

pyrite de feră, sulfatul de cupru și săpe marină. Aceste observații sunt importante pentru teoria amalgamării.

Sulful având o mare afinitate pentru argint, sulfurul de argint se formează într-o mărime considerabilă de împrejurări.

Emanăriile de acid sulfuric săzesc de sulfhydratul de amonică alături argintului, îl înerpesc și produsul la suprafața sa este stăpânit de sulfurul de argint. Toată lumea știe că basele de argintă în care se încrucișează se colorează în negru; această alterație superioară a argintului vine din formarea unei cantități mari de sulfură de argintă; sulful provine din materieajă a cărui origine este oarecum incertă.

Argintul îngheță într-o stare solidă și devine săzesc de sulfură de argintă și nu se încrucișează cu o disoluție de cameleonă minerală.

Stare naturală. — **Preparare.** — Se produsă arteleficiile elemente sulfurul de argintă printr-o săpe de argintă prin acidul sulfuric săzesc de sulfură de argintă.

Sulfurul de argintă este destul de întâlnită în natură și constituie miniera principală de argintă. Formă către odată filozi pietrișuri în tărâmul săzesc de argintă și în calea d'intărită deosebite secundare.

Minerele căreia se prindă argintă sunt cele din Freyberg în Saksania, din Bulgaria, din Transilvania. În America, se numește, căreia din județele de Guanajuato, de Catorre, de Cerro del Potosi, etc. Sulfurul de argintă este adesea întâlnit de sulfură de antimoniu, și ordinari de sulfură de plumbă.

AZOTATU DE ARGINTU. AgO_2 , AzO_5 .

Proprietăți. — Azotatul de argintă este săpe de argintă care mai importantă și care mai bine se poate obține. Cristaliză în lamele patrate, necolorate, transparente și nealterabile la aer. Este solubil în greutatea sa de apă