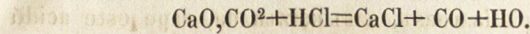


Se poate sărжи чине-ва кѣ acidu sulfuricu spre a prepara acidul carbonic:  $SO_3,HO+CaO=CaO,SO_3+CO_2+HO$ .  
 Требуе а întinde ачест acid de 10 саѣ 12 опі волѣмѣл сѣѣ de апѣ ши а клетина неінчетат аместекѣтѣра, pentрѣ кѣ sulfatul de calce, каре есте пѣѣин солѣвил, ар інвѣлі carbonatul de calce ши 'лар împiedика de а fi atakat de acidu чел інкѣ словод.

De мѣлте опі се întревінѣеазѣ acidul chlorhidricu în локѣл acidulu sulfuric, че дѣ пѣѣере зѣсі chloruru de calciumu солѣвил în апѣ:



Acidul carbonic gazos poate fi strins pe апѣ саѣ не меркѣр.

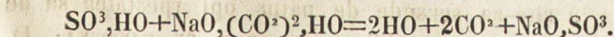
#### ACIDUL CARBONICU LICUIDU.

Acidul carbonic s'a лѣкѣфѣкѣт pentрѣ întіа оарѣ de D. Faraday, deskompнnd, într'ѣн тѣѣ de стиклѣ інкис ла аіндоѣ кѣпѣіеле, зѣ carbonatѣ prin acidul sulfuric. Ximistѣл ачеста рекѣпоскѣ кѣ ла temperatѣра de 0°, acidul carbonic se лѣкѣфѣчеа сѣѣт о presiea de 36 atmosfere апроапе.

Modѣл ачеста de лѣкѣфакѣіе пѣ ера вѣн pentрѣ кѣ дѣ не оператор de primeждіе, ши інкѣ дѣ пѣмаі піѣе кантітѣѣ мѣчі de acidu carbonic лѣкѣід.

D. Thilorier пропѣсѣ, de sінт кѣпѣі-ва ані, зѣ апарат че permite de а prepara tot-d'odatѣ маі мѣлте кілограме de acidu carbonic лѣкѣід.

Прінчїпѣл апаратѣлѣ D. Thilorier este tot ачелаш ка ал D. Faraday; атіта пѣмаі кѣ carbonatul se deskompнне într'ѣн чїлндрѣ de fer tonit, ши каре poate сѣспранѣпта о presie foarte mare. D. Thilorier продѣче acidul carbonic лѣкѣід deskompнnd prin acidul sulfuric monohidratatѣ bicarbonatul de sodѣ:



Пропріетѣѣїле acidulu carbonic лѣкѣід. — Acidul carbonic лѣкѣід este неколор ши преа