Хімія 7-А клас.
(І – семестр)

	1. Вступ.
1	Хімія — природнича наука. Речовини та їх перетворення у навколишньому світі. Короткі відомості з історії хімії.
2	Правила поведінки учнів у хімічному кабінеті.
3	Ознайомлення з обладнанням кабінету хімії та лабораторним посудом.
	2. Початкові хімічні поняття.
4	Фізичні тіла. Матеріали. Речовини. Молекули. Атоми.
5	Як вивчають речовини. Спостереження й експеримент у хімії. Фізичні властивості речовини.
6	Чисті речовини і суміші (однорідні, неоднорідні). Способи розділення сумішей.
7	Атом, його склад. Хімічні елементи, їхні назви і символи.
8	Періодична система хімічних елементів Д.І. Менделєєва. Структура періодичної системи.
9	Маса атома. Атомна одиниця маси. Відносні атомні маси хімічних елементів.
10	Хімічні формули речовин. Прості та складні речовини. Багатоманітність речовин.
11	Метали й неметали. Металічні та неметалічні елементи, їх розміщення в періодичній системі.
12	Валентність хімічних елементів. Складання формул бінарних сполук за валентністю елементів.
13	Визначення валентності елементів за формулами бінарних сполук. Зв'язок між розміщенням елемента у періодичній системі та його валентністю.
14	Відносна молекулярна маса, її обчислення за хімічною формулою.
15	Масова частка елемента в складній речовині.
16	Фізичні та хімічні явища. Хімічні реакції та явища, що їх супроводжують.
17	Хімічні властивості речовин.

Хімія 7А клас.
(ІІ – семестр)

	3. Кисень.
18	Повітря, його склад.
19	Оксиген. Поширеність Оксигену в природі.
20	Кисень, склад його молекули, поширеність у природі. Фізичні властивості кисню.
21	Закон збереження маси речовин під час хімічних реакцій.
22	Схема хімічної реакції. Хімічні рівняння.
23	Добування кисню в лабораторії та промисловості. Реакція розкладу. Поняття про каталізатор. Способи збирання кисню. Доведення наявності кисню.
24	Хімічні властивості кисню: взаємодія з простими речовинами (вуглець, водень сірка, магній, залізо, мідь). Реакція сполучення.
25	Поняття про оксиди, окиснення (горіння, повільне окиснення, дихання).
26	Взаємодія кисню зі складними речовинами (повне окиснення метану, гідроген сульфіду, глюкози).
27	Умови виникнення та припинення горіння.
28	Маркування небезпечних речовин.
29	Колообіг Оксигену в природі. Озон.
30	Застосування та біологічна роль кисню.
	4.Вода.
31	Вода у природі. Фізичні властивості води.
32	Вода як розчинник. Розчин.
33	Значення води і водних розчинів у природі та житті людини. Кислотні дощі.
34	Реакція води з оксидами. Індикатори.
35	Проблема чистої води. Охорона водойм від забруднення. Очищення води.