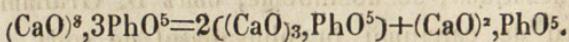


bindesje ordinariș tractind phosphatul de calce din oase prin acidul sulfică; se produsce sulfatul de calce ce se precipită, și lăvăparea, concentrată pînă a se îngrăsa ca siropul, dă naștere de cristale de phosphatul acidă de calce.]

Această sape dă phosphorul sănătatea calcarului și cărăbușine. Biphasphatul de calce are proprietatea cea căriabilă de a debună nesolubil în apă dăltă ce adăpostește topirea iernă.

#### PHOSPHATU DE CALCE DIN OASE. $(CaO)^8 \cdot 3PhO_5$ .

Această sape ar putea fi considerată ca o combinație de doi phosphati:



Sarea aceasta conține mai întreagă parte calcarie și oaselor animalelor: apăsăcialemente se dobindește tractind prin amoniac o disoluție de phosphatul de calce în aciză, sau tărind clorură de calciumă într-o disoluție de phosphatul de sodiu neutru,  $(NaO)^2 \cdot HO \cdot PhO_5$ ; trebuie să îngrăje și lăsa în lăvăpare sănătos de phosphatul de sodiu.

Se poate prepara încă phosphatul de calce din oase, tărind către o pițătărie către o pițătărie de clorură de calciumă într-o disoluție de phosphatul de amoniacă și prințind sănătos de alcali.

Această sape este albă, amorfă, nesolubilă în apă, nedecomponibilă prin căldură, solubilă în mai toți acidii. Se găsește către o dată în natură sănătos de phosphatul de calce basică, având aceeași compoziție ca phosphatul din oase; se numește phosphită.

#### M A G N E S I U M U.

D. Bussy a izolat magnesiumul săpind sănătos asemenea căreia ce întreprinduse D. Woelher sănătos a dobîndit aluminiumul și glucinumul. Această mod este sănătos.