|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Завдання для учнів для само -опрацювання. | Зміст уроку. | П.І.Б.учителя . |
| п.15п.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.22п.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. |
|  |  |  |