

Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Ueber Jodoniumbasen aus o-Jodtoluol

Heilbronner, Martin

1897

Tabellen: Uebersicht der neu dargestellten Körper [I. und II.]

[urn:nbn:de:bsz:31-280290](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:bsz:31-280290)

Uebersicht der neu dargestellten Körper.
I.

Name	Formel	Farbe Krystallisation	Schmelzpunkt
Base	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{J} \cdot \text{C}_6\text{H}_3} \cdot \text{CH}_3 > \text{J} \cdot \text{OH}$	gelbe Flüssigkeit	—
Jodid	$(\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{J}})(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{J})$	gelber, unlöslicher Körper	Zersetzung
Bromid	$(\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{J} \cdot \text{Br}})(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{J})$	weisses Pulver	162° C.
Chlorid	$(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4)(\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{J}) \cdot \text{Cl}$	weisses Pulver	162,5° C.
Pyrochromat	$[(\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{J}})_{12} \text{Cr}_2\text{O}_4](\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{J})$	gelbes Pulver	152° C.
Quecksilber- doppelchlorid	$[(\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{J}})_{12} \text{ClHgCl}_2](\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_3 \cdot \text{J})$	rein weisses Pulver	137° C.

II.

Name	Formel	Farbe Krystallisation	Schmelzpunkt
Base	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{OH}$	gelbe Flüssigkeit	—
Jodid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{J}$	weisse Krystallnadeln	152° C.
Bromid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{Br}$	stark lichtbrechende, durchsichtige Nadeln	178° C.
Chlorid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{Cl}$	derbe, weisse, säulen- förmige Krystalle	179° C.
Pyrochromat	$\left[\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \right]_2 \text{Cr}_2\text{O}_4$	gelbe Nadeln	Zersetzung
Perjodid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{J} + \text{J}_2$	braunrot, krystallisier- bar	155° C.
Nitrat	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{NO}_3$	Analyse ergab Unbrauchbarkeit.	
Quecksilber- doppelchlorid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{ClHgCl}_2$	weisse, glänzende Blättchen	133—144° C.
Platindoppelchlorid	$\left[\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{Cl} \right]_2 \text{PtCl}_4$	gelbe irisierende Nadeln	169° C.
Golddoppelchlorid	$\frac{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4}{\text{CH}_3 \cdot \text{C}_6\text{H}_4} > \text{J} \cdot \text{Cl} \cdot \text{AuCl}_3$	goldgelbe Nadeln	108° C.

