

materiile colorante lăcrind asupra lor prin cele două elemente ale sale, chlorul și oxigenul. D. Gay-Lussac a demonstrat că traktându-se cu un prisos de oxidul de mercur și un volum de chlor și reprezentat printre litră, se formează o jumătate de litră de gaz acidul hypochloros, care are întotdeauna tot aceeași putere decolorantă ca un litră de chlor; și fiindcă jumătatea chlorului întreprinsă trece asupra oxidului de mercur, se poate conchide că încredințare: 1° că în volume egale gazele acidul hypochloros are o putere decolorantă de două ori decât a chlorului; 2° că chlorul și oxigenul, în acidul hypochloros, aceeași putere decolorantă.

Acidul hypochloros fiind format de 2 volume de chlor și un volum singur de oxigen, este învederat că oxigenul are în volum egal o putere decolorantă de două ori decât a chlorului. Mai puțină încă din aceea ce precede, că o dizoluție apoasă saturată de acidul hypochloros și care câștigă de 200 de ori volumul său de acest acid, va lăsa asupra materiilor colorante, ca o dizoluție ce are câștigă de 400 volume de chlor.

Așa încercată de acidul hypochloros de gaze chlor prin contactul său cu acidul chlorhidric: $\text{ClO} + \text{HCl} = \text{HO} + 2\text{Cl}$.

Da că se va puțină mai puțină dizoluția, atunci se vede o cristalizare îmbălsăgată de hidratul de chlor.

Acidul hypochloros trebuie să se privească ca un oxidant energetic. Forme în stăruile de plumb și precipitat de acidul plumbic (oxidul negricios) și transformă repede sulfurul de plumb în sulfat. Această proprietate din urmă este folosită spre albură zăgăvelilor fâcete că cerșă, și care s'au încipit prin emanările sale.

Acidul hypochloros are, precum a demonstrat D. Gay-Lussac, proprietatea căa câștigă de a oxida chlorul de potassium și al transformă în chloratul de potass.

Compoziția. — Analiza acidului hypochloros demonstră că 2 volume de acidul hypochloros câștigă de 2