

alfa(α)-sugárzás alpha(α) radiation	Pozitív töltésű, nehéz részecskékből ($^4\text{He}^{2+}$ ionokból, hélium-4 atommagokból) álló radioaktív sugárzás.
állandó súlyviszonyok törvénye law of definite proportions	Egy vegyületben az alkotórészek súlyaránya mindig ugyanaz, bárhol, bármikor és bármilyen körülmények között is keletkezett a vegyület.
állapotfüggvény state function	Olyan tulajdonság, amelynek értéke kizárólag a rendszer jelenlegi állapotától függ, és független attól, hogyan jutott abba az állapotba.
allotrópia allotropy	Az a jelenség, hogy egyes kémiai elemek több különböző molekula- vagy kristályosodási formában fordulnak elő.
atomi tömegegység atomic mass unit	Egy darab szén-12 atom tömegének 1/12-ed része ($1,660539 \cdot 10^{-27}$ kg).
Avogadro törvénye Avogadro's law	Azonos hőmérséklet és nyomás mellett gázok azonos térfogataiban a részecskék száma azonos.
béta(β)-sugárzás beta(β) radiation	Nagy energiájú elektronokból álló radioaktív sugárzás.
Boyle–Mariotte-törvény Boyle's law	Adott mennyiségű gáz térfogata állandó hőmérsékleten fordítottan arányos a nyomással.
Charles törvénye Charles' law	Adott mennyiségű gáz térfogata állandó nyomáson egyenesen arányos az abszolút hőmérséklettel.
Dalton törvénye Dalton's law	Egy gázelegy teljes nyomása az egyedi parciális nyomások összegével egyenlő.
desztilláció distillation	Folyadékok vagy ritkábban szilárd anyagok eltérő illékonyságán alapuló elválasztási módszer.
diffúzió diffusion	Anyagok keveredése véletlenszerű molekuláris mozgás révén.
donoratom donor atom	Az az atom a ligandumban, amely közvetlenül a központi ionhoz (atomhoz) kapcsolódik.
effektív magtöltés effective nuclear charge	Egy adott elektronra ható tényleges pozitív töltés a belső elektronok árnyékoló hatásának figyelembe vételével.
effúzió effusion	Gázmolekulák vákuumba szökése kicsiny lyukon keresztül.

egyensúlyi elegy equilibrium mixture	Reaktánsok és termékek kémiai egyensúlyban lévő elegye.
elektrolit electrolie	Olyan anyag, amely oldószerben (leggyakrabban vízben) oldva ionokat képez és így vezeti az elektromos áramot.
elektrolízis electrolysis	Nem spontán kémiai folyamat, amelyet elektromos áram vált ki.
elektromotoros erő electromotive force	Egy galvánelem maximális feszültsége, amely akkor mérhető, ha nem folyik áram át a rendszeren.
elektronaffinitás electron affinity	A gázhalmazállapotú atom elektronfelvételével járó energiaváltozás.
elektronegativitás electronegativity	Dimenziómentes szám, amely a kovalens kötésben lévő atomok elektronvonzó képességét jellemzi.
(kémia) elem (chemical) element	Olyan alapvető, egyszerű anyagfajta, amelyet még egyszerűbb anyagokra már nem lehet bontani.
elemi cella unit cell	Egy kristályos szilárd anyag legkisebb ismétlődő egysége, amelyből a teljes kristályszerkezet felépíthető.
elemi reakciólépés elementary step	Egyszerű kémiai reakció, amelyben egyetlen molekuláris esemény történik néhány kötés hasadásával és létrejöttével.
energiamegmaradás törvénye law of conservation of energy	Energiját nem lehet létrehozni vagy megsemmisíteni, csak egyik formából a másikba átalakítani.
fagyáspontcsökkenés freezing point depression	Az a jelenség, hogy az oldatok fagyáspontja általában kisebb, mint a tiszta oldószeré.
fajhő specific heat	Az a hőmennyiség, amely az adott anyag 1 g-jának hőmérsékletét 1 °C-kal emeli.
felületi feszültség surface tension	Egy folyadék új felület kialakításával szembeni ellenállása.
fémek kötés metallic bond	Sok-sok fématom között az elektronok megosztásával létrejövő kémiai kötés.
fémrácsos anyag metallic solid	Fémek kötés révén összekapcsolt, meghatározott térszerkezetű fématomok összessége.
féláteresztő hártya	Olyan elválasztófal oldatok között, amely az oldószer-molekulákszámára

