

Glosario de términos en orden alfabético

Con indicación del lugar donde son introducidos en el texto base

Término	Introducido en
A	
A, número másico	4.3.2
abierto, sistema	13.2
acíclico, hidrocarburo	32.1
ácido	19.2
ácido carboxílico	31.7
ácido conjugado	19.3
ácido débil, fuerte	19.5
ácido protónico	19.3
ácido, disociación de	19.2
ácido-base, teoría protónica de	19.3
activación, energía de (Ea)	15.4.3
actividad, de sustancias	14.3
adiabático, sistema	13.2
aditividad de entalpías de reacción	13.4.6
adsorción física, química	15.7
afinidad electrónica	6.4.3
aislado, sistema	13.2
aislante	11.3.1
álcali	19.2
alcalinos, metales	6.3
alcalinotérreos, metales	6.3
alcanos	32.1
alcohol	31.7
alcohol primario, secundario, terciario	35.2
alcoxi, grupo	35.4.1
aldehído	31.7
aldehído alifático, aromático	36.1.1
alfa, grado de disociación o ionización	19.5
alicíclico, hidrocarburo	32.1
alifática, amina	35.5.1
alifática, cetona	36.1.1
alifático, aldehído	36.1.1

Término	Introducido en
alifático, hidrocarburo	32.1
alquenos	32.1
alquilo, grupo	32.2.2
alquinos	32.1
alrededores, sistema termodinámico	13.2
alternada, conformación	32.3.2
ambiente, sistema termodinámico	13.2
amida	36.2
amida primaria, secundaria, terciaria	36.2.1
amina	31.7
amina alifática, aromática	35.5.1
amina primaria, secundaria, terciaria	35.5
amino, grupo	35.5.1
amonio cuaternario	35.5.1
amonio, ion	35.5.1
amonio, sal de	35.5.1
anfiprótico	19.3
ángulo de enlace	8.2.2
anhidrido de ácido	36.2
anillo bencénico	33.3.1
anillos bencénicos polinucleares	33.3.1
ánodo (electrolisis)	22.4
ánodo (pila)	21.4
antienlazante, orbital molecular	9.1
antiparalelos, espines	6.2
antípodas ópticos	34.4
apantallamiento de electrones	5.7
apareados, electrones	6.2
aromática, amina	35.5.1
aromática, cetona	36.1.1
aromaticidad	33.3.1
aromático, aldehído	36.1.1
aromático, hidrocarburo	32.1
Arrhenius, definición de ácido-base	19.2
Arrhenius, ecuación de	15.4.3
Avogadro, número de (N)	6.4.2 y Aclaración
B	

Término	Introducido en
banda de energía	11.3.1
banda llena, ocupada	11.3.1
banda vacía, no ocupada	11.3.1
bandas de energía, teoría	11.3.1
barrera de energía	15.5.1
barrera de energía potencial	15.5.2
base	19.2
base conjugada	19.3
base débil, fuerte	19.5
bencilo, grupo	33.3.1
bimolecular, reacción	15.4.2.3
Bohr, radio de	6.4.1
Boltzmann, ecuación de	13.5.2
bomba calorimétrica	13.4.2
Brönsted y Lowry, definición de ácido-base	19.3
C	
cadena lateral, hidrocarburos	32.2.1
cadena principal, hidrocarburos	32.2.1
calor	13.3
calor de formación	13.4.8.2
calor de neutralización	19.2
calor de reacción, a presión constante	13.4.3
calor de reacción, a volumen constante	13.4.2
calores normales de formación	13.4.8.2
camino de reacción	15.5.2
capa, configuración electrónica	5.3.2
capas de electrones	5.7
carácter iónico, porcentaje de	8.2.4
carbonilo, grupo	36.1
carbono asimétrico	34.4
carbono primario, secundario, terciario, cuaternario	32.2.2
carbono terminal	32.2.2
carboxilato	36.2.2
carboxílico, ácido	31.7
carga del electrón, e	5.6
carga nuclear efectiva	6.4.2
catálisis	15.7

