**Тема: « Вода. Растворы. Растворение»**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны познакомиться с темой урока.

Нужно рассмотреть следующие вопросы темы:

1. Вода как растворитель
2. Растворимость веществ
3. Насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные растворы
4. Зависимость растворимости газов, жидкостей и твердых веществ от различных факторов
5. Массовая доля растворенного вещества

Я предлагаю Вам познакомиться с этой темой в интернете: Google документ: <https://infourok.ru/konspekt-lekcii-po-teme-voda-kak-rastvoritel-rastvori-rastvorimost-veschestv-disciplini-oud-himiya-specialnosti-farmaciya-spo-3048315.html> <https://studopedia.ru/19_208827_rastvorimost-gazov-zhidkostey-i-tverdih-veshchestv-v-zhidkostyah-zakon-genri-nenasishchennie-nasishchennie-i-peresishchennie-rastvori.html> <https://www.sites.google.com/site/himulacom/zvonok-na-urok/8-klass/urok-no28-massovaa-dola-rastvoreennogo-vesestva> <https://www.youtube.com/watch?time_continue=11&v=t6Hjapx5cSI&feature=emb_logo>

Составьте конспект урока по следующему плану:

1. Выписать определения понятий:

- раствор

- растворимость

- растворение

- кристаллизация

2) Напишите классификацию растворов: насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные и дайте определения.

3) Что такое массовая доля вещества, как она вычисляется (формулы).

**После просмотра ссылок по вычислению массовой доли(там даны примеры решения задач), решите задачи на оценку:**

1. В 750 г воды растворено 50 г соли. Вычислите массовую долю (%) соли в растворе.
2. Рассчитайте массу сахара и воды, необходимые для приготовления 400 г 5%-ного раствора.
3. Вычислите массу безводной азотной кислоты в 500 мл 2%-ного раствора (плотность раствора ρ=1,01 г/см.

В решении задач обязательно должно присутствовать оформление задачи: дано, решение,ответ.

Выполненные конспекты и задания присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.