semipermeable membrane	átjárható, az oldott anyag molekuláinak viszont nem.
felezési idő half life	Az az idő, amely a reaktáns koncentrációjának felére csökkenéséhez szükséges.
feketetest-sugárzás black body radiation	Bármely test által kibocsátott, a test hőmérsékletétől függő színképű elektromágneses sugárzás.
forráspont-emelkedés boiling point elevation	Az a jelenség, hogy az oldatok forráspontja általában magasabb, mint a tiszta oldószeré.
fotoelektromos hatás photoelectric effect	Elektronok kilépése fémből megvilágítás hatására.
főkvantumszám principle quantum number	Az atompálya energiáját és méretét megadó dimenziómentes szám.
gamma(γ)-sugárzás gamma(γ) radiation	Fotonokból álló, nagyon nagy energiájú elektromágneses sugárzás.
galvánelem Galvanic cell/Voltaic cell	Olyan eszköz, amelyben a spontán kémiai reakció elektromos energiát termel.
gőznyomás vapor pressure	A folyadékkal vagy szilárd fázissal egyensúlyban lévő gőz parciális nyomása adott hőmérsékleten.
Graham törvénye Graham's law	Egy gáz effúziós sebessége a moláris tömeg négyzetgyökével fordítottan arányos.
hármaspont triple point	Azok a körülmények (általában hőmérséklet és nyomás), ahol egy anyag mindhárom szokásos halmazállapota (gáz, folyadék, szilárd) egyensúlyban van.
Heisenberg-féle határozatlansági reláció Hisenberg uncertainty principle	Egy test sebessége és helye nem határozható meg tetszőleges pontossággal egyszerre.
Henry-törvény Henry's law	Egy gáz oldhatósága egy folyadékban állandó hőmérsékleten egyenesen arányos a gáz oldat fölött mérhető parciális nyomásával.
Hess-tétel Hess's law	Egy reakciórendszer teljes entalpiaváltozása megkapható az őt összetevő reakciók entalpiájának összegéből.
heterogén keverék	Olyan keverék, amelyben a keveredés nem egyenletes, az anyag egyes részeinek tulajdonágai eltérnek más részekétől.

heterogeneous mixture	
hipertóniás oldat hypertonic solution	Olyan oldat, amelynek ozmózisnyomása nagyobb az emberi testfolyadékok ozmózisnyomásánál.
hipotóniás oldat hypotonic solution	Olyan oldat, amelynek ozmózisnyomása kisebb az emberi testfolyadékok ozmózisnyomásánál.
homogén keverék homogeneous mixture	Olyan keverék, amelyben az elkeveredés egyenletes, minden kicsiny rész sajátságai azonosak.
hő heat	A véletlenszerű mozgást végző részecskék kinetikus energiájának összessége.
hőkapacitás heat capacity	Egy tárgy hőmérsékletének 1 °C-kal való megnöveléséhez szükséges hőmennyiség.
Hund-szabály Hund's rule	Ha egynél több azonos energiájú atompálya tölthető fel, akkor mindegyik pályára először egy elektron kerül addig, amíg félig megtelik az alhéj. A félig feltöltött alhéjon minden elektron spinje azonos.
indikátor indicator	Nagy szerves molekula, amely gyenge sav, a savi és a bázisos forma színe különböző.
ionizációs energia ionization energy	A gázhalmazállapotú semleges atomból egy elektron eltávolításához szükséges energia.
ionkötés ionic bond	Olyan kémiai kötés, amelyet egy vagy több elektron atomok között történő átmenet és az így kialakuló elektrosztatikus vonzás hoz létre.
ionrácsos anyag ionic solid	Anionok és kationok szabályos térbeli elrendeződéssel kialakuló anyag.
izobár (melléknév) isobaric	Állandó nyomáson lejátszódó.
izolált rendszer isolated system	A fizikai valóság olyan elhatárolt része, amelynek határain sem anyag-, sem energiaáramlás nem lehetséges.
izoterm (melléknév) isothermic	Állandó hőmérsékleten lejátszódó.
izotóniás oldat isotonic solution	Olyan oldat, amelynek ozmózisnyomása megegyezik az emberi testfolyadékok ozmózisnyomásánál.
izotópok isotopes	Azonos rendszámú, de különböző tömegszámú atomok.
katalizátor	Olyan anyag, amely növeli egy reakció sebességét anélkül, hogy elfogyna

