

metalici, se dobîndesc în oxichlorurî care are pentru formelă  $(PbO)_2 \cdot PbCl$ .

Chlorurul și oxidul de plumb se par a se și în toate proporțiile prin care se scată.

#### SULFURU DE PLUMBU. PbS.

Проприетăți. — Sulfurul de plumb, numit ordinarmente galenă este miniera de plumb cea mai comună și singură care se exploatează spre a se scoate metalul dintr'însa.

Galena este de un vînt albăstrui metalic, prea lăptos; este fragilă. Formele sale cristaline derivă de la cub. Densitatea sa este de 7,585; este mai puțin tonitoare decât plumbul; nu poate să se găsească în creșete pentru că trece printre însele; galena se descompune în parte prin căldură; o porție se volatilizează, și rămîne sub-sulfur de plumb; se volatilizează într'un cârnat de gaz.

Hydrogenul îi ia sulfurul și se înflăcărează căldură; așezat de apă o descompune formînd acidul sulfos, hydrogenul sulfurat, și lasă plumbul metalic.

Arderea pe gretar transformă galena într'ea amestecătură de oxid de plumb și de sulfat; se deace acidul sulfos.

Acidul azotic atacă lesne galena, și o scîmbie în sulfat de plumb. Cei-l-ai acidii nu eșerchit vre'o acție simțită asupra ei; acidul chlorhidric o transformă însă cu timpul în chlorur de plumb.

Mai multe metale, precum fierul, cuprumul, zincul, stannumul, lăcrează, se înflăcărează căldură, asupra galenei și o descompune; fierul desparte dintr'însa plumbul în stare de cărbune.

Plumbul încalzit cu galenă formă sub-sulfur, care constă în mare parte materiale plumbosae din zădă. Acești sub-sulfuri pot să se reprezente prin formulele  $Pb_4S$  și  $Pb_2S$ .

Alcalii săși pînă în alcaline descompune prin care se scată sulfurul de plumb, elimină dintr'însa plumbul că-