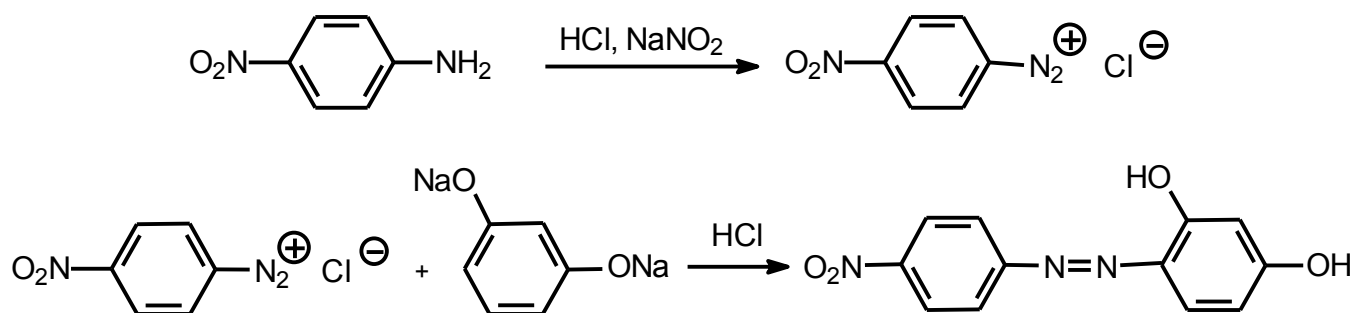


## III.e.4

MAGNEZONI**Odczynniki:**

<a href="#">4-nitroanilina</a>	1,0 g (0,007 m)	<a href="#">kwas chlorowodorowy stęż.</a>	4,5 cm <sup>3</sup>
<a href="#">rezorcyna</a>	0,8 g (0,007 m)	<a href="#">wodorotlenek sodu</a>	1,4 g
<a href="#">azotan(III) sodu</a>	0,7 g		

***UWAGA: Praca ze stężonym kwasem oraz aminą aromatyczną (substancja bardzo szkodliwa przy wdychaniu i kontakcie ze skórą). Obowiązują rękawice ochronne!***

W zlewce o poj. 100 cm<sup>3</sup> rozpuszcza się na gorąco 4-nitroanilinę w 2,6 cm<sup>3</sup> stęż. kwasu chlorowodorowego i 2,6 cm<sup>3</sup> wody. Powstały roztwór chłodzi się w łaźni z lodem do temperatury 0 - 5 °C; wydziela się przy tym drobnokrystaliczny osad chlorowodoru 4-nitroaniliny. Powoli, mieszając pręcikiem, dodaje się zimny roztwór azotanu(III) sodu w 2 cm<sup>3</sup> wody, stwierdzając koniec reakcji papierkiem jodoskrobiowym (pojawienie się fioletowego zabarwienia). Temperatura reakcji nie powinna przekraczać 8 °C (w razie potrzeby zlewkę wraz zawartością należy chłodzić).

Następnie rozpuszcza się 0,8 g rezorcyny w roztworze zawierającym 1,4 g wodorotlenku sodu w 5 cm<sup>3</sup> wody, roztwór chłodzi się w lodzie i dodaje powoli do energicznie mieszanego roztworu soli diazoniowej. Zawartość zlewki zakwasza się wkraplając stęż. kwas chlorowodorowy aż do odczynu kwaśnego wobec papierka Kongo, przy czym zabarwienie mieszaniny zmienia się z fioletowego na czerwono-brunatne. Osad odsącza się pod zmniejszonym ciśnieniem, przemywa wodą,<sup>1</sup> suszy na powietrzu i waży.

<sup>1</sup> Przesącze wylewa się do pojemnika **W-K** (wodne roztwory kwasów nieorganicznych).