

Къ toate acestea vom însemna къ прочеселе дѣи Lavoisier și Schéele, къ toate къ sînt remarcabile, dar n'aș toată акэратеца кэвенитъ.

Аша în анализеле лор де аер, ачесті доі химисті гъ-сеа маі мѣл де 27 ла 100 де oxigenū, în време къ în адевръ este пѣмаі 21. Прочеселе s'aș desвѣршит în ва-кѣл ачеста ши аș kondѣs ла о акэратецъ foarte рѣзроастъ.

Noi vom eksamina пе рѣнд deosebitele метоаде ин-тревѣнцате акѣм спре а се прецѣзі принципіи konstѣtanцѣ аі аерѣлѣ атмосферік.

Метоада інтіа este а се інтродѣче інтр'ѣн волѣм кѣ-носкѣт де аер атмосферік нѣскаі корпѣ че пот абсорбѣ oxigenul, прецѣм: phosphorul, металеле, &.

Микшорареа волѣмѣлѣ че а сѣферит аерѣл атмосферік аратъ пропорцѣа де oxigenū че копѣнде, residѣл газоз дѣ азотѣл.

Метоада а доа este а фаче ка аерѣл сѣ треакъ peste ѣн корп setos де oxigenū, каре ла фиксѣ асѣпр'ѣші ши і а-ратъ пропорцѣа прѣн аѣѣорареа грегѣѣі че а черкат; azo-тул се determѣнѣ дѣпѣ ачееа, опѣ мѣсѣрѣндѣ'л, опѣ къ баланца,

Анализареа аерѣлѣ прѣн phosphorū.— Кѣантитатеа де oxigenū копѣнѣсѣ în аерѣл атмосферік се poate прецѣзі апроксиматѣв, прѣн ажѣторѣл phosphoruluі че абсоарбе oxigenul ши ласѣ азотул.

Маі інтіѣș се мѣсѣрѣ оаре-каре кѣантитате де аер інтр'ѣн тѣѣ градат în каре се інтродѣче дѣпѣ ачееа ѣн ва-стон де phosphorū, (Таб. 2, fig. 6).

Реакцѣа се фаче în ѣенерел ла температурѣа де ла 15 пѣнѣ ла 20 grade, ши се сѣвѣршаѣе токма дѣпѣ кѣте-ва чеасѣрѣ; ачееа че се кѣноаѣе мѣсѣрѣнд residѣл газоз în доѣ саș треі рѣндѣрѣ ши вѣзѣнд къ нѣ се маі скѣмѣѣ. Микшорареа де волѣм дѣ пропорцѣа де oxigenū, ши residѣл дѣ а азотѣлѣ.

Кѣте о датъ се анализъ аерѣл атмосферік інкѣлзѣнд ѣн волѣм кѣноскѣт де аер къ phosphorū інтр'ѣн клопот кѣрѣ, (Таб. 2, fig. 7). Маі інтіѣș се мѣсѣрѣ вѣне ѣн волѣм де аер інтр'ѣн тѣѣ градат; ачест аер се пѣне інтр'ѣн клопот кѣрѣ пѣлн де апѣ; дѣпѣ ачееа се інтродѣче о вѣкатъ мѣкѣ