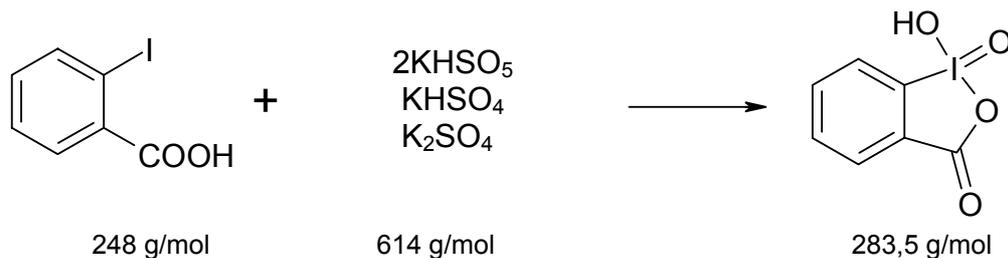


## 2-Jodoxybenzoesäure (IBX)

Literatur: *J. Org. Chem.* **1999**, 4538

1/5 Ansatz



Ansatz:

2-Jodbenzoesäure	9,4 g = 37,9 mmol
Oxone	34,0 g = 55,4 mmol
Wasser	125 ml

In einem Dreihalskolben mit Rückflusskühler und Thermometer legt man das Oxone in Wasser vor und gibt die 2-Jodbenzoesäure zu. Man erhitzt mit dem Ölbad auf etwa 75 °C (Ölbadtemperatur ~ 100 °C) und rührt drei Stunden. Anfangs löst sich die Säure nur schwer, sie liegt in dicken Klumpen vor. Mit der Zeit bildet sich eine Suspension. Man kühlt anschließend im Eisbad und rührt weitere 1,5 Stunden. Dann saugt man durch eine Glasfritte ab, wäscht fünf Mal mit etwa 20 ml Wasser und fünf Mal mit etwa 20 ml Aceton und lässt über Nacht an der Luft trocknen. Man erhält 7,72 g des festen, weißen IBX.

Ausbeute: 7,72 g = 27,2 mmol;  $27,2 \text{ mmol} / 37,9 \text{ mmol} * 100 = 72 \%$

$^1\text{H NMR}$ :  $\delta$  (DMSO) 7,75 – 8,30 (4H, m, Phenyl)

Verunreinigungen: 7,70 Jodbenzoesäure (Ausgangsprodukt), 2,50 DMSO (Lösungsmittel für NMR)