

пий металіче, нигде пречінітаці де sulfurі несолѣвилъ че слѣ-
жеск а карактеріса ми адеца инкѣ супе а dosa diferitele
metale.

Composiția acidului sulfuric: —
Acidul sulfuricъ кѣрінде, în din sste:

Hydrogenü = 5.85

Sulfurü = 94.15

Formula HS representă еквивалентл acidului sulf-
hidricü, ми кореспонде ла доз волям.

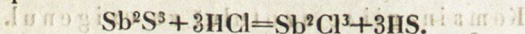
Fiecare volm de acidü sulfuricü кѣрінде зп volm
de hydrogenü ми а маса parte de volm аѣр de sulfurü.

Preparația. — Acidul sulfuricü se prepară
deskomпоннд зп sulfurü metalik print'zn acid.

Se poate întreprinde sulfurul de ferü че се добін-
деше инкълзінд о amestекътърз intimъ de 4 пърци de
sulfü ми de 7 пърци de ferü; ачест sulfurü de ferü се
трактъ prin acidul sulfuricü intins de аѣр, каре formă sul-
fatü de ferü ми acidü sulfuricü че се дераѣе: $FeS + SO^3, HO = FeO, SO^3 + HS.$

Hydrogenul sulfuratü preparat prin ачест mod нѣ
este totд'аѣна кѣрат, nentрѣ кѣ sulfurul компінде адеца
ferü кѣ prisos, каре, în контактл сѣѣ кѣ acidul sulfuricü ін-
tins de аѣр, дераѣе раз hydrogenü.

Acidul sulfuricü се добіндедеше кѣрат, întreprind
sulfurul de stibiumü în прѣф ми acidul chlorhidricü кон-
центрат din comerц. Реакція се еспримъ prin formula
зрѣтоаре:



Sulfurul de stibiumü се întrodъче într'zn валон каре
аре зп аѣтѣнш кѣ доз гѣзрі. Înтр'на din челе доз
гѣзрі întrъ зп тѣв în formă de S, prin каре се тоарнѣ а-
чидл în валон; în чѣса-л-алтѣ гѣзрѣ се зпне зп тѣв de
derajement.

Acidul sulfuricü, трѣгінд кѣ sine kind се дераѣе
oare-каре кѣантitate de acidü chlorhidricü, трѣвѣ, înain-
te de а се стрінѣе пе mercuri saѣ în аѣр, сѣ трактъ маѣ
intimъ print'zn флакон кѣ аѣр каре опреѣе acidul chlor-
hidricü.