

Инструкция к проведению практической работы

Получение амфотерного гидроксида и изучение его свойств.

Цель: продолжить формирование умения составлять уравнения реакций с участием амфотерных соединений, отработать на практике получение гидроксида алюминия и доказательство его амфотерности.

Оборудование: хлорид алюминия, гидроксид натрия, раствор соляной кислоты, пробирки.

Соблюдайте правила техники безопасности!

Ход работы.

Опыт 1. В пробирку с раствором хлорида алюминия прилейте по каплям р-р гидроксида натрия до образования белого осадка.

Опыт 2. Полученный осадок разделите на две пробирки. В 1-ую пробирку прилейте р-р гидроксида натрия до исчезновения осадка, а во 2-ую – р-р соляной кислоты. Что наблюдаете?

Оформите отчёт в виде таблицы.

№ опыта	Что делали?	Что наблюдали?	Уравнения химических реакций
Опыт1			
Опыт2 и т.д.			

Сделайте вывод.