Добивање соли од карбонати растворливи во вода

Цели на часот:

-Учениците да знаат како се добиваат соли од карбонати

-да ги опишуваат чекорите еден по еден.

Друг начин за добивање на соли е помеѓу карбонати и киселина.

Постојат карбонати коишто се раствораат во вода.Тоа се тие карбонати кои во својот состав имаат метали коишто се многу реактивни.На пример тоа се алкалните метали:Na,Li,K

Општата равенка е:

Метален карбонат + киселина=сол +јаглерод диоксид + вода

Пример 1:

Натриум карбонат + хлороводородна киселина=калциум хлорид + јаглерод диоксид + вода

Na2CO3 + 2HCl=CaCl2 +CO2+ H2O

Не можеме карбонатот да го додадеме во вишок,за да видиме дали целата киселина изреагирала.Тоа е така,бидејќи карбонатот се растворил и нема што да филтрираме.

Заради тоа треба да додадеме некој индикатор.

За дома:

Прашањата на стр.93 во учебникот