

trag a precipita sarea de plumb și a paraliza acțiunea sa asupra economiei animale.

Sărurile de plumb formează cu diferiți reactivi precipitați următorii:

**Potass.** — Precipitat alb de hidratul de protoxidul de plumb, solubil într-un prisos de potass, mai puțin seamă decât influența clorurii.

**Ammoniac.** — Precipitat alb, nesolubil într-un prisos de reactiv: acest precipitat este ordinarmente o sare basică, care adesea se formează închet.

**Carbonatul de potass, de sod și de ammoniac.** — Precipitat alb de carbonatul de plumb, nesolubil într-un prisos de reactiv:

**Cyanoferrul de potassium.** — Precipitat alb.

**Cyanoferridul de potassium.** — Nu se precipită.

**Tannin.** — Precipitat galben mînjit.

**Sulfhidratul de ammoniac.** — Precipitat negru, nesolubil într-un prisos de reactiv.

**Acidul sulfuric.** — Precipitat negru, nesolubil într-un prisos de hidrogenul sulfurat.

Kind sărurile de plumb sînt dizolvate într-o mare cantitate de acidul chlorhidric, atînci hidrogenul sulfurat produce aici un precipitat roșu format de sulfurul și de clorurii de plumb.

**Acidul sulfuric și sulfatul solubil.** — Precipitat alb de sulfatul de plumb, nesolubil în apă, solubil în alcali, în tartratul de ammoniac și în acidul chlorhidric; prea puțin solubil în acidul sulfuric și azotic întinși; innerpînd-se prin acidul sulfuric.

**Acidul chlorhidric.** — Precipitat alb de clorurii de plumb formînd-se numai în dizoluțiile cele concentrate și dizolvînd-se într-o mare cantitate de apă; clorurii de plumb este solubil în acidul chlorhidric serbinte și se densifică în solzi mîzîsomii ca atlasul prin răcire.

**Iodurii de potassium.** — Precipitat galben