

ЗАНЯТИЕ №7 «ГИДРОЛИЗ СОЛЕЙ»

1. Что значит выражение «сильная кислота»? _____

2. Что значит выражение «сильное основание»? _____

3. Приведите 5 примеров сильных кислот и сильных оснований

Сильные кислоты	Сильные основания

4. Заполните таблицу, приведя по 5 примеров каждого типа солей

Кислая реакция раствора	Нейтральная реакция раствора	Щелочная реакция раствора	Нерастворимые соли

5. Составьте для каждой соли из приведённого ниже списка уравнения реакций гидролиза в сокращенной ионной, полной ионной и молекулярной формах

Na_2CO_3 _____

MgCl_2 _____

Na₂S _____

AlCl₃ _____

MgSO₄ _____

NH₄Cl _____

6. Составьте уравнение реакции между растворами карбоната натрия и хлорида алюминия

7. Составьте уравнение реакции между растворами сульфида натрия и хлорида алюминия _____

8. Приведите два уравнения реакции необратимого гидролиза _____
