

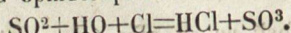
Acidul sulfosŭ poate proveni iarŭmŭ din bisulfatul de sodŭ, care se formŭ în reacŭiea acidului sulfuricŭ asupra sŭri marine. Acest bisulfatŭ, descompunŭndŭ-se prin cŭl-dŭrŭ, produce sulfatŭ nestŭrŭ de sodŭ, acidŭ sulfosŭ, oxigenŭ ŭi acidŭ sulfuricŭ anhidru.

Prezenŭiea acidului sulfosŭ în acidul chlorhidricŭ de vŭnzare se constatŭ lesne ŭtinzŭnd cŭ apŭ o cŭantitate micŭ de acest acid ŭi tŭrnŭnd ŭntr'ŭnsŭl chlorurŭ de bariumŭ de prisos: acest reactiv precŭitŭ mai ŭntŭiŭ în stare de sulfatŭ de baritŭ acidul sulfuricŭ ce se aflŭ în acidul chlorhidricŭ; precipitatŭl acesta se desparte din lichsoare prin filtrŭ. În lichidŭl filtrat se toarnŭ acidŭ azoticŭ, ŭi se ferbe lichsoarea: acidul sulfosŭ se oxidŭ cŭ parŭba acidului azoticŭ, ŭi se prefache atŭnŭi în acidŭ sulfuricŭ. Sarea de baritŭ ce compinde lichsoarea formŭ ŭn precipitat alb de sulfatŭ de baritŭ a cŭria cŭantitate permite a se apredŭi ŭi proporŭiea de acidŭ sulfosŭ cŭprins în acidul chlorhidricŭ.

Prezenŭiea acidului sulfosŭ în acidul chlorhidricŭ de vŭnzare se mai cunoaŭte ŭi prin manganatul de potassŭ.

Ŗind acidul chlorhidricŭ cŭprinde acidŭ sulfosŭ, atŭnŭi ŭtinzŭndŭl cŭ apŭ ŭi tŭrnŭnd ŭntr'ŭnsŭl kite-va picŭtŭri de manganatŭ de potassŭ, se vede cŭ faŭa cea verde a acestŭi corp pere nŭmai de kit: dacŭ acidul chlorhidricŭ nŭ cŭprinde acidŭ sulfosŭ, atŭnŭi manganatul de potassŭ ia o faŭŭ romŭie ce stŭ kit-va timp.

Spre a scoate acidul sulfosŭ dinŭt în disoluŭie în acidul chlorhidricŭ, se ŭntrevŭzŭnceazŭ chlorul, ce transformŭ repede acidul sulfosŭ în acidŭ sulfuricŭ, precŭm se aratŭ în ecuaŭiea urmŭtoare:



Deŭt aceea se desparte acidul chlorhidricŭ de acidul sulfuricŭ printr'o distilaŭie ŭngriŭitŭ. Acidul chlorhidricŭ trece la distilaŭie, iar acidul sulfuricŭ rŭmŭne în corp.

D. Gay-Lussac a proŭes, a se cŭlŭti acidul chlorhidricŭ cŭ o cŭantitate micŭ de bi-oxidŭ de manganesŭ în praŭ tŭrŭnt, în loc de a ŭntroduce d'a dreptŭl chlorul în acest acidŭ. Prin reacŭiea acidului chlorhidricŭ