

Noi dăm aici formele compzilor principali formați prin oxidul amoniu-mercuric.

Basz anhydru	$(\text{HgO})^3, \text{HgAzH}^2;$
Chlorurü	$(\text{HgO})^2, \text{HgCl}, \text{HgAzH}^2;$
Altü chlorurü	$(\text{HgCl})^3, \text{HgAzH}^2;$
Iodurü	$(\text{HgO})^2, \text{HgI}, \text{HgAzH}^2;$
Sulfatü	$(\text{HgO})^3, \text{HgAzH}^2, \text{SO}^2;$
Carbonatü	$(\text{HgO})^3, \text{HgAzH}^2, \text{CO}^2;$
Azotatü	$(\text{HgO})^3, \text{HgAzH}^2, \text{AzO}^5;$
Oxalatü	$(\text{HgO})^3, \text{HgAzH}^2, \text{C}^2\text{O}^3.$

KARAKTERI ĞENERALI AI ȘTRURILOR DE MERCURU.

Ștrurile de mercurü la minimumü și la maximumü ađ oare-care nătr de caracteri kompni; pot fi nestre, acide sađ basice. Ștrurile nestre poșesk tinktura țrne-solăli.

Toate ștrurile de mercurü sînt volatime sađ deskompozabile printr'o kładăr moderat: metalele cele oksidabile, prekșm ferul, zincul, cuprumul, stannumul, plumbul, preciniț mercurul din disolvăile sale, și formă în Ğeneral amalgame.

Protochlorurul de stannümü pedže kș inlesnire ștrurile de mercurü.

Preșențiea materiilor organice mask adesea reakțiile ștrurilor de mercurü, dar cuprumul preciniț tot d'azna mercurul în stare metalikă. Inkălzite kș potassz, sodz sađ calce, ačeste ștruri se deskompoză, și se desparte dintr'insele mercurü kșrștor, lesne a se deșevi de toate cele-lalte metale.

KARAKTERI AI ȘTRURILOR DE PROTOXIDU DE MERCURU.

Чел маі бн міжлок а довіди о sare de mercurü la minimumü este а тракта ын prisos de mercurü prin acidul azoticü.

Ștrurile nestre sînt albe; iađ о fațz galbenă devenind basice.