

# Leuchtender Schwefel

## Geräte:

Reagenzglas, Stativmaterial, Brenner

## Chemikalien:

Schwefel (F)



Kaliumnitrat (O)



**Hinweis: Es entsteht giftiges Schwefeldioxid!**

## Durchführung:

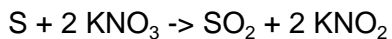
Man gibt 3 g Kaliumnitrat in das Reagenzglas und erhitzt es mit dem Brenner, bis eine klare Schmelze entstanden ist. Dann gibt man eine Spatelmulde voll Schwefel in das Reagenzglas.

## Entsorgung:

Der Abfall wird zu den anorganischen Abfällen gegeben.

## Erklärung:

Schwefel wird vom Kaliumnitrat oxidiert, in etwa so:



## Bild:



**Video:**

<http://www.youtube.com/watch?v=EzI4V2H3ESE>