

Mål för att få E

Provet berör: Periodiska systemet.

Mål: lära sig grundläggande kunskap om atomer, joner och periodiska systemet.

Teori

- Rita en atom och namnge dess 3 tre delar (partiklar) och deras laddning.
- Veta vad ett grundämne är och vad som är den avgörande skillnaden mellan grundämnena.
- Beskriva vad en kemisk förening är för något.
- Förklara hur joner uppstår, både negativa och positiva.
- Kunna ange de olika typer av grundämnena (metaller, ickemetaller och halvmetaller) och veta var du hittar dem i det periodiska systemet.
- Kunna beskriva vilka egenskaper ett grundämne måste ha för att få kalla sig metall.
- Ange vilka atomer och hur många av varje sort ett ämne består av om du känner den kemiska formeln för ämnet. (T ex vatten H_2O innehåller 2 väte och en syre atom)
- Kunna skriva/lösa enklare reaktionsformler.
- Redogöra för följande ord: elektronskal, atomnummer, masstal, isotop, fällning, salt, valenselektron, jon, ädelgasstruktur, atommassa och formelmassa.
- Ange de olika elektronskalens namn (bokstav) och veta hur många elektroner de max kan innehålla.
- Ange hur många elektroner ett grundämne avger eller tar upp när det blir en jon. (T ex Cl^- har tagit upp en elektron)
- Ange skillnaden mellan period och grupp i det periodiska systemet.
- Redogöra för var man hittar alkalimetaller, halogener och ädelgaser i det periodiska systemet.
- Beskriva vad som krävs för att vatten ska leda elektricitet.