

7-а Тема 1: <i>Вода. Склад молекули, поширеність у природі, фізичні властивості.</i> Тема 2: <i>Вода як розчинник. Розчин і його компоненти.</i>	<i>Виписати в зошит: тему, будову молекули с. 148, та фіз. властивості с.149</i> <i>С. 154 №184</i> <i>С.151-153 Виписати в зошит: тему, та означення – розчин, розчинник, розчинена речовина. С.153№188 письмово.</i>
7-б Тема 1: <i>Типи хімічних реакцій</i> Тема 2: <i>Реакція сполучення, реакція розкладу</i>	<i>Записати конспект в зошит (додаток з лекції в онлайн групі класу)</i> <i>В зошиті записати хімічні реакції, опрацювати схеми побудови реакцій(підписати їх)</i>
8 кл. Тема 1: <i>Повторення основних питань теми, підготовка до КР</i> Тема 2: <i>КР№ 5 тема» Прості речовини»</i>	<i>письмово в зошиті опрацювати один з варіантів КР (додаю у групу класу)</i> <i>Завдання по варіантах розсилаю в онлайн групу класу.</i>
9-а Тема 1: <i>Оцтова кислота, молекулярна та структурна формули. Фізичні властивості</i> Тема 2: <i>Застосування оцтової кислоти. Поняття про вищі карбонові кислоти</i>	<i>Записати конспект в зошит (додаток з лекції в онлайн групі класу)</i> <i>А4 коротке повідомлення з даної теми + малюнок або коллаж</i>
9-б Тема 1: <i>Значення періодичного закону</i> Тема 2: <i>Життя та діяльність Д. І. Менделєєва</i>	<i>С.184-189 читати, №262 с.189</i> <i>С. 184-189 читати, №265 с.189</i>
10 кл. Тема 1: <i>Застосування оцтової кислоти. Поняття про вищі карбонові кислоти</i> Тема 2: <i>Жири у природі, їх біологічна роль.</i>	<i>А4 коротке повідомлення з даної теми + малюнок або коллаж</i> <i>А4 коротке повідомлення з даної теми + малюнок або коллаж</i>