

гърби: într'а се пне твв В în каре се întrodъче acidul че face reacția; în чеа-л-алт гъръ а астър-швлъ се афлъ зп твв С, кърват în аргъл дрент, че комникъ кз зп твв D, în каре este о състанцъ сектоаре (chlorurul de calcium) prin каре се абсорбе змидitatea че трафе tot д'азна chlorul кз sine; тввв vine în флаконъ F: chlorul че се дерафе prin твввв E гонеше încet încet аеръл дин флаконъ F пентръ кз аре о densitate mare. Се рекноафе кз флаконъ este плин де chloru kind корпъл ачеста ese афаръ пе гъра G. Дака се ва трафе репеде флаконъ атнчї асї ъл ар între într'însъл шї ар împlini голъл лъват де твв; спре а нъ се întimplа ачеста, флаконъ се ковоаръ încet încet лъндъї пе ринд зпоартеле H, I, J, гъръ а întreprе дерафементъл клорълї. În апаратъл precedent, се întreprене adesea între твввв С шї între твввв D зп флакон гол K, хотърит а опри о parte дин змидitatea че трафе gazul.

Chlorul gazos се маї poate препара priimind ачест газ în апъ сърать каре disolvъ маї пѣдин де кит апа кърать; дар атнчї chlorul este tot д'азна змед, шї се перде оаре-каре квантitate де газ че рѣмине în disoluție în апъ.

Este кз nenștingъ а стрінде chlorul пе mercuru, пентръ кз атакъ ачест метал, кїар ла температура ordinariae.

Disoluția de chloru се препаръ într'а апарат нъмїт апаратъл лї Woolf. (Тав. 2, fig. 1).

А репрезентъ зп валон în каре chlorul се формъ; B, C, D сїнт флакоане кз апъ distilatъ în каре chlorul тревсе сѣ се disolve; E репрезентъ о епробетъ че аре într'însа о disoluție алкалїнъ че ва абсорбї prisosъл де chloru че нъ сѣ în disoluție în апъ; F, G, H сїнт тввї де сїрранцъ че тревсе сѣ опреаскъ абсорбїа шї сѣ ласе аеръл сѣ între în флакоане, дака с'ар face împlinаре де presie în нъзнтръл апаратълї. I este зп твв ка S че слъжеше а întrodъче acids chlorhydricu în валонъл A, знде се афлъ peroxydul де manganesu. J, K, L, M, сїнт тввї че фак комникация între валон шї флаконї конденсаторї.