

Программа онлайн-курса «Бейорганикалық химияның теориялық негіздері»

	Тарау	Дәріс аты
1	Атом –молекулалық ілім	Атом –молекулалық ілім Эквивалент. Эквиваленттер заңы.
2	Атом құрылысы	Электрон қабаттарының құрылысы
3	Химиялық байланыс	Химиялық байланыс Молекулалық орбитальдар әдісі Гиллеспи теориясы
4	Химиялық реакцияның жүру заңдылықтары	Химиялық реакцияның жүру мүмкіндігін қалай болжауға болады? Химиялық реакцияның жылдамдығы және оған әсер ететін факторлар Химиялық реакцияның жылдамдығына температураның әсері. Аррениус теңдеуі. Химиялық тепе-теңдік
5	Ерітінділер	Ерітінділердің құрамын сипаттау әдістері Молярлық немесе эквиваленттің молярлық концентрациясы берілген ерітінді дайындау. Титрлеу. Сұйытылған ерітінділердің коллигативтік қасиеттері.
6	Электродтық ерітінділеріндегі иондық тепе-теңдіктер	Электродтық диссоциациялану теориясы Судың иондық көбейтіндісі. Сутектік көрсеткіш. Ерігіштік көбейтіндісі Гидролиз.
8	Тотығу-тотықсыздану реакциялары	Электрондық баланс әдісі Жартылай реакциялар әдісі А.Гарена әдісі Математикалық әдіс
9	Электрохимия негіздері. Электродтық потенциалдар және гальваникалық элементтер.	Стандарттық электродтық потенциалдар катары және одан шығатын қорытындылар. Нернст теңдеуі. Латимер диаграммалары. Фрост диаграммалары. Электрониз. Фарадей заңдары.
10	Комплексті қосылыстар	Кристалдық өріс теориясы.