

Synthese von Indigo nach Baeyer

Geräte: <ul style="list-style-type: none"> Erlenmeierkolben 100 mL Büchnertrichter Saugflasche mit Zubehör Wasserstrahlpumpe 		Chemikalien: <ul style="list-style-type: none"> o-Nitrobenzaldehyd (Xn) R: 22-36/37/38 S: 24/25 Aceton (F, Xi) R: 11-36-66-67 S: 9-16-26 Ethanol, ca. 96%ig (F) R: 11 S: 7-16 Natronlauge, c = 1 mol/l (C) R: 34 S: 26-37/39-45 Indigo (kein Gefahrstoff) 				Gefahrensymbole: 		
Sonstige Gefahren: Vakuu <u>m</u>		KMR-Stoffe - Sonderregelung: <input type="checkbox"/>						
Schülerversuch: <input checked="" type="checkbox"/> Lehrerversuch: <input type="checkbox"/>		Entsorgung: Organische Lösemittel (5) und / oder anschließend Abwasser		Ersatzstoffprüfung: Kein Ersatzstoff möglich!				
TRGS 500 <input checked="" type="checkbox"/>	 <input checked="" type="checkbox"/>	 <input checked="" type="checkbox"/>	 <input type="checkbox"/>	 <input type="checkbox"/>	geschlossenes System <input type="checkbox"/>	Lüftungsmaßnahmen (Querlüftung) <input type="checkbox"/>	 <input type="checkbox"/>	Weitere Maßnahmen / Bemerkungen <ul style="list-style-type: none">

Durchführung:

- in einem 100 mL Erlenmeyerkolben wird 1 g o-Nitrobenzaldehyd in 3 mL Aceton gelöst.
- Dann werden 4 mL dest. Wasser zugegeben.
- Man gibt unter Rühren tropfenweise 3 mL 1 molare Natronlauge zu.
- Der entstehende blaue Niederschlag wird mit dem Büchnertrichter abgenutscht und mit Ethanol gewaschen

Beobachtungen

- Es bildet sich ein tiefblauer Niederschlag

Auswertung:

