«ДЕНЬ НАУКИ»
В ІНСТИТУТІ ЗАГАЛЬНОЇ ТА НЕОРГАНІЧНОЇ ХІМІЇ ІМ. В.І. ВЕРНАДСЬКОГО НАН УКРАЇНИ

18 листопада 2014 року в Інституті загальної та неорганічної хімії ім. В.І. Вернадського НАН України проведено “ДЕНЬ НАУКИ”, присвячений Всесвітньому Дню Науки та сьогоденню ІЗНХ. Відкрився захід грунтовною доповіддю директора Інституту академіка НАН України С.В. Волкова «Про шляхи розвитку неорганічної хімії». Відзначено, що в сучасній неорганічній хімії досить чітко проглядаються такі головні вектори: хімія координаційних (комплексних) сполук; хімія твердого тіла; хімія «м'якої речовини» – розчинів, розплавів, рідкокристалічних сполук тощо. Четвертий вектор – фізико-неорганічна хімія формується завдяки впровадженню новітніх фізичних методів і пристроїв, які дозволяють реально працювати на рівні нанотехнологій. Загальною рисою вказаних напрямів є їх сучасна практична цінність для суспільства, зумовлена актуальними потребами людства в ефективних функціональних речовинах: лікувальних і діагностичних комплексних та супрамолекулярних препаратах; екобезпечних фотоактивних композитах; шаруватих наноструктурних, здатних до самоорганізації матеріалах з керованими електрофізичними, магнітними, оптичними властивостями; гібридних органо-неорганічних сорбентах, каталізаторах і т.ін. Важливим аспектом нанотехнологій є безвідходність, економічність, ресурсозбереження, можливість максимальної реалізації функцій кожного елементу багатокомпонентної системи. В доповіді наведено низку фундаментальних і прикладних результатів, одержаних вченими Інституту в рамках зазначених наукових напрямів.

Надалі відбулась щорічна наукова конференція молодих учених ІЗНХ, де було представлено 18 усних доповідей молодих вчених та аспірантів Інституту. Комісія Вченої ради ІЗНХ проаналізувала тематику робіт, науковий рівень доповідей, оформлення та подання результатів, вміння молодих дослідників вести дискусію тощо і подала пропозиції про відзначення і преміювання кращих доповідачів.

Перше місце за найкращу усну доповідь здобув Олександр Єленіч (відділ хімії твердого тіла) за результати синтезу, вивчення структурних особливостей і властивостей феромагнітних core/shell наноструктур на основі сполук зі структурою шпінелі.

Друге місце зайняли Владислав Суботін (відділ фізико-неорганічної хімії), який досліджує комплексоутворення в системах Re – Chal – Hal, (де Chal – S, Se; Hal – Cl, Br), та Лариса Грицай (відділ електрохімії і

технології неорганічних матеріалів), котра працює над проблемами прямого електрохімічного відновлення діоксиду цирконію в розплавах на основі оксиду та хлориду кальцію**.**

На третє місце вийшли Гліб Репіч (відділ хімії комплексних сполук) за дослідження структури, спектральних характеристик та протипухлинної активності π-комплексів Pd(II), Pt(II), Ag(I), з аліловмісними тіосечовинами; Євген Коломієць (відділ мембранних і сорбційних матеріалів та процесів) за розробку композиційних органо-неорганічних сорбентів на основі гідратованих оксидів заліза і цирконію для вилучення сполук арсену з води; а також Віктор Діамант (відділ хімічного та інформаційного аналізу), який доповів про вельми успішні результати синтезу біс(саліцило)боратів літію, натрію, калію мікрохвильовим способом.

Захід завершився постерною сесією із 26 стендових доповідей, що представлялись протягом 2014 року на фахових міжнародних конференціях. За підсумками сесії перше місце присуджено Івану Слободянюку (відділ фотоелектрохімії і хімічних джерел струму), який узагальнив результати одержання графеноподібних матеріалів для електродів хімічних джерел струму, друге місце – Ганні Шовковій (відділ гетерофазного синтезу неорганічних сполук і матеріалів), котра охарактеризувала створені біологічно активні комплекси біс(фосфонометил)аміноянтарної кислоти з *3d*-металами; третє місце – Яну Довбію (відділ фізико-неорганічної хімії) за синтез і з'ясування спектральних властивостей змішанолігандних фталоціанінових комплексів цирконію і гафнію з дегідрацетовою кислотою, а також Олександру Тупчієнку (відділ альтернативної хімічної енергетики), який доповів про дизайн наноструктурних композиційних кобальтвмісних каталізаторів на основі меламіну та ХС-72.