

кѣвъ де мерcuriū; cyanogenul este преа солѣил пентрѣ ка сѣл стрингѣ чинѣ-ва д'асѣпра анеї.

Ла о температурѣ май де 300°, cyanurul de mercuriū se desdoeige în mercuriū mi în cyanogeniū. Tot-d'a-șna se formă în deskomposițiea ačeasta o kăantitate mică de o materie neagră, пълвероасă, че s'a sokotit mislă timp drent кървѣне, dar care are, презнїи а observat pentрѣ intia барѣ D. Johnston, ačeastă komposiție ka cyanogenul. Ačeastă materie, рѣк kănoskătъ inkъ нинѣ аștizi, s'a kiemat Paracyanogeniū.

ACIDU CYANHYDRICU. HCy.

Cyanogenul, asemenea ka chlorul, пѣ сѣ kominъ кѣ hydrogenul dekit nămai intр'o proporție, mi formă hydracidul kănoskăt sѣx năme de acidu cyanhydricu, de acidu hydrocyanicu, acidu prussicu.

Acidul cyanhydricu s'a deskonperit de Scheele mi s'a studiat de D. Gay-Lussac, care, mai înainte de tout, la făkăt kănoskăt în stare de кървѣне.

Проприетѣ ѡї. — Acidul cyanhydricu este likvid, nekolor, de o densitate de 0,697 la 18°. Este solѣил, în toate proporțiile, în așt, alcoolu mi etheru. Disolățiea sa apoasă mi intinsă are o savoare amară mi în mīros че seamăntъ кѣ ал mīrdalelor amară.

Acidul cyanhydricu ferѣ la 26°,5. Densitatea sa de aer este de 0,9436. În spir de — 30° lă solidifikă. Kind грѣвѣше чинѣ-ва еванораțieа лѣї, аștнїи o parte de acidu cyanhydricu se solidifikă mi kristalișă.

Acidul cyanhydricu este inflamabil mi arde ka alcoolul kă o flakărъ алѣ-алѣștrѣ.

Пърѣsit intр'ѣн flaskon deskis saș inkis, acidul cyanhydricu епровъ o deskomposiție de sine, se koloră în negрă mi se skimă intр'o masă solidă а kрїа natрѣ este рѣк kănoskătъ.

Săbt inflența radiatiei solare, chlorul ia hydrogenul acidului cyanhydricu, mi formă în chlorurū de cyanogeniū solid.