

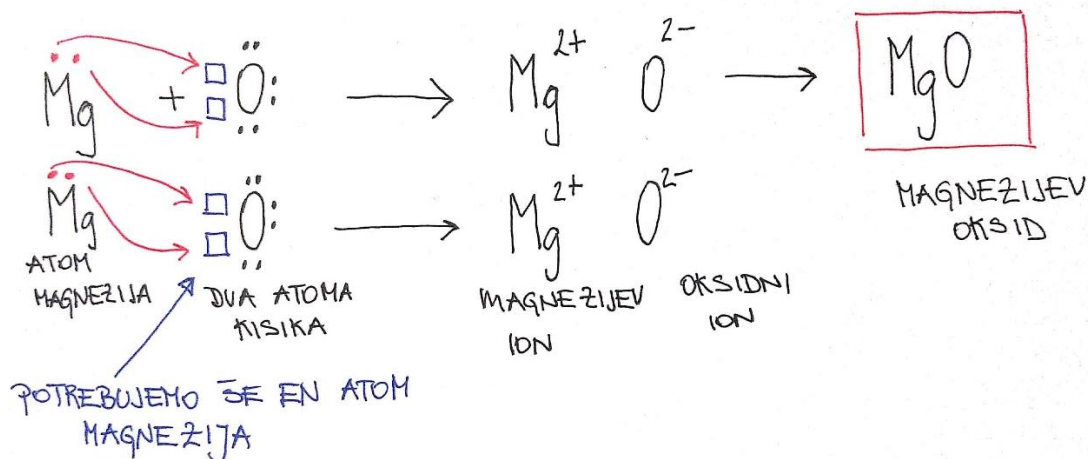
## PRENOS VEČIH IONOV

Oglje si videoposnetek gorenja magnezija in odgovori na vprašanja:

<https://www.youtube.com/watch?v=3cJ7FiyUgZM>

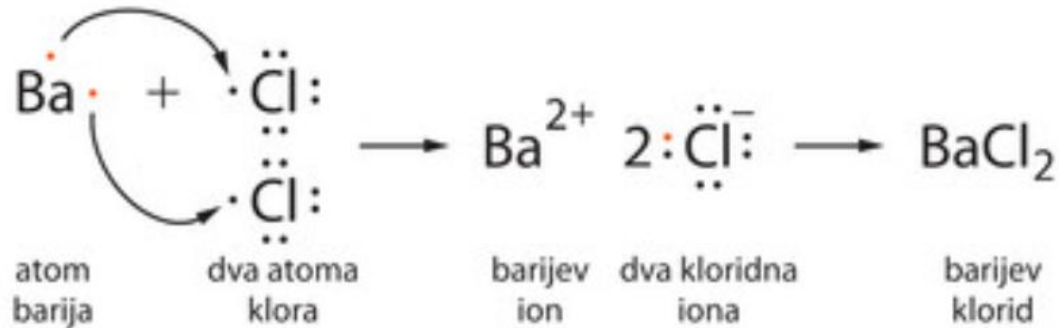
1. S kakšnim plamenom gorij magnezij (močnim/šibkim)?
2. V kakšnem agregatnem stanju je magnezij?
3. V kateri skupini je magnezij?
4. Kakšne ione tvori?
5. Magnezij gori, to pomeni, da se spaja s kisikom iz zraka. Kakšne naboje tvori kisik?
6. Ali je produkt, ki nastane, ionska spojina? Razloži.

### a) Razlaga nastanka ionske vezi v magnezijevem oksidu: MgO



- Atom magnezija ima dva zunanja elektrona
- Atom kisika ima šest zunanjih elektronov
- Atom magnezija odda svoja dva zunanja elektrona enemu atomu kisika, zato potrebujemo še dodatni atom magnezija, ki prispeva svoja dva elektrona k drugemu atomu kisika. Nastaneta dva magnezijeva iona Mg<sup>2+</sup> in dva oksidna iona O<sup>2-</sup>
- Snov, ki nastane, **magnezijev oksid**, je bel prah, ki se ga uporablja kot sredstvo za nevtralizacijo želodčne kisline.

b) Razlaga nastanka ionske vezi v barijevem dikloridu:  $\text{BaCl}_2$



- Atom barija ima dva zunanja elektrona.
- Atom klora ima sedem zunanjih elektronov.
- Atom barija odda svoja dva zunanja elektrona dvema atomoma klora. Nastane barijev ion  $\text{Ba}^{2+}$  in dva kloridna iona  $\text{Cl}^-$ .
- Spojina, ki nastane, **barijev klorid**, je bela kristalna snov, ki se uporablja kot pigment pri strojenju in barvanju kož ter pri proizvodnji stekla, papirja in keramike. V medicini se uporablja kot srčni stimulans (spodbujevalec srčnega utripa).