

Cyanoferridŭ de potassiumŭ. — Precipitat rouș ȳrșn.

Tanninŭ. — Nș dș precipitat; kș timpșl argintul se pedșce și se precipitș.

Sulfhydratŭ de ammoniacŭ. — Precipitat negrș, nesolșbil ĩnrșn prisos de reaktiv.

Acidŭ sulfhydricŭ. — Precipitat negrș.

Acidŭ chlorhydricŭ saș chlorurŭ. — Precipitat alb șrșezit, nesolșbil ĩn apș și ĩn acidŭ; prea solșbil ĩn ammoniacŭ, hyposulfiti și sulfiti; așest precipitat devine ȳrșn la lșminș. Presenșia znei șrșme de protochlorurŭ de mercurŭ așișnșe supre a'ĭ lșa proprietatea de a se colora la lșminș.

Iodurŭ de potassiumŭ. — Precipitat alb, pșdintel gșlșeniș, abia solșbil ĩn ammoniacŭ, pșdintel solșbil ĩnrșn prisos de reaktiv.

Chromatŭ de potassș. — Precipitat rouș ȳrșn, zșor solșbil ĩn apș, prea solșbil ĩn ammoniacŭ.

Sulfatŭ de protoxidŭ de ferŭ. — Precipitat alb și metalic de argintŭ.

Protochlorurŭ de stannumŭ. — Precipitat de chlorurŭ de argintŭ, care șșet ĩnflșenșa znei prisos de reaktiv se transformș ĩn argintŭ metalic.

Chloratŭ de potassș. — Nș dș precipitat.

Zincŭ. — Precipitat de argintŭ metalic.

Șrșrșile de argintŭ se precipitș prin acidul chlorhydricŭ și chlorurŭ, kiap ĩn presenșia materiilor organice. Așest caracter este cel mai simșibil din toșrŭ. Hyposulfitul de argintŭ nș este precipitat prin chlorurŭ.

Acidi phosphorosŭ și hypophosphorosŭ pedșk șrșrșile de argintŭ, mai kș seamș la cald.

La șșlștor, șrșrșile de argintŭ se pedșk prea kșrșind ĩn argintŭ metalic, kĭnd s'aș amestekat kș sodș.

CHLORURU DE ARGINTU. AgCl.

Așest corpŭ dobĭndit pe cale zmedș este șrșezit și prea dens; kĭnd se aflș ĩn șșnșenșione ĩn apș, atșnș se