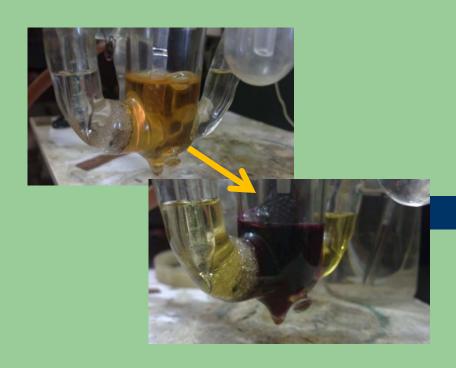
Группа органической электрохимии и электрокатализа



Руководитель:

проф. Магдесиева Т.В.

Что такое «органическая электрохимия»?

Решение задач органической и металлоорганической химии

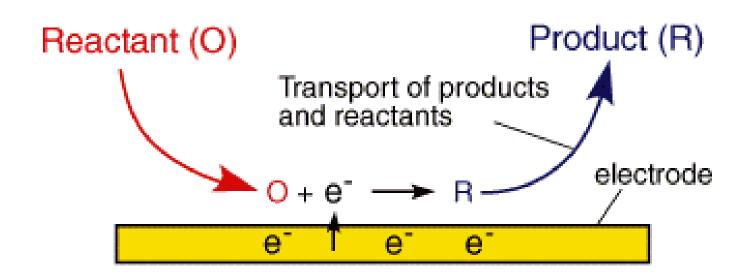
+

+

Широкие возможности электрохимического инструментального контроля

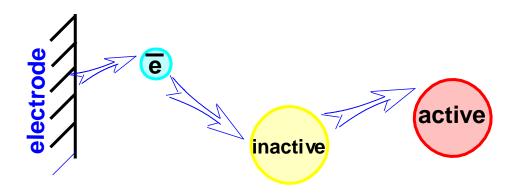
ОРГАНИЧЕСКАЯ ЭЛЕКТРОХИМИЯ

"Органическая электрохимия" vs. «классическая»



Что может органическая электрохимия?

1. «Заставить» идти реакцию, активируя реагенты с помощью электрохимического переноса электрона

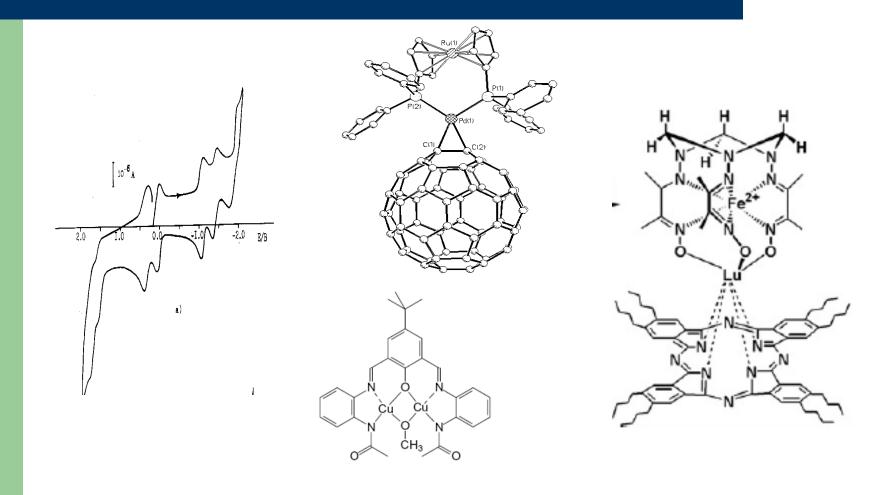


Электрон – самый экологичный реагент!

