

degațe dintr'înși acidul sulfhydricū, fъръ a forma зп de-
posit de sulfū.

Екзакция зрмътоаре , в каге се репрезентъ зп ме-
тал алкалин прин М шв зп ачид прин А , дъ сокотеала
despre ачеастъ р еакция : $MS+HO+A=MO,A+HS$.

Дака, в лок де зп охацидū А , с'ар фи операт кз зп
hydracidū HR, ар авеа чине-ва : $MS+HR=MR+HS$.

Гинд-кз monosulfuri кзпринд нзмаї зп екзвалент де
sulfū pentрз зп екзвалент де метал , се вндеде кз а-
чест екзвалент де sulfū се degațe в старе де ачидū sulf-
hydricū комбининдз-се кз екзвалентзл де hydrogenū кз-
принс в апъ саж в hydracidū, шв кз в реакция зпзї ачид
аззпра зпзї monosulfurū нз се prodъче deposit de sulfū.

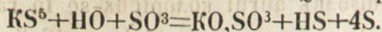
Disolvциле monosulfurilor, се дескомпози вчет в
контактзл аерзлзї шв се скимбъ в carbonati шв hyposulfiti.

POLYSULFURĪ.

Polisulfuri алкалинї сїнт тоцї колорацї в галбен; са-
воареа лор este tot ачееаш ка а monosulfurilor, шв реак-
ция лор este алкалинъ.

Трактиндз-се прин ачидї, degațe hydrogenū sulfuratū
шв ласъ зп deposit de sulfū.

Ачест sulfū, в моментзл precipitationї sale, este де
зп алз авїа гълбенїж, дар швї в нзмаї декїт колоареа са
галбенъ натуралъ. В дескомпозиция лор прин охацидї
саж прин hydracidї, polysulfuri ласъ де се degațe а тїде а
екзвалентцї де sulfū маї нзцин кз зпзл,
де кїдї кзприндеа вnainteа дескомпозиция лор:



Дака polysulfurul се варзъ втр'зп ачид, се формъ
bisulfurū де hydrogenū.

SULFHYDRATI DE SULFURĪ.

Нзмаї monosulfuri алкалинї се пот комбина кз ачидул
sulfhydricū спре а форма sulfhydrati де sulfurї: MS,HS .