Российский химико-технологический университет имени Д.И. Менделеева



Кафедра информационных компьютерных технологий

Разработка параллельного программного обеспечения для нахождения параметров детальных кинетических механизмов

аспирант Митричев И.И.

научные руководители доц. Женса А.В.,

проф. Кольцова Э.М.

Москва 2013



Структура генетического алгоритма

$$X_{u} - ? : \Phi(X_{u}, X_{k}) = \sum_{i} W_{i} [Y_{MO\partial e \pi., i}(X_{u}, X_{ki}) - Y_{\ni \kappa c \pi., i}]^{2} -> min$$

$$X_{u, Hu \varkappa H} <= X_{u} <= X_{u, Be p \varkappa H} \quad u = 1..U$$

U – число неизвестных параметров кинетического механизма

X – вектор переменных, X_{ij} – неизвестные, X_{k} – известные, X_{s} – вспомогательные

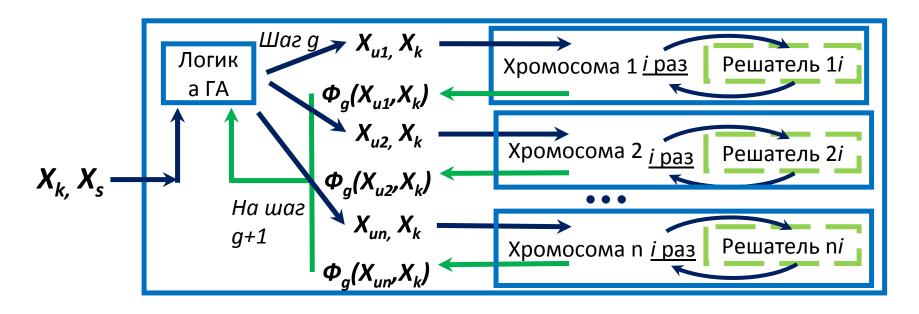


Схема работы программы

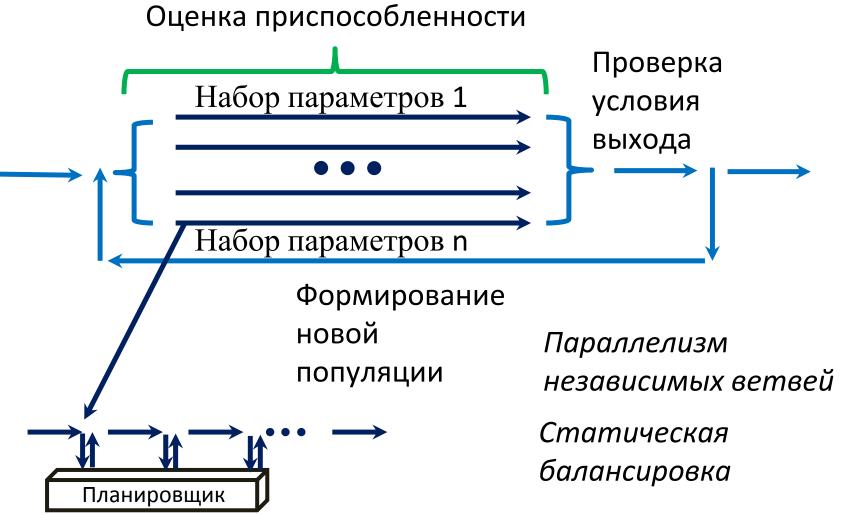
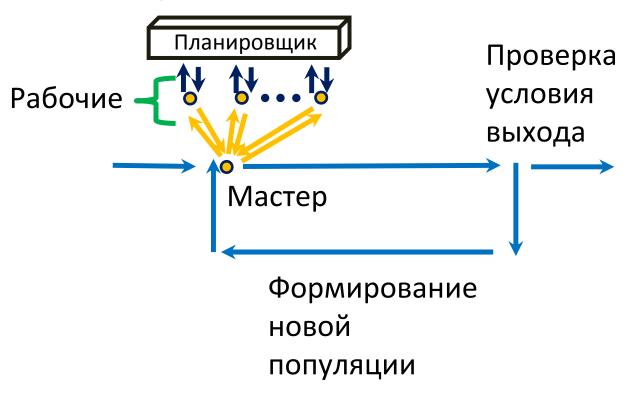
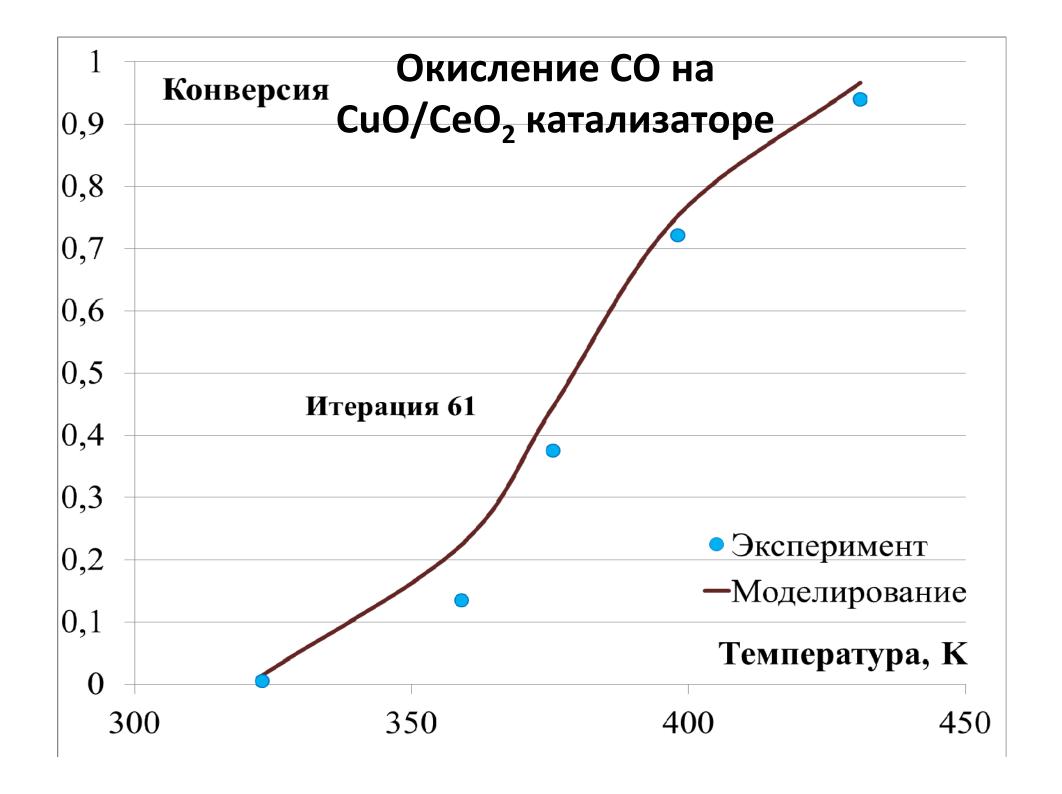