Término	Introducido en
catálisis homogénea, heterogénea	15.7
catalizador	15.7
catalizador ácido-base	15.7
catalizador de contacto	15.7
catalizador de superficie	15.7
cátodo (electrolisis)	22.4
cátodo (pila)	21.4
celdilla unidad	7.4.2
célula electrolítica	22.4
célula galvánica	21.4
cerrado, sistema	13.2
cetona	31.7
cetona alifática, aromática	36.1.1
ciano, grupo	36.3
cis-	32.3.2
cis-trans	32.3.2
CLOA, combinación lineal de orbitales atómicos	9.1
cloruro de ácido	36.2
colisiones, teoría de	15.5.1
combinación lineal de orbitales atómicos, CLOA	9.1
compartición de electrones	8.1
complejo activado	15.5.2
complejo de transición	15.5.2
compuesto carbonílico	31.7
condiciones estándar	13.4.8.2
conducción electrolítica	22.4
conducción iónica	22.4
conductor	11.3.1
configuración (carbono)	32.3.2
configuración electrónica (átomos)	6.2
configuración electrónica molecular	9.3.1
configuración excitada molecular	10.2.1
conformación	32.3.2
conformación alternada	32.3.2
conformación eclipsada	32.3.2
conjugado, par ácido-base	19.3
conservación de la energía, principio de	13.3

Término	Introducido en
constante de disociación, de ácido y base	19.5
constante de equilibrio	14.2
constante de equilibrio del complejo activado	15.5.2
constante de equilibrio K_a , K_c , K_p	14.3
constante de Faraday, F	21.5
constante de hidólisis, K_h	19.6.3
constante de ionización, de ácido y base, K_a , K_b	19.5
constante de los gases, R	13.4.4 y Aclaración
constante de Planck, h	5.6
constante de velocidad, de reacción	15.4.2.1
coordenada de reacción	15.5.2
coordinación, índice o número de	7.4.2
covalente, enlace	8.1, 8.3
covalente, radio	10.1.1
covalente, valencia	8.3
criterio de máxima superposición	10.1.2
cuaternario, amonio	35.5.1
cuba electrolítica	22.4
D	
D, debye	8.2.4
Daniell, pila	21.4
debye, D	8.2.4
degenerados, orbitales atómicos	5.7
degenerados, orbitales moleculares	9.2
densidad de probabilidad	5.3.1
densidad electrónica	5.3.1
derivado halogenado	31.7
desapareados, electrones	6.2
descomposición, reacción de	23.7
desintegración nuclear	15.4.3
deslocalización electrónica	10.5.1
deslocalizados, orbitales moleculares	10.1
desplazamiento, reacciones redox de	23.6
desplazamiento, reacciones ácido-base de	23.4.3
desproporción	23.6
diagrama energético molecular	9.3.1
diagrama entálpico	13.4.7

Término	Introducido en
diastereoisómeros, diastereómeros	34.4
dipolar, momento	8.2.4
dipolo-dipolo, fuerzas	11.4.2
dipolos inducidos	11.4.1
dipolos instantáneos	11.4.1
diprótico, ácido	19.3
dismutación	23.6
disociación de ácido	19.2
disociación de base	19.2
disociación iónica	19.2
disociación, energía de	8.2.3
disolución ácida	19.6.1
disolución básica	19.6.2
dispersión, fuerzas de	11.4.1
distancia de enlace	8.2.1
distribución radial de probabilidad	5.4.1
doble, enlace covalente	8.1
E	
e, carga del electrón	5.6
E, energía interna	13.3
E _a , energía de activación	15.4.3
eclipsada, conformación	32.3.2
ecuación de estado	13.2
ecuación de Nernst	21.5
ecuación redox	21.7
ecuación redox iónica	21.7
ecuación redox molecular	21.7
ecuación termoquímica	13.4.5
efecto de apantallamiento	6.4.2
efecto nivelador	19.5
efecto pantalla	6.4.2
electrodo	21.4
electrodo de hidrógeno	21.5
electrodo de referencia	21.5
electrodo patrón de hidrógeno	21.5
electrodo, potencial de	21.4
electrodo, potencial normal de	21.5

