**Самостійна робота з предмета «Неорганічна хімія»**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| №  з/п | Назва теми | Кількість  годин |
| 1 | Вступ. Дисципліна та завдання хімії, її значення в розвитку різних галузей господарства в охороні навколишнього середовища. Молекули і атоми. Хімічні речовини. Речовини прості і складні. Атомно-молекулярне вчення. Закони хімії. | 2 |
| 2 | Будова атома. Стан електрона в атомі. Квантові числа. Принцип Паулі. Розподілення електронів у атомах. Правило Клечковського. Електронні формули. Правило Гунда. | 2 |
| 3 | Типи хімічних зв’язків. | 2 |
| 4. | Розчини. Загальна характеристика розчинів. Процес розчинення. Гідратна теорія розчинів. Теплові явища при розчиненні. Класифікація розчинів. Фактори, що впливають на розчинність. | 2 |
| 5 | Електроліз солей, його суть. Електроліз розчинів і розплавів різних речовин | 2 |
| 6 | Неметали шостої групи. Загальна характеристика властивостей на основі їх положення в періодичній системі елементів, будова їх атомів. Ступінь окиснення. Оксисен і Сульфур. Оксиди Сульфуру (ІУ) і (УІ), властивості, застосування, добування. Кисень. Озон. Їх роль для життя на землі. | 2 |
| 7 | Загальні властивості металів. Положення металів в періодичній системі Д.І.Менделєєва. Особливості будови електронних оболонок атомів металів. Властивості металів. Корозія металів, способи запобігання її. Поширення металів у природі. Добування металів. Сплави. | 2 |
|  | Разом | 14 |