

# Versuch

## Materialien:

Reagenzglas, Reagenzglasständer, Pinzette, Petrischale

| Chemikalien             | Gefahrensymbole                                                                                                                                                       |
|-------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| Lithium                 |   |
| Brennspiritus (Ethanol) |   |

Gebotszeichen



## Durchführung

Vorbereitung durch die Lehrkraft: Es wird ein kleiner Würfel Lithium zurecht geschnitten und sorgfältig entrindet. Der Würfel wird mit einem Papiertuch trocken getupft.

Durchführung durch Lernende:

- Ein Reagenzglas wird etwa 2 cm hoch mit Ethanol gefüllt und in den Reagenzglasständer gestellt.
- Das Stück Lithium wird auf einer Petrischale bei der Lehrkraft abgeholt.
- Der Lithiumwürfel wird zügig mit der Pinzette (nicht mit den Händen berühren!) in das Reagenzglas gegeben.
- Die Reaktion wird einige Minuten lang beobachtet.

## Beobachtungen

## Entsorgung

Die Reagenzgläser werden mit den Reagenzglasständern in den Abzug am Lehrertisch gestellt. Die Lösungen stehen lassen, bis sich alles umgesetzt hat. Dann mit viel Wasser in den Ausguss entsorgen.

## Auswertung

Benennt die Reaktionsprodukte.

Begründe anhand des Experiments, bei welcher der beiden Strukturformeln es sich um Ethanol handelt.

Tipp: Wird der Versuch statt mit Ethanol mit Decan durchgeführt, ist keine Reaktion zu beobachten.

Holt euch **bei Bedarf** weitere Tipps (QR-Codes an der Tafel).