Término	Introducido en
electrodo, reacción de	21.4
electrolisis	22.4
electrolítica, célula o cuba	22.4
electrolítica, conducción	22.4
electrolito anódico	21.4
electrolito catódico	21.4
electromotriz, fuerza	21.4
electrón antienlazante	9.3.1
electrón apareado	6.2
electrón compartido	8.1
electrón desapareado	6.2
electrón enlazante	9.3.1
electrón externo, interno	5.7
electrón no compartido	8.1
electrón no enlazante	9.3.1
electrón solitario	6.2
electronegatividad	6.4.4
electronegatividades, escala de	8.2.4.1
electrones de valencia (EV), teoría de	8.4
elemento de transición	6.3
elemento de transición interna	6.3
enantiómeros	34.4
endotérmica, reacción	13.4.3
energía cinética molecular	15.5.1
energía de activación, E_a	15.4.3
energía de disociación	8.2.3
energía de enlace	8.2.3
energía de ionización	6.4.2
energía de red	7.4.1
energía de resonancia	10.5.1
energía del electrón	5.6
energía interna, E	13.3
energía libre de activación	15.5.2
energía libre de Gibbs, G	13.5.5
energía libre de reacción	13.5.5
energía libre normal de formación	13.5.6
energía libre, G	13.5.5

Término	Introducido en
energía media de enlace	13.4.8.3
energía reticular	7.4.1
enlace covalente	8.1, 8.3
enlace covalente apolar	9.4.1
enlace covalente doble	8.1
enlace covalente polar	9.4.1
enlace covalente simple	8.1
enlace covalente triple	8.1
enlace de hidrógeno	11.5
enlace de hidrógeno intermolecular	11.5
enlace de hidrógeno intramolecular	11.5
enlace doble	9.4
enlace iónico	7.4
enlace metálico	11.3
enlace pi, π	9.2
enlace polar	8.2.4
enlace sigma, σ	9.2
enlace simple	9.4
enlace triple	9.4
enlace, energía de	8.2.3
enlace, energía media de	13.4.8.3
enlace, entalpía de	13.4.8.3
enlace, orbital molecular	10.1
enlace, orden de	9.4
enlace, polaridad del	8.2.4
enlazante, orbital molecular	9.1
enlazante, par de electrones	8.1
entalpía de enlace	13.4.8.3
entalpía de reacción	13.4.4
entalpía libre, G	13.5.5
entalpía molar de neutralización	19.2
entalpía, H	13.4.3
entropía de reacción	13.5.4
entropía, S	13.5.1
enzima	15.7
equilibrio de solubilidad	20.3
equilibrio dinámico	14.2

Término	Introducido en
equilibrio heterogéneo	14.4
equilibrio químico	14.2
equilibrio químico, ley del	14.3
equilibrio, estado de	13.5.5
equivalente-gramo	22.5
escala de electronegatividades	6.4.4, 8.2.4.1
espín, s	5.3.2
espines antiparalelos	6.2
espines paralelos	9.3.1
espontaneidad, criterio de	13.5.5
espontáneo, proceso	13.5.5
esqueleto hidrocarbonado	31.3.2
estabilidad aromática	33.3.1
estado de equilibrio	13.5.5
estado de oxidación	21.3
estado de referencia, de sustancias	13.4.8.1
estado de transición, teoría de	15.5.2
estado estándar, de sustancias	14.6
estado excitado del átomo	6.2
estado fundamental del átomo	6.2
estado normal del átomo	6.2
estado normal, de sustancias	13.4.8.1
estado, ecuación de	13.2
estado, función de	13.2
estándar, condiciones	13.4.8.2
estándar, estado	14.6
éster	36.2
estereoisómeros	34.4
esterificación	36.2.5
estructura helicoidal	11.5.2
estructuras resonantes	10.5.1
etapa controlante	15.6
etapa de reacción	15.4.2.3
etapa determinante	15.6
éter	35.4.1
éter cíclico	35.4.1
EV, teoría de electrones de valencia	8.4

