

*Лекція 3 Основні положення колоїдної хімії. Поверхнево-активні речовини. Класифікація та властивості ПАР. Перспективи їх використання в косметичній галузі. Механізм солюбілізації та відомі солюбілізатори*

На лекції були наведені основні положення колоїдної хімії. Розглянуто такі поняття, як опалесценсія, сповільнена дифузія, осмотичний тиск, діаліз, коагуляція та електрофорез. Надано класифікацію дисперсних систем за агрегатним станом та визначено їх характерні особливості. Наведено класифікацію та загальні властивості поверхнево-активних речовин (ПАР), розглянуто їх будову та механізм дії. Проаналізовано відмінності будови та дії аніоноактивних, катіоноактивних, неіоногенних, амфотерних ПАР; окремо розглянуто властивості та структуру кожного виду ПАР. Представлено перспективи та новітні тенденції у використанні ПАР у косметичній галузі. Наведено механізм солюбілізації, а також принцип дії відомих солюбілізаторів, таких як етиловий спирт, гліцерин, пропіленгліколь, моноетиловий ефір, диетиленгліколь та ін.