

ць, трябва а авса грижъ а инвъл е провета къ о кърпъ, къчи цндъриле де стикль ар пѣта рѣни пе оператор. О вѣкатъ де гиацъ че се инпродъче интр'о е проветъ плинъ де газ ammoniacu асорбе пенед ачест газ ши се топеше нѣмаі декит. Къ тоатъ ачестъ маре солѣбилите, ammoniacul нѣ рѣснѣдеше сѣм аля ла аер, пентрѣ къ нѣ формъ къ апъ комбинацие ин пропорцие дефинтъ.

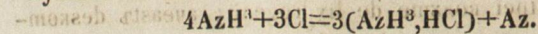
Апа сатъратъ де газ ammoniacu este инпрѣзвѣгатъ ин реакцие химиче ин локал газълы ammoniacu че ар фи маі аневое а се мама.

Ачестъ дисолуцие че се нѣмеше адеца а m m o n i - а с ъ л и к ѣ i d , аре пентрѣ densitate 0,85 ла 10°. Ингиацъ кѣтре — 40°. Лазъ тот газъл че кѣпринде дисолуцие а чеаста kind се инкълзеше ла 60. саѣ kind се есузне ин тимп мѣлт ин контактъ аерълы: асениенца ла перде ин гол.

Oxygenul лѣкреазъ асѣпра ammoniacului, сѣвт инфлѣенга електрицитѣди, ши формъ апъ ши азоту: $AzH^3 + O^2 = Az + 3HO$.

D. Kuhlmann а demonstrat къ, сѣвт инфлѣенга вѣрѣтелѣи де платин инкълзит нѣдѣнтел, о аместекѣтрѣ де газ ammoniacu ши де oxygenul се трансформъ ин acidu azoticu: $AzH^3 + O^2 = AzO^5, 3HO$.

Chlorul дескопнѣне ammoniacul; дака се вор адъче се треакъ ин ачест газ нѣмаі ките-ва вѣшичи де chloru, нѣмаі декит се формъ нише сѣм аля че este инсоит де зн дераѣмент де кълдѣрѣ ши де лѣминъ. Се продъче chlorhydratu де ammoniacu ши азоту:



Chlorul дескопнѣне ши ammoniacul лѣкѣид, дар а тѣлчи акѣиеа este маі нѣдѣн енерѣикъ; нѣ este инсоит де лѣминъ; дака chlorul este де нрисос, азоту че се дераѣе аре тот-д'азна мѣпосѣла chlorurulu де азоту (вези пре парацие а азотулу).

Bromul лѣкреазъ ка chlorul асѣпра газулу ammoniacu.

Iodul poate, сѣвт инфлѣенга кълдѣри, дескопнѣне газълы ammoniacu, ши продъче acidu iodhydricu ши азоту. Дар дака се ва адъче зн кѣрант де газ ammoniacu ин iodu