Орієнтовне
календарно-тематичне планування
Хімія 8 клас
ІІ семестр

(*2 години на тиждень, всього 37 годин на ІІ семестр, із них 4 години резервні*)

Орієнтовне календарно-тематичне планування відповідає:

- **модельній навчальній програмі: «Хімія. 7–9 класи»** для закладів загальної середньої освіти (автор Олексій Григорович), рекомендованій Міністерством освіти і науки України (наказ Міністерства освіти і науки України від 27.12.2023 № 1575);
- **пілотним матеріалам до підручника / рукопису підручника** Ярошенко О. Г., Коршевнюк Т. В. Хімія : навчальний посібник для 8 кл. закладів загальної середньої освіти. Київ: УОВЦ «Оріон».
- Тематичним плануванням передбачено проведення:
  різних типів уроків, самооцінювання здобувачами / здобувачками навчальних досягнень, діагностичних заходів, інтерактивних занять з груповою навчальною діяльністю учнів[1]

№ заняття	*Дата проведення*	*Тема заняття*	*Параграф*
ТЕМА 3 «ДОСЛІДЖУЄМО БУДОВУ АТОМА»			
34		Будова атома. Субатомні частинки (електрон, протон, нейтрон). Протонне, нейтронне, нуклонне / масове числа	§ 27
35		Інтерактивне заняття на тему «Субатомні частинки»	§ 27

[1] **Інтерактивне заняття** — заняття, на якому учні у складі малих навчальних груп (3–5 осіб) спільно працюють над виконанням завдань, перевіряють та оцінюють одержані індивідуально та групою навчальні результати, презентують їх вчителеві чи іншим групам. Запорукою дієвості малих груп є психологічна сумісність членів однієї групи, наявність у складі групи не менше 50 % учнів з належним (достатній, високий) рівнем навчальних результатів, постійний а не змінний склад груп упродовж навчального року.

36		Електронна оболонка атомів. Поняття атомних орбіталей, енергетичних рівнів підрівнів	§ 28
37		Будова енергетичних рівнів	§ 28
38		Урок-дослідження. Кількість електронів на енергетичних рівнях і підрівнях у різних атомах	§ 28 (с. 144–145)
39		Поняття про електронну формулу / конфігурацію атома	§ 29
40		Урок-дослідження. Розподіл електронів за енергетичними рівнями	§ 29 (с. 149–150)
41		Інтерактивне заняття на тему «Електронна формула / конфігурація атома»	§ 29 (с. 149)
42		Електронні оболонки атомів і властивості хімічних елементів одного періоду, інертних елементів, якими періоди закінчуються	§ 30
43		Урок-дослідження. Будова атомів і властивості простих речовин — лужних металів та галогенів	§ 30 (с. 154–155)
44		Періодичний закон, його значення	§ 31
45		Періодична система хімічних елементів та її графічне представлення	§ 32
46		Урок-дослідження. Будова короткої і довгої форм періодичної таблиці	§ 32 (с. 166–167)
47		Періодична система хімічних елементів з позиції теорії будови атома	§ 33
48		Інтерактивне заняття «Періодична система і будова атома»	§ 33 (с. 171–172)
49		Систематизація знань з теми та усвідомлення їх значення	
50		Самооцінювання навчальних результатів з теми «Досліджуємо будову атома»	§ 34
51		Діагностування результатів вивчення теми «Досліджуємо будову атома»	§ 35

ТЕМА 4 «ДОСЛІДЖУЄМО БУДОВУ РЕЧОВИНИ»			
52		Графічна електронна формула атома	§ 36
53		Інтерактивне заняття «Складання графічних електронних формул атомів»	§ 36 (с. 136)
54		Хімічний зв’язок і будова електронних оболонок атомів	§ 37
55		Урок-дослідження. Спосіб завершення зовнішнього енергетичного рівня електронної оболонки атома Хлору за рахунок приєднання електронів	§ 37 (с. 190–191)
56		Електронегативність. Поняття ковалентного зв’язку	§ 38
57		Інтерактивне заняття «Моделі ковалентного хімічного зв’язку»	§ 38 (с. 196)
58		Особливості йонного зв’язку. Йонні кристали, їх властивості	§ 39
59		Поняття про ступінь окиснення хімічних елементів	§ 40
60		Складання формул бінарних сполук за значеннями ступенів окиснення	§ 40
61		Інтерактивне заняття «Валентність і ступінь окиснення»	§ 40 (с. 207)
62		Поняття про аморфні й кристалічні речовини. Атомні й молекулярні кристали	§ 41
63		Урок-дослідження. Фізичні властивості речовин із різними видами хімічного зв’язку	§ 41 (с. 212–213)
64		Систематизація знань з теми та усвідомлення їх значення	
65		Самооцінювання навчальних результатів з теми «Досліджуємо будову речовини»	§ 42
66		Діагностування результатів вивчення теми «Досліджуємо будову речовини»	§ 43
67		Резервний урок	
68		Резервний урок	
69		Резервний урок	

70		Резервний урок	