



Kīmija | Eksperimenti

Magnija nitrīda iegūšana E

Eksperimenta nolūks ir izpētīt metālu un nemetālu savstarpējās reakcijas, kur magnija degšanas reakcija rodas nitrīds.

Nepieciešams:

1

- Magnija skaidiņas (pulveris);
- dejonizētais ūdens;
- piesta;
- mēģene;
- pincete;
- ķieģelknībles;
- pH indikatora papīrs;
- gāzes deglis.

Darba gaita:

2

1. Ieber piestā dažas magnija skaidiņas;
2. Aizdedzina magniju ar gāzes degli;
3. Ielej mēģenē ~3 mL ūdens un ieber tajā magnija degšanas produktus;
4. Saņā amonjaka raksturīgo smaku;
5. Pierāda amonjaku, mēģenēs galā ievietojot mitru pH indikatora papīru.

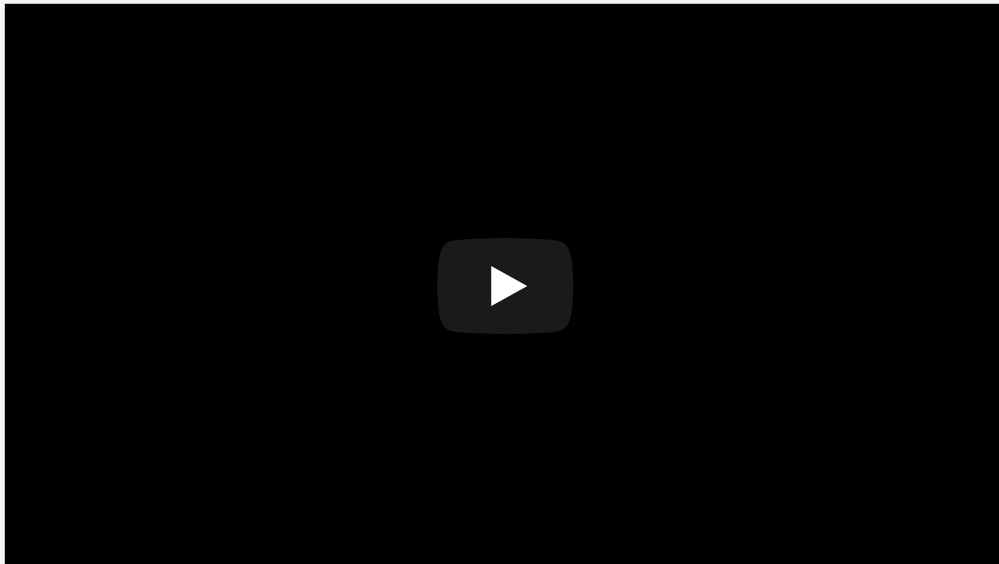
Metodiskās norādes:

3

(!) Magnija liesmas ir ļoti spilgtas un bez tam rodas UV gaisma. Uz liesmu nedrīkst tieši virsū skatīties vai arī jālieto aizsargbrilles. UV gaisma bojā redzi! Magnija degšanas reakcijā rodas nitrīds. Ar ūdeni tas hidrolizējas, veidojot amonjaku. Mēģenes galā jutāma amonjaka smaka un to var pierādīt arī ar

samitrinātu pH indikatora papīru. Bāziska vidē pH indikatora papīrs krāsijas zilganajā krāsā.

Sagatavoja: Marija Luīze Kalēja, luj@inbox.lv



iesniegt savu eksperimentu

Latvijas Ķīmijas un farmācijas
uzņēmēju asociācija

Dzirnavu iela 93-27, Rīga, LV-1011

(+371) 67298683

lakifa@lakifa.lv