элементы химико-технологической системы (ХТС)





Элемент XTC — это аппарат, в котором протекает химико-технологический процесс.

#### 7

## Иерархическая структура XTC – многоуровневая структура производства



| Уровень иерархии                     | Пример   | Назначение  |  |
|--------------------------------------|--|---|--|
| 1. Типовой<br>процесс                | Реактор, колонна, теплообменник,<br>смеситель и др.  | Преобразование<br>вещества и энергии              |  |
| 2. Цех                               | Совокупность отделений, работающих на выпуск определенной продукции (цех производства бензина)         | Объединение<br>типовых процессов                  |  |
| 3. Химический завод                  | Совокупность цехов, объединенных общим сырьем (завод производства метанола)                            | Объединение цехов по выпуску продукции            |  |
| 4.Технологическая линия              | Совокупность заводов, связанных между собой общей производственной линией (первичная подготовка нефти) | Объединение заводов по сырью и продукции          |  |
| 5. Отрасль химической промышленности | Совокупность заводов химической, нефтехимической и нефтеперерабатывающей промышленности данного округа | Получение и распределение продукции по назначению |  |

ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ

#### Расчет октанового числа смешения

Октановое число потока смешения и в целом смеси рассчитывается по правилу аддитивности:

$$O\mathcal{H}_{CM} = \sum_{i=1}^{n} a_i \cdot O\mathcal{H}_i^{/} \tag{1}$$

где O4/- октановое число i-го потока;

 $a_i$  — доля потока в смеси;

n — количество потоков;

$$OY' = \sum_{i=1}^{k} C_i \cdot OY_i \tag{2}$$

где *ОЧ* / – октановое число углеводорода;

 $C_i$  – концентрация углеводородов, масс. доли;

k – количество углеводородов в потоке;

### Фрагмент таблицы по углеводородному составу потоков, % мас.

| Название            | ОЧ (ИМ)<br>компонентов | ЛГ-35-8/300Б<br>Рафинат | Доксилольная<br>фракция | АИ-92 | АИ-98 |
|---------------------|------------------------|-------------------------|-------------------------|-------|-------|
| Пропан              | 100                    |                         |                         | 0,09  | 0,01  |
| н-Бутан             | 93,60                  | 0,19                    |                         | 1,32  | 0,51  |
| н-Пентан            | 61,70                  | 2,34                    | 5,64                    | 5,19  | 1,39  |
| н-Гексан            | 24,80                  | 20,78                   | 3,37                    | 3,34  | 1,78  |
| н-Гептан            | 0,00                   | 4,52                    | 1,92                    | 2,73  | 2,90  |
| н-Октан             | - 19,00                | 0,11                    | 4,82                    | 0,63  | 0,44  |
| н-Нонан             | - 39,00                |                         |                         | 0,21  | 0,29  |
| Изобутан            | 101,00                 | 0,04                    |                         | 0,52  | 0,14  |
| 2,2-диметилбутан    | 92,0                   | 3,55                    | 0,59                    | 0,54  | 0,21  |
| 2,3-диметилбутан    | 101,70                 | 3,68                    | 0,80                    | 0,52  | 0,30  |
| 2,2,3-триметилбутан | 105,80                 | 0,08                    | 0,03                    | 0,08  | 0,05  |
| Изопентан           | 92,30                  | 2,88                    | 3,73                    | 6,62  | 4,00  |

Таким образом, системный анализ процесса компаундирования товарных бензинов осуществляется в два этапа:

- 1. Определяется октановое число потока (формула 1);
- 2. Рассчитывается доля потока в смеси для заданного октанового числа (формула 2);



