

care slavъ de temperaturъ pentrѣ ca aceastѣ combinație sѣ se prodăckъ. Чей-л-алци cyanurii metalici nѣ se formѣ, în general, dekit printr'ън îndoit skimbъ, vѣrsind cyanurul de potassiumъ într'o disolvăcie salinѣ ce kѣprinde metalul ce voește cine-va a zni kѣ cyanogenul.

Composiție. — Întrodăkind într'ън exdiometrѣ o amestekătърѣ de cyanogenŭ mi de oxigenŭ de prisos, mi tkind sѣ treakъ printr'insъл o skintee elektrikъ, se peknoaște kѣ zп volѣm de cyanogenŭ a lzat doъ volѣme de oxigenŭ spre a arde. Dăpъ kombăstie mi dăpъ absorbăciea prisosălză de oxigenŭ prin phosphorŭ se aflъ doъ volѣme de acidŭ carbonicŭ mi zп volѣm de azotŭ. Dar apoi, doъ volѣme de acidŭ carbonicŭ representъ zп ekzivalent de carbonŭ, mi prin ipotesъ doъ volѣme de abър de carbonŭ; zп volѣm de azotŭ korespănde kѣ o жmт-tate de ekzivalent de azotŭ. Аша dar doъ volѣme de cyanogenŭ sînt formate de patrѣ volѣme saș doі ekzivalenti de carbonŭ mi de doъ volѣme saș zп ekzivalent de azotŭ.

Doъ volѣme de cyanogenŭ se znesk kѣ zп ekzivalent de potassiumŭ spre a forma zп cyanurŭ, mi kѣ zп ekzivalent de hydrogenŭ spre a prodăce acidul cyanhydricŭ, mi prin zрmare representъ zп ekzivalent de cyanogenŭ. Am văzst altъ datъ kѣ ekzivalenti chlorului, bromului mi iodului era asemenea reprezentăci prin doъ volѣme. Pentrѣ acest kăvînt, cyanogenul se apronie înkъ de metaloidi acestia.

Formăla C^2Az representъ doъ volѣme saș zп ekzivalent de cyanogenŭ: simbolăla sѣș este Cy. Ekzivalentăla cyanogenului trațe:

$$\begin{array}{r} 2C=150 \\ Az=175 \\ \hline C^2Az \text{ saș } Cy=325 \end{array}$$

Aceastѣ composiție poate fi verifikatъ prin kalkăla: În efekt, doъ volѣme de abър de carbonŭ mi zп volѣm de azotŭ representъ maі zп volѣm de cyanogenŭ.

2 volѣme de abър de carbonŭ	= 0,8466
1 volѣm de azotŭ	= 0,9720
Densitatea cyanogenului	= 1,8186