

Хімія 12-А клас.
(I – семестр)

1. Періодичний закон і періодична система хімічних елементів .	
1	Будова атома.
2	Електронні і графічні електронні формули атомів . Принцип «мінімальної енергії».
3	Збуджений стан атома. Валентні стани елементів.
2. Хімічний зв'язок і будова речовини.	
4	Йонний зв'язок. Ковалентний зв'язок . Донорно – акцепторний механізм утворення ковалентного зв'язку.
5	Водневий зв'язок. Металічний зв'язок.
6	Кристалічний і аморфний стани твердих речовин .
3. Хімічні реакції .	
7	Необоротні і оборотні хімічні процеси. Хімічна рівновага. Принцип Ле Шательє.
8	Відносний вихід продукту реакції.
9	Гідроліз солей.
10	Поняття про гальванічний елемент як хімічне джерело електричного струму.
4. Неорганічні речовини і їх властивості.	
11	Неметали. Алотропія. Алотропні модифікації речовин неметалічних елементів. Загальна характеристика неметалів.
12	Фізичні властивості неметалів . Адсорбція.
13	Хімічні властивості неметалів.
14	Окисні і відновні властивості неметалів. Застосування неметалів.