

# Der tragische Tod des Gummibärchens

## Geräte:

Stativ, Brenner, Reagenzglas

## Chemikalien:

Gummibärchen

Kaliumchlorat (N, O, Xn)



**Hinweis:** Es entsteht viel Rauch. Im Abzug oder im Freien arbeiten!

## Durchführung:

1 g Kaliumchlorat wird mit einem Bunsenbrenner in einem hitzeresistenten Reagenzglas vorsichtig geschmolzen. Anschließend wirft man ein Gummibärchen in die Schmelze. Die Reaktion beginnt augenblicklich, das Gummibärchen springt auf der Salzschmelze, brummt und glüht dabei hellviolett auf.

## Entsorgung:

Überschüssiges Kaliumchlorat wird mit wenig Salzsäure gekocht und die Lösung ins Abwasser gegeben.

## Erklärung:

Das Kaliumchlorat oxidiert das Gummibärchen, wobei es selbst zu Kaliumchlorid reduziert wird und hauptsächlich Wasserdampf und Kohlenstoffdioxid entweichen.

## Bild:

