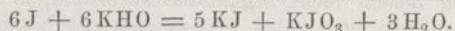


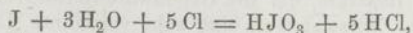
Oxide und Oxysäuren des Jods.

Jod löst sich in Alkalien auf; diese Lösungen haben keine bleichenden Eigenschaften wie Chlorkalk, indem Jod keine demselben entsprechende Verbindung bildet, sondern bei dieser Reaction stets ein Jodat neben einem Jodid entsteht:



Bringt man Jod zu einer warmen Auflösung von Kaliumchlorat und setzt einige Tropfen Salpetersäure hinzu, so findet eine stürmische Chlorentwicklung statt, und die Flüssigkeit scheidet beim Erkalten schwer lösliches Kaliumjodat ab.

Jodsäure entsteht durch Einwirkung von Chlor auf Jod und Wasser:

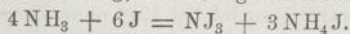


sowie auch durch Oxidation des Jods mit warmer Salpetersäure. Jodsäure ist ein fester Körper, welcher in weissen Tafeln krystallisirt und auf 170° erhitzt sich zu Jodpentoxid, J_2O_5 (Jodsäureanhydrid), und Wasser zersetzt; das Jodpentoxid zerfällt bei stärkerem Erhitzen in Jod und Sauerstoff.

Der Jodsäure sehr ähnlich ist die Perjodsäure, HJO_4 , welche beim Erhitzen in Wasser und Jodheptoxid, J_2O_7 , zerfällt.

Jod und Stickstoff.

Die drei Atome Wasserstoff im Ammoniak lassen sich ganz oder theilweise durch Jod ersetzen. Diese Verbindungen sind schwarze Pulver, welche die Eigenschaft haben im trocknen Zustande mit einem festen Körper berührt, oder häufig von selbst sich mit heftigem Knalle und unter Entwicklung von violetten Joddämpfen zu zersetzen. Man erhält dieselben bei der Einwirkung von wässerigem Ammoniak auf Jod; um den reinen Jodstickstoff NJ_3 darzustellen, setzt man zu einer gesättigten Lösung von Jod in Alkohol die dreifache Menge concentrirter Ammoniaklösung, wobei folgende Reaction stattfindet:



2110 eine neue Diff. nicht bekannt.
Zu. für 2 NaNO₂ in Diff. in verdünnter
Lösung versetzt & verdünnt und versetzt, lang kochen
oder wenig, offener Apparat in 2 NaNO₂-Lösung

2120. Diff. versetzt mit lang kochen
2. L. von NaNO₂

2130. 2NaNO₂, 4 + 0 + eine kleine Menge
NaNO₂ in 2NaNO₂ & versetzt mit lang kochen
2NaNO₂, mit 4 H₂O 2NaNO₂

2140. bei 1500 H₂O mit 2-2NaNO₂ 2NaNO₂
bei meist kochen 2NaNO₂ versetzt
2140, 2NaNO₂

2150. 2NaNO₂ - 2NaNO₂ + (21. 0/6
2NaNO₂ versetzt & verdünnt und versetzt.

2160.
2NaNO₂ & NaNO₂ versetzt & verdünnt
2NaNO₂ & NaNO₂ & verdünnt & verdünnt & verdünnt

L. 120° Ludwigsk. Leipzig 1844
65° FCH