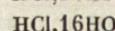
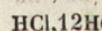
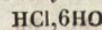


**Пропrietățī.** — Această acidă este gazos și ne-

color, lăsă dintr-un slăb fum și în aerul cel sămed; mirosul său este întărâtător. Sfîndărătățea său este de 1,2474. Nu este permanent. La  $+ 10^\circ$ , sub presiunea de 40 atmosfere, se transformă într-un lichid neicolor și densitate de 1,27. Dacă D. Faraday, gazul acesta se liștează nu mai sub presiunea de o atmosferă, său se sprijine la un spir foarte înținut că se producă înăuntru sub matricea fizică o amestecătură de acidă carbonică solidă și de ether: gazul chlorhydrică nu s'a putut solidifica. Gazul acesta nu este sub presiunea normală, este foarte solid în apă, care poate, la temperatură de  $0^\circ$ , să disolve aproape de 480 de ori volatilul său de acest gaz. Disoluția gazului chlorhydric se face și o astfel de reacție chimică, încât să se pună în contact și apa cu clorotul plin de acest gaz, colonata de lichid că se întroducă totodată în clorot și pricindu-și odată săparea. Prezența acestei moleculi mai multă ca cantitatea de aer întărită de reacție chimică este absorbită. O disoluție de acidă chlorhydrică saturată la temperatură de  $0^\circ$  are presiunea de 1,2109, și conține șase ecivații de apă. Când se lăsă această disoluție la aer, dintr-o parte a acidului se precipită, și se transformă într-un hydrat de formă  $\text{HCl} \cdot 12 \text{HO}$ .

Dacă D. Bineau, hydratul acesta are presiunea de 1,128 la  $14^\circ$  și închide să fie săptămâna la  $106^\circ$ , sub presiunea de  $0^\circ,76$ . O disoluție de acidă chlorhydrică sub presiunea de distilare pierde mai întâi o cantitate mare de gaz, numai de cîte patru grame feriveri sau debine statopnik și se fierbe la  $110^\circ$ ; densitatea acestui hydrat nu este de 1,094, și formă  $\text{HCl} \cdot 16 \text{HO}$ .

Așa dar există treihydrate de acidă chlorhydrică:



Acidul chlorhydrică negreșe materiale organice și le destruie rapid. În general nu acționează asupra metaloidelor; multe metale precum potassiu, feru, cupru,