

Aceste părți sunt întotdeauna între ele în raportul unei echivalente de carbon și 2 echivalente de sulf.

Cantitatea de sulfură de carbon care se combină cu un echivalent de monosulfur de potasiu este de 475.

Acest număr se compune de 400 = doi echivalente de sulf, și de 75 = un echivalent de carbon: așa dar formula sulfurului de carbon este CS^2 ; această formulă reprezintă un echivalent de acest corp, și corespunde la două volume de aer de sulfură de carbon.

Preparație. — Sulfurul de carbon se dobindește:

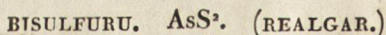
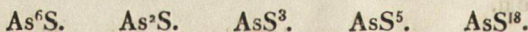
1° Distilând într'un corp de gres o amestecătură de pirit și de cărbune:

2° Făcând să treacă aer de sulf peste cărbuni roși, și într'un caz de gres să se porcelaneze (tab. 5, fig. 5).

În acest din urmă mod care este întrebând în general în laboratorii, țesutul de porcelană combină despre o parte cu o alătură care merge într'un valon răcit, și despre ceea-l altă parte are un astăzi care trebuie să se poată lua ușor. Prin acest mijloc se introduce în țes, din timp în timp, frânturi mici de sulf, care încet a se topi și se volatilizează ușor. Țesutul de porcelană se aplică puțin despre partea aparatelor condensatoare, spre a înlesni curățarea sulfurii.

COMBINAȚII ALE SULFURII CU ARSENICUL.

Arsenicul poate, ca fosforul, a se combina cu sulfură într'un număr mare de proporții. Se cunosc cinci sulfuri de arsenic care sunt reprezentate prin formulele următoare:



Realgarul există în natură; se găsește în Transilvania.