

desconepit se pod foarte adînc prin lăcrarea acidului fluorhydric. Kite o dată se întrevîncează, în gravura pe sticlă, aer de acidă fluorhydrică, în loc de acest acidă în disoluție. Lama de sticlă se pune pe o kstie de plumb ce conține o amestecătură de spath-fluoră și de acidă sulfurică și care degațe acidă fluorhydrică gazos. Adesea în analize este folosită lăcrarea acidului fluorhydric asupra sveztanțelor silicioase spre a ataca silicati ce stă în kontra lăcrării mai a tătător acidilor.

D. Louyet a desconepit de kșrînd oare-care factururi ce se din de istoriea acidului fluorhydric.

Dzăt acest chimist, acidul lăksid ce se prîvise pînă acum ca un acidă anhidru este un hidrată. Acest acidă distilat kș acidă phosphorică anhidru, și per de ana și dă naștere ună gaz neclor, și fătă la aer ca hydracidi prechedenți; acest gaz este adevertătă acidă fluorhydrică anhidru.

Acidul fluorhydric gazos, dzăt D. Louyet, nu are nici o lăcrare simțită asupra sticlei.

Așa dar observațiile D. Louyet apromie și mai mult acidul fluorhydric de acidi chlorhydrică, iodhydrică și bromhydrică.

Compozițiea. — Analiza acidului fluorhydrică, demonstră kș acest corp kșrinde în 100 de părți 3,59 de hydrogen și 96,41 de fluoră.

În general se admite kș acidul fluorhydric se formează de volzme egale de fluoră și de hydrogen și kș compozițiea sa kșrinde kș a celor trei hydracidi prechedenți. Kș toate acestea, fluorul ne fiind kșnoskt în stare de libertate, așa se poate arăta numai într-un kîu ipotetik volzătă acestă element ce întră în acidul fluorhydric.

Preparațiea. — Particularitățile relative la preparațiea acidului fluorhydrică s'ă dat în 1810 de DD. Thenard și Gay-Lussac.

Acidul fluorhydrică se prepară traktînd spath-fluorul prin acidul sulfurică koncentrat și fept de kșrînd:

