

torul, etc., în descompun kombinându-se cu chlorul, și deace hydrogenul. Înlesnirea cea mare cu care acidul chlorhidric se descompune la frig prin fier și zinc, face de se întrezănescă kîte o dată acest acid la preparăcia hydrogenului.

Acidul chlorhidric, se descompune de argint, la o temperatură înaltă.

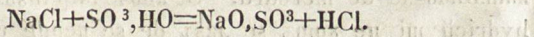
Acidul chlorhidric se creează asupra oxidilor, produsind apoi și chloruri:  $\text{HCl} + \text{MO} = \text{MCl} + \text{HO}$ .

Composiția acidului chlorhidric.  
— Acidul chlorhidric este format în din sste de:

Chlor . . . . .	97,25
Hydrogen . . . . .	2,75
	<hr/>
	100,000

saș de un ekvivalent de hydrogen, 12,50, și de un ekvivalent de chlor, 443,20. Formăla HCl reprezintă patru volume.

Preparăcia acidului chlorhidric.  
— Se prepară acidul chlorhidric descompunând sarea marină (chlorurii de sodium) prin acidul sulfuric hidratat; reacția aceasta se reprezintă prin formăla următoare:



Se introduce într-un balon mic de sticlă kîte-va dramuri de sare marină; se adaugă balonului un tăr pentru strîncerea gazelor, și se toarnă acidul sulfuric hidratat în balon. Reacția se face mai intensă la frig; după aceea se mai grăbește prin kîci-va kîrșni. În această preparăcie se întrezănescă sare marină tonită și fărîmată. Dacă s'ar țărna acidul sulfuric concentrat peste sarea marină kristalizată și prea multă, atunci s'ar produce, kiar în momentul kînd s'ar vîrsa acidul sulfuric, o furture foarte vie, și amestecătura ar ajunge pînă în țevi de deșăcement.

Acidul chlorhidric, fiind foarte solubil în apă, se poate strînce numai sîv mercurii, care n'are nici o lăcrare asupra acestui acid.

Vom arăta aici laza ce trebuie a avea spre a prepara acidul chlorhidric kîrat.