

Alapfogalmak

1. Kémiai rendszerek állapot és összetétel szerinti leírása

komponens	fázis	rendszer	környezet
Homogén rendszer	heterogén rendszer	inhomogén rendszer	elegy
oldat	keverék	atom	elem
Vegyület	vegyjel	állandó súlyviszonyok törvénye	többszörös súlyviszonyok törvénye
Avogadro törvénye	relatív atomtömeg	relatív molekulatömeg	moláris tömeg
gőz	oxidációs szám	általános gáztörvény	állapothatározó
Allapotegyenlet	van der Waals egyenlet	viszkózitás	felületi feszültség
Extenzív tulajdonság	intenzív tulajdonság	kolligatív tulajdonság	forráspont
Hármaspont	kritikus pont	koncentráció	móltört
Parciális nyomás	Dalton törvénye	anyagmennyiség	tapasztalati képlet
Molekulaképlet	szerkezeti képlet	kötésrend	oxidációs fok
Addíció	polimerizáció	termikus disszociáció	elektrolitos disszociáció
Szubsztitúció	tökéletes gáz	olvadáspont	olvadáshő
Szublímáció	oldat	szolvatáció	hidratáció
Oldáshő	fagyáspont-csökkenés	tenziócsökkenés	forráspont-emelkedés

2.

3. Az atom felépítése

tömegmegmaradás törvénye	energiamegmaradás törvénye	frekvencia	hullámszám
Foton energiája	fényelektromos jelenség	kilépési munka	természetes radioaktivitás
alfa-sugárzás	beta-sugárzás	gamma-sugárzás	pozitron
Radioaktív bomlás sebessége	közepes élettartam	felezési idő	Nukleon
Kvark	neutrínó	mezon	cseppmodel
Tömegszám	emissziós színkép	izotóp atom	Mesterséges radioaktivitás
Spektroszkópiai term	Bohr-féle frekvencia elv	ionizálási energia	elektronaffinitás
Bohr-féle atommodell	főkvantumszám	mellékkvantumszám	mágneses kvantumszám
Spinkvantumszám	abszorpciós színkép	elektronhéj	Heisenberg-féle bizonytalansági elv
Csoport	Schrödinger-egyenlet	felépítési elv	Pauli-féle kizárási elv
Hund szabály	kiválasztási szabály	periódus	periódusos rendszer

4. A kémiai kötés

ionos kötés	kovalens kötés	hibridizáció	inert elektronpár
Nemkötőelektron	datív kötés	többszörös kötés	rezonancia szerkezet
Rezonanciaenergia	vegyértékkötés elmélet	molekulapálya-módszer	kötőelektron
Sávméret	tiltott sáv	lazító elektron	fémek kötés
diszperziós kölcsönhatás	hidrogénhid kötés	polarizáció	dipólus
Elektronegativitás	másodlagos kötés	elsődleges kötés	van der Waals kötés

5. A molekulák sajátja és szerkezete

disszociációenergia	közepes kötési energia	indukált dipólusmomentum	relatív permeabilitás
diamágneses anyag	paramágneses anyag	ferromágneses anyag	mágneses szuszceptibilitás
Curie-hőmérséklet	abszorbancia	kromofór	Lambert-Beer törvény
moláris abszorbancia	UV-VIS spektroszkópia alapja	transzmittancia	

6. Termokémia

munka	energia	hő	endoterm folyamat
Exoterm folyamat	belső energia	entalpia	reakcióentalpia
Égéshő	képződéshő	közömbösítési hő	Hess-tétel

7. Reakciókinetika

reakciósebesség	empirikus sebességi egyenlet	részrend	bruttó rend
Sebességi együttható	molekularitás	Arrhenius egyenlet	aktiválási energia
preexponenciális tényező	sebességi egyenlet elsőrendű reakcióra	katalízis	Katalizátor

8. Kémiai egyensúlyok

egyensúlyi állandó	tömeghatás törvénye	Elektrolit	aktivitás
LeChatelier-Braun elv	disszociáció	vízionszorzat	pH
sav	bázis	oldhatósági szorzat	reverzibilis reakció
Irreverzibilis reakció			

9. Elektrokémia

fajlagos vezetés	moláris fajlagos vezetés	galváncella	elektrolizáló cella
Oxidáció	redukció	anód	katód
Elektronvezető	ionvezető	elektromotoros erő	cellareakció potenciálja
Elektrokémiai cella	Daniell cella	Nernst egyenlet	Elektrolízis