Химия 11 класс

Уважаемые ребята! Вам предстоит обобщить и повторить тему «Гидролиз»

Используйте инструкцию и соблюдайте сроки выполнения.

Инструкция:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Тема для изучения | Деятельность учащихся | Форма контроля | Дата выполнения |
| Гидролиз | 1. Изучая параграф 13 заполните следующую таблицу:   Типы гидролиза солей   |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | №п/п | Соли, образованные | | Тип гидролиза | Реакция среды, рН | Пример уравнения реакции гидролиза | |  | Сильным основанием | Слабой кислотой | По аниону | Щелочная, рН>7 | Na2CO3 + H2O = NaHCO3 + NaOH | |  | Слабым основанием | Сильной кислотой |  |  |  | |  | Слабым основанием | Слабой кислотой |  |  |  | |  | Сильным основанием | Сильной кислотой |  |  |  |  1. Используя составленную вами таблицу и справочный материал, выполните задание 3 на стр.74   Справочная информация:  Сильные и слабые кислоты и основания | На следующий урок тетради сдать на проверку | 20.12.2021 |