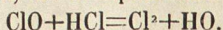
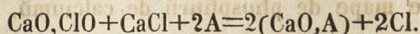


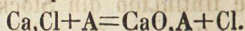
звѣі prisos de acid, acidul hypochlorosŭ лѣкреазъ азѣпра acidului chlorhydricŭ че провине din deskompoziciia chlorurului de calciumŭ, ши се формъ апъ ши chlorŭ:



Spre a есплика продѣкциеа chlorului в реакциеа пре-
cedentъ, се poate admite iarъши къ acidul че vom репре-
senta prin A, аліминъ нѣмаі acidul hypochlorosŭ, ши къ
oxigenul ачестѣі din зрмъ acid, окзидъ d'a дрентѣл calci-
umul chlorurului de calciumŭ amestekat къ hypochloritul;
ast-fel vine:



Химисти каре нѣ admit presenŭiea hypochloritului
de calce в chlorurul de calce, ши каре привеск ачест
комплъс къ резултъ din зпиеа директъ а chlorului къ cal-
cele dindъ'ї pentrъ формѣл CaO, Cl еспликъ deskompoziciia
chlorurului de calce prin ачиді в кипѣл зрмътор:



В аміндоъ ипотеселе, tot chlorul абсорбит de calce
este deгадеат в старе de ливертате de ачиді! аша се при-
чепе къ, втпрън mare нѣмър de апликациі, локѣл chlorului
в ia chlorurul de calce, каре къпринде сѣвт зп волѣм ник
ниѣе къантитѣдї марї de chlorŭ, ши каре poate сѣ'л deгаде
втпрег prin акциеа ачиділор.

Chlorurul de calce лѣкреазъ азѣпра сѣвстанделор ор-
ганиче ши ле deskomпъне: destrъе матеріеле колоранте;
dar внсъ акциеа лѣ азѣпра ачестор матеріі се есерчїт
втчет кїнд къпринде зп prisos de calce. Аша се poate
amesteka вмпрезнъ колоареа алѣастръ de тѣрнесол ши chlo-
rurŭ de calce, фъръ а обсерва нїчї зп fenomen de деко-
лорацие; dar втervenциеа звѣі acid, кїар преа тоале,
ronеде acidul hypochlorosŭ ши прїчинѣеде нѣмаі deкїт
деколорациеа тѣрнесолѣлї.

Disolѣциеа апоазъ а chlorurului de calce presentъ,
дѣпъ D. Mitscherlich, пропрїетатеа кърїоазъ de а fi des-
комплъсъ, кїар ла рече, prin контактѣл bi-oxidului de man-
ganesŭ, bi-oxidilor de cuprumŭ ши de mercurŭ, ши ал
sesqui-oxidului de ferŭ; продѣче зп кърант контїнѣсѣ de