

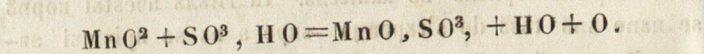
впитале ши кинд нѣмаі преципитѣ ана де-calce. Spre a кърѣци oxigenulŭ de acidulŭ carbonicŭ че компинде ките о датѣ, este destѣл а кѣти газѣлѣ кѣ о disoluție кончен-тратѣ де potassŭ, карѣ авсоарѣ acidulŭ carbonicŭ ши ла-сѣ oxigenulŭ кѣратѣ.

Este lesne а калкѣла, prin ажсторѣлѣ еквиваленци-лор, кѣантитатеа де oxigenŭ датѣ prin peroxidulŭ de manganesŭ кѣратѣ.

Întrѣ аdevѣрѣ, еквивалентѣлѣ manganesulŭ este 344,68; ачѣастѣ кѣантитате де manganesŭ este знитѣ кѣ доі еквиваленци де oxigenŭ = 200; peroxidulŭ de manganesŭ MnO^2 арѣ дар дрѣнтѣ еквивалентѣ 544,68.

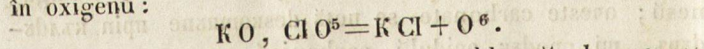
Peroxidulŭ de manganesŭ, перѣзидѣ prin кѣлѣдрѣ, а treia парте din oxigenulŭ сѣлѣ, а treia парте din 200 este 66,6; адикѣ 544,68 пѣрѣци де peroxidŭ de manganesŭ кѣратѣ vor да дар 66,6 де oxigenŭ.

Din peroxidulŭ de manganesŭ се poate траѣе жѣ-мѣтатеа oxigenulŭ че компинде инкѣлѣзидѣ ачѣестѣ oxidŭ кѣ acidŭ sulfuricŭ концентратѣ; атѣнѣ peroxidulŭ de manganesŭ се desdoește în oxigenŭ ши în protoxidŭ de manganesŭ че се комбинѣ кѣ acidulŭ sulfuricŭ :



Реакѣиѣ се фачѣ интрѣзнѣ корѣлѣ де стиклѣ, че комѣ-никѣ кѣ о епруветѣ плинѣ де апѣ. (Tab. I, fig. 2). Prin-трѣо кѣлѣдрѣ слабѣ, реакѣиѣ се фачѣ ши oxigenulŭ се де-гаѣѣ.

Се poate довѣнди oxigenulŭ foarte кѣратѣ, трѣгѣндѣ-лѣ din chloratulŭ de potassŭ KO, ClO^5 , че се trans-формѣ prin кѣлѣдрѣ în chlorulŭ de potassiumŭ KCl , ши în oxigenŭ :



Се vede кѣ знѣ еквивалентѣ де chloratŭ de potassŭ дрѣ масѣ еквиваленци де oxigenŭ. Ачѣастѣ кѣантитате де oxigenŭ корѣспондѣ апроапѣ кѣ 39 ла 100 din грѣстатеа chloratulŭ de potassŭ.

Chloratulŭ de potassŭ fiindѣ estinѣ, се întреѣзingea-зѣ des în laboratorii spre а препара oxigenulŭ.