

- anyagmennyiség-koncentráció:** 1 dm^3 oldat hány mol oldott anyagot tartalmaz; jele: c ; mértékegysége: mol/dm^3
- apoláris oldószer:** olyan oldószer, amely molekulái apoláris tulajdonságúak; pl.: benzin, CCl_4 , éter, CS_2 , benzol, alkánok
- dilatáció:** az oldat keletkezésekor a térfogatok összegződéséhez képest térfogat-növekedés történik
- dinamikus egyensúly:** a rendszer makroszkópicusan változatlanak tűnik, de a részecskék folyamatosan részt vesznek két, egymással ellentétes hatású folyamatban, melyek sebessége megegyezik: pl.: telített oldat; folyadék és gőze; egyensúlyra vezető kémiai folyamatok
- elegy:** olyan keverék, amelyben nincsenek fázishatárok; pl.: gázelegy, valódi oldat
- endoterm oldódás:** az oldódási folyamat során a rendszer hőt vesz fel a környezetétől
- exoterm oldódás:** az oldódási folyamat során a rendszer hőt ad le a környezetének
- fázishatár:** olyan felület, ahol valamilyen tulajdonság ugrásszerűen megváltozik
- hasonló hasonlót old-elv:** apoláris anyagok elsősorban apoláris oldószerben, poláris anyagok pedig poláris oldószerben oldódnak jól
- heterogén rendszer:** olyan rendszer, amelyben vannak fázishatárok
- hidratáció:** az oldott anyag részecskéihez másodlagos kötésekkel vízmolekulák kötődnek
- hidrátburok:** a hidratáció során az oldott anyag részecskéjéhez kötődő vízmolekulák halmaza
- hidratációhő:** 1 mol oldott anyag teljes hidratációja során felszabaduló energia; mértékegysége: kJ/mol
- híg oldat:** az oldott anyag részecskéinek hidratálódása (szolvatálódása) teljes mértékben végbement, további oldószer hozzáadásakor nem történik változás
- homogén rendszer:** olyan rendszer, amelyben nincsenek fázishatárok
- kontrakció:** az oldat keletkezésekor a térfogatok összegződéséhez képest térfogat-csökkenés történik
- kristálygóc:** olyan szilárd anyagdarab (por, kristályka, az edény falának érdesebb része), amely a kristályosodás folyamatában kiindulópontként részt vesz
- kristályosodás:** az anyag részecskéi az oldatból való kiválás során valamilyen térbeli minta szerint rendeződnek
- kristályvíz:** a hidrátburok azon része, amely a kikristályosodott szilárd anyagban is megmarad
- Le Chatelier-Braun elv (legkisebb kényszer elve):** a dinamikus egyensúlyban levő rendszer egy külső, az egyensúlyt megzavaró hatásra olyan folyamattal válaszol, amely ezt a zavaró hatást csökkenteni igyekszik, és általában, bizonyos idő után egy új egyensúly áll be
- metastabilis állapot:** olyan állapot, amely nem állandó, valamilyen belső vagy külső körülmény hatására megszűnhet
- molalitás:** (Raoult-koncentráció); 1 kg tiszta oldószer mellett hány mol oldott anyag van az oldatban; (az oldatok fagyáspont-csökkenésénél van jelentősége)
- moltört:** oldott anyag anyagmennyisége/oldat anyagmennyisége; jele: x ; (nemcsak oldatoknál használjuk!)
- mol% (anyagmennyiség%):** 100 mol oldatban hány mol oldott anyag található; jele: $x\%$; (nemcsak oldatoknál használjuk!)
- “mólos” oldat:** az anyagmennyiség-koncentráció nem szabályos (de gyakran használt!) elnevezése
- oldáshő:** egy mol anyagból nagyon híg oldatot készítünk, az ekkor fellépő hőváltozás nagysága; mértékegysége: kJ/mol
- oldatok (valódi oldatok):** olyan folyékony elegy, amelyben nincsenek fázishatárok
- oldhatóság:** adott oldószerben adott anyag mekkora mennyisége oldódik fel egy adott hőmérsékleten, számszerű jellemzése: a telített oldat összetételével, vagy 100 gramm tiszta oldószerre vonatkoztatva
- oldódás és kiválás sebessége:** időegység alatt egységnyi felületen hány mol részecske megy oldatba, illetve válik ki
- oldódási egyensúly:** olyan dinamikus egyensúly, amely az oldódás folyamatakor léphet fel, az oldatba belépő, illetve onnan kiváló részecskék határoznak meg két, egymással ellentétes folyamatot, amelyek egymással egyensúlyt tartanak
- oldódási folyamat:** az oldandó anyag részecskéi kiszakadnak a saját halmazukból és elkeverednek az oldószer részecskéi között
- oldószer:** az oldat folyékony komponense, több cseppfolyós anyag esetén a nagyobb mennyiségűt tekintjük oldószernek
- oldott anyag:** az oldat oldószertől eltérő komponense
- poláris oldószer:** olyan oldószer, amely molekulái poláris tulajdonságúak; pl.: víz, ammónia, alkoholok, ecetsav
- rácsenergia:** ahhoz szükséges, hogy 1 mol kristályos anyagot szabad részecskékre (ionokra, molekulákra, vagy atomokra) bontsunk; mértékegysége: kJ/mol
- szolvatáció:** az oldott anyag részecskéihez másodlagos kötésekkel oldószer-molekulák kötődnek
- szolvátburok:** a szolvatáció során az oldott anyag részecskéjéhez kötődő oldószer-molekulák halmaza
- telítetlen oldat:** olyan oldat, amely koncentrációja kisebb, mint az adott hőmérsékleten telített oldaté
- telített oldat:** olyan oldat, amely adott hőmérsékleten nem tud többet feloldani az adott oldandó anyagból
- térfogat%:** 100 dm^3 elegyben hány dm^3 az adott komponens eredeti térfogata (gázelegyek, folyékony oldandó anyag esetén használjuk); jele: $\varphi\%$
- tömeg%:** 100 gramm oldatban hány gramm oldott anyag van (nemcsak oldatoknál használjuk!!!); jele: $w\%$
- tömegkoncentráció:** 1 dm^3 oldatban hány gramm oldott anyag van; mértékegysége: g/dm^3
- tömegtört:** oldott anyag tömege/oldat tömege; jele: w ; (nemcsak oldatoknál használjuk!)
- tömény oldat:** az oldott anyag részecskéinek hidratálódása (szolvatálódása) nem ment végbe teljesen, további oldószer hozzáadásakor a hidratáció (szolvatáció) mértéke nő
- túltelített oldat:** nagyobb a koncentrációja az adott hőmérséklethez tartozó telített oldaténál; metastabilis állapot