

ammoniacal; amestecătura nă trevze sь окъне deкѣт а treia parte sađ жсмътатеа капачѣтѣи валонхлѣи: partea cea goală se смпле кь fragmente mici de calce caustic, хотърѣте а ѣска газл.

Балонл поарть ѣн тѣв рекърват каре интръ ѣн ал тѣв кь diametrъ малг, смплѣт de potassъ causticъ вѣкѣтѣи че џне челе маї мѣи ѣрме de смидitate. Nă se poate ѣнтревѣица, спре а ѣска ammoniacul, chlorurul de calcium, каре аре proprietatea de а absorби квантитѣи маї de ачест газ. Акѣиеа calceluї асѣпра сѣри ammoniak ѣчене ла рече; dar s'ar опри нѣмаї deкѣт дека нă s'ar ѣнкѣлѣи валонл кь кѣдѣ-ва кърѣхнѣ. Газл треvze сь fie strѣns pe теркър шѣ се кѣноаще кь este кърат kind este de tot absorбаил prin апѣ.

Екѣаѣиеа  $AzH^3, HCl + CaO = HO + CaCl + AzH_3$  дѣ соко-теалъ desпре акѣиеа calceluї асѣпра chlorhydratuluї de ammoniacuї.

Ўн лок де а продѣче газл ammoniacuї кь calce шѣ о sare ammoniacală, се poate довѣнди іарѣш пѣнѣнд сь се ѣнкѣлѣеаскѣ ammoniakлă ликѣид дѣн комерѣи: аѣѣнѣе о температураѣ нă преа ѣналѣ спре а се дераѣеа дѣнтр'инсѣл tot газл че кѣпрѣнде.

Disoluѣиеа de ammoniak (ammoniak ликѣид) се пре-парѣ примѣнд газл ammoniak, маї ѣнѣиѣ ѣнтр'ѣн флакон де спѣлат, ѣнде s'a пѣс о квантitate мѣкѣ де лауте де calce спре а absorби acidul carbonicuї шѣ корпѣ streinѣи че ар нѣтеа fi трашѣ кь sine, шѣ дѣнѣ ачееа ѣнтр'о серѣе де фла-коане че кѣпрѣнд апѣ distilatъ.

Ўѣнд-кѣ ана ammoniacală este маї ѣшоарѣ deкѣт ана къратъ, тѣвѣл че адѣче газл ѣн ана distilatъ треvze сь се кѣѣнде пѣнѣ ѣн ѣндѣл флаконхлѣи; спре а ѣнлеснѣ дисолу-ѣиеа ammoniakлăи, се ѣнкѣнѣѣзрѣ флаконѣ condensatorѣ де апѣ рече: се poate прѣѣи satѣраѣиеа ка комплектъ, kind се вѣд мѣлте вѣшѣче де газ дераѣѣндѣ-се дѣн дисолуѣиеа am-  
moniacală рѣѣѣтъ.