

Corpi acesteia sunt de doar sekeri: unii razom cu volatilii, precum oxigenul, azotul, acidul carbonic, amoniacul, azotatul si carbonatul de ammoniac; cei-l-alti fisi, precum sârurile cu basă de potass, de sodiu, de calce, de magnesie, de aluminiu.

Cantitatea celor dintii de apă distilată trăgându-să se săpătă cu volatilii, și se lăpădă fiind că nu sunt cărate; compușii care fici rămân în fundul aparatului distilatorii.

Distilarea trebuie să se opreasă în momentul când sârurile cincite în disoluție în apă încep să devină. Când distilarea se prea prelungită, atunci poate să se descompună sau să se volatilize o parte din aceste sâruri, și cînd disoluție ar altera cărăuarea apelor.

Aparate distilatorii. — Sunt mai multe sekeri de aparate distilatorii.

Cel mai simplu se compune de un corp de sticlă și de un vasou (Tab. 4, fig. 9.)

Apa intră în corp, umplindu-l pînă la trei sferturi, se serbează pe un bronz ordinari. Aceeași că se produsă se condensă în recipient, care se căpătă în apă, și se îngrijorează să se lină reche.

Porțiile dintii de apă distilată se lăpădă; iar cele care se spind mai ne șoptă sunt cărate. Distilarea trebuie să se opreasă când așa trece în recipient cam  $\frac{4}{5}$  din apă.

Apa distilată în aparate de sticlă este căte o dată puțină cămălăuș, pentru că apa separe atâtă sticla ca de calitatea rea și disolvă căreia sodiu.

Căte o dată apa distilată conține și puțină acidă chlorhidrică, care provine din chlorurul de magnesium care se descompune prin concentrație în magnesie și în acidă chlorhidrică. Se intenționează această alterație a apelor adăugind în apa că este să distilă oarecare cantitate de calce, care formează și chlorurul de magnesium, magnesie și chlorurul de calcium, care nu se descompune prin separe. Calcele, pînă în separe acidul carbonic căpătă în apă, trebuie să se întregescă și prisozează; și toate acestea,