

ВОЛЪМЪЛ СЪЩ DE chlorŭ, detънъ foarte tare, кiар ла лѣмина difъсъ. Se formъ acidŭ chlorhydricŭ шi зп deposit de кървзене. Кiнд се кѣмпътеазъ акѣиа chloruluŭ amestekindъ'л кѣ волѣмъл същ de acidŭ carbonicŭ, сащ се адъче ѣнчет prin тъвi стрiмѣi chlorul ѣн vase пiине de газ de smъркърi, атънѣ се довiндеще зп лiксид oleios каре este chlorurul de carbonŭ C^2Cl^4 . Chlorurul ачеста коресънде prin композиѣиа са кѣ газъл de smъркърi C^2H^4 . Маi ѣна-иnte д'а ажънѣ ла ачест din зртъ термен de desкомпозиѣие, газъл smъркърiлор, ал къръiа екзiвалент iл vom ре-presenta prin 4 волѣме сащ prin формула C^2H^4 , poate перде пе рiнд екзiвалентѣ съi de hydrogenŭ ѣн stare de acidŭ chlorhydricŭ, шi а'ї скiмба кѣ екзiвалентѣ egalŭ de chlorŭ.

Композиѣие. — Spre а determina композиѣиа hydrogenuluŭ protocarbonitŭ, се арде ачест газ ѣн eudiometръ кѣ зп prisos de oxigenŭ шi се transformъ ast-fel ѣн апъ шi ѣн acidŭ carbonicŭ. Se dedъче lesne din ачесте date шi din композиѣиа чеа бiне кѣноскѣтъ а апей шi а aciduluŭ carbonicŭ, кiар композиѣиа газълѣ сънъс ла а-налисъ. Дака се ва лъа доъ волѣме de газ de smъркърi, ва тревъi, spre а ле prefаѣе ѣн апъ шi ѣн acidŭ carbonicŭ, 4 волѣме de oxigenŭ. Ён челе доъ волѣме de acidŭ carbonicŭ довiндит, се афлъ 2 волѣме de oxigenŭ шi кiте-ва волѣме de абър de carbonŭ, че vom fixa дѣнъ вое ла доъ волѣме, шi каре коръспънд ла зп екзiвалент. Челе-л-алте доъ волѣме de oxigenŭ ѣнтреъзiнѣте ла комбъстiа газълѣ ащ тревъiт неапърат съ слъжеаскъ а арде 4 волѣме сащ 2 екзiвалентѣ de hydrogenŭ: de знде се конкiде кѣ ѣн 2 волѣме de газ de smъркърi, се афлъ 4 волѣме de hydrogenŭ сащ 2 екзiвалентѣ, шi зп екзiвалент de carbonŭ сащ 2 волѣме de абър de carbonŭ. Аша дар fie-каре во-лѣм de газ de smъркърi кѣпрiнде 2 волѣме de hydrogenŭ шi зп волѣм de абър de carbonŭ.

Композиѣиа ачеста се poate верiфика prin калкъл. Ён ефект:

0,4211 = densitatea абърълѣ de carbonŭ;

0,1384 = de доъ опi densitatea hydrogenuluŭ;

даъ 0,5595 центръ densitatea калкълатъ а hydrogenuluŭ protocarbonitŭ.