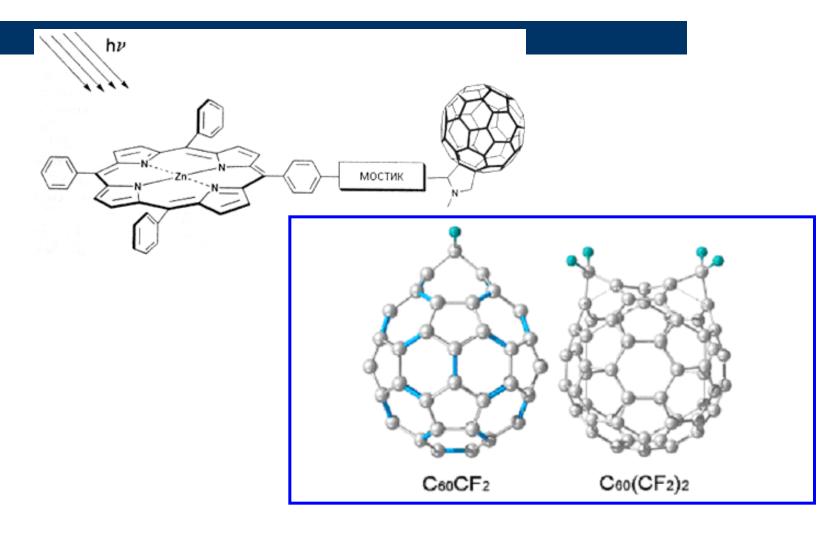
Примеры активации:

$$\begin{array}{c|c} & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & &$$

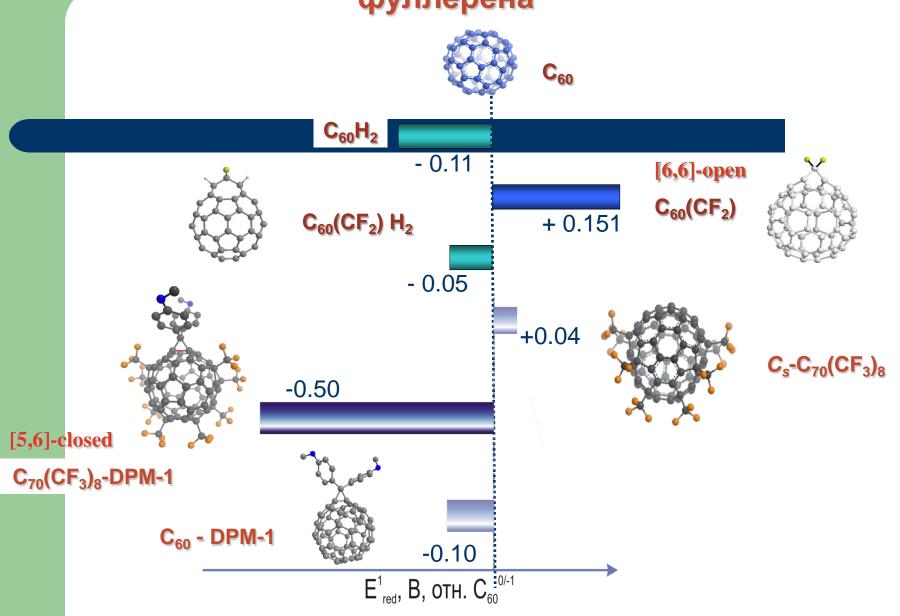
2. Исследовать электронное строение сложных органических и металлоорганических соединений



3. Создавать и исследовать новые материалы



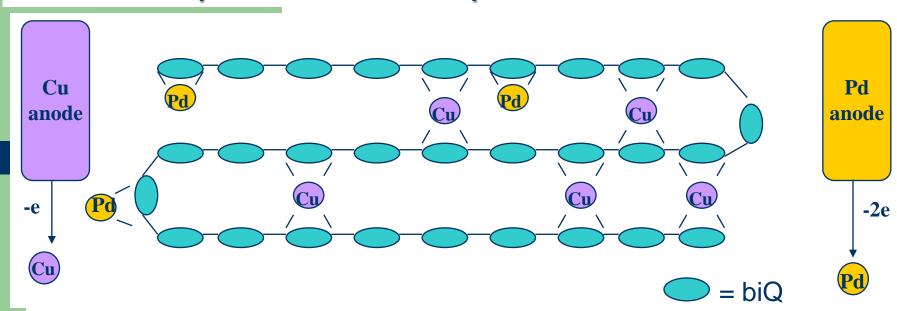
«Настройка» электронных свойств производных фуллерена



