

1. Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Константа диссоциации. Реакции ионного обмена. Кисотно-основные взаимодействия в растворах. Амфотерность. Гидролиз неорганических соединений.

2. Азот, Аммиак, их физические и химические свойства, получение и применение, нахождение в природе. Ион аммония. Качественная реакция на ион аммония. Оксиды азота (II), (IV), их физические и химические свойства, получение и применение. Азотистая и азотная кислоты их свойства получение и применение. Нитраты, их применение.

3. Спирты и фенолы. Атомность спиртов. Гомологический ряд предельных одноатомных спиртов. Изомерия. Спирты первичные, вторичные, третичные. Номенклатура спиртов. Химические свойства.

4. Высокомолекулярные соединения: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации, средняя молекулярная масса.

5. Для приготовления 2,5л 5%-го раствора плотностью 1,12 г/мл потребуется _____объем, л, 39 % -й HCl с плотностью 1,2 г/мл.