

композице, oxigenul se dăce la полъл positiv C ми hydrogenul la полъл negativ D.

Esperiенцеle аештеа demonstrînd къ ана este formatъ de hydrogenû ми de oxigenû, рѣмине а хотърі exact композиция аеі.

Анализеле eъdiometriche фѣкте къ чеа маі mare înrăjire de DD. Gay-Lussac ми de Humboldt demonstrъ къ ана este formatъ de доъ волъме de hydrogenû ми зп волъм de oxigenû.

În адевър дака се вор întrodъче întр'зи eъdiometrъ 200 волъме de hydrogenû ми 200 волъме de oxigenû, ми дака ва trece о скінтее електрикъ prin amestекътъра аеа-ста, атънчі комбинация се face нзмаі de кит, instrumenta се аконере не динънтръ de зп strat de smiditate, ми рѣ-мине îн eъdiometrъ 100 волъме de oxigenû крпат, че се not абсорби de tot prin phosphorû.

Аша dap din esperiенца аеашта резултъ къ 200 волъме de hydrogenû s'аъ комбинат къ 100 волъме de oxigenû спре а форма апъ.

Композиция чеа ponderabilъ а аеі се хотъраше къ precisіоне, pedъkind о grestate крноскътъ а зпѣ oxidû, спре esemplъ oxidul de cuprumû, prin hydrogenû крпат ми зскат; атънчі композиция аеі се dedъче din grestatea oxidului înainteа esperiенцеі, din grestatea metalъгѣ pedъs ми din grestatea аеі formatе îн операция аеашта.

Fie P о grestate крноскътъ de oxidû de cuprumû; P' grestatea sa дзпъ pedъкѣ, адикъ grestatea cuprumului: P—P' ва да grestatea oxigenului копѣинс îн oxidû. Трѣ-рîнд exact ана prodъсът, ми скогîнд din grestatea аештеі ане grestatea oxigenului P—P', pestъл дъ квантитатеа de hydrogenû зпѣт къ oxigenul спре а форма ана.

Аша dap s'а determinat ast-fel grestatea челор доъ elemente че конститхе ана.

Metoda precedentъ s'а апликат nentръ întia оаръ ла sintesa аеі de DD. Berzelius ми Dulong. Ximisti аеашта рѣsisеръ къ ана се formъ de

88, 91 de oxigen

41, 09 de hydrogen

100, 00

saș de 100 de oxigenû ми 12,479 de hidrogenû.