

tot d'asna cuprumă că prisos, trebuie a o încălzită a doar oară că să prisos de sulfu.

Din D. Brunner, bisulfurul de cuprumă hydratată încălzită pînă la roșea într-oțnă cărăntă de hydrogenă, lăsat pe nîndă peside protosulfură de cuprumă  $Cu_2S$  soapte cărat, care poate slăgi și a dosa cuprul în analiză.

**S t a r e n a t s r a l ă .** — Protosulfurul de cuprumă există în natără; este un pînă neagră, apă o slabă lucire metalică; înăltereia sa este neagră; este fragil și se poate tăia căciulă. Forma sa principială este eksaedră reglată. Densitatea sa este mai 5,0. Este prea tonitor; se poate topi la flacăra unei lămpinări; se apăde leșne pe grătar. Căprinde ordinariamente o mică cantitate de sulfură de feră și de sulfură de argintă: este una din minereile de cuprumă cele mai bogate; se găsește în Sibilia, în Suedia, în Saksonia, și mai că seamă în Cornouailles.

#### CUPRUMU PYRITOSU. $Fe^2S^3$ , $Cu^2S$ .

Acest mineral este destul de întreținut în natără; dă cea mai mare parte a cuprului de commerce. Formă filoïdă păternică în tărîmăriile primitive și în tărîmăriile de transiție. Cuprul pyritosu se privește uneori deosebit de cupru și de sulfură de feră și de protosulfură de cuprumă.

Este galben ca alama și prea lucitor; spărgărea și este adesea îpisată. Cristaliză sub formă de tetraedri trunchiați, carează o mare analogie cu octaedrul reglat. Densitatea sa este de 4,169; se topesc mai leșne decât sulfurul simplu, și dă o globul roșie-vînă spărgește și magnetice. Este neascăbat prin acidul chlorhidric, dar solubil în acidul azotic și apă regală.

Încălzit tare în basătă, îndeapărate căreia sănătatea de sulfu, și ia o față galbenă ca de bronz.

Înainte se încălzește în contactul aerului cuprul pyritos, se transformă în sulfat; printre temperatură