

# Zersetzung von Ammoniumnitrat

## Geräte

Schutzbrille, Reagenzglas, Stativ, Brenner.

## Chemikalien

Ammoniumnitrat  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

## Durchführung

Man spannt das Reagenzglas senkrecht ein.

Nun gibt man 4 Kristalle Ammoniumnitrat in das Reagenzglas und erwärmt es vorsichtig mit dem Brenner.

## Beobachtung

Das Ammoniumnitrat verpufft mit Lichterscheinung.

## Erklärung

Beim Erwärmen zerfällt Ammoniumnitrat in Distickstoffoxid und Wasser:  $\text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow \text{N}_2\text{O} + 2 \text{H}_2\text{O}$