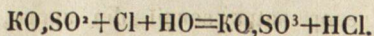


deskompoziciea apei, ал кѣриа oxygenŭ se знеще кѣ acidul sulfosŭ:



HYPOSULFITŪ.

Hyposulfiti sînt тогѣ солѣвилѣ в аплѣ шѣ deskompozabilŭ prin кѣлѣдрѣ. Sulfiti алкалинѣ ласѣ pesidѣ o amestekъtrѣ de sulfatŭ шѣ de polysulfurŭ.

Acidŭ, шѣ маѣ кѣ seamъ acidŭ chlorhydricŭ шѣ sulficŭ, и deskompoz, deгаѣе dintр'инши acidul sulfosŭ, шѣ prodѣк, opѣ de лок, opѣ дѣплѣ кѣте-ва клѣпе, зп deposit de sulfŭ. Aceastѣ proprietate este зпа din челе маѣ caracteristicѣ.

CARBONATŪ.

Тогѣ carbonati sînt несолѣвилѣ в аплѣ, афарѣ de carbonati de potassѣ, de sodѣ, de lithinѣ шѣ de ammoniacŭ.

Кѣдѣ-ва, прекѣм carbonati de calce шѣ de baritѣ, pot a se disolvъ prin ажѣторѣл зпѣи prisos de acidŭ carbonicŭ.

Кѣлѣдра deskompozне тогѣ carbonati, афарѣ de carbonati de potassѣ, de sodѣ шѣ de lithinѣ.

Тогѣ carbonati, d'impreзпѣ кѣ carbonati алкалинѣ, se deskompoz prin авѣрѣл de аплѣ.

Kind carbonati se deskompoz prin кѣлѣдрѣ, атѣнчѣ авѣрѣл de аплѣ грѣвѣще терминѣл deskompozicieѣ лор.

Кѣрѣвѣеле лѣкреазѣ азѣпра carbonatilor, шѣ deskompozне кѣар carbonati de potassѣ, de sodѣ шѣ de lithinѣ; oxygenul se deгаѣе в stare de oxidŭ de carbonŭ, шѣ vasa зѣри se редѣче в ѣeneral, афарѣ вnsѣ de carbonati алкалинo-терошѣ шѣ терошѣ.

Акѣция acidilor азѣпра carbonatilor caracterisѣ neted класа aceasta de зѣрѣшѣ.

Kind se тоарнѣ acidŭ chlorhydricŭ peste зп carbonatŭ в disolvѣе саѣ в sѣsponsie в аплѣ, атѣнчѣ se manifestѣ в ликзоаре o efervesченѣе mare саѣ мѣкѣ, шѣ se deгаѣе зп газ неколор, фѣрѣ mѣros, кѣре are proprietatea