Добивање соли од метален оксид и киселини

Цели на часот:

-Учениците да знаат како се добиваат соли од метални оксиди и киселина

-да ги опишуваат чекорите еден по еден.

Друг начин за добивање на соли е помеѓу метален оксид и киселина.

Знаеме дека оксиди се бинарни соединенија на кислородот.Според составот,оксидите се делат на метални и неметални.

Метални оксиди се соединенија составени од метал и кислород.

Општата равенка е:

Метален оксид + киселина=сол + вода

Пример 1:

Магнезиум оксид + хлороводородна киселина=магнезиум хлорид + вода

MgO +2 HCl=MgCl2 + H2O

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

Прв чекор:Во ерленмаер се става разредена сулфурна киселина.

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

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

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:

CuO + H2SO4 = CuSO4 + H2O

За дома:

1.Доврши ги хемиските равенки и израмни ги.

ZnO + HNO3=

CaO +H3PO4=

BaO + HCl=

Може и истата да ја видите на ЕДУИНО