



Kīmija | Eksperimenti

# Ūdeņraža iegūšana un eksplozija

Cinka un sālsskābes reakcijā tiek iegūts ūdeņradis, uzkrāts un aizdedzināts.

## Nepieciešams:

**1**

- sālsskābe ( 1:2 ), 20 ml
- cinka granulas, 10 g
- lielā mēģene
- gumijas aizbāznis ar stikla caurulīti
- tukša "Skaidras" kārba
- bambusa skaliņš
- sērskociņi
- divas tukšas sērskociņu kastītes

## Darba gaita:

**2**

1. Uzpilda mēģeni ar sālsskābi.
2. Ieliek sālsskābē cinka granulas.
3. Noslēdz mēģeni ar gumijas aizbāzni, kam cauri izvadīta stikla gāzu novadcaurulīte.
4. Nostiprina caurulītes galā "Skaidras" kārbu.
5. Gaida kamēr kārba piepildās ar ūdeņradi (2-3 minūtes).
6. Noņem kārbu no caurulītes un novieto uz divām tukšām sērskociņu kastītēm.
7. Aizdedzina skaliņu un pietuvina atverei.
8. Novēro eksploziju.

## Methodiskās norādes:

**3**

Skolēnus brīdina par eksploziju.

Atbild uz sekojošiem jautājumiem:

Saite ar pašas demonstrētu video: <https://www.youtube.com/watch?v=uxH6iG-yEL8&feature=youtu.be>

Sagatavoja: Marianna Teže



## Papildu resursi:

- Skolēna darba lapa: šeit

**iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv