

kъ acidul azoticu sîpre a disolva şî mare nămăr de metale saş de aliaje, şî sîpre a se prepara chloruri metalici.

ACIDUL FLUORHYDRICU. HF.

Kompoziciile che mineralogici aş descriş sîv năme de *s p a t h - f l u o r u* ş a sokotit pentră întia oară de D. Ampère ka o combinaie de fluoru şî de calciu, analogu kă chlorurul, bromurul şî iodurul de calciu.

Se dă năme de acidu *f l u o r h y d r i c u* saş *p h t o r - h y d r i c u* acidulu che se prodăce în lăcrarea acidulu sulfuric asăpra fluorurulu de calciu.

Проприетăţi. — Acidul fluorhidricu este lichid, sloboade la aer şi se fîm ală şi gros, închepe şî feare şî kătre 20°; densitatea sa este de 1,06.

O picătură de acest acidu che cade în apă, se disolvă într'însa sfîrînd ka ferăş che se kăfîndă în acest lichid.

Acidul fluorhidricu koncentrat este şîşă din corpi chei mai corosivi che se kănosk: o kăantitate mică de acest acidu micănd asăpra peleî prodăce dăpă kă-va timp o vîşikă dăperoaş şîmată de aşkare de frigări; vindekarea acesteî aşkări se face tot-d'ăşna închet.

Metaloizi sînt în şeneral şîră lăcrare aşkăpra acidulu fluorhidricu. Toate metale, aşară de aşr, platin şî plăşă, deskompon acidul fluorhidricu, iaş fluorul şî dăgare hydrogenul.

Reakiea chea însemnată a acidulu fluorhidricu este achea che face acest acidu asăpra siliceî saş asăpra şîvstanşelor che kăupînd silice. La temperatúra ordinărie, acidul fluorhidricu lăkrează asăpra siliceî sîpre a forma apă şî şî corpi gazos che s'a nămit fluorură de siliciu saş acidu *f l u o s i l i c i c u*. Pe reakiea acidulu fluorhidricu asăpra siliceî este întemeiată gravăra ne şiklăş prin acidul fluorhidricu. Aşoperînd o lamă de şiklăş kă şî ştrat de cheară, che se ia din oare-kare dokăriş printr'ăş instrument de oşel, ne şîmăş aplikînd ne şiklăş acidu fluorhidricu întins kă apă, şîrdile de şiklăş che s'ăş