

лѣвилъ въ апъ, кѣи 100 пѣрѣи де ачест ликсид дисолвѣ 5 пѣрѣи ла 0° шѣ 35,18 ла 100°, 65. Azotatul de baritъ е-
ste de tot nesolъвилъ въ ациду азотѣи концентрат. Este
асемenea несолъвилъ въ алкоол.

Kind se съпне ла акѣиа кѣлѣри, пѣрѣи шѣ се trans-
formъ въ азотѣи де баритъ, че се дескомпне ла о тем-
ператѣрѣ маѣ въплѣтѣ д'о-кам-датъ въ би-окидѣ де бари-
умѣи шѣ не зрѣмъ въ баритъ: въ тимпѣи калѣинаѣи се де-
гае окѣгенѣи шѣ авѣри нѣтрошѣи.

Azotatul de baritъ слѣжече а препапа барита. Se
въпревѣищеазъ въ лаборатѣриле де химѣи супре а преѣинѣи
ациду сулѣиѣи либер саѣ сулѣати.

SULFATU DE BARITЪ. BaO,SO_3 .

Sulfatul de baritъ este designat въ минералоѣи съв
нѣмеле де баритъ сулѣататъ, spatulъ грѣѣ, ba-
ritinъ. Este преа кѣ въвилъшѣгае въ патѣрѣ; се гѣсе-
че въ адъпѣтѣриле шѣ въ фѣлонѣ металѣферѣ, маѣ кѣ сеамъ
въ чеѣ де арѣинт, де антѣмонѣи, де арапъ, де меркѣр;
слѣжече де ганъ минерелор: este пар а гѣси нѣскаѣи фѣ-
лонѣ вогаѣи въ сулѣатѣ де баритъ, фѣрѣ минѣере металѣче.

Sulfatul de baritъ есѣстъ аѣи въ кристале нетеде шѣ
transparente, аѣи въ пазе, въ сталактѣи, въ масе фѣвоасе,
ламеларѣи, грѣнѣвоасе саѣ компакте. Кристаледе сале аѣ
трѣѣи клѣваѣе лесне, шѣ дерѣвъ де ла о прѣсмъ дреантѣ ром-
воидалъ де 101° 4'.

Densitatea sulfatului de baritъ патѣрал este преа ма-
ре шѣ репрезентатъ прѣи 4,7. Ачѣастъ прѣпѣриетате, шѣ клѣ-
варѣилъ чел въпреѣи ал сулѣатѣи де баритъ фак ачѣест минерал
лесне де кѣноскаѣт.

Sulfatul de baritъ este знѣл дѣи корпѣи чеѣ маѣ пѣ-
рѣи солъвилъ въ апъ че се кѣноскаѣ; ациду сулѣиѣи фѣрѣмъ зѣи
преѣинѣиат вътр'о ликсѣоре че кѣпрѣнде нѣмаѣи $\frac{1}{200000}$ де са-
ре де баритъ въ дисолѣѣи. Este de tot несолъвилъ въ ацидѣи
азотѣи шѣ chlorhydricъ; ациду сулѣиѣи концентрат шѣ фѣр-
винте въ дисолвѣи симѣит; kind се адаогъ апъ ла ачѣастъ дѣ-
солѣѣи, атѣнѣи сулѣатѣи де баритъ се преѣинѣиъ де тот.