0,0346 жѫмътатеа densităţi hydrogenului;
0,9043 жѫмътатеа densităţi cyanogenului;
0,9389 densitatea аѫврѫлѫї de acidŭ cyanhydricŭ.

Аша dap ѫн волѫм de acidŭ cyanhydricŭ este format de ½ волѫм de hydrogenŭ ші ½ волѫм de cyanogenŭ; fiind-къ кѫantitatea de acidŭ cyanhydricŭ че se combінъ кѫ 1 екѫівалент de basъ este 4 волѫме, ѫрмеазъ къ екѫівалентѫл acidului cyanhydricŭ este HCy.

Se determінъ пропорціеа de carbonŭ, de hydrogenŭ ші de azotŭ, че кѫпрінде acidul cyanhydricŭ, deskompѫnînd аціdѫл аvesta прін metoadele че se întребѫінцеазъ în analisa sѫbstanцелор organiче azotate.

Препараціе. — Acidul cyanhydricŭ esistъ în апа distілатъ de foile ші de floріле маї мѫлтор поате кѫ sîmbѫre; апа distілатъ de лаѫre чіреш ші de mirdale amare кѫпрінde оare-каре кѫantitate mікъ.

Acidul cyanhydricŭ se продѫче într'ѫн кін цеперал deskompѫnînd ѫн cyanurŭ прінтр'ѫн oxacidŭ hydratatŭ, saŭ прінтр'ѫн hydracidŭ.

Kînd îш пропѫне чіне-ва a препара acidŭ cyanhydricŭ întins, atѫнчї se трактъ cyanurul de mercurŭ прін acidul sulfhydricŭ: HgCy+HS=HgS+HCy. Прisosѫл de acidŭ sulfhydricŭ se ia кѫ carbonatul de plumbŭ че formъ sulfurŭ de plumbŭ nesolѫвіл.

Modѫл аvesta permite a калкѫла кѫ пречisie градѫл de концентраціе ал acidului cyanhydricŭ, ші слѫжеще a desea spre a препара acidul prussicŭ medicinalŭ.

Acidul cyanhydricŭ anhydru se dobîndeще deskompѫnînd cyanurul de mercurŭ прін acidul chlorhydricŭ fѫmътор saŭ întins кѫ пѫцінъ апъ; se formъ acidŭ cyanhydricŭ ші chlorurŭ de mercurŭ:

$$HgCy+HCl=HCy=HgCl.$$

Se întrodѫче într'ѫн балон de stіклъ A (tab. 5, fig. 6), 100 граме апроапе de cyanurŭ de mercurŭ, ші 100 граме de acidŭ chlorhydricŭ fѫmътор.

Балонѫл комѫнікъ прінтр'ѫн тѫб în апгѫл drept кѫ