

de plumbă PbO_2PhO^5 . Astfel se formează sulfură de plumbă nesoluibilă și acidul metaphosphoric.

ACIDU PYROPHOSPHORICU. $\text{PhO}^5 \cdot 2\text{HO}$.

Пропrietăți. — Acidul acesta este similar ca acidul metaphosphoric.

D. Peligot a recompuscat că acidul pyrophosphoric este cristalinizat doar cavitățile de apă.

Acidul pyrophosphoric nu prezintă nici albumina nici sârșire de barit; când se săză într-o vasă, prezintă soda sau potassa, atunci datorită sporii sărării che prezintă în alături sârșire de argint.

Preparare. — Acidul pyrophosphoric se obține transformând prin căldură fosfatul de sodiu ($\text{NaO})_2\text{HO}\text{PhO}^5$ în pyrophosphate ($\text{NaO})_2\text{PhO}^5$, ne fiind precipitat sărea prin acetatul de plumbă:

Atunci se formează pyrophosphate de plumbă, care, descompunându-se prin acidul sulphydric, dă acidul pyrophosphoric.

O disoluție de acidul metaphosphoric se transformă închind într-o amestecă de acidul pyrophosphoric și de acidul phosphoric trihydratată. Dacă în timpul prea scurt, acidul pyrophosphoric se scrie și el în acidul phosphoric trihydratată.

ACIDU PHOSPHORICU TRIHYDRATATU. $\text{PhO}^5 \cdot 3\text{HO}$.

(ACIDU PHOSPHORICU ORDINARIU.)

Пропrietăți. — Această acid poate cristaliniza; deținându-se într-o formă de pentaedru. Este săpăt și posibil să fie sărat acid. Roșește în timp ce formează masă sticloasă; calciu și fier îl transformă în acidul pyrophosphoric și în acidul metaphosphoric. Căldura nu poate aduce în stare de acidul phosphoric anhidru.

Acidul phosphoric trihydratată se volatilizează la