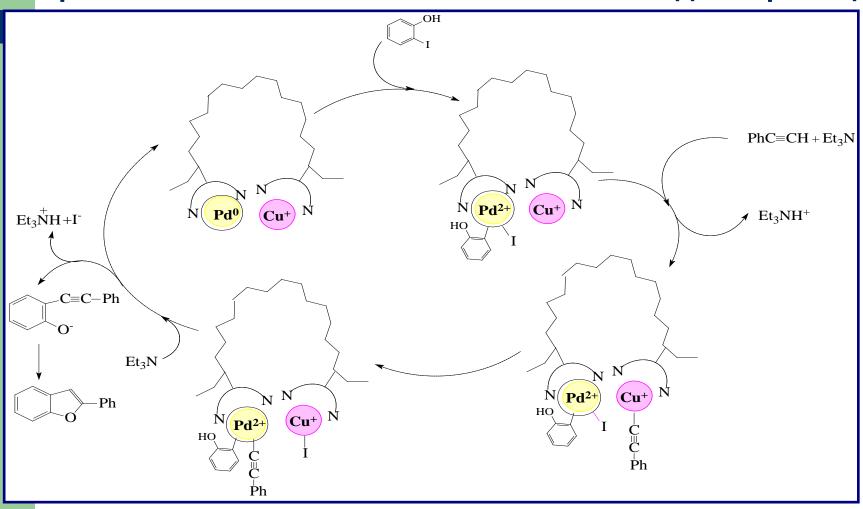
4. "One-pot" электросинтез металлокомплексов

$$C_{60} + 2e^{-} \Longrightarrow C_{60}^{2-}$$
 $C_{60}^{2-} + PdCl_2 + 2Ph_2P$
 $C_{60}^{2-} + PdCl_2 + 2Ph_2P$

Электросинтез гетерометаллических «конформационнонастраиваемых» полимерных комплексов



Гетерополиметаллические системы в каскадных реакциях



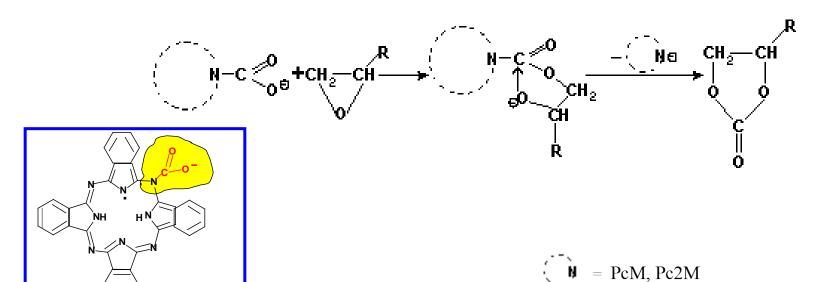
5. Электрокатализ

Электрокаталитическое связывание СО2

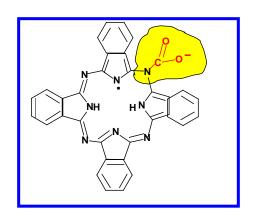
эпоксидами

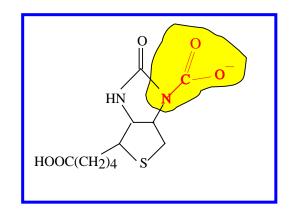
$$CO_2 + CO_2 + R$$
 catalysis $R = CH_3, CH_2CI$ $CO_2 + CO_2 + CO_3$

