

NaOH

Действия: добавляем р-р соляной кислоты. Наблюдения: выделяется газ. Уравнения реакции:



В пробирке содержится карбонат натрия, т.к. протекает качественная реакция на карбонат-ион.

Оставшиеся вещества растворяем в воде и к полученному раствору добавляем фенолфталеин - раствор розовеет. Уравнения реакции:



Раствор фенолфталеина розовеет в щелочной среде (под действиям ионов OH^-), поэтому в данной пробирке находится гидроксид натрия.