

0,0346 ~~жътътата~~ densitatea densității hydrogenului;

0,9043 ~~жътътата~~ densitatea densității cyanogenului;

0,9389 densitatea așteptată de acidului cyanhydric.

Asta dă un volum de acidului cyanhydric este format de $\frac{1}{4}$, volum de hydrogen și $\frac{1}{4}$, volum de cyanogen; fiindcă cantitatea de acidului cyanhydric ce se combină cu 1 ekvivalent de bază este 4 volume, armează că ekvivalentul acidului cyanhydric este HgCy .

Se determină proporția de carbon, de hydrogen și de azot, că înprinde acidul cyanhydric, descompunând acidul acesta prin metoda ce se întrevăzgează în analiza substanțelor organice azotate.

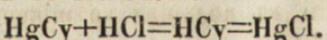
Preparare. — Acidul cyanhydric există într-o distilată de soiul și de florile mai târziu poame și simțește; una distilată de lazdre crește și de mărăle amare înprinde oarecare cantitate mică.

Acidul cyanhydric se produsă într-un căpătă din compoziția sa de cyanură și oxacid de hidratat, sau printr-un hidracid.

Înălță propriețatea și a prepară acidului cyanhydric să intină, atât se trage cyanurul de mercur prin acidul sulfhydric: $\text{HgCy} + \text{HS} = \text{HgS} + \text{HgCy}$. Prin adăugarea acidului sulfhydric se ia că carbonatul de plumb ce formează sulfură de plumb nesoluibil.

Modul acesta permite să calculeze gradul de concentrație al acidului cyanhydric, și să rezolve și a prepară acidul prussic medical.

Acidul cyanhydric anhidru se obține descompunând cyanurul de mercur prin acidul chlorhydric formând să intină și pătrăță apă; se formează acidul cyanhydric și clorură de mercur:



Se întroduce într-un balon de sticlă A (tab. 5, fig. 6), 100 grame aproape de cyanură de mercur, și 100 grame de acidul chlorhydric fără apă.

Balonul este închis în anexă depărtățită