

În modul D. Thenard, o parte din baza sa acidului carbonică, ia deoarece iată că o poartă cantitate de oxidă, care o dă de noă acidului carbonică, și aceeași fenomen se reproducă pînă ce tot plumbul să fie atacat. La sfîrșitul operației, acidul acetică se află în cerusă în stăpîne de acetată neutru; de aceea să se formă o mică cantitate de această sare în cerusa olandeză nu se poate.

Cerusa nu conține apănicamente în carbonatul de plumbă, ci conține și tot dăuna hidratul de plumbă. Deoarece D. Link, cerusa se va prepara prin modul olandez apărată pe treptă: $(\text{PbO}, \text{CO}_3)_2$, PbO , HO .

D. Mulder a analizat alte ceruse reprezentate prin $(\text{PbO}, \text{CO}_3)_2$, PbO , HO .

Cerusele de comerț sunt cîte odată amestecate cu sulfatul de barită, cu sulfatul de plumbă, cu tăbără sau cu sulfatul de calce.

Se recomandă prezentația călător doar dîntotdeauna să se trakteze cerusa prin acidul azotică întins, să se disolve carbonatul de plumbă și să se formeze sulfati de o placere nesolabilă.

Spre a constata prezentația carbonatului de calce, se disolve cerusa într-un acidă, și se adăugă în lăzioare cu ajutorul de hidrogenă sulfurată ce prechinde plumbul; disoluția filtrată formează oxalatul de ammoniacă, cu prechinatul său de oxalatul de calce.

Cerusa cărăță trebuie să se dissolve de tot în acidul acetică.

Albul de Veneție, albul de Hamburg și albul de Olandă sunt cîte odată amestecăți în proporții variabile de cerusă și de sulfatul de barită.

Starea naturală. — Carbonatul de plumbă natural însoțește adesea galena. Această sare este albă, transparentă; luciușă să este diamantată, reflectându-se ca de sidet; apele îndoită refrație. Cristaliză în prisme tetraedre; cîte odată carbonatul de plumbă este negru și spălătă; această coloare îl vine, aici dela o materie bîzminoasă, aici dela deoxidul de cupru, și mai adesea dela galenă.