

# Thermische Zersetzung von Natriumazid

## Geräte:

Reagenzglas, Brenner, Reagenzglashalter

## Chemikalien:

Natriumazid (N, T, Xn)

Ethanol (F, Xi)

Iod (N, Xi, Xn)

Eisen(II)-sulfid (N)

## Durchführung:

1 g Natriumazid wird mit dem Brenner erhitzt. Nach etwa 5-10 Sekunden gibt es einen rel. lauten Knall, das Reagenzglas ist mit Rauch gefüllt und es befindet sich eine metallisch glänzende Masse am Boden - Natrium.

## Entsorgung:

Natriumazid kann durch Zugabe von Iodlösung und ganz wenig Eisen(II)-sulfid zerstört werden. Natriumreste werden mit Ethanol entfernt.

## Erklärung:

