|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***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.168З 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 відео1. Дія етанової кислоти на індикатори.2. Взаємодія етанової кислоти з металами, лугами. |