Добивање соли од карбонати нерастворливи 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 не се раствораат во вода.Тоа се тие карбонати кои во својот состав имаат метали коишто не се многу реактивни.На пример калциум карбонат не се раствора во вода.Тој може да реагира со киселина и како продукти се добиваат сол,јаглерод диоксид и вода.

Општата равенка е:

Метален карбонат + киселина=сол +јаглерод диоксид + вода

Пример 1:

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

CaCO3 + 2HCl=CaCl2 +CO2+ H2O

Пример 2:Да ги видиме чекорите за добивање на бакар(II) сулфат од бакар(II) карбонат и сулфурна киселина.

Прв чекор:Во ерленмаер се става разредена сулфурна киселина.

Втор чекор:Со лажичка се додава Бакар (II) карбонат во вишок.

Трет чекор:По завршувањето на реакцијата,добиениот раствор се филтрира и на филтер хартијата останува вишокот од карбонатот.

Четврти чекор:Потоа растворот се става да испари,аможе и да се загрее за побрзо да испари.

На крај се добиваат кристали од Бакар (II) сулфат.

Хемиската равенка од реакцијата е следнава:

CuЅО4 + H2SO4 = CuSO4 +СО2 + Н2О

За дома:

Прашањата на стр.91 во учебникот