|  |
| --- |
| Химия 8 «А», 8 «Б» классУчитель: 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  |