

търъ алъ, ши polysulfuri amestecăci къ oxidă, дака се калчина ла о температъръ de 8n рошв intepicos.

Sulfati чеор патръ секци din үртъ, инкълзид къ кърбоне, даš adesea acidу carbonicу, oxidу de carbonу, acidу sulfosу, sulfurу de carbonу, 8n sulfurу metalic ши ките о датъ ши металъл ливер.

Дака се ба адъога potassъ saž sođъ ла amestecъtbra de sulfatу metalic ши de кърбоне, алкалі iaž acidul sulficу dela sulfatу, ши d8пъ калчинаце sulfatul se afilъ redus in stape de sulfurу алкаліn; компъзи ачестia din үртъ siind mai лесне de къноскат dekit sulfati metalici nesolubil, se face adesea de intervin алкалі saž carbonati lor спре a рекноаще presencea sulfatilor. Къ тоате ачестеа тревзе а не адъче aminte къ проприетата de a formă sulfati къ алкалі ши къ кърбонеле о аž тоате сърпиле formate при 8nirea baselor къ deosebiđi oxacidі až sulfulu.

Sulfati solubil se карактерисъ mai къ seamъ при проприетата de a formă, in disoluđiiile intinse ale сърпилор de baritъ, 8n пречинятat алъ de sulfatу de baritъ каре este nesolubil in апъ ши in acidi azoticу ши chlorhydricу.

SULFITI.

Sulfiti až o савоаре сълфроасъ партікъларъ ши карактеристикъ.

Sulfiti solubil, ши mai къ seamъ sulfiti алкаліn, absorb oxygenul aerвлкі, ши se prefac in sulfatъ. Кълдъра скимъ sulfiti алкаліn in sulfatъ ши in sulfurу; гонеше acidul sulfosу ал sulfitor чеор патръ секци din үртъ.

Acidi sulficу ши chlorhydricу descompun sulfiti, ши ле deraže acidul sulfosу, съръ a formă deposit de sulfу. Această descompozitie este insotită de еспрвезчене вие kind ликъорите sint концентрате.

Acidul azoticу скимъ sulfiti in sulfatъ, продължъл азотъ нитроши. Chlorul и sulfatisъ asemenea, determinind