

KEMIAN KÄSITTEET

LUKU 1

Akvaioni
Alkuaine
Allotropia
Amorfinen aine
Anioni
Diffuusio
Dipoli-dipolisidos
Dipolimolekyyli
Dispersiovoima
Eksoterminen tapahtuma
Endoterminen tapahtuma
Faasi
Funktionaalinen ryhmä
Heterogeeninen seos

Heterogeeninen
tasapainotila
Homogeeninen seos
Hydratoituminen
Hydrofiilinen
Hydrofobinen
Ideaalikaasu
Ideaalikaasun tilanyhtälö
Ioni-dipolisidos
Ionisidos
Ioniyhdiste
Isotooppi
Kaasun mooliosuus
Kaasun moolitilavuus
Kaasun osapaine

Kationi
Kiteinen aine
Kovalenttinen sidos
Kylläinen liuos
Liukoisuus
liuotin
Metallisidos
Niukkaliukoinen suola
Osittaisvaraus
Puhdas aine
Pysyvä dipoli
Seos
Vetysidos
Yhdiste

LUKU 2

Alakuori
Alkuaine
Alkuaineen suhteellinen
atomimassa
Anioni
Atomimassayksikkö
Elektronegatiivisuus
Elektroni
Elektronikuori
Emäksinen oksidi
Hapan oksidi
Hapettuminen

Hundin sääntö
Ionisoituminen
Ionisoitumisenergia
Isotooppi
Jakso
Järjestysluku
Kationi
Lohko
Massaluku
Minimienergiaperiaate
Neutroni
Nukleonit

Orbitaali
Paulin kieltoääntö
Pelkistyminen
Protoni
Puoliintumisaika
Pääryhmä
Radioisotooppi
Ryhmä
Siirtymämetalli
Sivuryhmä
Virittyminen

LUKU 3

Ainemäärä
Avogadron vakio
Konsentraatio
Liuos
Massaprosenttinen osuus

Molekyylikaava
Mooli
Moolimassa
ppb-arvo

ppm-arvo
Suhdekaava
Tilavuusprosenttinen osuus

LUKU 4

Avogadron laki
Hapetusluku
Ideaalikaasun tilanyhtälö

Ideaalikaasun moolitilavuus
Lähtöaine
NTP-olot

Prosentuaalinen saanto
Rajoittava tekijä
Rakennekaava

Reaktiotuote	Tasapainotettu reaktioyhtälö	Teoreettinen saanto
LUKU 5		
Alkuaine	Ionisidos	Molekyyli
Allotropia	Ioniyhdiste	Molekyyliyhdiste
Anioni	Jalokaasu	Osittaisvaraus
Atomi	Kaksoissidos	Poolinen kovalenttinen sidos
Dipoli-dipolisidos	Kationi	Poolinen molekyyli
Disperiovoima	Keskusatomi	Pysyvä dipoli
Elektrolyytti	Kolmoissidos	Vetysidos
Elektronegatiivisuus	Kompleksi-ioni	Yhdiste
Halogeenit	Kovalenttinen	Yksinkertainen kovalenttinen sidos
Hetkellinen dipoli	koordinaatiosidos	
Hila	Kovalenttinen sidos	
Ioni	Ligandi	
Ioni-dipolisidos	Metallihila	
Ionihila	Metallisidos	
LUKU 6		
Aromaattinen yhdiste	Ketju- eli runkoisomeria	Sekundäärinen alkoholi
asymmetrinen hiiliatomi	Kiraliakeskus	Sekundäärinen amidi
Atomiorbitaali	Kolmoissidos	Sekundäärinen amiini
Avoketjuinen yhdiste	Konfiguraatioisomeria	Sigmasidos
Bentseenirengas	Konformaatioisomeria	sp ² -hybridisaatio
Biomolekyyli	Kovalenttinen sidos	sp ³ -hybridisaatio
Cis-trans-isomeria	Molekyylikaava	sp-hybridisaatio
Elektronien delokalisaatio	Optinen isomeria	Stereoisomeria
Enantiomeeri	(peilikuvaisomeria)	Substituentti
Enantiomeria	Paikkaisomeria	Suhdekaava
Funktioisomeria	Pii-sidos	Syklinen yhdiste
Funktioisomeeri	Polytyydyttymätön yhdiste	Tertiäärinen alkoholi
Funktionaalinen ryhmä	Poolinen sidos	Tertiäärinen amidi
Heterosyklinen yhdiste	Pooliton sidos	Tertiäärinen amiini
Homologinen sarja	Primäärinen alkoholi	Tyydyttymätön yhdiste
Hybridiorbitaali	Primäärinen amidi	Tyydyttynyt yhdiste
Hybridisaatioteoria	Primäärinen amiini	Yhdisteluokka (yhdisteryhmä)
Isomeeri	Rakenneisomeria	Yksinkertainen sidos
Isomeria	Rakennekaava	
Kaksoissidos	Raseeminen seos	
LUKU7		
Additioreaktio	Eksoterminen reaktio	Emäshydrolyysi
Biopolymeeri	Eliminaatioreaktio	Epätäydellinen palaminen

