

baritъ prodъk кѣ ачест acid o sare авіа солѣвѣмъ њн апѣ, iar сѣрѣрїле de strontianъ нѣ sint precipitate.

Препараціе. — Acidul hydrofluosilicicū se do-
vîndеше fъkînd сѣ treакъ ѣн кѣrant de fluorurū de sili-
ciumū њнtr'o епробетѣ кѣ апѣ distilatъ.

Supre a њntîmpina ка silicea ѣelatinoasъ сѣ нѣ astъne
тѣвѣл de deгаeement, se пѣne њн fъndъл епробетей о колоанъ
de 6 пѣнъ ла 7 centimetre de меркѣр, њн care se кѣfъndъ
тѣвѣл, ал кѣрѣіа кѣнѣтїіѣ нѣ se маї алъ атънчї њн kontakt
dїrekt кѣ апа.

Kînd операціеа s'a прелънѣїт kît-va timp, апа se пер-
de њн masъ ѣн кѣпрїnde њн sъsnenșie о кѣantitate mare de
silice, ѣe se desparte din лїкзоареа ачїдъ strîngîndъ-se
њнtr'o кїрпъ ѣн fїltrîndъ-se. Disoluціеа se sъпъne dълѣ
ачеа ла евапораціе. Тревѣе сѣ se опреаскъ концентра-
ціеа acidului hydrofluosilicicū њн momentъл kînd лїкзоа-
реа dъ dїntr'insa пїше fъm алъ, supre a њntîmpina ка сѣ
нѣ se descompъnъ ачїдъл ачеста prodъkînd acidū fluorhy-
dricū ѣe ар атака stїкла.

SULFURU DE CARBONU. CS².

Singъра комбинаціе de sulfū ѣн de carbonū кѣнос-
кѣтѣ пѣнъ акѣm коръsnъnde ла acidul carbonicū.

Sulfurul de carbonū este лїкzїd, неколор, кѣ о den-
sitate de 1,263; лїzїditatea sa este компарабїлъ кѣ а е-
therului; маїт timp s'a нѣmit alcoolū de sulfū.

Mirosъл sъѣ ѣel fetid ѣн карактерїstїk сеатълѣ кѣ
ал acidului sulfhydricū; апа нѣл disolvъ њнtr'ън kїп sim-
ѣїt, dar alcoolul ѣн etherul њл disolvъ њн toate про-
порціїле.

Sulfurul de carbonū, sъпъs ла ѣн fїrї preа vїѣ, нѣ
se solidїfїкъ; de ачеа se ѣн њнtrevъzїndeazъ kїte о datъ
ка лїкзоаре termometricъ supre а нѣsъра temperaturїле
ѣеле de жоs. Ferъe ла 45°. Densitatea авърълї sъѣ es-
te de 2,67.

Евапорїndъ-se њн гол, sulfurul de carbonū poate