KARAKTERĬ AĬ SĂRURILORU DE ARGINTU.

Peroxidul de argintŭ, AgO^2, nă se ăneţe kă acidĭ şi se deskompăne săbt influenţa lor în protoxidŭ şi în oxigenŭ: subt-oxidul nă se pare a forma combinaţiĭ saline dekît kă oare-care acidĭ organiţĭ; aceste sărărĭ sînt puţin kănoskăte, prea nestabile, şi aă cea maĭ mare tendere a se deskompăne în argintŭ metalicŭ şi în sărărĭ de protoxidŭ.

Sărările de protoxidŭ de argintŭ sînt necolore, kînd sînt formate printr'ăn acidŭ care nă este colorat; savoarea lor este acidă, astringentă şi metalikă; sînt veninoase: lămina le înegreşte redăkindăle în parte. Se deskompăn în general săbt influenţa kăldărĭ. Maĭ mălte din aceste sărărĭ sînt neătre la reactivĭ coloraţĭ.

Se rekănosk sărările de argintŭ dăpă proprietăţile ărmătoare:

Potassă. — Precipitat brăn deskis de oxidŭ de argintŭ, nesolăbil într'ăn prisos de potassă, dar solăbil în ammoniacŭ.

Ammoniacŭ. — Acest reactiv, întrebăinţat în kăantitate mikă, formă ăn precipitat de oxidŭ de argintŭ ce se disolvă într'ăn prisos de ammoniacŭ; dacă disolăţiea de argintŭ ar fi maĭ întîiŭ acidă, nă s'ar face precipitat.

Carbonatŭ de potassă. — Precipitat alb de carbonatŭ de argintŭ, solăbil în ammoniacŭ.

Carbonatŭ de ammoniacŭ. — Precipitat alb de carbonatŭ de argintŭ, solăbil într'ăn prisos de reactiv.

Phosphatŭ de sodă. — Precipitat galben de phosphati de argintŭ; likăoarea devine acidă.

Pyrophosphatŭ de sodă. — Precipitat alb; likăoarea rămîne neătră.

Acidŭ oxalicŭ. — Precipitat alb, solăbil în ammoniacŭ.

Cyanoferrurŭ de potassiumŭ. — Precipitat alb.