

Deskompozitia chloratului de potasiu se inlesneste amestecand sarea aceasta cu o cantitate mica de bioxid de cupru, de peroxid de mangan sau de platin divizat. Influenta acestor corpuri, a primasii dintr-unul sau altuia este explicata; se da cu socoteala ca acesti corpuri lecreaza cu sarea prin prezenta lor; cauti chloratul de potasiu descompunandu-se, nu se pricinau nici o alteratie.

Oxygenul forma din particule constituate ale aerului atmosferic; faza dintr-un fenomen vegetal sau animal nu s'ar putea sustine.

Afar de aceasta se vede ca cea mai mare parte din corpuri ce vom examina pe rand, si formeaza unele combinatii care ne vor ajuta a completa studiul lor.

## HYDROGENUL.

Hydrogenul s'a descoperit la inceputul secolului al XVII-lea; dar s'a cunoscut mai bine la anul 1777 cand Cavendish a descris proprietatile lui cele mai principale.

Acesta gaz s'a numit mai intai aer in flama, pe urma hydrogen (numele acesta), din cauza vorbii grecești *ὑδρο* aer, si *γεννάω* fac.

Hydrogenul este un gaz permanent, colorat, insusit, faza dintr-un fenomen vegetal sau animal nu s'ar putea sustine. Adesea lasa un miros de ai care vine din carburul de hydrogen, sau din acidul sulfhidric sau de la hydrogenul arsenicatat; mirosul lui se ia daca se va face sa treaca prin solutiile de sursi de plumb, de argint sau de mercur.

Hydrogenul este cel mai usor dintre toti corpuri. Densitatea aerului fiindu-se drept unitate la temperatura de 0° si sub presiunea normala de 0<sup>m</sup>, 76, densitatea hydrogenului este de 0, 06920 (Dumas si Boussingault), sau de 0, 06926 (Regnault). Un litru de hydrogen traie 0<sup>g</sup>, 08996.

Acesta gaz este mai de 14 ori mai usor de cat aerul. Densitatea acestui gaz se poate printre