catalyst	benne.
kémiai egyensúly chemical equilibrium	Az az állapot, amikor a reaktánsok és termékek koncentrációja időben már nem változik.
keverék mixture	Két vagy több anyag összekeverésével, kémiai reakció nélkül előállított anyag, amelyben az őt alkotó anyagok tulajdonságai felismerhetők.
kolligatív sajátságok colligative properties	Olyan anyagi sajátságok, amelyek csak a jelen lévő részecskék számától függenek, de azok minőségétől nem.
koordinációs geometria coordination geometry	A központi ion (atom) körül lévő donoratombok térbeli elhelyezkedés, a koordinációs vegyület alakja.
koordinációs szám coordination number	Egy koordinációs vegyületben a központi iont (atomot) körülvevő donoratombok száma.
koordinációs vegyület coordination compound	Olyan vegyület, amelyben egy központi ionhoz (atomhoz) az őt körülvevő molekulák koordinatív kovalens kötéssel kapcsolódnak.
kovalens kötés covalent bond	Atomok között kialakuló kötés elektronok megosztásával, benne az elektronok mindkét atomhoz tartoznak.
kötési entalpia bond dissociation enthalpy	Egyetlen kötés felbomlásával járó kémiai reakció standard entalpiája.
köztitermék intermediate	olyan anyag, amely egy reakciómechanizmusban a folyamat során előbb keletkezik, majd elbomlik
kritikus pont critical point	Azok a körülmények (általában hőmérséklet és nyomás), ahol egy anyag gáz- és folyadék-halmazállapota közti különbség hirtelen megszűnik.
Le Chatelier-elv Le Chatelier's principle	Ha egy egyensúlyi rendszert külső hatás ér, akkor a rendszerben olyan változás indul be, amely a külső hatást csökkenti.
Lewis-sav Lewis acid	Elektronpár-akceptor részecske (molekula vagy ion).
Lewis-bázis Lewis base	Elektronpárdonor részecske (molekula vagy ion).
ligandum ligand	A koordinációs vegyületben a központi ionhoz (atomhoz) kapcsolódó molekula.
magfúzió nuclear fusion	Kisebbszámú atommagokból nehezebb atommagok képződése.

