|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Вчитель/ предмет*** | | ***Клас*** | | ***Тема навчання*** | | ***Джерела інформації*** | | ***Практична робота*** |
| Колаковська Лілія Олександрівна  **Хімія** | | | | | | | | |
| 18.03.20 | 7 | | Колообіг Оксигену в природі. Озон. Проблема чистого повітря. Застосування та біологічна роль кисню. | | Опрацювати парагр.29,30 підручника | | Завдання № 6,7 с.138 письмово;  завдання №9 с.142 | |
| 16.03.20. | 8 | | Поширення у природі та використання основ. | | Повторити парагр. 29 підручника | | Завдання №232 с.159; зробити таблицю «Поширення у природі та використання основ.» | |
| 18.03.20. | 8 | | Фізичні та хімічні властивості кислот: дія на індикатори, взаємодія з металами. Поняття про ряд активності металів. Реакції заміщення. Заходи безпеки під час роботи з кислотами. | | Опрацювати парагр.30 підручника с.159-162 | | Завдання №236, 241 (письмово) с.168  З інтернету підготувати інформацію про використання кислот. | |
| 16.03.20. | 9 | | Оксигеновмісні органічні речовини. Поняття про карбонові кислоти. Етанова (оцтова) кислота, її молекулярна і структурна формули, фізичні властивості. | | Опрацювати парагр.33 підручника с.184-185 | | З інтернету виписати у зошит у вигляді таблиці «Використання етанової кислоти.»; завдання №406 с.189 (письмово). | |
| 18.03.20. | 9 | | Хімічні властивості етанової кислоти: електролітична дисоціація, дія на індикатори, взаємодія з металами, лугами, солями. | | Опрацювати парагр.33 підручника с.185-187 | | З інтернету розглянути відео  1. Дія етанової кислоти на індикатори.  2. Взаємодія етанової кислоти з металами, лугами. | |