

Lösung, welche nach Zusatz von Kochsalz orange gefärbte Nadeln von 6-Nitroguajacol ausscheidet (Schmelzpunkt 62°). Die Identifizierung geschah durch Schmelzpunkt und Mischschmelzpunkt. Die Ausbeuten waren klein.

4. Konstitution des Dinitroguajacols.

a) Nitrierung des 6-Nitroguajacols. 6-Nitroguajacol wurde in Eisessig aufgelöst, tropfenweise rote rauchende Salpetersäure hinzugegeben und am Wasserbad etwas erwärmt. Nach dem Erkalten erstarrte das Ganze zu einem Krystallbrei. Es wurde mit Wasser versetzt und das Dinitroguajacol abfiltriert. Nach dem Umkrystallisieren aus Wasser erhielt ich lange gelbe Nadeln, die bei 121 bis 122° schmolzen und mit dem Dinitroguajacol (nach Herzig dargestellt) keine Schmelzpunktdepression gaben.

b) Nitrierung des 4-Nitroguajacols. Wird das 4-Nitroguajacol in Eisessig aufgelöst und so wie das 6-Nitroguajacol nitriert, so wird dasselbe Dinitroguajacol erhalten.