

Cyanogenul se liķseface la temperatūra ordinarie, ѕъет о пресіе апроапе де 4 атмосфере, ши продъче зп лі-ķид неколор а кързіа densitate este 0,9. Спре а лиķse-  
face лесне cyanogenul, се інтродък кіте-ва грамe де сya-  
нуріу де mercuri ѕкат бине інтр'ѕнел дін браделе ѕнсі  
тзв мік ін формъ де U че се астъпъ ла челе доъ кълътіе.  
Се інкълзеще лесне кз о лампъ де alcoolі partea тзвълві  
ѕнде с'а пзс cyanurul, ши се ръчеще чеаа-л-алтз інтр'о  
аместекътъръ де sare ordinarie ши де гіадъ. Дъпъ кіте-  
ва momente, cyanogenul се лиķseface ін partea тзвълві че  
с'а ръчіт.

D. Bussy а довіндіт cyanogenul ін stare solidъ ѕъ-  
пѕіндъ'л ла іndoita інфлзендъ а ѕнеі пресіі маі ши а ѕнеі  
інкосърі де temperatъръ. Фрігъл продъс прін аместекъ-  
търъ де acidū carbonicū solid ши де etherū determinъ  
solidificadiea cyanogenului ѕъв пресіеа ordinarie.

Апа disolvъ маі де патръ орі волъмъл ѕъџ де сya-  
nogenū; alcoolul poate лза нінъ ла доъ-зечі ши чінчі де  
орі волъмъл ѕъџ.

Disolvіеа апоасъ де cyanogenū се пъstreazъ фъръ  
alteradie ла інтѕперек; даp се алтеръ gradat ла леміпъ:  
лаѕъ де се депъне зп корп перъ, а кързіа komposіііе  
poate fi reprezentatъ прін cyanogenū ши апъ: ін ліķсоаре  
се афъ carbonatū ши cyanhydratū де ammoniacū, acidū  
oxalicū ши uree. (Richardson ши Pelouze.)

Cyanogenul este комбъstібіл ши арде кз о флакъръ  
пърпъріъ. Пропrietatea ачеаѕта ши мпросъл чел інценътор  
ал cyanogenului ѕінт карактеріstіче ши нъ ле аре нічі зп  
алт газ. Аместекътъръ разоасъ че реѕълтъ дін комбъstіеа  
аеаѕта este formatъ де азотū ши де acidū carbonicū, ши  
пречінітъ апа де calce.

О аместесътъръ де cyanogenū ши де oxigenū се ін-  
флакъръ кз детъnadіе ѕъет інфлзенца кълдърі саџ а skinteeі  
електріче.

Disolvііле alkalіne абсоръ репеде cyanogenul, ши  
prodък о аместекътъръ де cyanurі ши де cyanatі alkalіnі.

Cyanogenul се ѕнеще d'а дрентъл кз potassiumul  
ши кз sodiumul, преќъм chlorul ши iodul. Ажѕнџе о іпъл-