Término	Introducido en
exceso de energía iónica	8.2.4.1
excitada, configuración molecular	10.2.1
exclusión, principio de	6.2
exotérmica, reacción	13.4.3
extensiva, variable	13.2
Eyring, ecuación de	15.5.2
F	
factor de frecuencia, A	15.4.3
factor de orientación	15.5.1
Faraday, constante de	21.5
Faraday, ley de	22.5
fenilo, grupo	33.3.1
fenol	31.7
forma del orbital	5.3.1
forma del orbital, número cuántico l	5.3.2
forma meso	34.4
fórmula condensada	31.5
fórmula empírica	31.5
fórmula estructural	31.5
fórmula expandida	31.5
fórmula molecular	31.5
fórmula plana	31.5
fórmula tridimensional	31.5
fuerza de ácido y base	19.5
fuerza electromotriz	21.4
fuerzas de dispersión	11.4.1
fuerzas de orientación	11.4.2
fuerzas intermoleculares	11.4
función de estado	13.2
función de onda, ψ	5.3
función orgánica	31.7
G	
galvánica, pila o célula	21.4
gas de electrones	11.3
gases nobles	6.3
giro impedido, enlace	32.3.2
giro libre, enlace	32.3.2

Término	Introducido en
grado de disociación, ácido y base	19.5
grado de ionización, ácido y base	19.5
grupo alcoxi	35.4.1
grupo alquilo	32.2.2
grupo amino	35.5.1
grupo bencilo	33.3.1
grupo carbonilo	36.1
grupo ciano	36.3
grupo fenilo	33.3.1
grupo funcional	31.3.2
grupo nitro	35.6
grupo vinilo	32.3.1
grupo, del Sistema Periódico	6.3
H	
h, constante de Planck	5.6
H, entalpía	13.4.3
halógenos	6.3
halogenuro de ácido	36.2
helicoidal, estructura	11.5.2
Hess, ley de	13.4.6
heterogénea, catálisis	15.7
heterogéneo, equilibrio	14.4
heteronuclear, molécula	8.2.4
hibridación bipiramidal triangular	10.2.4
hibridación cuadrada	10.2.4
hibridación digonal	10.2.1
hibridación octaédrica	10.2.4
hibridación tetragonal	10.2.3
hibridación trigonal	10.2.2
híbrido de resonancia	10.5.1
híbrido lineal	10.2.1
híbrido sp	10.2.1
híbrido sp ²	10.2.2
híbrido sp ² d	10.2.4
híbrido sp ³	10.2.3
híbrido sp ³ d	10.2.4
híbrido sp ³ d ²	10.2.4

Término	Introducido en
híbridos, orbitales atómicos	10.2.1
hidrocarburo	31.7
hidrocarburo acíclico, alicíclico	32.1
hidrocarburo alifático, aromático	32.1
hidrógeno, electrodo de	21.5
hidrógeno, enlace	11.5
hidrólisis, reacción de	19.2, 19.6.3
hidronio, ion	19.2
hidroxi-	35.2.1
homogénea, catálisis	15.7
homonuclear, molécula	8.2.4
Hund, regla de	6.2
I	
indicador	19.9
índice de coordinación	7.4.2
inhibidor	15.7
intensiva, variable	13.2
intermolecular, enlace de hidrógeno	11.5
intermoleculares, fuerzas	11.4
intramolecular, enlace de hidrógeno	11.5
ion común	19.6.1
ion hidronio	19.2
ion-electrón, método del	21.7
iónica, conducción	22.4
iónica, valencia	7.4.5
iónico, enlace	7.4
iónico, radio	7.4.3
irreversible, proceso	13.5.1
iso-	32.2.2
isomería cis-trans	32.3.2
isomería de esqueleto o de cadena	32.2.1
isomería de posición	32.3.1
isomería geométrica	32.3.2
isomería óptica	34.4
isómeros conformacionales	32.3.2
isómeros de función	33.1.1
isótopo	4.3.2

