

Урок	II семестр	§
ТЕМА 2. Досліджуємо й моделюємо речовини, механічні суміші й системи речовин		
17.	Фізичні (густина, твердість, температури плавлення, кипіння, розчинність, тепло-, електропровідність тощо) властивості чистих речовин	10
18.		
19.	Зовнішні вияви, швидкість, зворотність, керованість фізичних і хімічних змін речовин	11
20.		
21.	Склад і властивості механічних сумішей і систем речовин.	12
22.	Поняття про дисперсні системи (суспензія, емульсія, аерозоль, гель тощо на прикладах природних об'єктів і явищ, харчових продуктів, засобів гігієни і косметики тощо). Фізичні способи розділення механічних сумішей і систем речовин	
23.	Застосування знань про дисперсні системи в повсякденні	13
24.	Фізичні і хімічні зміни речовин, розділення механічних сумішей і систем речовин на різних щаблях менеджменту відходів	14
ТЕМА 3. Досліджуємо й класифікуємо речовини		
25.	Атоми і молекули – об'єкти мікросвіту. Хімічні елементи та їхні символи.	15
26.	Хімічні формули – складники хімічної мови й джерело інформації про речовини.	16
27.	Різноманітність речовин, їхніх джерел, властивостей, використання. Прості речовини: метали і неметали. Складні речовини	17
28.	Відносні атомна і молекулярна маси. Обчислення відносної молекулярної маси за формулою речовини.	18
29.		
30.	Масова частка хімічного елемента в речовині. Розв'язування задач	19
31.	Систематизування й узагальнення	20
32.	Контрольна робота	
33.	Аналізування і корегування	
34.	Захист проектів	
35.	Підсумковий урок	