|  |  |
| --- | --- |
| Учитель | План урока |
| Талавир Светлана Евгеньевна | **Тема: Повторение. Задачи на массовую долю растворенного вещества в растворе или смеси.**1. Вспомни материал по УЧЕБНИКУ: п.25 .Выпиши основные формулы для решения задач с объяснением количественныхвеличин
2. Посмотри примеры решения задач, пройдя по ссылке: <https://yadi.sk/i/rmMOwMxP04RhDQ>

и <https://yadi.sk/i/La56DlHcauQIGg>1. **Реши задачи:**

**-**Определите массу соли и воды, необходимые для приготовления 15% раствора массой 120г .**-**Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном при сливании 120 г 7%-го раствора и 30 г 35%-го раствора этой соли**-** Вычислите массу воды, которую нужно выпарить из к 600 г 13%-го раствора соли, чтобы получить 24%-ный раствор. |
| Талавир Светлана Евгеньевна | **Тема: Повторение. Решение задач по уравнениям химических реакций.**1. **Повтори материал по ссылке:** <https://yadi.sk/i/yPstI7vujGBhPA>
2. Выпиши необходимые для решения формулы.
3. Реши задачи:
* Сколько г оксида железа ( III) нужно взять для реакции с азотной кислотой, чтобы получить 48,4 г нитрата железа ( III)?
* Какой объем углекислого газа выделится при разложении 16,8 г карбоната магния
* Определите массу осадка, который образуется при сливании 170г 10%-ного раствора хлорида бария с серной кислотой.
 |
| Талавир Светлана Евгеньевна | Тема урока: Повторение. Химические свойства неорганических веществ.1. С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать серная кислота: оксид углерода(IV); оксид натрия; вода; алюминий; гидроксид меди( II) ? Составь уравнения возможных реакций в молекулярном виде.
2. Закончи уравнения возможных реакций:

BaCI2 + H3PO4 =CuO + Na2O =HNO3 + Fe(OH)3=SO2 + CO2=1. Осуществи превращение:

CuO͢→ Cu →CuCI2 →Cu(OH)2 →CuO →CuSO4 →Cu(OH)2Последнее уравнение запиши в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде |