

acidul carbonicū, че с'а prodъs кѣ паръва oxigenului aer-
рълї. Фрѣмоаселе esperience але лї Priestley, Aimé,
Th. de Saussure, аѣ проват, într'adeвѣр, кѣ пѣрциле челе
верзї але vegetalelor аѣ proprietatea de a descompune
acidul carbonicū sѣbt inflenѣa лѣminei solare, însъmin-
d'шї carbonul шї dind aerрлї oxigenul цїнѣт в комби-
наѣе кѣ carbonul. Într'аѣest кїп се афлѣ kezъshїt rapor-
тл чел statopnik че este в aerрл atmosferic вntre oxige-
нū шї azotū.

Comparind analisеле aerрлї atmosferic флѣste de
D. Gay-Lussac de вр'о кїцї-ва анї, кѣ analisеле че с'аѣ
вntrepins в аѣestї дїн зрїнѣт тїпнї, се рекѣшоаѣе кѣ про-
порѣїле de oxigenū шї de azotū копрїнсе в aer н'аѣ ва-
риат. Кѣ toate аѣestea, metoadele analitice, кѣ toate кѣ
perfektionate, не авїнд о eksaktitate абсолютѣ, poate ка
atmosfera сѣ черче оаре-каре вариациї foarte мїчї, каре
сѣ devie अपेदिавїле токмаї дѣпѣт зп нѣмѣр mare de анї.

Проприетѣ цїле aerрлї.—Fenomenele de
combustie в aer.—Проприетѣ цїле aerрлї atmosferic
се копнѣн дїн propriетѣ цїле челор доѣ gaze каре вл ал-
кѣтѣеск, oxigenul шї azotul, шї акѣїа aerрлї аѣѣпра кор-
пїлор шїмплї шї копнѣшї este tot аѣееашї ка чеа че fa-
че oxigenul шї azotul аѣѣпра deoseбїцїлор корпї.

Внтїт pentрѣ propriетѣ цїле sale челе ценерале, тре-
ѣе а се konsidera aerрл atmosferic ка зп flzid elastic
permanent, флѣрѣт мїрос, вnsinid, неколор, а кѣрѣїа densi-
tate, esпрїматѣ прїн знїtate, слѣжаѣе de терпїн de ком-
параѣїе pentрѣ densitatea челор-л-але gaze.

Вн лїтрѣ de aer сек, сѣв пресїа de 0^m,760, шї ла
temperatѣра de 0°, траѣе, дѣпѣт DD. Biot шї Arago, 1^{er}, 2991;
дѣпѣт DD. Dumas шї Boussingault, 1,2995; дѣпѣт D. Re-
gnault, 1,273189.

Комѣстїа в aer вїне дїн комбинаѣїа знї корп
комѣстїїл, саѣ а elementelor sale, кѣ oxigenul atmosfe-
ric. Вн орї-че комбинаѣїе, oxigenul се авсоарѣе шї azo-
tul прѣмїне pasiv.

Prodъктеле комѣстїей нѣ сїнт в sine вѣне pentрѣ
комѣстїе, шї ар опрї-о нѣмаї декїт, дака в локл