|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***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. | |
| 30.03 | 7 | | Узагальнення та систематизацзнань, вмінь і навичок з теми : «Кисень». | | Повторити пар. 21- 30 | | Завдання №7 с.138, №8 с.142.  Тести на картках. | |
| 30.03. | 8 | | Хімічні властивості кислот:взаємодія з основними оксидами, основами, солями. Реакції обміну. Заходи безпеки під час роботи з кислотами. | | Опрацювати парагр.30 підручника с.162-167 | | Завдання №237, 242 (письмово) с.168  Домашній експеримент №1 с.168 | |
| 30.03. | 9 | | Практична робота №4 Властивості етанової кислоти. | | Опрацювати с.189  підручника,  повторити пар.33  <https://www.youtube.com/watch?v=PVDHMnLej4M> | | Домашній експеримент №2 с.195-196  Записати рівняння реакції дослід №1,2 с.189.  Дати відповідь на запитання 1, 2 практичної роботи. | |
| 01.04. | 7 | | Вода,склад її молекули, поширеність у природі,фізичні властивості. Вода-розчинник. Розчин і його компоненти: розчинник, розчинена речовина. | | Опрацювати пар.31,32 (конспект)  Переглянути  <https://www.youtube.com/watch?v=ZSkwbhlM_fk> | | Завдання №6,8 с.148, №8 с.153 (письмово). | |
| 01.04. | 8 | | Поширеність у природі та використання кислот. Вплив на довкілля і здоров’я людини. Захист домашнього експерименту №1. | | Повторити пар.30, опрацювати пар.31 Переглянути  <http://gomologya.blogspot.com/p/blog-page.html> | | Завдання №245,246 с.173-174 (письмово) | |
| 01.04. | 9 | | Вищі карбонові кислоти: стеаринова, пальмітинова, олеїнова. Мило, його склад, мийна дія. Навчальний проект №14. | | Опрацювати парагр.34 підручника  Переглянути  <https://www.youtube.com/watch?v=Gu40tOryq7o> | | Завдання №419, 421 с.195 (письмово). | |