Término	Introducido en
J	
jabón	36.2.5
K	
K, primera capa (n=1)	5.3.2
K _a , constante de equilibrio (actividades)	14.3
K _a , constante de ionización de ácido	19.5
K _b , constante de ionización de base	19.5
K _c , constante de equilibrio (concentraciones)	14.3
Kekulé, formas canónicas de	33.3.1
K _h , constante de hidrólisis	19.6.3
K _p , constante de equilibrio (presiones)	14.3
K _{ps} , producto de solubilidad	20.3
K _w , producto iónico del agua	19.6
L	
l, forma del orbital	5.3.2
l, número cuántico	5.3
L, segunda capa (n=2)	5.3.2
Le Chatelier, principio de	14.8
Lewis, teoría de	8.1
ley de equilibrio químico	14.3
ley de periodicidad	6.4
ley diferencial de velocidad de reacción	15.4.2.1
ley integrada de velocidad de reacción	15.4.2.2
lóbulos de orbitales	5.4.2
localizado, orbital molecular	10.1
London, fuerzas de	11.4.1
longitud de enlace	8.2.1
M	
m-, meta	33.3.1
m, número cuántico	5.3
m, orientación del orbital	5.3.2
M, tercera capa (n=3)	5.3.2
macroestados, Termodinámica estadística	13.5.2
mar de electrones	11.3
masa del electrón, m _e	5.6
máxima multiplicidad, principio de	6.2
máxima superposición, criterio de	10.1.2

Término	Introducido en
me, masa del electrón	5.6
mecanismo de reacción	15.6
meso, forma	34.4
meta, m-	33.3.1
metaestable, sistema	14.2
metales	6.4.4
metales alcalinos	6.3
metales alcalinotérreos	6.3
metales de transición	6.3
metálico, enlace	11.3
método de electrones de valencia, EV	8.4
método de los números de oxidación	21.7
método de orbitales moleculares, OM	8.4
método del ion-electrón	21.7
mezcla racémica	34.4
microestados, Termodinamica estadística	13.5.2
modelo de distribución de probabilidad	5.5
modelo orbital	5.5
mol	6.4.2 y Aclaración
molar, propiedad	13.4.8.2 y Aclaración
molécula heteronuclear	8.2.4
molécula homonuclear	8.2.4
molecularidad	15.4.2.3
moléculas activadas	15.5.1
momento dipolar	8.2.4
monomolecular, reacción	15.4.2.3
monoprótico	19.3
Mulliken, escala de	6.4.4
N	
n- (cadena lineal)	32.2.2
n, número cuántico	5.3
n, tamaño del orbital	5.3.2
N, cuarta capa (n=4)	5.3.2
N, número de neutrones	4.3.2
N, número de Avogadro	6.4.2 y Aclaración
Nernst, ecuación de	21.6
neutralización, calor de	19.2

Término	Introducido en
neutralización, entalpía molar de	19.2
neutralización, reacción de	19.2
neutralización, reacciones ácido-base de	23.4.1
neutras, disoluciones	19.6
neutrón	4.3.2
nitrilo	31.7
nitro, grupo	35.6
nitroderivado	31.7, 35.6
nivel principal, configuración electrónica	5.3.2
niveles energéticos de un electrón	5.6
no metales	6.4.4
nobles (gases)	6.3
nube de carga	5.3.1
núcleo atómico	4.3.2
número atómico, Z	4.3.2
número de Avogadro, N	6.4.2 y Aclaración
número de coordinación	7.4.2
número de neutrones, N	4.3.2
número de oxidación	21.3
número másico, A	4.3.2
números cuánticos, n, l, m	5.3
números de oxidación, método de los	21.7
O	
o-, orto	33.3.1
octete, regla del	7.2
OM, teoría de orbitales moleculares	8.4
orbital	5.3
orbital de enlace	8.4.1
orbital molecular	9.1
orbital molecular antienlazante	9.1
orbital molecular de enlace	10.1
orbital molecular enlazante	9.1
orbital molecular localizado	10.1
orbitales d	5.4.3
orbitales degenerados	5.7
orbitales esféricos	5.4.1
orbitales lobulados	5.4.2

