

# Ordlista Periodiska systemet

**Atom** = minsta enheten av ett grundämne, cellernas byggstenar, materians byggstenar. Alltid neutralt laddad

**Subatomära partiklar** = atomens olika delar (proton, neutron och elektron)

**Proton** = Positivt laddade partiklar i atomkärnan

**Neutron** = Neutralt, oladdad, partikel/partiklar i atomkärnan

**Elektron** = Negativt laddade partiklar som rör sig i snabb hastighet runt atomkärnan

**Perioder** = De vågräta raderna i periodiska systemet

**Grupper** = De lodräta kolumnerna i periodiska systemet

**Atomnummer** = Visar på antalet protoner i atomkärnan

**Masstal** = Visar på antalet partiklar i atomkärnan (både neutroner och protoner)

**Grundämne** = Ett ämne som endast innehåller atomer med samma antal protoner i atomkärnan.

**Valensskal** = det yttersta elektronlagret

**Valenselektroner** = Det antal elektroner i yttersta skalet

**Ädelgasstruktur** = Den struktur alla atomer eftersträvar = fyllt valensskal.

**Kemisk förening** = består av två eller fler grundämnena som är förenade med varandra genom kemisk bindning.

**Kemisk bindning** = de elektriska krafter som binder ihop atomer till större strukturer

**Jon** = en atom med en laddning

**Jonbindning** = kemisk reaktion som beror på attraktion mellan olikladdade joner.

**Kovalent bindning** = bindning mellan atomer som delar elektroner

**Metallisk bindning** = en eller flera valenselektroner per metallatom i metallen får möjlighet att röra sig nästan helt fritt över hela "kroppen". Elektronerna används av alla metallatomer

**Isotoper** = Atomer med samma antal protoner, dvs samma placering i periodiska systemet, men med olika antal neutroner

**Alkalimetaller** = grundämnena i grupp 1 i periodiska systemet (ex Na, Li)

**Halogener** = grundämnena i grupp 17 i periodiska systemet (ex Cl, F)

**Ädelgaser** = grundämnena i grupp 18 i periodiska systemet (ex He, Ne)

**Enkelbindning** = atomerna i molekylerna delar på ett elektronpar

**Dubbelbindning** = atomerna i molekylerna delar på två elektronpar

**Trippelbindning** = atomerna i molekylerna delar på tre elektronpar