**КАЛЕНДАРНЕ ПЛАНУВАННЯ УРОКІВ ІЗ ХІМІЇ у 8 КЛАСІ**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Номер уроку** | **Дата** | **Тема уроку** | **Примітки** |
| **Повторення найважливіших питань курсу хімії 7 класу** | | | |
| 1 |  | Найважливіші хімічні поняття |  |
| 2 |  | Кисень та вода. Реакції розкладу, сполучення |  |
| 3 |  | Обчислення за формулами хімічних речовин |  |
| **Тема 1. Будова атома. Періодичний закон і Періодична система хімічних елементів** | | | |
| 4 |  | Перші спроби класифікації хімічних елементів |  |
| 5 |  | Лужні елементи, галогени та інертні елементи |  |
| 6 |  | Склад атомів: ядро та електрони |  |
| 7 |  | Хімічний елемент: нукліди та ізотопи |  |
| 8 |  | Рух електронів у атомі. Електронні орбіталі |  |
| 9 |  | Структура електронної оболонки атома |  |
| 10 |  | Розподіл електронів в електронній оболонці атомів |  |
| 11 |  | Періодичний закон Д. І. Менделєєва |  |
| 12 |  | Періодична система хімічних елементів |  |
| 13 |  | Періодична система і будова електронних оболонок атомів |  |
| 14 |  | Будова електронних оболонок і властивості хімічних елементів |  |
| 15 |  | Характеристика хімічних елементів за їхнім місцем у Періодичній системі й будовою атома |  |
| 16 |  | Значення Періодичного закону |  |
| **Тема 2. Хімічний зв’язок і будова речовини** | | | |
| 17 |  | Природа хімічного зв’язку |  |
| 18 |  | Ковалентний зв’язок |  |
| 19 |  | Полярний і неполярний ковалентний зв’язок |  |
| 20 |  | Йонний зв’язок |  |
| 21 |  | Будова твердих речовин та їхні властивості |  |
| **Тема 3. Кількість речовини. Розрахунки за хімічними формулами** | | | |
| 22 |  | Кількість речовини. Моль — одиниця кількості речовини. Число Авоґадро |  |
| 23 |  | Молярна маса |  |
| 24 |  | Молярний об’єм |  |
| 25 |  | Відносна густина газів |  |
| **Тема 4. Основні класи неорганічних сполук** | | | |
| 26 |  | Класи неорганічних сполук |  |
| 27 |  | Оксиди: фізичні властивості, поширеність та застосування |  |
| 28 |  | Хімічні властивості оксидів |  |
| 29 |  | Розрахунки за рівняннями хімічних реакцій |  |
| 30 |  | Основи: фізичні властивості, поширеність та застосування |  |
| 31 |  | Хімічні властивості лугів і нерозчинних гідроксидів |  |
| 32 |  | Кислоти: фізичні властивості, поширеність та застосування |  |
| 33 |  | Хімічні властивості кислот |  |
| 34 |  | Ряд активності металів. Реакції заміщення |  |
| 35 |  | Солі: фізичні властивості, поширеність та застосування |  |
| 36 |  | Хімічні властивості солей |  |
| 37 |  | Амфотерні оксиди й гідроксиди |  |
| 38 |  | Способи добування оксидів |  |
| 39 |  | Загальні способи добування кислот, основ та солей |  |
| 40 |  | Генетичні зв’язки між класами неорганічних сполук |  |
| 41 |  | Розв’язування експериментальних задач |  |