

mare către proporția de hydrogenū ce este a se arde, rămâne tot d'azna o porție de hydrogenū ce scapă de combuștie. Se poate chiar întâmpla ca amestecătura să nu deține.

Oare-care gaze se opțin la combinația hydrogenului cu oxigenul. Kite-va părțile foarte mici de gaz fluoroboricū, de gaz acidū chlorhydricū, &, împiedică combinația unei amestecături eksplozive.

Kind presiea se împiedică și este numai  $\frac{1}{18}$  din presiea atmosferei, s'a cănoskăt cu skinteeea elektrică nu mai operă combinația unei amestecături detonante.

Kite o dată în locul skinteeii elektrice se întrebân-dează în esperiencțele eșdionetrice vâretele de platin, care pricinăse combinația hydrogenului cu oxigenul. Într'acest caz, lăcrarea vâretelei de platin se face mai ne-repede, amestecând lă cu oare-care kuantitate de arșil. Așa, se formă niște loave mici ce se înfr în verși mici de fer, și pot slăji multă vreme, dacă se va îngriji a se calchi-na peșia aceste loave mai înainte fie-kăriea operații. Aceste loave determînă combinația de oxigenū și de hydrogenū în proporțiile ce konstituē apa, ori kit ar fi pri-sosul zăria din gaze.

Întrebânđarea platinăii nu este așa deasă în analizele amestecăturilor gazoase, pentru-că presenția zăriei gaz strein strică tot d'azna lăcrarea lă asșira amestecăturilor de oxigenū și de hydrogenū.

Acum vom face cănoskăte diferitele moduri de analizarea aerului atmosferic, date de DD. Brunner, Dumas și Boussingault.

Modul D. Brunner. — D. Brunner kintărește oxigenul koprins în aer introdând phosphorū într'un țeb, phosphorul absoarbe oxigenul, și se transformă în acidū phosphorosū și în acidū phosphoricū.

Țebul în care se pune phosphorul se țape înainte și după esperiencă; diferența de greutate dă proporția de oxigenū absorbit în țeb.

Modul acesta se deosibese de cele precedente, fiind că aici oxigenul se prețese prin baland, și așa