

Atomnumurs	Skaitlis, kas norāda ķīmiskā elementa vietu ĶEPT. Atomnumurs skaitliski ir vienāds ar atoma kodola lādiņu, protonu skaitu atoma kodolā un elektronu skaitu elektronapvalkā.
Atoms	Vissīkākās vielas daļiņas, kuras ķīmiskajās pārvērtībās sīkāk nesadalās. Atoms sastāv no pozitīvi lādēta kodola un negatīvi lādēta elektronapvalka.
Binārais savienojums	Ķīmiskais savienojums, kuru veido divi dažādi ķīmiskie elementi.
Elektronapvalks	Atoma sastāvdaļa, ko veido elektroni.
Elektrons	Daļiņa, kurai piemīt negatīvs lādiņš. Elektroni veido elektronapvalku.
Enerģijas līmenis	Attālums no kodola, kurā atbilstoši elektronam piemītošās enerģijas daudzumam pārvietojas elektroni.
Grupa	Ķīmisko elementu periodiskās tabulas vertikālā rinda. Grupas numurs (A grupu elementiem) ir saistīts ar elektronu skaitu ārējā enerģijas līmenī.
Indekss	Skaitlis ķīmiskā savienojuma formulā, kas norāda ķīmiskā elementa atomu skaitu savienojumā.
Jons	Pozitīvi vai negatīvi lādētas daļiņas, kas veidojas, atomiem pilnībā atdodot vai pievienojot vienu vai vairākus elektronus. Pozitīvi joni veidojas, ja atomi atdod elektronus, bet negatīvi joni veidojas, ka atomi pievieno elektronus.
Kodols	Atoma sastāvdaļa, ko veido protoni un neitroni.
Ķīmiskais elements	Viena veida atomu kopums.
Ķīmiskais savienojums	Vielā, kas sastāv vismaz no diviem dažādu ķīmisko elementu atomiem.
Ķīmiskā elementa simbols	Ķīmiskā elementa saīsināts apzīmējums, kas veidots, izmantojot latīņu alfabēta burtus.
Ķīmiskā saite	Mijiedarbība jeb spēks starp atomiem, kas notur tos molekulā vai kristālrežģī.
Ķīmisko elementu periodiskā tabula (ĶEPT)	Tabula, kurā ķīmiskie elementi izvietoti atomnumura jeb kodola lādiņa vērtības pieaugšanas secībā.
Molekula	Vielas vissīkākā daļiņa, kurai piemīt vielas īpašības un kura sastāv vismaz no diviem atomiem.

Molmasa	Viena mola jeb $6,02 \cdot 10^{23}$ daļiņu kopējā masa. Apzīmē ar <i>M</i> . Molmasas mērvienība ir g/mol.
Mols	Vielas daudzuma mērvienība. Apzīmē ar mol. 1 mols ir tāds vielas daudzums, kas satur $6,02 \cdot 10^{23}$ vielu veidojošās daļiņas.
Neitrons	Daļiņa atoma kodolā, kurai nav elektriskā lādiņa.
Oksidēšanas pakāpe	Pozitīvo vai negatīvo lādiņu skaits, ko atoms ir ieguvis, veidojot ķīmiskās saites ar citiem atomiem.
Periods	Ķīmisko elementu periodiskās tabulas horizontālās rindas, kurās ķīmiskie elementi sakārtoti kodola lādiņa pieaugšanas secībā atbilstoši elektronu enerģijas līmeņu skaitam atomā.
Protons	Daļiņa atoma kodolā, kurai piemīt pozitīvs lādiņš. Protonu skaits atoma kodolā nosaka atoma kodola lādiņa lielumu.
Vielas daudzums	Fizikāls lielums daļiņu skaita apzīmēšanai. Vielas daudzumu apzīmē ar <i>n</i> . Vielas daudzuma mērvienība ir mol (mols).
Vielas ķīmiskā formula	Vielas sastāva attēlojums ar ķīmisko elementu simboliem un indeksiem. Katrai vielai ir noteikts sastāvs un tikai viena ķīmiskā formula.
Vienkārša viela	Vielā, kas sastāv tikai no viena ķīmiskā elementa atomiem vai molekulām.