

Hydrogenul bicarbonitŭ este combestibil, Ńi arde cŭ o flacŭrŭ albŭ prea strŭlucitoare, care seamŭnŭ cŭ flacŭra corŃilor. graŃiŭ.

Se descompŭne prin cŭldŭrŭ, dŭ ŭn deposit de cŭrbŭne, Ńi prodŭce Ńdoit volŭmŭl sŭŭ de hydrogenŭ. Eлекtricitatea eŭercŭtŭ aŭŭpra corŭcŭlŭi aчestŭia aчeŭaŭ акцѳе на cŭldŭra.

Reacŭiea chlorului aŭŭpra hydrogenului bicarbonitŭ dŭ naŭŭere ŭnor fenomene diferite, dŭpŭ cŭm lŭcreazŭ gazele aчeŭea ŭnŭl aŭŭpra altŭia la temperatura ordinarie. ŭaŭ sŭbt inflŭenca cŭldŭri. Daка se amestecŭ 1 volŭm de hydrogenŭ bicarbonitŭ Ńi 2 volŭme de chlorŭ, Ńi se pŭne Ńn amestecŭtŭra aчeasta ŭn кѳрѳит aprins, se face ŭn deposit mare de cŭrbŭne, Ńi se prodŭce Ńn aчeлаш timp acidŭ chlorhydricŭ: $\text{CH} + \text{Cl} = \text{HCl} + \text{C}$.

Kind se Ńntrodŭce Ńntr'o eprovetŭ volŭme egale de chlorŭ Ńi de hydrogenŭ bicarbonitŭ, Ńi se lasŭ amestecŭtŭra aчeasta de sine la temperatura ordinarie, fie la lŭminŭ, fie la Ńtŭnepek, atŭnŭi se vŭd nŭmŭi deкŭt челе doŭ gaze combŭnŭndŭ-se, Ńi dŭnd naŭŭere ŭnei матерѳи oleioase че s'a nŭmit oleiŭ al Hollandesilor.

Aчeastŭ prodŭcŭie de o sŭbŭtanca oleioasŭ a fŭcŭt de s'a dat hydrogenului bicarbonitŭ nŭme de gaz olefiant.

Дѳкѳоареа Hollandesilor este formatŭ de volŭme egale de hydrogenŭ bicarbonitŭ Ńi de chlorŭ.

Hydrogenul bicarbonitŭ, amestekat cŭ 3 volŭme de oxigenŭ, dŭtŭnŭ foarte tare kind se apronŭe o lŭminare aprinsŭ; flacoanelе че кѳрѳѳnd amestecŭtŭra aчeasta se sparg mai de nŭlte ori prin detŭnacie: de aчeŭa kind Ń se dŭ fok, trebŭe a Ńngriŭi a Ńnfŭŭŭra tot-d'azna flaconŭl cŭ o кѳрѳŭ.

Анализ. — Composiŭiea hydrogenului bicarbonitŭ se determŭnŭ, Ńntemeŭndŭ-se чѳне-ва aŭŭpra analiseŭi aчeŭi Ńi a acidului carbonicŭ, Ńi черчетŭnd кѳтŭ кŭantitate de oxigenŭ trebŭe a se Ńntrevŭŭnca spre a transforma ŭn volŭm кŭnosкѳt de hydrogenŭ bicarbonitŭ Ńn aŭŭ Ńi Ńn acidŭ carbonicŭ.