



Ķīmija | Eksperimenti

# Krāsu pāreja dzelzs(III) savienojuma, tiosulfāta reakcijā E

Tiek veikta jonu apmaiņas reakcija, kurai seko oksidēšanās-reducēšanās reakcija. Novēro šķīduma krāsas maiņu. Eksperimentu var izmantot kā problēmuzdevumu vidusskolā, lai izskaidrotu krāsu maiņu eksperimenta gaitā. Eksperiments tiem, kurus padziļināti interesē ķīmija.

## Nepieciešams:

**1**

- Dzelzs(III) hlorīds,
- nātrijs tiosulfāts,
- mēģene, 2 gab,
- karotīte,
- ūdens,
- mēģeņu statīvs.

## Darba gaita:

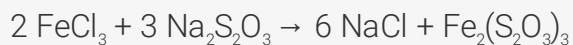
**2**

1. Paņem dzelzs(III) hlorīdu uz karotītes gala un ievieto mēģenē.
2. Ielej mēģenē ar dzelzs(III) hlorīdu ūdeni un izšķīdina vielu, mēģenes saturu intensīvi maisot.
3. Paņem nātrijs tiosulfāta pulveri uz karotītes gala un ieber mēģenē.
4. Ielej mēģenē nātrijs tiosulfātu ūdeni un izšķīdina vielu, mēģenes saturu intensīvi maisot.
5. Pievieno nātrijs tiosulfāta šķīdumam dzelzs(III) hlorīda šķīdumu.
6. Novēro krāsas maiņu.

## Metodiskās norādes:

**3**

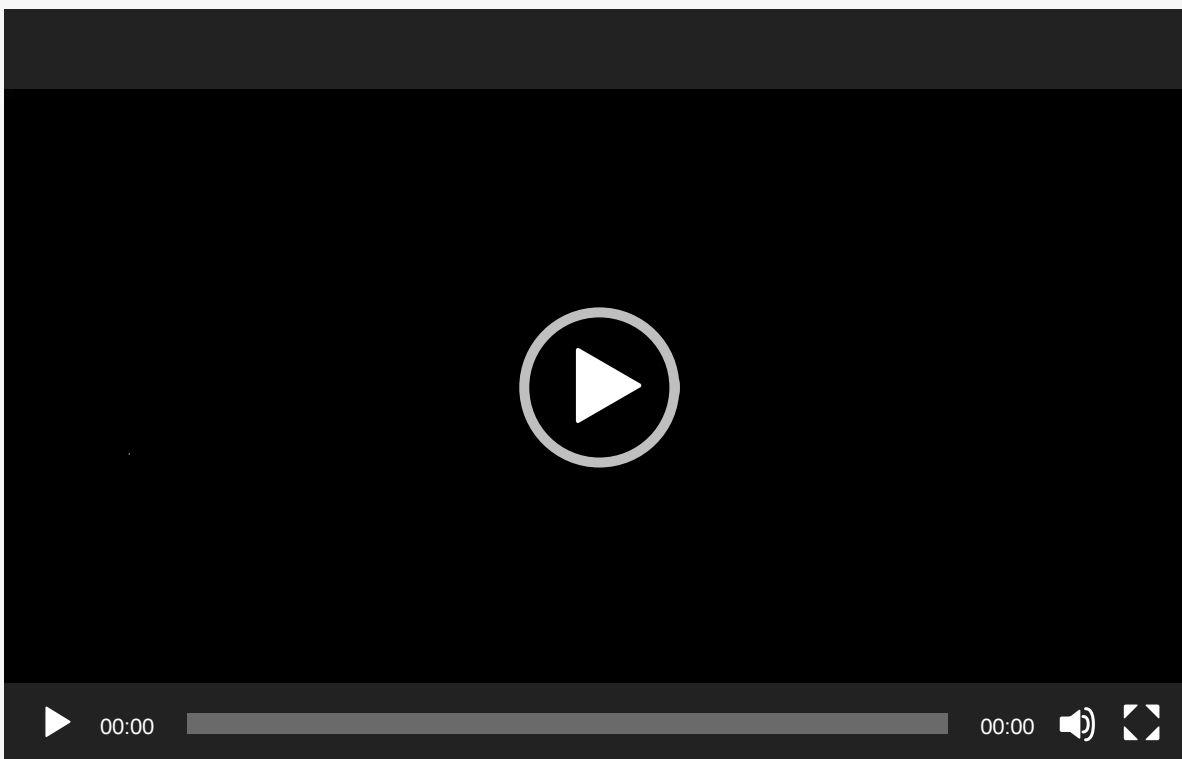
Apmaiņas reakcijā no dzelzs(III) hlorīda un nātrija tiosulfāta veidojās nestabils dzelzs(III) tiosulfāts violetā krāsā.



Dzelzs(III) tiosulfāts ir nestabils savienojums, kurš sadalās par dzelzs(II) tiosulfātu un dzelzs(II) tetrationsātu.



Eksperimenta aprakstu sagatavoja: Marija Marika Šķestere,  
marikaskestere@gmail.com



[Iesniegt savu eksperimentu](#)

# Latvijas Ķīmijas un farmācijas uzņēmēju asociācija

---

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv