

**Програма підготовки бакалаврів у галузі знань 14 «Електрична інженерія» зі спеціальності 141 «Електроенергетика, електротехніка та електромеханіка»**

**«Хімія»**

**90 годин / 3 кредити ЕКТС  
(30 годин лекцій, 15 годин лабораторних занять)**

*Завдання для самостійної роботи*

<b>№ з/п</b>	<b>Назва теми</b>	<b>Кількість годин</b>
1	Основні хімічні поняття та закони хімії. Фундаментальні, газові та стехіометричні закони.	3
2	Будова атома.	3
3	Періодичні властивості елементів і їх сполук.	3
4	Хімічний зв'язок	3
5	Термохімія.	3
6	Основи хімічної термодинаміки.	3
7	Хімічна кінетика та рівновага.	3
8	Основні поняття теорії розчинів. Закони ідеальних розчинів.	3
9	Розчини електролітів Гідроліз солей. Добуток розчинності.	3
10	ОВР. Електродні процеси. Електродні потенціали.	3
11	Гальванічні елементи.	
12	Електроліз.	3
13	Корозія металів	3
14	Захист металів від корозії	3
15	Будова металів і їх сполук. Комплексні сполуки.	3
<b>Разом</b>		<b>45</b>