

**Vorgang:** Zink wird mittels Ammoniumnitrat oxidiert.

**LV**

Beschreibung: Zinkpulver wird mit Ammoniumnitrat und wenig Ammoniumchlorid vermischt, zum Kegel aufgeschichtet und mit einem Tropfen Wasser gezündet.

## Schadensrisiko:

durch Entzündung / Brand

durch Explosion

## Beteiligte Gefahrstoffe:

Ammoniumchlorid [Achtung] GHS07

H302: Gesundheitsschädlich bei Verschlucken. H319: Verursacht schwere Augenreizung.

Ammoniumnitrat [Achtung] GHS03 GHS07

H272: Kann Brand verstärken. H319: Verursacht schwere Augenreizung.

Zink (Pulver, nicht stabilisiert) [Gefahr] GHS02 GHS09

H260: In Berührung mit Wasser entstehen entzündbare Gase, die sich spontan entzünden können. H250: Entzündet sich in Berührung mit Luft von selbst. H410: Sehr giftig für Wasserorganismen mit langfristiger Wirkung.



GHS02



GHS03



GHS07



GHS09

## andere Stoffe:

Wasser, unspezif. Verbrennungsgase

## Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: bei richtiger Handhabung Experiment mit beherrschbaren Risiken

## Besondere Sicherheitshinweise:

Mischung des Ansatzes nicht in der Reibeschale, sondern mit großer Vorsicht auf Filterpapier vornehmen!

## Maßnahmen / Gebote:



Schutzbrille

Brandschutz-  
maßnahmen

Abzug

----- Schule

----- Lehrkraft

----- Unterschrift