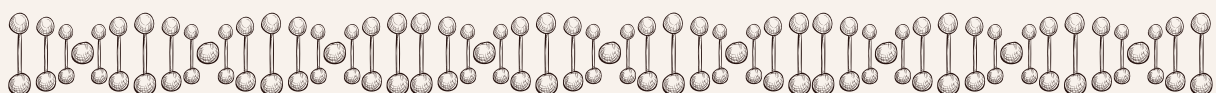
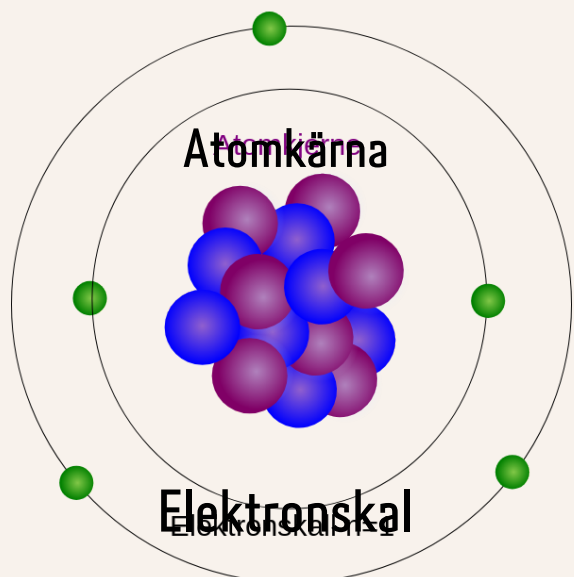


SCIENCE



Elektron



01

atommodellen

Atommodellen beskriver hur atomer är uppbyggda. Den inkluderar en atomkärna, där protoner och neutroner finns, och kärnan är omgiven av elektroner som kretsar runt kärnan i olika elektronskal.

02

Skillnaden på grundämne och kemisk förening:

Grundämne:

Ett grundämne är som en byggsten för allt runt omkring oss. Det är den enklaste formen av ett ämne och kan inte delas upp i något enklare. Varje grundämne har sina egna unika egenskaper.

Kemisk Förening:

När två eller olika grundämnen "sätts ihop" tillsammans och bildar något nytt, kallar vi det en kemisk förening. Tänk på det som att blanda färgerna rött och gult för att få orange. Den nya saken har sina egna egenskaper som skiljer sig från de ursprungliga grundämnena.

03

Priodsikasytemet

I de lodräta kolumnerna i det periodiska systemet, som kallas grupper, och de vågräta raderna, som kallas perioder, finns det en del mönster. Det finns totalt 18 grupper och sju perioder i systemet. Ämnen som är i samma grupp brukar ha liknande egenskaper. Det beror på att de har samma antal elektroner i det yttersta skalet, vilket kallas valenselektroner.

[illegible]