**Тема урока: «Приготовление растворов различных видов концентрации»** .

***План урока:***

Решить задачи:

1. В 500 см3 раствора содержится 50 грамм гидроксида натрия. Определите молярную концентрации растворенного вещества.
2. Вычислите молярную концентрацию растворенного вещества в растворе с массовой долей гидроксида натрия 40%, плотность которого равна 1,43 г/см3.
3. Вычислите молярную концентрацию раствора серной кислоты, содержащего 6,5 гр. Н2 SO4 в 200 см3 ее раствора.
4. Вычислите молярную концентрацию растворенного вещества в растворе с массовой долей хлорида кальция 20% плотность которого равна 1,178 г/см3

**Тема урока: Гидролиз солей**.

*(составление конспекта по учебнику О.С. Габриелян «Химия для профессий и специальностей естественно – научного профиля стр. 291 - 296):*

**План урока:**

1. Определение гидролиза.
2. Обратимый гидролиз. Определение.
3. Написать группы солей в зависимости от силы кислоты и основания.
4. Написать гидролиз соли, образованной сильным основанием и слабой кислотой (на примере Na2 CO3, NaNO2 ).
5. Написать гидролиз соли, образованной слабым основанием и сильной кислотой (на примере NH4NO3, FeCL3 ).
6. Написать гидролиз соли, образованной слабым основанием и слабой кислотой (на примере NH4СN).

***Задание для закрепления материала***

Стр. 296 ? 1-4

**Срок сдачи – 24 марта 2020 года**