Geschichte der Chemie vermöge
Lavoisier's Verbrennungstheorie.

Das salpetersre HgO

$HgO\,NO_5 + 8\,aq.$

wird erstellt es auflösen d. Hg in überschüssiger conc. HNO_6; stellt gewöhnlich eine sprupartige Masse dar.

Das neutrale Salz gibt bei stärkerm Erhitzen weiße Krystalle d. basischem Salz.

Das schwefelsre HgO

ist im reinen Zustand weiß, erstellt es zlösen d. Hg in SO_3

HgO
SO_3 Hg

es Zusatz d. OS fällt ein gelbes basisches Salz nieder, früher als Turpethum minerale bezeichnet.

Kali, Natron ziehen den Salzen alle Säure.

Ammoniak gibt weiße od. gelbl. Niederschläge deren allg. Formel ist:

$$\begin{matrix} N \\ O \end{matrix}\left\{\begin{matrix} H_{4-x} \\ Hg_x \end{matrix}\right\}$$ so das

Monoquercurammonium oxyd:

$$\begin{matrix} N \\ O \end{matrix}\left\{\begin{matrix} H_3 \\ Hg \end{matrix}\right\}$$

das Bi- u. Tri- oxyd

$$\begin{matrix} N \\ O \end{matrix}\left\{\begin{matrix} H_2 \\ Hg_2 \end{matrix}\right\} \quad , \quad \begin{matrix} N \\ O \end{matrix}\left\{\begin{matrix} H \\ Hg_3 \end{matrix}\right\}.$$

Quecksilberoxydul.

Hg_2O.

das Oxydul läßt sich nicht aus den beiden Elementen darstellen, man erhält es durch Fällung eines Hg_2O Salzes mit Kalilauge.