Схема работы программы

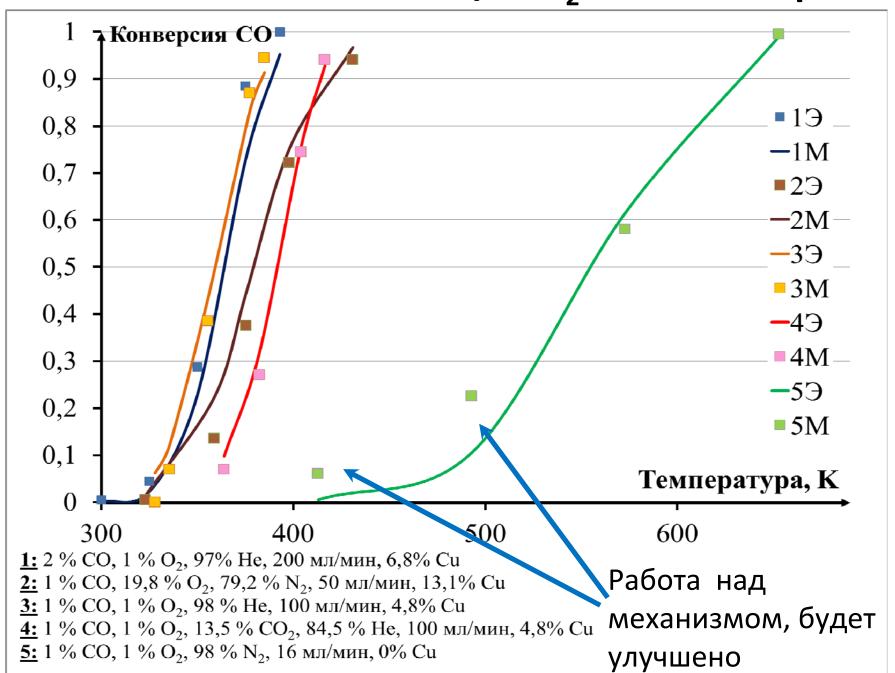
Оценка приспособленности



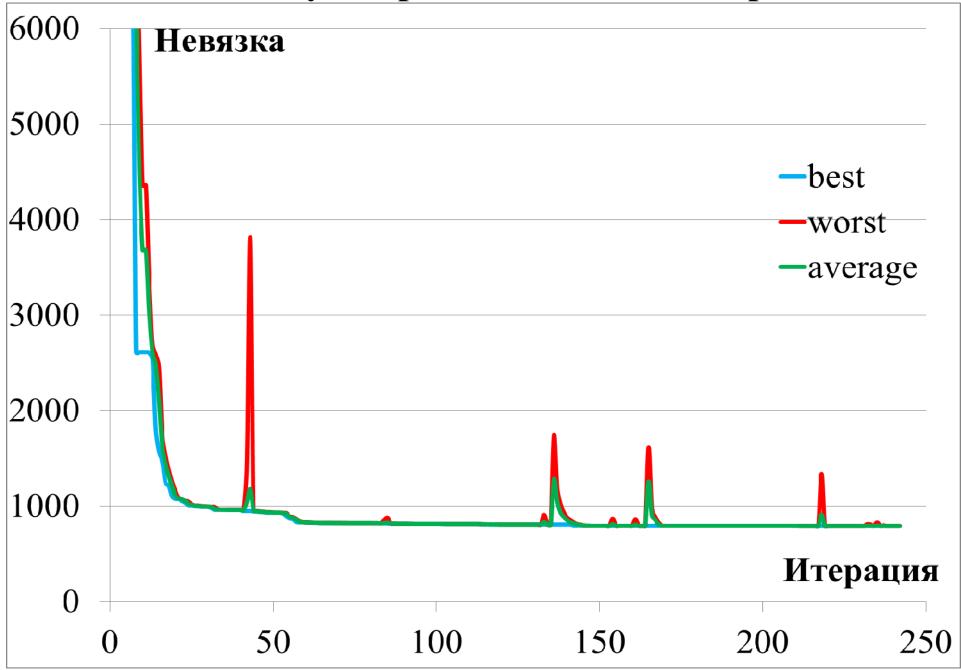
Динамическая балансировка



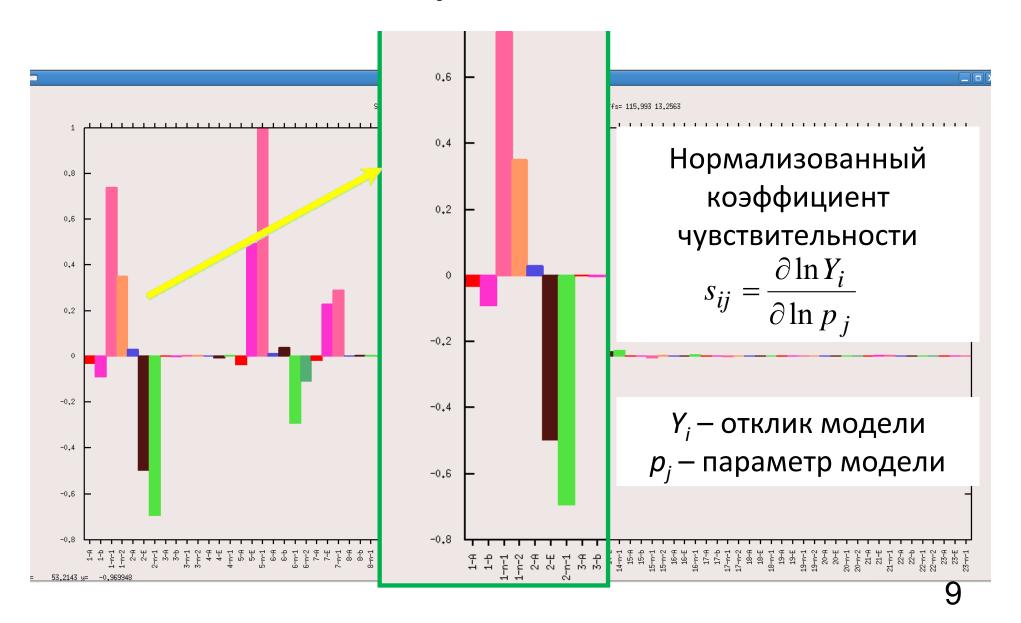
Окисление CO на CuO/CeO₂ катализаторах



Зависимость суммарной невязки от итерации ГА 8



Анализ чувствительности



Термодинамическая совместность

$$\frac{k_{fk}}{k_{rk}} = K_{pk} \prod_{i} (c_i^0)^{\nu_{ik}}$$

$$K = e^{-\Delta_k G^0 / RT}$$

$$\Delta_k G^o = \sum_i \nu_{ik} G_i^0(T)$$

- $rac{k_{\it fk}}{k_{\it rk}} = K_{\it pk} \prod_i (c_i^0)^{
 u_{\it ik}}$ термодинамическая связанность прямой и обратной реакции $K_{\it pk} = e^{-\Delta_k G^0 / \it RT}$ константа равновесия

 - $\Delta_k G^o = \sum_i v_{ik} G_i^0(T)$ изменение энергии Гиббса химической реакции

Энергия Гиббса вещества при конкретной температуре, для газофазных веществ – табулированы, для поверхностных интермедиатов – неизвестны.



Оценка с помощью МНК, модификация кинетического механизма

Спасибо за внимание