|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Завдання для учнів для само -опрацювання. | Зміст уроку. | П.І.Б.учителя . |
| п.15  п.17.  п.18.З-ня.4 ст.104.  п.18. З-ня.3 ст.104.  п.19. З-ня 4-5 ст.107.  З-ня.6-7 ст.107.  п.22  п.23.  п.24.  п.25. | Оксиген. ПоширеністьОксигену в природі. Кисень, склад його молекули, поширеність у природі. Фізичні властивості кисню.  Добування кисню в лабораторії та промисловості.Реакції розкладу. Поняття про каталізатори.  Кількість речовини. Моль- одиниця кількості речовини. Стала Авогадро.  Обчислення числа частинок у певіній кількості речовини.  Молярна маса. Обчислення молярної маси речовини, числа частинок у певній масі.  Обчислення за хімічною формулою маси даної кількості речовини і кількості речовини за відомою масою.  Особливості органічних сполук.Елементи органогени.  Вуглеводні . Метан як представник насичених вуглеводнів.  Гомологія. Гомологи метану, їхні молекулярні і структурні формули та назви. Фізичні властивості.  Горіння метану. Реакція заміщення для метану. | Семенишина Т.М.  Хімія 7 клас.  Хімія 8 клас.  Хімія 9 клас. |
|  |  |  |