Fosforiesterisidos
Glykosidisidos
Hapetin
Hapettumisreaktio
Heikko emäs
Heikko happo
Hydraus
Hydroksidi-ioni
Hydrolyysireaktio
Karboksylaatti-ioni
Kondensaatioreaktio
Korvautumisreaktio
Liittymisreaktio
Markovnikovin sääntö

Monomeeri
Muovi
Oksoniumioni
Orgaaninen ammoniumioni
Pelkistin
Pelkistymisreaktio
Peptidisidos
Polyadditioreaktio
Polykondensaatioreaktio
Polymeeri
Primäärinen alkoholi
Primäärinen amidi
Primäärinen amiini
Rajoittava tekijä

Saippuoitumisreaktio
Sekundäärinen alkoholi
Sekundäärinen amidi
Sekundäärinen amiini
Substituutioreaktio
Synteettinen polymeeri
Tasapainotila
Tertiäärinen alkoholi
Tertiäärinen amidi
Tertiäärinen amiini
Täydellinen palaminen

LUKU 8

Aktiivinen elektrodi
Anioni
Anodi
Antioksidantti
Elektrodi
Elektrolyysi
Elektrolyytti
Epäjalo metalli
Faradayn vakio
Galvaaninen kenno

Hapetin
Hapettuminen
Hapetusluku
Jalometalli
Kationi
Katodi
Kennokaavio
Kokonaisreaktio
Lähdejännite
Metallien jännitesarja

Normaalipotentialiarvo
Normaalipotentialitaulukko
Normaalivetyelektrodi
Osa- eli puolireaktio
Passiivinen elektrodi
Pelkistin
Pelkistyminen
Suolasilta
Sähkökemiallinen pari

LUKU 9

Dynaaminen tasapainotila
Etenevä reaktio
Faasi
Heterogeeninen tasapainotila

Homogeeninen tasapainotila
Irreversiibeli reaktio
Kylläinen liuos
Mooliosuus
Niukkaliukoinen suola

Osapaine
Palautuva reaktio
Reversiibeli reaktio
Tasapainoreaktio
Tasapainovakio

LUKU 10

Amfoteerinen aine
Autoprotolyysireaktio
Ekvivalenttipiste
Emäksinen aine
Emäs
Emäsvakio
Hapan liuos
Happo
Happovakio

Heikko protolyytti
Hydroksidi-ioni
Moniarvoinen protolyytti
neutraalinen liuos
Neutraloitumistitraus
Neutraloitumisreaktio
Oksoniumioni
pH-indikaattori
Protoninsiirtoreaktio

Protolysoitumisaste
Protolyysireaktio
Protolyytti
Puskurikapasiteetti
Puskuriliuos
Titrauskäyrä
Vahva protolyytti
Vastinemäs
Vastinhappo

Veden ionitulo
Yksiarvoinen protolyytti

LUKU 11

Aktivoitumisenergia
Alkunopeus
Eksoterminen reaktio
Endoterminen reaktio
Energiakuvaaja
Entalpia

Entalpiamuutos
Hessin laki
Hetkellinen nopeus
Keskimääräinen nopeus
Liukenemislämpö
Muodostumislämpö

Palamislämpö
Reaktiolämpö
Reaktionopeus
Sidosenergia
Siirtymäkompleksi

LUKU 12

Atomiabsorptiospektrometria (AAS)
Ekvivalenttipiste
Faasi
Heterogeeninen seos
Homogeeninen seos
Indikaattori
Infrapunaspektroskopia (IR)

Kalorimetri
Kvalitatiivinen tutkimus
Kvantitatiivinen tutkimus
Liuos
Liuotin
Massaspektrometria (MS)
Saanto-%
Seos

Standardikuvaaja
Titraus
Titrauskäyrä
UV-spektroskopia
VIS-spektroskopia
Ydinmagneettinen resonanssispektrometria (NMR)