so KOCyO gebildet u. Pb abgeschieden.

Hieraus läßt sich Cyansäure in wässriger Lösung als Hydrat abscheiden; so zerlegt sich jedoch sofort mit Ab in AmO u. CO_2

~~$C_2NH_2O_2$~~ ~~H_2O~~

Ein kleiner Theil CyO_2H entweicht u. erzeugt stechenden Geruch.

Aus Cyansrn KO lassen sich Ba Salze darstellen; die schweren Metallsalze meist unlöslich.

Cyansaures Amoniak entsteht a. b. KO_2Cy mit $AmOSO_3$ versetzt

$\left.\begin{matrix}CN\\NH_4\end{matrix}\right\}O$

Das cyansaure Amoniak $NH_4O.CyO$ geht augenblickl. in den isomeren Harnstoff u. $C_2N_2H_4O_2$

Es war s. e. d. Beispiel der Darstellung eines organ. Körpers aus unorgan. Substanzen.

Das Cyansaure Agl verpufft d. Erhitzen.

Die <u>Cyanursäure</u>

$Cy_3H_3O_6$

$\left.\begin{matrix}C_3N_3\\H_3\end{matrix}\right\}O_3$ + 4 aq

ist e. Cyansäure polymer.

Sie erstellt sich gelindes Erhitzen des Harnstoffs.

$3C_2H_4N_2O_2 = 3NH_3 + Cy_3O_6H_3$

$3(CH_4N_2O) = NH_3 + \left.\begin{matrix}C_3N_3\\H_3\end{matrix}\right\}O_3$

e. Cyanursäure ist — 3basische Säure.

[illegible] Chlorgas [illegible] Alkalien darstellen

löst in KO [illegible] KO.