

ар тре^ба съ se обсерве, în mințile amestecърі челор доз raze, оаре-каре феномене че инсоцеск комбинације, пре-към derapement de кълдъръ sa^з de електрічitate, sa^з вр'о вариаціе în волтъл газелор. Дар апарателе челе ма^и de-лика^те нѣ аратъ пічі о dape de кълдъръ sa^з de електріч-тate, ші пічі о контракціе кінд se amestекъ oxigenul ші azotul în пропорціи че продъл аеръл atmosferik.

Kіnd se пыне аеръл în kontakt къ апа, атмосфера oxigenul ші azotul se disolvъ în оаре-каре пропорції че сінт în рапорт къ солвабілitatea респектівъ а челор доз raze în апъ. Аша, oxigenul fiind ма^и solvabil de кіт azotul, премеazzъ къ аеръл disolvat în апъ este ма^и богат în oxi-генъ де кіт аеръл atmosferik опдинапи.

În sfîrșit, dacă obiectul de observație este Dulong, aerul atmosferic arătă că pătratele presiunii sunt egale cu suma pătratelor presiunilor azotului și a oxigenului ca și aerul; și se dă că pătratul presiunii a gazelor componente este tot-dată mai mare sau mai mică decât pătratul presiunii a elementelor lor.

Înțemeindă-se că pe-lățea combinației gazelor, pe lânsirea fenomenelor ce însodesc tot-dată combinație și se formează aer atmosferic, nu compoziția aerului fiind în disoluție în apă, nu pătrarea reprezentând aerul, care este egal ca și totul pătrilor reprezentanți a oxigenului și a azotului, trebuie să conste că aerul atmosferic nu este o combinație, că o simță amestecătărește oxigenul și de azot.

Мai толте прічині чеаркъ tot-d'aana a varia композиція aerулії, шi a împreuna пропорциe de oxigenу че-
копрindе transformările în acidu carbonicu; de aceste
прічині sînt комбістія, респірація i animalelor, descompo-
зиція de sine a materiilor органічne, etc.

Dacă fiindcă masa atmosferei este foarte mare, amă fenomenele ce se desvăluiesc pe suprafața globoză și modifică foarte puțin compoziția aerului. Cu toate acestea, fiindcă principalele de alterație sunt permanente, se poate prevedea o varietate în atmosfera apă și de asemenea oarecum, dacă variația nu ar descompune în fiecare an a-