bildet + unlöslicher $3(CaO\,SO_3)_5$ freie $PO_5 \cdot 3HO$.
(Acid. phosph. ex ossibus.)
Diese erhaltene PO_5 enthält sp. nf. frei SO_3, etwas schwefelsaure Salze, Magnesia, Natron.
Die $PO_5\,3HO$ krystallisirt langsam, bricht oft Schwefelsäure dazu, ist d. gestig, wirkt d. reducirend.
Bildet m. Basen d. Phosphate, d. zwar gibt es 3 Reihen:

$3HO, PO_5$

basische Phosphate	$3MO$	PO_5
neutrale "	$2MO$, HO	PO_5
saure "	MO, $2HO$	PO_5
oder f. d. Formel	$3H$	PO_8
Sre Phosphate	$2H$, M	PO_8
utrle "	H, $2M$	PO_8
basische "	$3M$	PO_8.

Die Phosphorsäure ist also 3basisch.
Es ist d. in d. Salze d. Stelle d. Sa. vertretende HO basisches oder Constitutionswasser genannt, wie es s. Grahams Constitution d. Salze ~~[illegible]~~ [illegible]
In d. s. Salze verhält +
O d. Bse : O d. Sre = 3 : 5.
S. Salze sind meist unlöslich in HO.
So d. Phosphate v.
BaO, CuO, Fe_2O_3, PbO, AgO,
So gibt 1 Silberlösg. in NaO phosphat 1 gelb. Niederschlag von Ag phosphat.
Magnesia salz, Ammonium weyd. gibt b. Anwesenheit v. t. 1 Tropf. $PO_5\,3HO$