Término	Introducido en
orbitales moleculares (OM), teoría de	8.4
orbitales moleculares degenerados	9.2
orbitales moleculares deslocalizados	10.1
orbitales moleculares deslocalizados, teoría de	11.3.1
orbitales p	5.4.2
orbitales s	5.4.1
orden de enlace	9.4
orden de reacción	15.4.2.1
orden energético de orbitales	6.2
orden total, de reacción	15.4.2.1
orientación del orbital, número cuántico m	5.3.2
orto, o-	33.3.1
oxidación	21.2
oxidación, número o estado de	21.3
oxidación-reducción, reacciones de	21.2
oxidante	21.2
oxocompuestos	36.1
P	
p-, para	33.3.1
pantalla de electrones	5.7
par conjugado ácido-base	19.3
para, p-	33.3.1
paramagnetismo	9.3.1
pares de electrones compartidos	8.1
pares de electrones enlazantes	8.1
pares de electrones no enlazantes	9.3.1
partícula α	4.3.2
Pauli, principio de	6.2
Pauling, criterio de	10.1.2
Pauling, escala de	6.4.4
periodo, del Sistema Periódico	6.3
pH	19.6.3
pi, enlace (π)	9.2
pila galvánica	21.4
pila voltaica	21.4
pila, potencial normal de	21.5
pilas de concentración	21.6

Término	Introducido en
piso, configuración electrónica	5.3.2
pK _a , ionización de ácido	19.5
pK _b , ionización de base	19.5
Planck, constante de	5.6
Planck, tercera ley Termodinámica	13.5.3
plano nodal, orbitales	5.4.2
pOH	19.6.3
polaridad del enlace	8.2.4
polinucleares, anillos bencénicos	33.3.1
porcentaje de carácter iónico	8.2.4
potencial de electrodo	21.4
potencial de semipila	21.4
potencial estándar de electrodo	21.5
potencial normal de electrodo	21.5
potencial normal de reducción	21.5
potencial normal de semirreacción	21.5
potencial normal de una pila	21.5
precipitación, reacción de	23.5
presión parcial, gas	14.3
primaria, amina	35.5
primario, alcohol	35.2
primer orden, reacción de	15.4.2.1
primera afinidad electrónica	6.4.3
primera energía de ionización	6.4.2
primera ley, Termodinámica	13.3
principio de conservación de la energía	13.3
principio de energía mínima	6.2
principio de exclusión	6.2
proceso espontáneo	13.5.5
proceso irreversible	13.5.1
proceso reversible	13.5.1
producto de solubilidad, K _{ps}	20.3
producto iónico del agua, K _w	19.6
protón	4.3.2
protón (ácidos)	19.2
protónico, ácido	19.3
punto salino	21.4

Término	Introducido en
Q	
quiralidad	34.4
R	
R, constante de los gases	13.4.4 y Aclaración
racémico	34.4
radio atómico	6.4.1
radio covalente	10.1.1
radio iónico	7.4.3
reacción bimolecular	15.4.2.3
reacción compleja	15.4.2.3
reacción de descomposición	23.7
reacción de electrodo	21.4
reacción de hidrólisis	19.6.3
reacción de neutralización	19.2
reacción de síntesis	23.7
reacción directa	14.2
reacción elemental	15.4.2.1
reacción en cadena	15.4.3
reacción endotérmica	13.4.3
reacción enzimática	15.4.3
reacción exotérmica	13.4.3
reacción fotoquímica	15.7
reacción inversa	14.2
reacción monomolecular	15.4.2.3
reacción trimolecular	15.4.2.3
reacción, energía libre de	13.5.5
reacción, entalpía de	13.4.4
reacción, entropía de	13.5.4
reacción, velocidad de	14.2
reacción ácido base de desplazamiento	23.4.3
reaccion ácido-base de neutralización	23.4.1
reacción de oxidación-reducción	21.2
reacción de precipitación	23.5
reacción redox	21.2
reacción redox de desplazamiento	23.6
reacciones opuestas	14.2
redes cristalinas	7.4.2

