

### КАРАКТЕРІ АІ СЪРЪРІЛОР ДЕ ZINCŪ.

Protoxidul de zincŭ este, singŭrŭl oxidŭ al acestŭi metal care dŭ naștere de sŭrșri.

Sŭrșrile de zincŭ sînt necolare, de o saoare stip-ticŭ, amarŭ și greș mirositoare. Sînt veninoase, și lăkrează în dosŭ micŭ ca emeticul; mŭlt timp s'aș întrevă-ingat ca vomitive. Zincul, fiind un metal ce se oxidă lesne, sŭst influența materiilor organice și ale cŭrșia sŭrșri sînt veninoase, nŭ se poate întrevăingea spre a fa-vrika vase hotŭrite la preparația saș la pŭstrarea bŭka-telor saș a bŭtșrilor.

Sŭrșrile de zincŭ aș o reacție acidŭ; nŭ se precipi-tă prin nici un metal; aceste sŭrșri se reknoșk pe karakteri xŭmștori:

Potassŭ saș sodŭ. — Precipitat alb, celatinos, solșbil într'un prisos de reaktiv.

Ammoniacŭ. — Aceeash reacție.

Carbonatŭ de sodŭ saș de potassŭ. — Precipitat alb de carbonatŭ basicŭ, nesolșbil într'un pri-sos de reaktiv, solșbil în potassŭ și ammoniacŭ. Acest precipitat nŭ se formŭ kind disolșșiea kŭprinde o mare kŭantitate de sare ammoniacalŭ, dar se aratŭ iar printŭ'o fŭrșere prelŭnditŭ.

Bi-carbonatŭ de sodŭ saș de potassŭ. — Aceeash reacție; atita nșmai kŭ este însoțitŭ de un de-zașement de acidŭ carbonicŭ.

Carbonatŭ de ammoniacŭ. — Precipitat alb, solșbil într'un prisos de reaktiv.

Phosphatŭ de sodŭ. — Precipitat alb de phosphatŭ de zincŭ, solșbil în acidŭ, prekŭm și în potassŭ, sodŭ și ammoniacŭ.

Acidŭ oxalicŭ saș oxalatŭ alcalinŭ. — Precipitat alb kristalin, care ns se formŭ dekit dŭpŭ oare-care timp kind solșșile sînt întinse; este solșbil în po-tassŭ, ammoniacŭ și în acidul chlorhydricŭ. Sarea am-moniacŭ nŭ se opŭne simșit la precipitație.

Cyanoferrurŭ de potassiumŭ. — Preci-