

- aktiválási energia:** megadja, hogy mekkora energia szükséges 1 mol aktivált komplexum keletkezéséhez; mértékegysége: kJ/mol
- aktivált komplexum:** a kémiai reakció során rövid ideig létrejövő atomcsoport, amelyben a képződő és megszűnő kötések együttesen vannak jelen
- átalakulás sebessége:** a reakcióegyenletben feltüntetett kémiai folyamat végbemenetelének reakciósebessége
- dinamikus egyensúly:** olyan egyensúlyi folyamat, amely makroszkópicusan változatlan, de a rendszer részecskéi két, ellentétes hatású és egyenlő reakciósebességű fizikai vagy kémiai folyamatban vesznek részt
- egyensúly eltolása:** az egyensúlyt valamilyen hatással megzavarjuk és egy új egyensúly áll be
- egyensúlyi állandó (K):** az egyensúlyi kémiai folyamatokat jellemző adat; kiszámítását a tömeghatás törvénye írja le
- egyensúlyi koncentráció:** az egyensúlyi állapotban mért koncentráció
- energiagát:** másnéven aktiválási energia
- heterogén reakció:** a fázishatáron lejátszódó kémiai reakció
- homogén reakció:** olyan kémiai reakció, amely nem a fázishatáron megy végbe, hanem a rendszer teljes egészében
- inhibitor:** „negatív katalizátor”; olyan anyag, amely egy kémiai reakció sebességét csökkenti, és a folyamat végén változatlanul visszamarad
- katalizátor:** olyan anyag, amely egy kémiai reakció sebességét növeli, és a folyamat végén változatlanul visszamarad
- katalizátorméreg:** olyan anyag, amely adott katalizátor hatását rontja
- katalízis:** olyan kémiai folyamat, amelyben a reakciósebesség növelése miatt katalizátort alkalmazunk
- kémiai egyensúlyi állapot:** egy kémiai folyamatban dinamikus egyensúly alakul ki
- legkisebb kényszer elve:** Le Chatelier-Braun elv; ha egy dinamikus egyensúlyt valamilyen tényezővel megzavarunk, akkor olyan folyamat indul el, amelynek következtében a rendszer a zavaró hatást csökkenteni igyekszik; ilyenkor általában új egyensúly alakul ki
- megfordítható kémiai reakció:** olyan kémiai reakció, amely végbemenetele során a végtermékek egyrésze spontán visszaalakul a kiindulási anyagokká
- pillanatnyi koncentráció:** valamelyik anyagra az adott időpillanatban mért koncentráció
- reakciókinetika:** a kémia azon ága, amely a reakciók időbeli lefolyását és mechanizmusát vizsgálja
- reakciósebesség:** adott homogén kémiai reakcióban időegység alatt és egységnyi térfogatban átalakult anyagmennyiség; jele:  $v$ ; mértékegysége:  $\text{mol} / (\text{m}^3 \cdot \text{s})$
- reakciósebességi állandó (k):** adott kémiai reakcióra adott hőmérsékleten jellemző állandó; értéke és a pillanatnyi koncentrációk alapján kiszámítható a reakciósebesség
- rendezetlenség mértéke:** entrópia; a rendszerben található részecskék helyzetének szabályosságát adja meg számszerűen
- sikeres ütközés:** a reagáló anyagok részecskéinek olyan ütközése, amely átalakuláshoz vezet
- tömeghatás törvénye:** kimondja, hogy egyensúlyra vezető kémiai folyamat esetén az egyensúlyi állandó (K) felírható az egyensúlyi koncentrációk és a sztöchiometriai együtthatók alapján
- visszaalakulás sebessége:** a reakcióegyenletben feltüntetett kémiai folyamat fordítottja végbemenetelének reakciósebessége