

**amfoter anyag:** olyan anyag, amely a körülményektől függően savként, vagy bázisként viselkedik

**autoprotolízis:** adott anyag molekulái között protonátmenettel járó megfordítható reakció zajlik le

**bázis:** olyan anyag, amely  $H^+$ -iont vesz fel a kémiai folyamat során

**bázisos disszociáció állandó ( $K_b$ ):** az  $X + H^+ \rightleftharpoons HX^+$  kémiai folyamat egyensúlyi állandója ( $X^-$  bázis)

**bomlás:** olyan kémiai folyamat, amely során egy anyagból több anyag keletkezik

**Brönsted sav-bázis elmélete:** sav: protondonor; bázis: protonakceptor

**csapadék:** olyan rosszul oldódó szilárd anyag, amely az oldatban végbemenő reakció során keletkezik

**disszociáció:** megfordítható bomlás

**egyesülés:** olyan kémiai reakció, amely során két vagy több anyagból egy anyag keletkezik

**elektrolit:** olyan anyag, amely oldatában ionokra esik szét, és így képes az elektromos áram vezetésére

**elektrolitos disszociáció:** az oldódás során olyan megfordítható bomlás történik, amelyben ionok keletkeznek

**elemek redukáló sora:** az elemekre jellemző redoxirendszerek redoxipotenciáljából összeállított sorozat; segítségével meghatározhatjuk egy redoxireakcióban az elektronátmenet irányát

**erős sav:** olyan sav, amelynek  $H^+$ -ion leadó képessége nagy;  $K_s$  értéke nagy

**fenolftalein:** gyakran használatos sav-bázis indikátor; savas és semleges közegben színtelen, lúgos közegben piros, erősen lúgos közegben újra színtelen

**gyenge sav:** olyan sav, amelynek  $H^+$ -ion leadó képessége kicsi;  $K_s$  értéke kicsi

**hidrolízis:** egy vegyület (pl. só, észter) sav-bázis reakciója a vízzel.

**hidroxidion:**  $OH^-$ -ion

**indikátor:** olyan anyag, amely színével, színváltozásával jelzi a vizsgálandó oldat valamilyen jellemzőjét (elsősorban kémhatását)

**kémhatás:** az oldat sav-bázis jellege

**konjugált sav-bázis párok:** összetartozó kémiai részecskék, amelyek  $H^+$ -ion leadásával-felvételével egymásba tudnak alakulni.

**közömbösítés:** sav és bázis egymással való reakciója

**lakmusz:** gyakran használatos sav-bázis indikátor; savas közegben piros, lúgos közegben kék

**lúg:** más szóval bázis, azaz protonfelvételre képes anyag

**lúgos kémhatás:** az oldatban  $[H_3O^+] < [OH^-]$ ; azaz: standard állapotban  $7,0 < pH < 14,0$

**névleges töltés:** a kémiaiilag kötött atomhoz a  $\Delta EN$  alapján rendelt töltés

**oxidáció:** a kémiai reakció azon részfolyamata, amely elektronleadással jár

**oxidációs szám:** a kémiaiilag kötött atom valódi vagy névleges töltése, amelyet az EN-értékek alapján rendelünk hozzá; az egyenletrendezésben van fontos szerepe

**oxidálószer:** olyan anyag, amely reakciópartnerét oxidációra készíti

**oxóniumion:**  $H_3O^+$ -ion

**pH:** az oldat savasságának mérőszáma; definíciója:  $pH = -\lg [H_3O^+]$

**protolitikus (sav-bázis) reakció:** olyan kémiai folyamat, amely  $H^+$ -ion átmenettel jár

**redoxireakció:** olyan kémiai folyamat, amely elektronátmenettel jár

**redukálószer:** olyan anyag, amely reakciópartnerét redukcióra készíti

**redukció:** a kémiai reakció azon részfolyamata, amely elektronfelvétellel jár

**sav:** olyan anyag, amely  $H^+$ -iont ad le a kémiai folyamat során

**savak és bázisok erőssége:** a  $H^+$ -ion leadó, illetve a  $H^+$ -ion felvevő képesség mértéke; számszerű megadása  $K_s$  és  $K_b$  értékével

**savak és bázisok értékűsége:** az adott sav hány  $H^+$ -ion leadására, illetve az adott bázis hány  $H^+$ -ion felvételére képes

**savanhidrid:** olyan oxigéntartalmú vegyület, amely vízzel való reakciójában sav képződik (pl.  $CO_2$ ,  $SO_3$ ,  $NO_2$ )

**savas kémhatás:** az oldatban  $[H_3O^+] > [OH^-]$ ; azaz: standard állapotban  $0,0 < pH < 7,0$

**savi disszociáció állandó ( $K_s$ ):** a sav és a víz egyensúlyi reakciójára felírt kifejezésben állandónak tekintjük a  $[H_2O]$ -ját és  $K$ -val összeszorozva egy új állandót ( $K_s$ ) kapunk.

**semleges kémhatás:** az oldatban  $[H_3O^+] = [OH^-]$ ; azaz: standard állapotban  $pH = 7,0$

**semlegesítés:** sav és lúg reakciója, amely során semleges kémhatású sóoldat keletkezik

**só hidrolízise:** a só elektrolitos disszociációja során keletkező ionok valamelyike sav-bázis reakcióba lép a vízzel.

**valódi töltés:** az ion (egyszerű vagy összetett) töltése.

**vízionszorzat:**  $K_v = [H_3O^+] \cdot [OH^-] = 10^{-14}$  (25 °C-on)