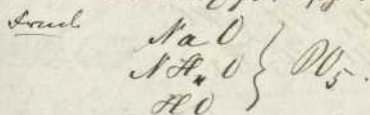


Salze man erhält, & folgende der
früheren Pyrophosphate od. der
früheren Phosphate.



Man erhält 1 M₂ & HO, PO₅
in Kal, PO₅ ~~in Pyrophosphat~~

Es gibt die Hydrophosphat Säure
in zwei isomeren, d. h. P₂O₅.

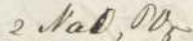


Es gibt zwei isomere, d. h. zwei M₂ Säuren
in HO, PO₅, ab 666 Kal, PO₅
d. h. in HO, PO₅ mit f. P₂O₅
HO, PO₅ f. d. h.

Es kann man unterscheidet HO
in Pyrophosphat Säure
in HO, PO₅

Es gibt 1 Kal, PO₅
mit HO, PO₅

Es gibt 1 HO, PO₅ & 1 Kal



Es gibt in 2 HO, PO₅, 2 Kal



Es gibt 1 Kal, PO₅ & 1 Kal

in HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅

Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅

Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅

Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅

Unterphosphorige Säure.

Man erhält 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅

Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅
Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅
Es gibt 1 Kal, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅ & HO, PO₅