maghasadás nuclear fission	Egy atommag két részre szakadása, általában neutron hatására (ritkábban spontán).
mágneses kvantumszám magnetic quantum number	Az atompálya külső mágneses térhez viszonyított helyzetét megadó dimenziómentes szám.
magreakció nuclear reaction	Atommagok egymásba alakulásával járó változás.
meghatározó reaktáns limiting reagent	Az a reaktáns, amely egy kémiai reakcióban elvileg teljes mértékben elfogyhat.
mellékkvantumszám angular momentum quantum number	Az atompálya három dimenziós alakját és pálya-impulzusmomentumát megadó dimenziómentes szám.
molekula molecule	Két vagy több atom kovalens kötéssel való összekapcsolódásával képződő anyagi egység.
molekulaképlet molecular formula	A vegyület egy molekulájában lévő atomok tényleges számát mutató kémiai képlet.
molekularitás molecularity	Elemi reakciónál a molekulák (ionok vagy atomok) száma a reaktánsoldalon.
mólhő molar heat	Az a hőmennyiség, amely adott anyag 1 móljának hőmérsékletét 1 °C-kal emeli.
nyílt rendszer open system	A fizikai valóság olyan elhatárolt része, amelynek határain anyag- és energiaáramlás is lehetséges.
oldhatósági szorzat solubility product	Az oldódási folyamat egyensúlyi állandója.
oktettszabály octet rule	A főcsoportbeli elemek olyan vegyületeket alkotnak, melyekben nyolc elektron helyezkedik el a külső elektronhéjukon.
oxidáció oxidation	Elektron leadása, szerves kémiai értelmezésben oxigénatom hozzáadása vagy hidrogénatom eltávolítása.
oxidációs szám oxidation number	Formális szám, amelyet egy elem vagy vegyület minden egyes atomjához rendelünk és megmutatja, hogy az hány elektront veszített vagy vett fel.
ozmózis	Két oldat közötti diffúzió speciális típusa: az oldószer-molekulák áramlása kisebb koncentrációjú oldatból nagyobb koncentrációjú oldatba féligáteresztő hártyán keresztül.

ozmózisnyomás	Az oldószer-molekulák ozmózis áramlásának megakadályozásához szükséges nyomás.
parciális nyomás partial pressure	Az a hipotetikus nyomás, amit a gázkeverék egyetlen komponense fejtene ki, ha egymagában töltené be ugyanazt a teret azonos körülmények között.
Pauli-ev Pauli's exclusion principle	Egy atomban nem lehet két olyan elektron, amelynek mind a négy kvantumszáma azonos.
pH pH	Vizes oldatban a hidrogénion-koncentrációjának tízes alapú, negatív logaritmus.
polimorfizmus polymorphy	Az a jelenség, hogy egyes vegyületek több különböző kristályosodási formában fordulnak elő.
pontosság accuracy	Megmutatja, hogy a mérés eredménye mennyire van közel a valódi értékhez.
pufferkapacitás buffer capacity	Erős sav vagy erős bázis azon mennyisége, amely a puffer 1,00 dm ³ -nek pH-jában 1,00 egységnyi változást okoz.
pufferoldat buffer solution	Olyan oldat, amelynek a pH-ja nem érzékeny hígításra, erős sav vagy erős bázis hozzáadására.
rácsenergia lattice energy	Az az energia, amely ahhoz szükséges, hogy az ionos szilárd anyag gázhalmazállapotú ionjaira essen szét.
Raoult törvénye Raoult's law	Egy nem illékony oldott anyagot tartalmazó oldat gőznyomása egyenlő a tiszta oldószer gőznyomásának és móltörtjének szorzatával. Egy illékony oldott anyag vagy oldószer parciális gőznyomása a tiszta illékony anyag vagy oldószer gőznyomásának és móltörtjének a szorzata.
reakciósebesség rate of reaction	A termék koncentrációjának egységnyi idő alatti növekedése vagy a reaktáns koncentrációjának egységnyi idő alatti csökkenése.
redoxipotenciál redox potential	Annak a galvánelemnek az elektromotoros ereje, amely a vizsgált elektródból és a standard hidrogénelektrodból állítható össze.
redoxireakció redox reaction	Elektronátmenettel járó reakció.
redukció reduction	Elektron felvétele, szerves kémiai értelmezésben oxigénatom eltávolítása vagy hidrogénatom hozzáadása.
rendszám atomic number	Az atommagban lévő protonok száma.
reakciómechanizmus	A reaktánsokból a termékek keletkezéséhez vezető elemi reakciólépések

