

## Kapitel 4 prov. Kemisk bindning.

Eleven ska veta (kunskaper) och kunna göra (färdigheter):

### **Kunskaper**

- Vad en jon är
- Varför joner håller ihop i joniska föreningar.
- Egenskaperna hos joniska föreningar och sambandet mellan dem och jonisk bindning.
- Vad en kovalent bindning är och varför den bildas.
- Egenskaperna hos kovalenta ämne.
- Vad elektronegativitet är.
- Vad en polariserad bindning är.
- Vad intermolekylära krafter är och hur vissa egenskaper beror på dem.
- Vad metallbindning är.
- Vilka egenskaper är vanligast hos metaller och varför metallbindningen är orsaken till dem.
- Vad en legering är.

### **Färdigheter**

- Namnge och rita joner
- Namnge och rita enkla kovalenta ämne
- Avgöra om en förening är jonisk eller kovalent.
- Förutsäga vissa egenskaper hos en förening utifrån bindningens typ.
- Rita kovalenta föreningar (Lewis strukturer)
- Förutsäga och förklara molekylernas form utifrån Lewis struktur.
- Förklara skillnader mellan kokpunkten hos två olika föreningar utifrån bindningen och intermolekylära krafter.
- Hitta och ge exempel på polariserade bindningar.