

Se divise în general în trei grupe:

1° Acheia ce cuprind mult arsenic;

2° Acheia ce cuprind mult antimoniu și plumb;

3° Acheia ce cuprind tot d'odată antimoniu și plumb.

Cuprumul vine este o minieră foarte importantă ce cuprinde 40 până la 50 la 100 de cuprum și câte odată până la 17 la 100 de argint.

#### BISULFURU DE CUPRUMU. $\text{CuS}$ .

Acest sulfură cuprind de deutoxidul de cuprum; se dobîndesc prin încălzirea o sare de deutoxid de cuprum prin acidul sulfuric, să se printre sulfură solubil.

Este negru, insolubil în apă și în sulfuri alcalini; se alteră ușor la aer și se transformă în sulfat de cuprum: de aceea, în analiză, când se încălzesc cuprumul în stare de sulfură, trebuie să aveți grijă să nu se formeze compus cu apă încercând de acid sulfuric, spre a preveni sulfatul de cuprum ce ar putea să se formeze prin sulfatarea la aer a sulfurului.

Când se încălzesc o sare de cuprum prin sulfuri alcalini ce cuprind doi, trei să și cinci echivalenți de sulfură, atunci se dobîndesc precipitații de sulfură de cuprum ce cuprind atît de echivalenți de sulfură cît și se află în sulfurul alcalin; aceste polysulfuri de cuprum sînt avia cunoscuți.

Sulfurul de cuprum produce cu oxidul de cuprum mai multă oxisulfură. Compusul  $(\text{CuS})^5$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{HO}$  se formează și se toarnă în sulfură solubil într-o soluție ferbinte de azotat de cuprum prea amoniacal (Pelouze).

#### AZOTATU DE DEUTOXIDU DE CUPRUMU. $\text{CuO}$ , $\text{AzO}^5$ , $4\text{HO}$ .

Azotatul de deutoxid de cuprum este albastru, deliquescent și solubil în alcool; se descompune prin încălzire, și dă d'o-cam-dată azotat de cuprum basic care este verde și avia solubil în apă; o încălzire mai tare îl transformă în deutoxid de cuprum.