Término	Introducido en
redox, ecuación iónica	21.7
redox, ecuación molecular	21.7
redox, reacción	21.2
redox, ecuación	21.7
reducción	21.2
reductor	21.2
referencia, electrodo de	21.5
regla de máxima multiplicidad	6.2
regla del octete	7.2
resonancia	10.5.1
reversible, proceso	13.5.1
Rutherford, experimento de	4.3.2
S	
S, entropía	13.5.1
s, espín o spin	5.3.2
sal de amonio cuaternario	35.5.1
salino, puente	21.4
saponificación	36.2.5
Schrödinger, ecuación de	5.3
secundaria, amina	35.5
secundario, alcohol	35.2
segunda ley, Termodinámica	13.5.1
segundo orden, reacción de	15.4.2.1
semiconductor	11.3.1
semipila	21.4
semipila, potencial de	21.4
semirreacción	21.5
semirreacción, potencial normal de	21.5
serie homóloga	32.2.1
sigma, enlace (σ)	8.2
simple, enlace covalente	8.1
síntesis, reacción de	23.7
sistema abierto	13.2
sistema adiabático	13.2
sistema aislado	13.2
sistema cerrado	13.2
sistema metaestable	14.2

Término	Introducido en
Sistema Periódico	6.3
sistema termodinámico	13.2
sobrepotencial	22.4
sobretensión	22.4
solapamiento de orbitales atómicos	9.2
solapamiento frontal	9.2
solapamiento lateral	9.2
solitarios, electrones	6.2
solubilidad de compuestos iónicos	20.2
solubilidad, equilibrio de	20.3
solubilidad, producto de (K _{ps})	20.3
spin, s	5.3.2
spines antiparalelos	6.2
spines paralelos	9.3.1
subnivel, átomo	5.3.2
superficie límite de probabilidad	5.3.1
sustituyentes	31.3.2
T	
tamaño del orbital, número cuántico n	5.3.2
teoría de bandas de energía	11.3.1
teoría de electrones de valencia, EV	8.4
teoría de las colisiones	15.5.1
teoría de orbitales moleculares deslocalizados	11.3.1
teoría de orbitales moleculares, OM	8.4
teoría del estado de transición	15.5.2
teoría protónica de ácido-base	19.3
ter-	32.2.2
tercera ley, Termodinámica	13.5.3
terciaria, amina	35.5
terciario, alcohol	35.2
tetravalencia, del carbono	31.3.1
trabajo	13.3
trans-	32.3.2
transesterificación	36.2.5
transición interna, elementos de	6.3
transición, complejo de	15.5.2
transición, elementos de	6.3

Término	Introducido en
transición, estado de	15.5.2
transición, teoría del estado de	15.5.2
trimolecular, reacción	15.4.2.3
triple, enlace covalente	8.1
triprótico, ácido	19.3
U	
universo, termodinámico	13.5.1
V	
valencia	7.1
valencia covalente	8.3
valencia dirigida	10.1.2
valencia iónica	7.4.5
van der Waals, fuerzas de	11.4
van t' Hoff, ecuación de	14.7
variable extensiva	13.2
variable intensiva	13.2
vdW, fuerzas de	11.4
velocidad de reacción	15.2
velocidad específica, de reacción	15.4.2.1
velocidad instantánea, de reacción	15.2
velocidad media, de reacción	15.2
veneno de catalizador	15.7
vida media, de reacción	15.4.2.2
vinilo, grupo	32.3.1
Z	
Z, número atómico	4.3.2
zona prohibida, metales	11.3.1