

Заняття 1

Світ хімії

Вступ до хімії.
Завдання хімії. Хімія у давнину. Неорганічна хімія. Органічна хімія. Аналітична хімія. Фізична хімія. Хімія ВМС. Нобелівська премія у галузі хімії 2016-2021 років.

Заняття 2

Таємниці будови атома

Основні хімічні поняття та закони хімії.
Чисті речовини та суміші. Властивості речовин. Основні положення атомно-молекулярного вчення. Абсолютна і відносна атомна та молекулярна маси. Кількість речовини. Радіоактивність. Хімічні формули. Задачі. Модель атома. Квантові числа. Періодична таблиця.

Заняття 3

Взаємодія атомів – мистецтво створення молекул

Хімічний зв'язок.
Ковалентний зв'язок (полярний, неполярний). Кратність та довжина зв'язку. Йонний зв'язок. Електронегативність та тип хімічного зв'язку. Періодична система. Металічний зв'язок. Водневий зв'язок. Типи кристалічних ґраток.

Заняття 4

Що «приховує» хімічна реакція?
Частина 1

Зовнішні ефекти та класифікація хімічних реакцій. **Окисно-відновні реакції** (ступінь окиснення, поняття окисника і відновника, метод електронного балансу). Тепловий ефект хімічної реакції. Ентальпії утворення та згоряння. Закон Гесса. Розв'язування задач з використанням термохімічних рівнянь.

Заняття 5

Що «приховує» хімічна реакція?
Частина 2

Класифікація реакцій за напрямом їх перебігу. Хімічна рівновага. Принцип Ле Шательє. Константа рівноваги. Окисно-відновні індикатори. Швидкість реакції. Правило Вант-Гоффа. Рівняння Ареніуса. Задачі на швидкість реакції. Каталізатори.

Заняття 6

Воднева енергетика: зелена та відновлювана

Концепція водневої енергетики.
Місце України в реалізації європейської програми з впровадження водневої енергетики. Стратегія водневої енергетики. Хімічні властивості та одержання водню. Світове виробництво та споживання водню. Електроліз води. Накопичення та зберігання водню. Перспективи використання металів та інтерметалідів як накопичувачів водню.

Заняття 7

Таємниці кислотних і основних властивостей.
Частина 1

Класифікація хімічних сполук.

Оксиди. Кислотно-основні властивості. Складання хімічних формул солей. Основні та кислотні оксиди. Амфотерні оксиди. **Основи.** Хімічні властивості основ. Амфотерні гідроксиди. Демонстрація дослідів.

Заняття 8

Таємниці кислотних і основних властивостей.
Частина 2

Кислоти. Класифікація, добування та хімічні властивості кислот. **Солі.** Хімічні властивості солей. Термічний розклад солей. Кислі та основні солі. Завдання ЗНО. Демонстрація дослідів.

Заняття 9

Неметали. Що приховує «Не»?
Частина 1

Порівняння металів та неметалів. Особливості електронної будови неметалів. **Галогени** та їх властивості. **Оксиген та халькогени.** Алотропія O, S, Se. Хімічні властивості кисню, сульфору та селену. Озон. Сірковмісні сполуки.

Заняття 10

Неметали. Що приховує «Не»?
Частина 2

Загальна характеристика неметалів та поширення у світі.
Хімія елементів Va групи. Нітроген. Фосфор. Карбон та силіцій. Хімія вулканів.

Заняття 11

Метали. Хто вони?

Металічні елементи.

Фізичні та хімічні властивості металів. Класифікація металів. Радіоактивність металів. Взаємодія металів з кислотами. Лужні та лужноземельні метали. Твердість води. Алюміній. Залізо. Алюмотермія. Корозія. Негативний заряд металів. Про золото.

Заняття 12

Таємниці кислотно-основного балансу

Аналітична лабораторія.

Протоліти та рівноваги за їх участі. Ступінь дисоціації електроліту. Константа дисоціації слабких електролітів. Водневий показник pH. Розрахунок pH розчинів сильних і слабких кислот, сильних і слабких основ, розчинів солей та буферних сумішей. pH біологічних рідин та буферні системи організму.

Заняття
13

«Хімічний детектив» –
розшукуються Іони!

Якісний аналіз. Особливості аналітичних реакцій для виявлення іонів.
Типи та вибірковість якісних реакцій для виявлення іонів. Досліди: демонстрація якісних реакцій на катіони та аніони. Сучасний якісний аналіз. Тест-системи. Атомний емісійний аналіз.

Заняття
14

Хроматографія: історія
та сьогодення

Кількісний аналіз. Поняття хроматографії.
Досліди: демонстрація практичного застосування методу тонкошарової хроматографії. Іонообмінна хроматографія. Демонстрація методу осадової хроматографії на папері.

Заняття
15

Мозковий штурм:
розв'язок типових
задач.
Частина 1

Вирішення задач.
Розрахунок за формулою речовини. Масова частка / маса елемента / речовини у речовині. Розрахунок $n-V-m-N$. Задачі на газові суміші. Розрахунок за рівнянням реакції. Задачі "з домішками", "на надлишок", "на ланцюжки" та "з виходом".

Заняття
16

Мозковий штурм:
розв'язок типових
задач.
Частина 2

Задачі про розчини. Приготування розчинів з розчиненої речовини та розчинника, з кристалогідратів/оксидів, розчиненням металу/гідриду у воді, шляхом змішування інших розчинів (конверт Пірсона). Складні суміші. Задачі на "пластинку". Швидкість хімічної реакції та параметри, що на неї впливають. Хімічна рівновага. Термохімічні розрахунки.

