Добивање соли од хидроксиди

Хидроксидите се соединенија составени од метал или амониум група и ОН –хидроксидна група.

Хидроксидите растворливи во вода се викаат бази.

Реакцијата помеѓу киселини и бази се вика реакција на неутрализација.Како крајни продукти се добиваат сол и вода.

Општата равенка е:

Киселина + база= сол + вода

За да се добие сол со помош на реакција на неутрализација, се применува постапка на титрација.Оваа постапка се изведува на следниот начин:

1.Со помош на чиста градуирана пипета или бирета,се става определено количество база во ерленмаер.

2.Потоа се додава неколку капки индикатор.

3.Под ерленмаерот се става бел лист хартија.

4.Потоа се додава киселината,се дотогаш,кога ќе се промени бојата на индикаторот.

Пример:

Хлороводородна киселина + натриум хидроксид=натриумхлорид + вода

HCl + NaOH= NaCl + H2O

За дома:

Прашањата на стр.95 во учебникот

Домашното да се прати до петок!