

PERIODISKA SYSTEMET

Kapitlet i boken behandlar *delar av följande centrala innehåll*:

- Partikelmodell för att beskriva och förklara materiens uppbyggnad, kretslopp och oförstörbarhet. Atomer, elektroner och kärnpartiklar.
- Kemiska föreningar och hur atomer sätts samman till molekyl- och jonföreningar genom kemiska reaktioner.
- Människans användning av energi- och naturresurser lokalt och globalt samt vad det innebär för en hållbar utveckling.
- Aktuella samhällsfrågor som rör kemi.
- Historiska och nutida upptäckter inom kemiområdet och deras betydelse för världsbild, teknik, miljö, samhälle och människors levnadsvillkor.



Mål

PERIODISKA SYSTEMET

Klart

- Kunna namnet på partiklarna i atomen och vilken laddning de har ☐
- Kunna förklara varför atomer är oladdade..... ☐
- Veta vad atomnumret visar ☐
- Veta vad elektronskalen kallas och hur många elektroner de har plats för ☐
- Veta vad valenselektroner är och deras betydelse för att det skall bli kemiska reaktioner..... ☐
- Kunna vilken skillnad det är mellan period och grupp ☐
- Veta var metaller och icke-metaller finns i det periodiska systemet..... ☐
- Kunna ange kemiska egenskaper för alkalimetaller, halogener och ädelgaser..... ☐
- Kunna berätta hur joner bildas..... ☐

PERIODISKA SYSTEMET – LÄR MER

- Kunna förklara varför vatten är ett bra lösningsmedel för jonföreningar..... ☐
- Kunna redogöra för vad det är som håller samman materian i jonbindningar, molekylbindningar och metallbindningar ☐
- Kunna att den universella massenheten betecknas 1 u. ☐
- Kunna ange formelmassa för enkla föreningar ☐
- Kunna använda enheten mol i enkla beräkningar ☐
- Känna till olika historiska modeller som använts för att förklara hur materian ser ut ☐