Заняття
17

Хімія органічна – основа
та спосіб життя

Що таке органічна хімія?
Типи зв'язків в органічних сполуках. Особливості заповнення атомних орбіталей. Електронні оболонки. Гідбридизація - основа формування зв'язків в органічних молекулах. Типи зв'язків у молекулах. Молекулярні моделі та комп'ютерне моделювання. Типи гібридизації в органічних молекулах.

Заняття
18

Карбон в різних
іпостаях та «чорне»
золото

Загальні поняття органічної хімії.
Номенклатура вуглеводнів. **Алкани** – основа органічної хімії. **Алкени**: подвійний зв'язок та реакційна здатність. **Алкіни**. **Ароматичні вуглеводні**. Нафта.

Заняття
19

Що може дати кисень
органічним речовинам?
Частина 1

Від спиртів до «жирних» молекул».
Поняття "функціональна група". Аліфатичні спирти та феноли. Етери. Карбонільні сполуки. Альдегіди та кетони. Демонстрація дослідів: горіння етанолу, флуоресцеїн - барвник та флуоресцентна мітка, хімічні властивості спиртів та фенолів, бромовання фенолу, окиснення бензальдегіду.

Заняття
20

Що може дати кисень
органічним речовинам?
Частина 2

Від спиртів до «жирних» молекул».
Карбонові кислоти: естери й аміді. Жири. Демонстрація дослідів: видалення накипу за допомогою лимонної кислоти, синтез естерів із використанням насадки Діна - Старка, безводна оцтова кислота горить, окиснення спиртів хромовим ангідридом, мило.

Заняття
21

Еволюція органічних
молекул: від CO_2 до
цукру.
Частина 1

Класифікація та будова вуглеводів. Розповсюдження вуглеводів у природі та біологічне значення. Оносахариди. Фізичні властивості глюкози. Хімічні властивості глюкози та добування. Фруктоза. Дисахариди. Мальтоза. Целобіоза. Лактоза. Сахароза. Трисахариди. Рафіноза.

Заняття
22

Еволюція органічних
молекул: від CO_2 до
цукру.
Частина 2

Природні полімери. Крохмаль. Декстран. Целюлоза. Глікоген. Хітин. Інулін. Альгінова кислота. Агароза. Природні глікозиди. Аскорбінова кислота. Природні глікозиди. Глікозиди флавоноїдів. Аміноглікозидні антибіотики. Вуглеводи у Всесвіті.

Заняття
23

Приховані можливості
цукрів.
Експериментальна
частина

Відновні властивості цукрів. Реакції альдегідної групи. Карамельне ракетне паливо. Цукровий світлофор. Окисно-відновні перетворення глюкози. "Чортів палець". Сахароза VS сірчана кислота. У пошуках крохмалю. Якісне визначення. Ньютонівська рідина. Вуглеводне фаєршоу.

Заняття
24

Еволюція органічних
молекул: від амінів до
білків.
Частина 1

Аміни.
Особливості будови. Хімічні властивості та добування амінів. Генеруємо аміни: лабораторний метод одержання аміаку та амінів з їх солей (дослід). Сечовина. Природні аліфатичні аміни. Поліаміди: найлон та кевлар. Біогенні аміни. Аміни: отрути та лікарські засоби.

Заняття
25

Еволюція органічних молекул: від амінів до білків.
Частина 2

Амінокислоти, пептиди та білки.

Класифікація, добування та хімічні властивості амінокислот. Представники амінокислот та їх похідних. Аспартам та глутамат натрію. Пантотенова кислота та тироксин. Меланін. Пептиди. Білки. Класифікація білків та рівні організації білкових молекул. Представники білків та пептидів. Інсулін. Гемоглобін. Властивості та функції білків.

Заняття
26

Зародження життя на Землі. Добіологічні процеси (абіогенезис)

Складові первинної атмосфери Землі. Живі організми та процеси життя. Основоположники теорії виникнення життя. Еволюція Всесвіту. Хронологія великого вибуху. Еволюція Сонячної системи. Еволюція Землі. Фотохімічні реакції в первинній атмосфері Землі. Вторинні реакції в атмосфері. Час зародження життя. етапи еволюції життя.

Заняття
27

Полімери та оточуюче середовище

Методи одержання полімерів. Проблема накопичення пластиків. Поводження з полімерними відходами. Ідентифікаційне маркування полімерної упаковки. Біорозкладні полімерні матеріали. Дослід: Робимо «Слайм» з ПВА.

Заняття
28

Пестициди: чи можна без них?

Загальні відомості та основні групи пестицидів. Фунгіциди. Гербіциди. Загальні вимоги до пестицидів. Хімічна природа найпоширеніших пестицидів. Державний реєстр пестицидів та агрохімікатів, дозволених до використання в Україні. Інсектицид ДДТ. Неонікотиноїди: інсектициди останнього покоління. ГМО. Фосфорорганічні сполуки (ФОС). Інсектициди.

Заняття
29

Нанохімія та нанотехнологія

Нановимір: практика уявного зменшення предметів. Чаша Лікурга: нанотехнології Античності. Секрети міцності дамаської сталі. Чи дійсно нанохімія та нанотехнологія – нові науки? Основні терміни та визначення наносвіту. Розмірний ефект. Методи одержання та класифікація наносистем. Фулерен: історія відкриття та підходи до одержання. Вуглецеві нанотрубки. Аерогелі. Нанонаука в умовах війни.

Заняття
30

Явище змочування – природна краса і сучасні технології

Явища адгезії та когезії. Поверхневий натяг. Кут змочування. Явища супергідрофільності та супергідрофобності. Вплив поверхнево-активних речовин (ПАР) на змочування. Використання ПАР. Флотація. Гідрофобні та гідрофільні засоби захисту. Вплив структури поверхні на явище змочування. "Розумні поверхні" у природі та технологіях. Електрозмочування. Рідкі лінзи.