



Kīmija | Eksperimenti

# Prūsijas zilais E

Tumši zilās neorganiskās krāsvielas sintēze.

## Nepieciešams:

**1**

Vielas:

- kālija heksacianoferāts(II)  $K_4[Fe(CN)_6]$ , 1,06 g;
- dzelzs(III) hlorīds  $FeCl_3$ , 1,00g;
- destilēts ūdens.

Trauki un piederumi:

- vārglāzes, 2 gab.;
- laboratorijas svāri (+/- 0,01 g);
- piltuve;
- vidēja blīvuma filtrpapīrs;
- karotītes, 2 gab.;
- stikla nūjiņas, 2 gab.

## Darba gaita:

**2**

1. Izšķīdina vārglāzē 1,06 g kālija heksacianoferāta(II) nelielā tilpumā destilēta ūdens.
2. Izšķīdina vārglāzē 1,00 g dzelzs(III) hlorīda nelielā daudzumā destilēta ūdens.
3. Lēnām pievieno kālija heksacianoferāta(II) šķīdumu dzelzs(III) šķīdumam un samaisa.
4. Izveido filtrēšanas iekārtu, izmantojot filtru un filtrpapīru.
5. Iegūto maisījumu filtrē caur vidēja blīvuma filtrpapīru. Nepieciešamības gadījumā filtrē atkārtoti, izmantojot augsta blīvuma filtrus.
6. Iegūtās nogulsnes var izmantot kā krāsvielu.

## Metodiskās norādes:

**3**

Eksperimentu uzlaboja: Lana Bračka, Latvijas Universitāte, studiju programma "Dabaszinātņu un IT skolotājs".



**iesniegt savu eksperimentu**

Latvijas Ķīmijas un farmācijas  
uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv