|  |
| --- |
| Химия 8 «А», 8 «Б» классУчитель: Староселец В.В. |
| Тема урока  | Работа на уроке  | Домашнее задание | Примечания |
| Массовая доля и молярная концентрация растворенного вещества | Повторите материал §50-51. 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> <http://newsvideo.su/education/video/26800><http://www.youtube.com/watch?v=Jn_CoysS8co><https://www.youtube.com/watch?v=ceoYuTYrzes>1. Вычислите массовую долю растворенного вещества, если в 77г воды растворили 13 г соли.2. Вычислите массу воды, в которой нужно растворить 15 г сахара, чтобы получить раствор с массовой долей растворенного вещества 10%.3. Рассчитайте массы воды и соли, которые нужно взять для приготовления 250 г раствора с массовой долей соли 0,2. 4. Смешали 150 г. раствора с массовой долей серной кислоты 10% и 250 г. раствора с массовой долей серной кислоты 8%. Определите массовую долю кислоты в полученной смеси.5. Какую массу соли необходимо добавить к 150 г 10%-го раствора этой соли ,чтобы получить 18% раствор.6. В воде растворили гидроксид натрия массой 21,4г. Объём раствора довели до 300 мл. Определите молярную концентрацию полученного раствора.7. Вычислите массу серной кислоты, содержащейся в 0,2 М растворе объёмом 400 см3 | Повторить § 46-52. Выполнить задания классной работы | Все задания выполняются в рабочую тетрадь, которую вы должны оставить для проверки в школе или сфотографиро-вать и переслать в ВК или Вайбере. На фото должны быть ФИО Срок исполнения до 26.05 |