

# Työohje 20a – Magnesiumin palaminen



## Välineet

- upokaspihdit, kaasupoltin, kuumuutta kestävä alusta
- pH-paperia

## Aineet

- magnesiumlankaa

## Työturvallisuus

- työtakki ja suojalasit
- Huom! Älä katso suoraan kirkkaaseen liekkiin.

## Työskentely

- Ota upokaspihteihin noin 2-3 cm pitkä palanen magnesiumlankaa ja vie se liekkiin.
- Kun lanka syttyy, polta se loppuun kuumuutta kestävä alustan päällä ja anna valkoisen palamistuotteen pudota alustalle.
- Kokoa alustalla oleva palamistuote keoksi, kostuta sitä muutamalla pisaralla vettä. Odota hiukan.
- Mittaa syntyneen liuoksen pH.

## Tulokset ja pohdinta

1. Minkä värinen liekki syntyy magnesiumin palaessa?
2. Missä muodossa magnesium on ennen palamisreaktiota?
3. Missä muodossa magnesium on palamisreaktion jälkeen?
4. Mikä valkoinen yhdiste syntyy magnesiumin palamistuotteena? Mikä on sen kemiallinen kaava?
5. Kun valkoista palamistuotetta liuotetaan veteen, mikä on syntyneen liuoksen pH?