

sătrărat de gaz ammoniacă într'un țes în formă de U de sticlă prea deasă, ce se încheie după aceea la cele două capete. Se încălzesc închet chlorurul de argint ammoniacal; se degaje ammoniac, ce se lichیفаче prin călărie presiea sa și se kondensă în partea țesălă ce este încălărată de o amestecătură refrigerantă. Densitatea gazălă ammoniacă lichیفăкăт este de 0,76. D. Faraday a putut acăm de cărind solidifica ammoniacul esențind-l la frigăл prodăș prin evaporațiea în gol, a unei amestecături de acidă carbonică și de etheră. Ammoniacul solid este alb, kristalin, transparent, măл greș deкит ammoniacul lichід; mirosăл săș este slab, pentru că, la acăestă temperatură de jos, tensiunea sa нă este considerabilă.

Gazăл ammoniacă релăкреază ка зп алкалі азăпра хіртіеі рoшії de țăpnesol și азăпра sironăлă de violetă. Acăestă proprietate, pe care nici зп alt lichід elastic нă o are, slăжесше алă caracterisa: pentru acăea і se dă нăме de alcali volatilă. Se рекănoаще în генерал ammoniacul după trei caracteri: 1° după mirosăл săș, 2° după alkalinitatea sa, 3° după fărăл челă alb de chlorhydrată de ammoniacă ce prodăче kind se apronіe de dănsăл зп țes de sticlă imoіat în acidul chlorhydrică.

Дака се ва trece ammoniacul print'ăн țes plin de fragmente de porcelană și încălzit пінă la rouă, ammoniacul se descompăne în parte și dă nașсere de azotă și de hydrogenă ce se află în raport de зп volăm de azotă și de trei volăme de hydrogenă; acăestă descomposiție este măл lesne, дака се ва introdăче în țesăл de porcelană o кăantitate mică de platin.

Електричitatea poate asemenea descompăne ammoniacul.

Ammoniacul este зпăл din gazele cele măл solăбиле în apă ce се кănosк; apa poate disolва dintр'insăл de 670 ori volăмăл еі. Дака се пăне în kontakt кă apa o епровеț plină de ammoniacă кărat, gazăл este absorbit нăмăл deкит, și apa ловесше sășăл епровеțеі кă destăлă forță spre a o sарсe; de acăea, spre a face acăestă esперіen-