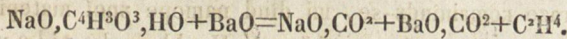


încălzit cu hydratul de potass, dă naștere acidului carbonic, ce se reține de către alcali, și hydrogenului protocarbonit, foarte ușor. D. Persoz a doborât în gazele acestor două să treacă aer de acetonă peste hidratul de potass tonit.

Se prepară lesne gazele de smîrcărie ușor, încălzit într'un corn de sticlă o amestecătură de 10 grame de acetat de sodiu cristalizat, și de 30 până la 40 grame de barit caustic.

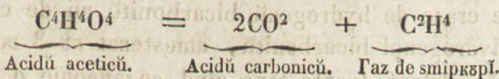
Spre a se doborî hydrogenul protocarbonit în cantitate mare, se poate, după D. Dumas, întreprinde în loc de amestecătură precedentă 4 părți de acetat de sodiu cristalizat, 40 părți de potass uscat, și 60 părți de calce viș. Calcele viș are pentru scop a împiedica potassa de a se înmăia și a ataca cornurile de sticlă. Afară de acestea operația trebuie minată închet.

Teoria formației gazelor de smîrcărie prin acțiunea alcalilor hidratat asupra acidului acetic se poate reprezenta prin ecuația următoare:



Acetat de sodiu.

În rezultat, se poate zice că s'at înțelegă alcaliilor hidratat, acidul acetic se doborîdește în acid carbonic și în gazele de smîrcărie:



HYDROGENUL BICARBONIT. — GAZUL OLEFIANTU. C^4H^4 .

Proprietăți. — Hydrogenul bicarbonit este gaz, necolor, cu un miros empiric și eterat; poate fi lichidizat printr'o presiune de câteva atmosfere; puțină apă se solidifică. Densitatea sa este de 0,9852; este abia solubil în apă, și se dizolvă în contra destul de lesne în acidul sulfuric monohidratat; proprietatea aceasta permite a-l deosebi de gazele de smîrcărie.