

Fogalmak

Általános kémia

adszorpció
aktiválási energia
alapállapotú atom
alhéj
állapotjelzők
amfotéria
amorf anyag
anion
anód
anyagi halmaz
anyagmennyiség
anyagmennyiség koncentráció
anyagmennyiség százalék
anyagmennyiség tört
apoláris molekula
Arrhenius elmélet
asszociációs kolloid
átlagos moláris tömeg
atom
atompálya
atomrács
atomsugár
atomtörzs
autoprotolízis
Avogadro törvénye
bázis
bázis állandó
bomlás
Brönsted elmélet
csapadék
csoport
datív kötés
delokalizált elektronok
deszorpció
diffúzió

dinamikus egyensúly
dipólus-dipólus kölcsönhatás
dipólusos molekula
diszperziós kölcsönhatás
disszociáció
disszociációfok
egyensúlyi állandó
egyesülés
egyszeres kötés
egyszerű ion
elegy
elektród
elektródpotenciál
elektrolízis
elektromotoros erő
elektron képlet
elektronaffinitás
elektronegativitás
elektronpár taszítási elmélet
elem
elemi cella
elemi részecske
emulzió
endoterm változás
energiaminimum elve
exoterm változás
fajlagos felület
Faraday I törvénye
Faraday II törvénye
fázis
felületi feszültség
fémes kötés
fémrács
főcsoport
főkvantumszám
füst
galvánelem
gázok relatív sűrűsége
gél
gerjesztett állapotú atom

hab
hasonló a hasonlóban oldódik elv
héj
Hess tétele
heterogén rendszer
hidratációs energia
hidrogén kötés
hidrolízis
homogén rendszer
hőmérséklet
Hund szabály
ideális gázok
ideális gázok állapotegyenlet
indifferens elektród
indikátor
inhibítor
ion
ionegyenlet
ionizációs energia
ionos kötés
ionrács
ionsugár
izotópatom
katalizátor
kation
katód
kémiai reakció
képződéshő
keverék
kolloid rendszer
komplex ion
komplekképződés
komponens
konstitúciós képlet
koordinációs szám
kovalens kötés
köd
kötés polaritása
kötési energia
kötéstávolság

kötésszög
kötő elektronpár
közömbösítés
központi atom
kristályos anyag
legkisebb kényszer elve
ligandum
lúgos kémhatás
mágneses kvantumszám
makromolekulás kolloid
másodrendű kötések
mellékcsoport
mellékkvantumszám
mezők
moláris térfogat
moláris tömeg
molekula
molekula képlet
molekula polaritása
molekula rács
nemesgázszerkezet
nemkötő elektronpár
nyomás
oldáshő
oldat
oldhatóság
oxidációs szám
oxidálószer
összegképlet
összetett ion
párosítatlan elektronok
párosított elektronok
Pauli elv
periódus
pH
pOH
rácsenergia
radioaktivitás
reakcióhő
reakciósebesség

redoxireakciók
redukálószer
redukció
relatív molekulatömeg
relatívatomtömeg
rendsám
sav
savállandó
savas kémhatás
sav-bázis párok
sav-bázis titrálás
semleges kémhatás
semlegesítés
spin kvantumszám
standardpotenciál
sűrűség
szerkezeti képlet
szol
sztöchiometriai egyenlet
szuszpenzió
tapasztalati képlet
telítetlen héj
telítetlen oldat
telített héj
telített oldat
térfogat
térfogati kontrakció
térfogatszázalék
térfogattört
többértékű sav
többszörös kötés
töltésmegmaradás törvénye
tömeg koncentráció
tömeghatás törvénye
tömegmegmaradás törvénye
tömegszám
tömegszázalék
tömegtört
tútelített oldat
vegyérték elektronok

vegyjel
vegyület
viszkozitás
vízionszorzat
 π kötés
 σ kötés