



Kīmija | Eksperimenti

# Kobaltdzeltenā sintēze

Eksperimenta laikā tiek iegūta dzeltenā krāsviela. Eksperimentu var izmantots kā laboratorijas darbu vidusskolā.

## Nepieciešams:

**1**

- Kālija hlorīda šķīdums, 5%;
- kobalta(II) hlorīda šķīdums, 2-3 pilieni, 15%;
- nātrija nitrīts, 30 mL, 10%;
- etiķskābes šķīdums, 3-5mL, 50%;
- vārglāze, 100 mL, 2 gab.;
- mērcilindrs, 50 mL;
- pilināmā pipete, 2 gab.;
- piltuve;
- filtrpapīrs.

## Darba gaita:

**2**

1. Ielej 100 mL vārglāzē 30 mL 10 % nātrija nitrīta šķīduma.
2. Pievieno 3-5 mL etiķskābes nātrija nitrīta šķīdumam.
3. Piepilina nātrija nitrāta šķīdumam 2-3 pilienus 15% kobalta(II) hlorīda šķīdumu.
4. Pievieno šķīdumam 5% kālija hlorīda šķīdumu.
5. Novēro dzeltenu nogulšņu veidošanos.
6. Filtrē iegūto šķīdumu.

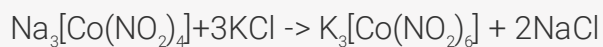
Darba drošība: eksperiments jāveic velkmes skapī.  
Uzmanību! 3. punkta veikšanas laikā izdalās  $\text{NO}_2$ !

## Metodiskās norādes:

**3**

Darbā tiek sintezēta dzeltenas ūdenī mazšķīstošas vielas, ko var izmantot kā neorganisku krāsvielu.

Reakcijas vienādojums:



Pilnveidoja: Marija Marika Šķestere, [marikaskestere@gmail.com](mailto:marikaskestere@gmail.com)



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv