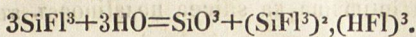


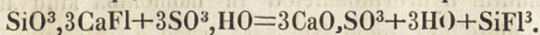
пропорție foarte mare: atunci se formează și precipitat de silice gelatinoasă, și se produce o cantitate corespunzătoare de acid fluorhidric care, fiind-se cu o parte a fluorurului de siliciu nedecompozat, face acidul hidrofluosilicic:



Acidul hidrofluosilicic.

Această reacție permite a se prepara silica hidratată prea ușor, și afară de aceasta mai ușurează a caracteriza substanța aceeași și a recunoaște prezența ei într-o materie neorganică.

Preparație. — Fluorurul de siliciu se dovedește încluzind într-un balon de sticlă o amestecătură făcând vine de o parte de nisip și de o parte de spath fluor și 6 părți de acid sulfuric concentrat:



gazele se degașă numai de cât este îndestulată; și când aerul vaselor s'a rănit, se primește fluorurul de siliciu în eproвете pline de mercur.

ACIDUL HYDROFLUOSILICICU. $(\text{SiF}_3)_2, (\text{HF})_3$.

Proprietăți. — Acidul hidrofluosilicic are o saoare ușor acidă; este necristalizabil. Când voște ține-va al concentra, atunci vine și moment când se descompune producând și degașement de acid fluorhidric și și deposit de silice.

Caracterul său cel mai deosebit este de a forma în sărurile de potasiu și precipitat celatinos de hidrofluosilicat care este abia solubil în apă; adesea se întrebă și spre a caracteriza sărurile de potasiu, să și spre a descompune o sare de potasiu al căria acid voște ține-va a izola; în efect, acidul hidrofluosilicic formează ca săruri alcaline și compoz nesolubil, ce se poate deosebi prin filtrație, iar acidul sări descompune rămâne în lichoare în stare de libertate.

Acidul hidrofluosilicic ușurează asemenea a deosebi sărurile de barit de sărurile de strontian; sărurile de