

## SULEURI DE FERU.

Sulfurul are o mare afinitate pentru fier: acești doi corpi se combină în proporțiile următoare:

Sub-sulfur de fier . . .	$\text{Fe}^8\text{S}$ ;
Sub-sulfur de fier . . .	$\text{Fe}^2\text{S}$ ;
Protosulfur de fier . . .	$\text{FeS}$ ;
Sesqui-sulfur de fier . . .	$\text{Fe}^2\text{S}^3$ ;
Bisulfur de fier. Pyrit . . .	$\text{FeS}_2$ ;
Pyrit magnetic . . . . .	$\text{Fe}^7\text{S}^8 = \text{FeS}_2, 6\text{FeS} = \text{Fe}^2\text{S}^3, 5\text{FeS}$ ;
Persulfur de fier . . . . .	$\text{FeS}^3$ .

Bom vorbi numai de sulfuri cei mai importante.

## PROTOSULFURU DE FERU.

Acest sulfur se dobîndește artificialmente înclăzind în vas închis o amestecătură de sulfur și de fier în lame sășii; metalul se acoperă de un corp cu reflecție metalică, frîngător, care este protosulfurul de fier.

Se poate dobîndi în stare de hidrat, precum în stare de protoxid de fier printre sulfur alcalin:  $\text{FeO}$ ,  $\text{SO}^3 + \text{KS} = \text{KO}, \text{SO}^3 + \text{FeS}$ .

Acest corp este negru, nesolubil în apă, solubil în alcali și sulfuri alcaline, și dă o lichoare de un verde frumos.

Este la aer, absoarbe oxigenul și se transformă în sulfat de fier.

Protosulfurul de fier este destul de rar în natură; se întâlnește kîte odată în minele de cărbune de pământ, unde prezența sa pricințește adesea primejdii; produce, în efect, oxidîndu-se la aer, destulă căldură spre a se înflăcăra cărbunele de pământ; se cite mai multe esemplu de aprinderi de mine saș de mase de cărbune de pământ care aș avî pentru cauză prezența protosulfurului de fier.

Se găsește adesea corpul acesta însoțit de bisulfurul de cuprum, formînd atunçi cuprumul împespicat al mineraloiziilor.

Sulfur și fierul pot lătra unla asăpra alăia la tem-