|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Химия 8 «А», 8 «Б» класс  Учитель: Староселец В.В. | | | |
| Тема урока | Работа на уроке | Домашнее задание | Примечания |
| Молярная концентрация растворенного вещества | Изучите материал §51. Разберите примеры решения задач на вычисления молярной концентрации растворенного вещества в растворе. Можете просмотреть видеоматериалы по теме, воспользовавшись ссылками:  (с 2.10 – по 11.30 минуту)  <https://yandex.by/video/preview?filmId=11783839173220212&from=tabbar&p=1&text=урок+молярная+концентрация+вещества+птичка+химичка>  Сделайте конспект, ответив на следующие вопросы:  1 Вспомните, что называют раствором?  2. Из каких компонентов состоит раствор?  3. Чему равна масса раствора?  4. Дайте определение понятию «молярная концентрация растворенного вещества». Выпишите формулу для вычисления молярной концентрации.  5. В каких единицах измерения она выражается?  6. Выразите из формулы химическое количество вещества? Объем раствора?  7, Вспомните, как находить химическое количество вещества, если известна его масса.  Еще раз разберите примеры решения расчетных задач, приведенные в учебнике или в видеоуроках.  7. Решите задачи 2,4, 6, с. 228 | § 51, задание 3, 5, 7, с.228 | Все задания выполняются в рабочую тетрадь |