$$(PcM)^{\overline{\bullet}} + CO_2 \iff (PcM \cdot CO_2)^{\overline{\bullet}}$$



6. Электрохимическое моделирование ферментативных редокс- процессов

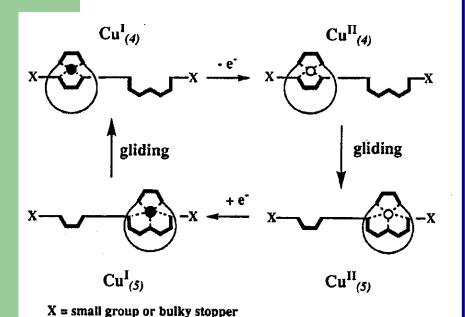




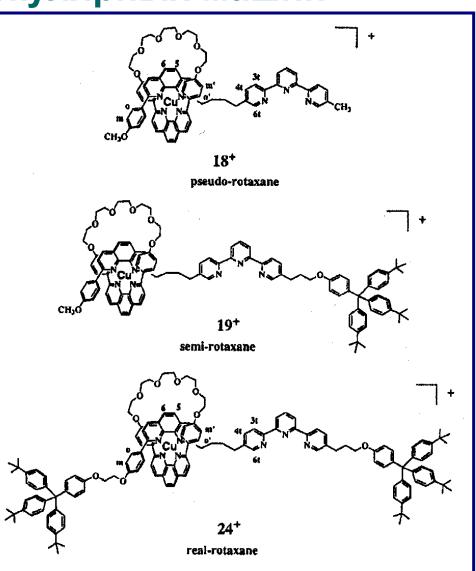
карбоксибиотин

Число оборотов катализатора составляет 10^4 - 10^5 —что близко к эффективности природных ферментов!

7. Создание электрохимически управляемых «молекулярных машин»



(N.Armaroli et al, J.Am.Chem.Soc., 1999, 121, 4397-4408)



Возможности и перспективы:

- •Освоение электрохимических и спектроэлектрохимических методов
- •Овладение основами электросинтеза и органического синтеза
- •Использование квантово-химических расчетов
- •Функциональное моделирование природных ферментативных процессов

Возможность стать специалистом широкого профиля, востребованным как в России, так и за рубежом.

Мы сотрудничаем с университетами Бургундии (Дижон, Франция) и Тюбингена (Германия).

Кое-что из нашей жизни...

(фоторепортаж)

Наш дружный коллектив



Так мы работаем...

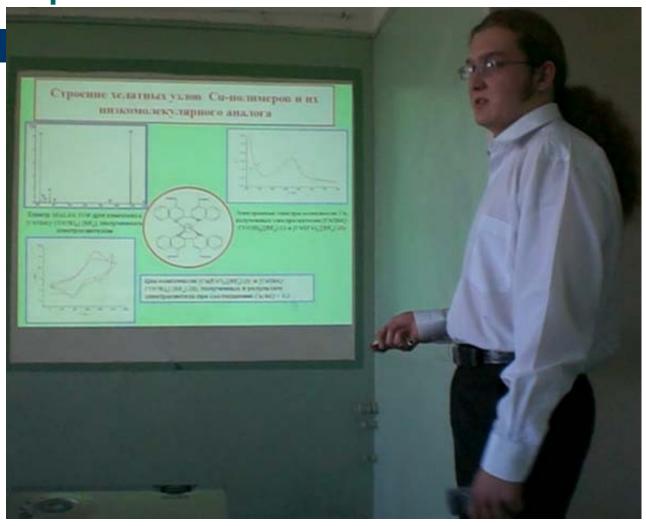


Пишем статьи...





Защищаем дипломы и диссертации...



А потом празднуем...



И участвуем в конференциях...

58 Annual Meeting of International Society of Electrochemistry,



Canada, Sept. 2007

Наш адрес:

• Химфак,
Кафедра органической химии,
Лаборатория физ-хим. методов анализа строения вещества
к.335a, tvm@org.chem.msu.ru

Проф. Магдесиева Татьяна Владимировна

ЖДЕМ ВАС!