

ЧТЕНИЯ, ПОСВЯЩЕННЫЕ ПАМЯТИ АКАДЕМИКА АЛФРЕДА ИЕВИНЬША

13 декабря 2005 г. в Риге состоялись тридцатые ежегодные чтения, посвященные памяти академика Латвийской Академии наук Алфреда Иевиньша (1897–1975) – профессора Рижского политехнического института (Рижского технического университета), основателя и первого директора Института неорганической химии Латвийской АН (РТУ), главного редактора "Латвийского химического журнала" (Известия АН ЛатвССР, серия химическая).

Чтения были организованы Институтом неорганической химии РТУ, Факультетом материаловедения и прикладной химии РТУ, Отделением химических, биологических и медицинских наук Латвийской АН, Латвийским химическим обществом и Латвийским музеем истории химии.

В течение тридцати лет тематика выступлений в связи с многогранной деятельностью и широкими интересами А. Иевиньша включала сообщения по различным областям химии и химической технологии. Докладчиками выступали ведущие ученые Латвии, бывшие ученики и соратники А. Иевиньша, ныне профессора и академики. С новейшими достижениями в области кристаллохимии и рентгеноструктурного анализа нас ознакомили наши известные специалисты из бывшего Советского Союза профессор Ю. П. Стручков, В. А. Франк-Каменецкий, Т. И. Малиновский, Л. А. Асланов, П. М. Зорький.

Данные чтения были посвящены исследованиям в области гетероциклических соединений. Чтения открыл академик Т. Н. Миллер – ученик А. Ф. Иевиньша и многолетний его коллега по институту.

Доклад "8-Селенолхинолины" прочел ведущий исследователь Института неорганической химии, доктор химических наук Янис Ашакс. В докладе были рассмотрены методы синтеза 8-селенолхинолина и его производных с применением в качестве селеноводящего реагента как селеноцианата калия, так и селеномочевины. Рассмотрены электронные спектры поглощения 8-селенолхинолина и его производных и их константы ионизации. Кислотность селенолгруппы в молекуле 8-селенолхинолина на два порядка выше чем кислотность сульфгидрильной группы в молекуле 8-меркаптохинолина.

8-Селенолхинолин, также как 8-оксихинолин и 8-меркаптохинолин, с ионами тяжелых металлов образует нерастворимые в воде, но растворимые в органических растворителях, внутриклеточные соединения. В связи с сильно выраженными восстановительными свойствами 8-селенолхинолина, он восстанавливает Cu(II), Au(III), Tl(III) до одновалентного состояния и образует с ними комплексы. Максимумы поглощения в электронных спектрах 8-селенолхинолинов металлов сдвинуты bathochromно на 10–20 нм, а молярные коэффициенты погашения примерно такие же как у соответствующих 8-меркаптохинолинов. Ряд комплексных соединений 8-селенолхинолина с металлами обладает высокой цитотоксической активностью относительно клеток злокачественных опухолей.

Аспирантка Кристине Эдолфа, лауреат премии имени Мартыня

Страуманиса и Алфреда Иевиньша, которую ей присудил Сенат Латвийской Академии наук 11 января 2005 г., познакомила присутствующих с фрагментом своей диссертационной работы, посвященным использованию, так называемых, "нетрадиционных" методов получения и активации катализаторов. Она показала, что в случае катализатора Co–Cu–каолин применение механохимии и сонохимии позволяет не только значительно упростить технологию его получения из соответствующих оксидов, но и создать активную фазу металлического кобальта в наиболее оптимальной для синтеза 2,3-дигидрофурана из 1,4-бутандиола кристаллической форме, обеспечивающей выход целевого продукта на уровне 80%.

В заключение присутствующие обменялись воспоминаниями о профессоре А. Иевиньше.

Я. Цируле