

Oasele se pedește în pulvere foarte tărântă, din care se ia cămăbăș pîrpușcă se plătădeschă o măreță cantitate de apă spre a forma o coacă lîckidă, cîrpiea se adaugă pînă la 4 sau 5 pîrpușcă de acidă sulfică.

Acidul sulfică, prin separe, scinde carbonatul de calce în sulfatul de calce, derașind acidă carbonică, ia în același timp o parte de calce din sub-phosphatul, și îl transformă în biphosphatul calcic.

Sulfatul de calce este abia solubil în apă; însă biphosphatul din contră este prea solubil; deoarece trătindu-se totul în apă se disolvă phosphatul acidă de calce, și sulfatul de calce se precipitează.

Apele care din în dissoluție phosphatul acidă de calce se evaportă în căldări de apă sănătate de porțelan: în perioada acestei evaporații, parțea cea mai mare de sulfatul de calce rămas în dissoluție se depune; sapea aceasta se ia că în grăjire și se dosindese un lîckid săracos care conține phosphatul acidă de calce mai de tot sărat.

Lîckidul această se amestecă bine cu săptămînă din grăzitatea sa de cărăbușie de lemn în praf, și se săzăcă pe foc într-o tără de fier tăpat pînă când va fi aproape de a se roși. Dacă aceasta se oprește când începe să ește abură de phosphoră din amestecul său din tără.

Atunci amestecul său se punte într-un corp de apă și se adaugă că să se stăpește de lăptișor (Tab. 2, fig. 2).

Acest corp de apă săptămînă de amestecul său acăzăsta pînă la trei săptămîni din vîntul său; corpul căpătă printre alți ingredienți de apă C că să se borcană măreță B săptămînă de apă, și care are să se trăteze T prin care se pot prede razale: corpul să se întărească pînă când se facă foarte roșu, și phosphorul să se condenseze în flakonul B.

Această boala se teorieă preparației phosphorului.

Phosphatul de calce din oase, apele săptămînă: $8\text{CaO} + 3\text{P}_2\text{O}_5 + 5\text{SO}_3 + \text{HO} = 3\text{CaO} + \text{P}_2\text{O}_5 + 5\text{CaO} + \text{SO}_3 + 5\text{HO}$.