

Sulfurul cristalizat lesne și are o proprietate foarte minșnată d'a lua doț forme necompatibile. Una din aceste forme este octaedrul lăngreșu kă bază romboidală, și se ține de a patra sistem cristalin: ceea-l-alt este prisma oblikă kă bază romboidală, și intră în a cincea sistem cristalin.

Proprietatea ce are sulfurul de a kristaliza sșz doț forme necompatibile s'a obserbat pentru întâia oară de D. Mitscherlich.

Sulfurul se dobîndeste sșz forma întâia, adică în octaedri lăngreșu, disolvîndu-l în oare-care lichid, și mai kă seamă în sulfurul de carbon, și lășînd dizolvirea sș se evaporă încet.

Atunci se depun kristale transparente, nealterabile la aer, întocma asemenea kă kristalele ce se află în natură. Dar kînd se topeste sulfurul și se lasă de se răcheste încet, atunci kristaliză în ace lășuți prismatice, a kăroa formă este necompatibilă kă a sulfurului ce kristaliză la temperatură ordinară într'un disolvant. Aceste kristale, păturate kît-va timp, se modifikă de sine, perd transparența lor, se fac foarte fragile, și se skimbă într'o mășime de octaedri mici lăngreșu ce se țin de a patra sistem cristalin; și se desosebesc nșmaț prin opacitatea lor de kristalele de sulf nativ.

Proprietatea aceasta espikă opacitatea ce are tot d'asna sulfurul dșz topirea și răchirea sa. Kîte o dată vom vedea oare-care corpuri simpli saș komplșși lășînd doț saș mai mșlte forme deosebite și necompatibile între d'insere: proprietatea aceasta s'a nșmit dimorfism saș polymorfism.

Sulfurul are o afinitate mare pentru oxigenul: arde în acest gaz saș în aer la o temperatură aproape de 150°, prodșkînd o flacără alăstră frșnoasă și sn mîros îndepștor, caracteristik, care este mîrosul kivritelor ce ard. Prodșktul a-chestei komșșștii este acidul sulfosă, care este tot d'asna amestecat kă o kșantitate mică de acidă sulfurică.

Sulfurul arde tare, kînd, dșz ce se va fi aprins în aer, se va ține într'un flacon mare plin kă oxigenul.

Sulfurul se kombîș d'a drentă kă hydrogenul spre