



Kīmija | Eksperimenti

Dzelzs korozija sālsūdenī

Dzelzs korozija (rūsēšana) NaCl un KCl šķīdumā. Dotais eksperiments paskaidro, kā un kāpēc ceļu apstrāde ar sāls šķīdumiem bojā automašīnu korpusus.

Nepieciešams:

1

- Fe plāksnīte;
- 3% NaCl šķīdums;
- 5% KCl šķīdums;
- 2% kālija heksaciānoferāta(III) šķīdums;
- 1% fenolftaleīna spirta šķīdums;
- mēģene;
- stikla nūjiņa;
- smilšpapīrs.

Darba gaita:

2

1. Noberž spožu dzelzs plāksnīti ar smilšpapīru.
2. Ielej mēģenē 2 mL 3% NaCl šķīduma un 2 mL 5% KCl šķīduma.
3. Pievieno iegūtajam šķīdumam 2-3 pilienus 1% fenolftaleīna spirta šķīduma un pēc tam 2 pilienus 2% kālija heksaciānoferāta(III) šķīduma.
4. Uzpilina 2-3 pilienus iegūtā šķīduma uz Fe plāksnītes.
5. Novēro reakcijas norisi.

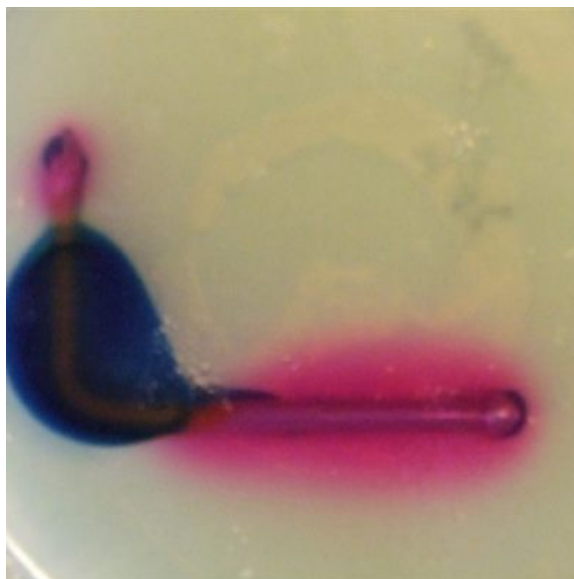
Metodiskās norādes:

3

Pilienu malas kļūst aveņsarkanas (fenolftaleīna šķīduma krāsa), jo reakcijas rezultātā veidojas hidroksīdioni. Piliena centrā redzams raksturīgs zils krāsojums – tas norāda, ka ir radušies Fe^{+2} joni.



Galerija:



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv