

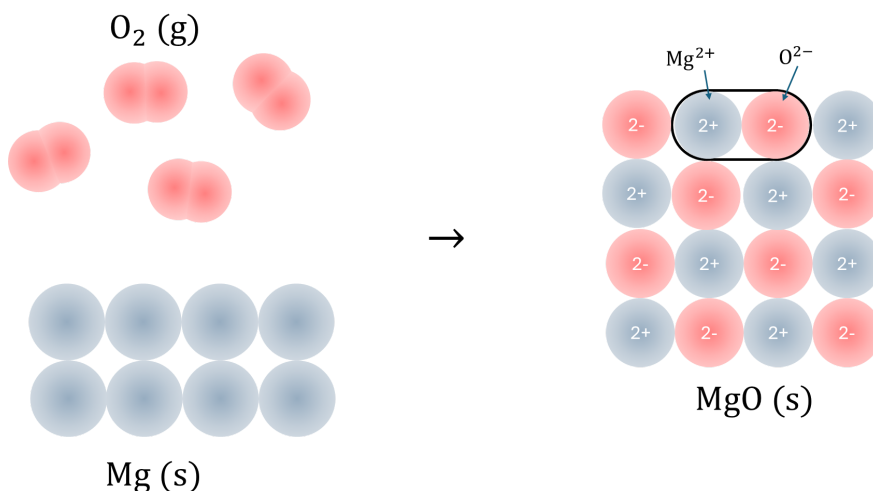
Dannelse af ioner

Formål:

Formålet med denne øvelse er at vise, at der dannes ioner, når atomer, der gerne afgiver elektroner, reagerer med atomer, der gerne optager elektroner.

Teori:

Når metallet magnesium afbrændes, kan det reagere med oxygen fra luften og danne et salt, kaldet magnesiumoxid, MgO .



Apparatur:

Tang, porcelænskål og bunsenbrænder.

Kemikalier:

Magnesium - $\text{Mg}(\text{s})$

Fremgangsmåde:

Et lille stykke magnesiumbånd, 2-3 cm, klippes af rullen.

Hvordan ser magnesium ud? Beskriv med ord og tag billede, og indsæt i skema på næste side.

Bunsenbrænderen tændes. Magnesiumstykket holdes derefter med tangen, og antændes i flammen fra bunsenbrænderen. Sæt en porcelænskål under det brændende magnesium så al asken bliver opsamlet.

ADVARSEL: Se ikke direkte på det brændende magnesium, da det udsendte lys er så kraftigt, at det kan skade øjnene.

Hvordan ser asken ud? Beskriv med ord og tag billede (indsæt i skemaet på næste side)

Læreren laver samme forsøg, med vejer magnesiumbåndet før og asken efter afbrændingen.

Journal:

Mg (s)	Forbrændingsprodukt - MgO (s)
Masse af Mg (s)	Masse af MgO (s)

- Opskriv reaktionen mellem magnesium og oxygen som danner magnesiumoxid
- Afstem reaktionen
- Skriv tilstandsformer på de forskellige reaktanter og produkter
- Udregn massen af asken
- Sammenlign den samlede masse før og efter forbrænding af magnesiumbåndet
Kan du forklare denne forskel?