

Luft rauchende und bei 10° siedende Flüssigkeit, das Chlorid der Phosphorsäure.

### Bromverbindungen des Phosphors.

Phosphortribromid  $\text{PBr}_3$  ist eine sehr schwere Flüssigkeit,  $D = 2,92$ , die bei 174° siedet. Das Pentabromid ist fest und bildet gelbe Kristalle.

### Jodverbindungen des Phosphors.

Das Vorhandensein eines Pentajodids ist zweifelhaft, aber man kennt ein Trijodid  $\text{PJ}_3$ , das in purpurroten Blättern kristallisiert, und ein Dijodid  $\text{PJ}_2$  oder  $\text{P}_2\text{J}_4$ . Dieses bildet kristallinische rote Nadeln und zersetzt sich mit Wasser unter Bildung von phosphoriger Säure, Jodwasserstoff und Phosphor:

