|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Химия 8 «А», 8 «Б» класс  Учитель: 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 |