

Provet berör:

- ugglansno.se - "Periodiska systemet / Salter"

Använda begrepp, teorier och modeller för att beskriva och förklara samband

- Atommodellen (delar, laddningar, vad händer när antalet partiklar förändras.)
- Beskriva några saker kring atommodellens eller periodiska systemets historia.
- Hur periodiska systemet är konstruerat. Strukturen med grupper och perioder samt vilken förväntad jonladdning grundämnen får.
- Nämna några grupper (grundämnesh familjer) i det periodiska systemet.
- Förklara vad en isotop är.
- Nämna olika typer av bindningar mellan atomer.
- Förstå skillnad mellan grundämnen och kemiska föreningar
- Förklara vad ett salt är salter.
- Bindningar mellan atomer.
- Veta vad en jon är.
- Nämna ett vanligt salt i din vardag.
- Känna vilket pH något surt/basiskt har.
- Veta hur pH-skalan fungerar.
- Veta vad som gör en syra sur och en bas basisk.
- Veta vad en neutralisation är.

Begrepp - E-nivå

Elektron, proton, neutron, elektronskal, energinivå, valenselektron, periodiska systemet, grundämne, isotop, period, grupp, metall, halvmetall, ickemetall, basisk, atomnummer, ädelgasstruktur, kemisk förening, jon, jonladdning, jonlösning, reaktionspil, syra, bas, vätejon, hydroxidjon, neutralisation,

Mer än E k

Förklara gemensamma egenskaper för olika grundämnesh familjer.

Förklara skillnaden mellan olika bindningar mellan atomer.

Förklara hur de olika typer av bindningar fördelar elektroner mellan sig.

Förklara hur olika salter bildas och skriva kemiska formler.

Kunna några sammansatta negativa joner (sulfat, nitrat, karbonat och fosfat)

Kunna de salter och vad de används till som står i häftet.

Veta vad ett svårslösligt salt är.

Känna till några starka syror och några starka baser.

Skriva kemisk formel kring neutralisation

Begrepp Mer än E

grundämnesh familj, alkalimetall, saltbildare, halogen, ädelgas, jonbindning, molekylbindning, metallbindning, kovalent bindning, elektronparbindning, salt, k-skala, kristallstruktur, sammansatt jon, reagens, fällning, svårslösligt salt, protolys

Laborationer: Laboration "Reaktionshastighet" och "analysera joner"