



Kīmija | Eksperimenti

# Alumīnija reakcija ar jodu

Eksperimenta mērķis: veikt metāla ķīmisko reakciju ar nemetālu, vērot reakcijas pazīme un uzrakstīt ķīmiskās reakcijas vienādojumu.

## Nepieciešams:

1

Vielas:

- alumīnija pulveris, 0,1 g;
- jods, 0,4 g;
- silts ūdens.

Trauki un piederumi:

- aizsargbrilles;
- piesta ar piestalu;
- alvots (skārda) trauciņš;
- karstumizturīgs paliktnis;
- pilināmā pipete.

## Darba gaita:

2

1. Saberž smalki piestā ar piestalu 0,4 g joda.
2. Samaisa uzmanīgi metāla trauciņā jodu ar alumīnija pulveri. Izveido nelielu kaudzīti.
3. Metāla trauciņu novieto uz karstumizturīga paliktņa velkmes skapī. Ieslēdz velkmes skapi.
4. Uz kaudzītes uzmanīgi uzpilina pāris pilienus silta ūdens.
5. Reakcijas nesākas momentāni. Novēro reakcijas pazīmes.

## Metodiskās norādes:

3

Eksperimentu ieteicams izmēģināt pirms demonstrēšanas, jo dažādi alumīnija pulvera paraugi var reaģēt dažādi.

Reakcija ir eksotermiska un tajā rodas arī daudz joda tvaiki, tāpēc izejvielas ņem norādītajos daudzumos.

Ieteicams akcentēt, ka ūdens tikai katalizē reakcijas norisi.



**Iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv