|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Хімія** **7-А** | Дата | Тема | Опрацювання  | Завдання |
|  | 16.03.20 | Хімічні властивості Кисню. Реакції сполучення. | Звернути увагу на рівняння реакцій на ст. 132-133, виписати їх у зошит. Намагатися самостійно розставити коефіціенти. Виписати визначення реакцій сполучення. | Параграф 19 (до ст. 139), завд. №1-5 письмово. |
|  | 18.03.20 | Умови виникнення та припинення горіння. Взаємодія Кисню із складними речовинами. | Звернути увагу на рівняння реакцій на ст. 132-134, виписати їх у зошит. Виписати поняття: горіння, вибух, пріння, гниття, повільне окиснення. Вивчити умови займання та гасіння полум’я. Підготувати повідомлення по темі (слайдову презентацію, відео, плакат). | Ст. 139-143, виписати висновки у зошит. Проект по обраній темі – за бажанням. |
|  | 01.04.20 | Колообіг Оксигену у природі. Озон. Проблема чистого повітря. Біологічна роль Кисню. | Звернути увагу на висновки та питання на ст. 149, вміти за схемою на ст. 148 пояснювати процеси колообігу Оксигену. | Параграф 20-21, схему колообігу – у зошит. |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|   | 08.04.20 | Вода, її фізичні властивості. Вода в природі | Опрацювати параграф 22, виписати висновок №2, схему ст. 152  перенести у зошит, за бажанням – зробити ілюстрацію в зошиті по темі. | Параграф 22 , ст.153,  завд. №1-4 (усно). Проект по обраній темі – за бажанням. |
|   | 13.04.20 | Розчини. Кількісний склад. Масова частка розчиненої речовини | Ретельно прочитати хід розв’язку задач на ст. 156-157. Обчислення проводити за формулою на ст. 155. Формулу та одну задачу (за вибором) виписати у зошит. | Параграф 23 , ст.158, контрольні запитання (письмово) |
|   | 15.04.20 | ***Лабораторний дослід № 4.*** Виготовлення водних розчинів із заданими масовими частками розчинених речовин | Виконати, за можливістю, не використовуючи терези; *масу солі брати приблизно відповідною до розрахунків. Вважайте, що 1 чайна ложка солі = 10г.* Обчислення проводити за формулою на ст. 155. | Ст. 157-158, записати тільки обчислення та висновки. |
|   | 22.04.20 | Розв’язування задач з використанням масової частки розчиненої речовини | Ретельно прочитати хід розв’язку задач на ст. 156-157. Обчислення проводити за формулою на ст. 155 | ст.158,  завд. № 1-5  |
|   | 27.04.20 | Приготування розчинів. Розв’язання задач з використанням масової частки розчиненої речовини. | Ст. 159 – виконати у домашніх умовах та записати результати у зошит. Обчислення проводити за формулою на ст. 155 | ст.158,  завд. № 6-9 (виконати ті завдання, які зможете) |