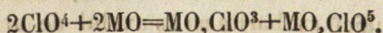


diagiea solarie. Încălzind-se la 65°, detznъ transformind-se în chlorū mi în oxigenū.

Acidul hypochloricū lăcăid detznъ adesea кз чеа маі mare violență кіар ла 20°.

Електричитатеа лăкреазъ аșupra ачестѣи аuid ка клăдѣра.

Phosphorul, sulfurul, acidul chlorhydricū, іа descompun adesea кз detznagie. Acidul hypochloricū nă se combinъ кз баселе, mi дѣ tot-d'аșna, дѣпъ D. Millon, о amestекътъръ de chloritū mi de chloratū:



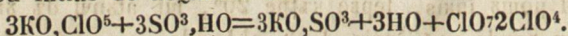
Аша дар acidul hypochloricū poate fi privity ка зп аuid іndoit, analog кз acidul hypoazoticū: $2\text{ClO}^4 = \text{ClO}^5, \text{ClO}^3$.

Композиѣеа. — Зп волѣм de acidū hypochloricū este format de зп волѣм de oxigenū mi de о жѣмъtate de волѣм de chlorū, mi formѣла ClO^4 representъ 4 волѣме de acidū hypochloricū.

Композиѣеа sa în din ște este:

Chlorū	=	52,56
Oxigenū	=	47,44
		100,00

Препараѣеа. — Acidul hypochloricū se preparъ tot-d'аșna tractind chloratul de potassъ prin acidul sulfuricū іntins de păzintikъ апъ:



Препараѣеа ачеста чере о пазъ mare; кѣчї а десеа este іnsoditъ de esplosiōni violente.

ACIDU HYPOCHLOROSU. ClO .

Проприетѣѣ. — Acidul hypochlorosū este зп lăcăid рошѣ ка sіncеле arterial, кз зп miros viș mi pătrănzъtor, care seamăнъ кз mirosъl chlorulul mi ал iodulū. Іncene а ferbe ла + 20°, mi prodăche зп авър галбен-рошіетик кз о densitate de 2,977. Аша disolvъ aproape de 200 de opї волѣмѣл sѣș de авър de acidū hypochlorosū, saș maі mult de trei sfeptърї din greștatea sa. Ачeastъ disolvăѣе are о колоаре галбенъ іnkisъ; are о лăкrare преа vie аșupra пелеї, не care о desorganisъ; destrăce