

зечеа парте дин грестатеа са де баритъ, ши а зечеа парте ла температъра де 100°. Кинд се пѣне де се дисолвѣ баритъ ин апъ феартъ ши се ласъ де се рѣчеше дисолвѣцеа, атѣнѣ гидратул де баритъ кристализѣ ин присме ексагонале терминате де пирамиде кѣ патрѣ феде. Ачест гидратѣ аре пентрѣ формѣлѣ $BaO, 10HO$. Кинд се инкълзеше, атѣнѣ инчепе а се топѣ, се дескомпъне перзѣнд 9 еквиваленцѣ де апъ, ши се трансформѣ интр'ѣн гидратѣ ноѣ BaO, HO , неалтеравѣ ла температъриле челе маѣ инalte.

Chlorul дескомпъне барита интр'ачелаш кѣн ка потасса ши soda, ронеше oxigenul ши продъче chlorurѣ де bariumѣ.

Sulfatul лѣкреазъ асѣпра баритеѣ прин кълдърѣ, формѣ, дѣлѣ температърѣ, sulfatѣ саѣ hyposulfitѣ де баритъ ши trisulfurѣ де bariumѣ де колоаре верде.

Barita, инкълзитѣ ла рошѣ ин авърѣл де phosphorѣ, се скѣмѣ ин phosphatѣ де баритъ, ши ин phosphurѣ де bariumѣ.

Acidul sulfuricѣ monohidratatѣ, тѣрнат пе барита какъ стикъ, се комбинѣ кѣ ачeastѣ васъ ши аѣнѣне ла инкандесченцѣ. Сѣѣт инфлѣенца acidulѣ sulfuricѣ, strontiana, че с'ар пѣтеа лѣа дрепт баритъ, пѣ продъче degajement де кълдърѣ.

Barita лѣкреазъ асѣпра матерѣилор органиче ка potassa ши soda, ши ле десорганѣзѣ ренеде.

Preparatie. — Barita се препарѣ ин џенерал кѣ sulfatul де баритъ (spathѣ греѣ), каре este о sare преа кѣ имвилнѣгаре ин патърѣ.

Se amestecѣ vine ont пѣрѣдѣ де sulfatѣ де баритъ реѣдѣз ин прѣф тѣрѣнт, кѣ о парте де кървѣне ѣарѣш пѣлберат ши кѣ доѣ пѣрѣдѣ де resinѣ; се интродъче амestекѣтѣра интр'ѣн крѣсет де Hesse, ши се калчинѣ ла рошѣ алѣ кам апроане де о орѣ.

Se degaje oxidѣ де carbonѣ, ши рѣмѣне ин крѣсет о амestекѣтѣрѣ де кървѣне ши де sulfurѣ де bariumѣ. Ачест residѣ се трактѣ прин апъ феартъ ши се сѣнѣне дѣлѣ ачееа ла акѣцеа acidulѣ azoticѣ пѣнѣнтел кѣ prisos, каре трансформѣ sulfurul де bariumѣ ин азотатѣ де баритъ ши ин acidѣ sulfhidricѣ.

Disolvѣцеа евапоратѣ ши филтратѣ ласъ а се депъне