

niacș, mi inkълzind amestekъtșpa în cae de nisip la o temperatșrъ indestъmlъ snpe a volatilisа sapea ammoniaeș. Se prodъche asemenea bisulfurū de ferū fъkind sъ treakъ acidū sulfhydricū neste peroxidū de ferū inkълzit la o temperatșrъ kape trevșe sъ treakъ neste 100°. Daka se opereș asșpra oxidulū de ferū kristalisat, sulfurul pъstreazъ forma kristalinъ a oxidulū. Acheastъ transformacjie se realisz adesea în natșrъ mi konstitșe e p i g e n i a. Fenomenșa invers poate asemenea sъ se pșesente; se fъseșe sulfurul de ferū transformat în oxidu mi avind forma pyritelū.

D. Becquerel a nștșt reprodъche pyrita kristalisatș prin nișe modșpī galvanice. Bisulfurul de ferū se aflъ ordinariamente în kristale kъbișe saș, în dodekaedpī.

Pyrita este de șn galben ka alama; densitatea sa este 4,981; este destșl de tare snpe a lșsa fok kș aminapъl. Kind se kalçinъ, nepe o parte din sulfur sъș mi se transformъ în pyritъ magnetikъ. Apșș la aer, deraje acidū sulfosū, mi se skimъș în peroxidū de ferū. Kite-va varietati dъ pyritъ se pъstreazъ la aer fъrъ alteracjie; dar altelē se oxidъ repede mi se efloresk avșorșind oxigenul aerșlș, mi transformindș-se în sulfatū de ferū: $FeS + O_2 = FeO, SO_2 + SO_3$. Pyrita çe se efloresçe çel mai lesne este pyrita alъ. Acheastъ proprietate este atrivșitъ, çeneralmente la pșesengiea znei kșantitșđi miçī de protosulfurū saș de sesquisulfurū. Forma pyritei alșe este prisma dreantъ romboidalъ.

Pyrita se atakъ nșmai prin acidul azoticū, ana peralъ mi acidul sulfurū konçentrat mi ferșinte.

Pyritele se întpșșzindeazъ în fabrikacjiea acidulū sulfurū: kind se apđ la aer, daș acidū sulfosū çe se adçhe în kamere de plșmъ. Pot slъkī asemenea la pșeparaçjiea sulfurulū; prin distilacjie, se skimъș în pyritъ magnetikъ deraçind sulfurū; pesidșl çel fiks, esșșș la aer, se transformъ în sulfatū de ferū (bitriol verde).

PYRITЪ MAGNETIKЪ. Fe_7S_8 .

Natșpa pșesentъ o varietate de sulfurū de ferū, kape