reaction mechanism	sorozata.
reakciórendűség order of reaction	Egy reakció sebességi egyenletében egy kiválasztott anyag koncentrációjának hatványkitevője.
reprodukálhatóság precision	Megmutatja, hogy a megismételt mérések mennyire jól egyeznek egymással.
rezonanciahibridek resonance hybrids	Egy adott részecske (molekula vagy ion) különböző lehetséges Lewis-szerkezetei.
Schrödinger-egyenlet Schrödinger equation	Az elektron mozgását leíró bonyolult parciális differenciálegyenlet, amelynek ismeretlenje a Ψ hullámfüggvény.
sebességi egyenlet rate law	Olyan összefüggés, amely megadja a reakciósebesség függését a reaktánsok (és esetleg más anyagok) koncentrációjától.
spinkvantumszám spin quantum number	Egy elektron saját-impulzusmomentumát megadó dimenziómentes szám.
spontán folyamat spontaneous process	Olyan folyamat, amely önként, külső kényszerítő erő nélkül lejátszódik.
standard képződési entalpia standard enthalpy of formation	Az entalpiaváltozás abban a folyamatban, ahol a kiszemelt anyag 1 mólja keletkezik standard állapotban az őt alkotó standard állapotú elemekből.
szerkezeti képlet structural formula	Az atomok egymáshoz kapcsolódásának sorrendjét mutató kémiai képlet.
szublimálás	Szilárd anyag közvetlen elpárolgása gőzképződéssel.
sztoichiometria stochiometry	Kvantitatív összefüggések a reaktánsok és termékek tömege vagy anyagmennyisége között.
tapasztalati képlet empirical formula	A vegyületben lévő atomok arányát mutató kémiai képlet.
termodinamika első főtétele first law of thermodynamics	Izolált rendszer belső energiája állandó.
termodinamika második főtétele second law of thermodynamics	Izolált rendszer entrópiája növekszik.
tixotrópia	Egyes folyadékoknak azon tulajdonsága, hogy viszkozitásuk jelentősen

tixotropy	megváltozik erős rázás, keverés, vagy más külső fizikai beavatkozás hatására.
többszörös súlyviszonyok törvénye law of multiple proportions	Azonos elemeket tartalmazó, de különböző összetételű vegyületekben az összetevők aránya mindig kifejezhető kis egész számok arányával.
tömeghatás törvénye law of mass action	Az egyensúlyi állandó kifejezhető a termékek egyensúlyi koncentrációinak szorzatát elosztva a reaktánsok egyensúlyi koncentrációinak szorzatával úgy, hogy mindegyik koncentrációt a rendezett kémiai egyenletben előforduló sztöchiometriai együttható által megadott hatványra emeljük.
tömeghiány mass defect	Az a jelenség, hogy egy atommag kísérletileg meghatározott tömege kisebb, mint az őt alkotó protonok és neutronok tömegének összege.
tömegmegmaradás törvénye law of conservation of mass	Kémiai reakciókban a kiindulási anyagok és a termékek teljes tömege megegyezik.
tömegszám mass number	Az atommagban lévő protonok és neutronok számának összege.
tüzelőanyag-elem fuel cell	Olyan galvánelem, amelyben az egyik reaktáns hagyományos tüzelőanyag.
vegyület compound	Tiszta anyag, amely két vagy több elem atomjaiból képződik, és fizikai vagy kémiai tulajdonságai nincsenek közvetlen kapcsolatban egyik alkotó elemével sem.
vegylő gázok térfogati törvénye law of combining gas volumes	Azonos nyomáson és hőmérsékleten a vegylő gázok térfogatarányai egész számokkal adhatók meg.
viszkózitás viscosity	folyadék vagy gáz folyással szembeni ellenállásának mértéke.
zárt rendszer closed system	A fizikai valóság olyan elhatárolt része, amelynek határain energiaáramlás lehetséges, anyagáramlás nem.