



Kīmija | Eksperimenti

# Skābekļa iegūšana

Eksperimentā skolēni apgūst vienkāršas laboratorijas darbu veikšanas prasmes un iegūst gaisā esošu gāzi – skābekli.

## Nepieciešams:

1

- Mēģenes,
- nātrijs nitrāts,
- skaliņš,
- ūdeņraža peroksīds,
- mangāna(IV) oksīds, MnO<sub>2</sub>,
- spirta lampiņa vai gāzes deglis.

## Darba gaita:

2

1. Ieber mēģenē aptuveni 1 cm slāni nātrijs nitrāta.
2. Karsē mēģenes saturu virs spirta lampiņas liesmas vai ar gāzes degli.
3. Ievieto mēģenē kvēlojošu skaliņu un novēro, kā tas aizdegas.
4. Citā mēģenē ielej atšķaidītu ūdeņraža peroksīda šķīduma un pieber nedaudz MnO<sub>2</sub>.
5. Pārbauda izdalījušos gāzi ar kvēlojošu skaliņu.

## Metodiskās norādes:

3

Eksperimentā skolēni iegūst vienkāršas laboratorijas prasmes un iegūst gaisā esošu gāzi – skābekli.



Žozefs Prīstlijs bija [18. gadsimta](#) britu [teologs](#). Viņam parasti tiek piedēvēta [skābekļa](#) atklāšana, lai gan [Kārlis Vilhelms Šēle](#) un [Antuāns Lavuazjē](#) arī pretendē uz šī pirmatklājēja titulu. Viņi ieguva skābekli sadalot nitrātus.

Sagatavoja: Kristīne Juhņeviča, e-pasts kristine.juhnevica@lu.lv

Adaptēts no: "Uz praktisko dzīvi orientētas izpratnes veidošanās ķīmijā".

Tālākizglītības kursu materiāls ķīmijas skolotājiem. LU ĶF ķīmijas didaktikas centrs



**iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv