

D. Graham; ачесте сърърї, дѣпъ че с'аѣ зскаѣ, пот ѣ ре-
presentate prin formăлеle зрмътоаре:

Phosphatū de sodъ basicū . . . $(\text{NaO})^3, \text{PhO}^5$;

Phosphatū de sodъ neutru . . . $(\text{NaO})^2, \text{HO}, \text{PhO}^5$;

Phosphatū de sodъ acidū . . . $\text{NaO}, (\text{HO})^2, \text{PhO}^5$.

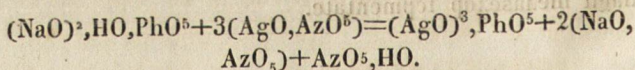
Інкпзіндъ-не кѣ D. Graham кѣ acidul phosphoricū
este зп acid tribasic, адикъ кѣ спре а форма сърърї, ачест
acid ia necontenit 3 екзіваленці де васъ, шї кѣ, ін оаре-
каре phosphatї, апа фнкціонъ ка о адевъратъ васъ, се
vede кѣ ін phosphatul basicū чеї 3 екзіваленці де васъ
sint 3 екзіваленці де sodъ: ін phosphatul neutru, чеї 3
екзіваленці де васъ sint 2 екзіваленці де sodъ шї 1 екзи-
valent де апъ фнкціонінд ка васъ; ін phosphatul acidū
де sodъ, чеї 3 екзіваленці де васъ sint 2 екзіваленці де
апъ авінд роль де васъ, шї ал треілеа екзівалент де васъ
este зп екзівалент де sodъ.

PHOSPHATU NEUTRU DE SODЪ. $(\text{NaO})^2, \text{HO}, \text{PhO}^5, 26\text{HO}$.

Ачестъ sare kristalısъ ін prismе ромбоидале овліче
че се ефлореск лесне. Дѣпъ D. Malagutti, phosphatul de
sodъ perde 26 екзіваленці де апъ kind се інкълзеше ла
100°; ал 27-леа екзівалент де апъ, капе нѣ маї este апъ
де kristalisacie, чї апъ basicъ, нѣ се дераде декїт ла о
temperatъръ мѣлт маї іналтъ. Kind sарea ачеста се де-
пзне интр'о лікзоаре а кърїа temperatъръ трече neste 30°,
атзпчї ia нѣмаї 15 екзіваленці де апъ kristalısінд.

Phosphatul de sodъ neutru се disolvъ ін 4 п. де
апъ рече шї ін 2 п. де апъ феартъ.

Ачестъ sare аре о реакціе пѣцїнтел алкалінь: фор-
мъ ін disolvїїле де азотатū де sodъ зп пречїнітат гал-
вен де phosphatū де argінтū, шї лікзоареа devine acidъ
дѣпъ пречїнітацие:



Phosphatul de sodъ neutru се афлъ ін ксантизате по-
табілъ ін зрїнъ; се пренаръ ordїнар дескомпзїннд biphos-