

INDICE ALFABETICO

QUIMICA INORGANICA

A

- Acción de ácidos sobre metales, 309.
- — — — sales, 237.
- — — — agua sobre compuestos covalentes, 274.
- — — — iónicos, 223, 274.
- — — — hidruros, 227.
- — — — metales, 311.
- — — — óxidos ácidos, 225.
- — — — — básicos, 223.
- — — — bases sobre sales, 237.
- — — — sales sobre sales, 237.
- Aceptor, 211.
- Acido, 186, 192, 229, 276.
 - conjugado, 279.
 - débil, 272.
 - fosfórico, 194, 235.
 - fosforoso, 194.
 - fuerte, 272.
 - sulfúrico, 213, 225, 229.
- Acondicionadores, 25.
- Adsorción, 51.
- Afinidad, 99.
- Agentes físicos, 14.
 - oxidantes, 306.
 - reductores, 306.
- Agua, acción sobre metales, 311.
 - autoionización, 276.
 - autoprotólisis, 276.
 - fórmula, 209, 215, 221.
 - producto iónico, 282.
- Alcalis, 185, 191.
- Alumbres, 236.
- Amoníaco, 275.
- Amonio, 228.
- Anaforesis, 48.

- Análisis, 68.
- Analogía horizontal, 136.
- Anhidridos, 184.
- Aniones, 207, 271.
- Anodo, 263.
- Arrhenius, teoría iónica, 271.
- Atomicidad, 100.
- Atomo, 67, 68.
 - estructura, 138, 143, 161.
 - gramo, 107, 109.
 - teoría moderna, 151.
- Autoionización del agua, 276.
- Autoprotólisis, 276.
- Avogadro, hipótesis de, 107.
 - número de, 109.

B

- Bases, 184, 191, 229, 276.
 - conjugadas, 279.
 - débiles, 272.
 - fuertes, 272.
- Berthollet, reglas de, 239.
- Brönsted y Lowry, 278.

C

- Cabeza, 29.
- Cálculos estequiométricos, 183.
- Calor de fusión, 118.
 - — vaporización, 121.
 - específico de fusión, 118.
- Cambios de estado, 16, 117.
- Campos de fuerza, 114.
- Carácter metálico, 134.

Elementos, 69, 142.
— , clasificación periódica, 131.
— de transición, 71.
Emulsionantes, 46.
Emulsiones, 23.
Emulsoides, 23.
Endotérmica, reacción, 39.
Energía cinética, 113.
— cinético molecular, 113.
— de los electrones, 140, 149, 162.
— , estado excitado, 150, 154.
— , — normal, 150, 154.
Equilibrio, constante de, 282.
— de ecuaciones, 180.
— — iónicas, 302.
— dinámico, 38.
Equivalente de oxidación, 306.
— — reducción, 306.
— electroquímico, 264.
— gramo, 79, 240, 264, 285.
— químico, 285.
Escala carbono 12, 105.
Especies químicas, 21, 28.
Espectros, 149.
Estados, cambios de, 16.
— coloidales, 45.
— de agregación, 115.
— — la materia, 15.
— excitados de energía, 150, 154.
— ideales, 16.
— normales de energía, 150.
Estructura del átomo, 138, 143, 161.
— — núcleo, 141.
— electrónica, 206.
Exotérmica, reacción, 39.
Expresión de la concentración, 40.
Extracción fraccionada, 31.

F

Familias, 133.
Faraday, constante de, 266.
— , leyes de, 263.
Fases, 19.
— continuas, 22.
— discontinuas, 22.
— , separación de, 24.
Fenómenos, 63.
— físicos, 63.
— físico-químicos, 64.
— químicos, 64.

Filtración, 26.
Flotación, 25.
Fórmula del agua, 209, 215, 221.
— empírica, 166.
— estructural, 166.
— química, 165.
Fotón, 148.
Fracción molar, 111.
Fraccionamiento, 29.
Frecuencia de onda, 148.
Fuerza, 39.
— , campos de, 114.
— , de van der Waals, 215.
Función química, 184.
Fusión, 16, 117.
— , calor de, 118.
— , leyes, 18.
— , punto de, 118.

G

Gases ideales, 86.
— — , ecuación de estado, 86.
— — , general, 110.
— inertes, 147.
— nobles, 147.
— perfectos, 86.
— raros, 147.
— reales, 86.
Geles, 46.
Germanio, 137.
Grado, 83.
— de disociación, 272.
— Kelvin, 83.
Grupos, 133.
— funcionales, 184.

H

Haloideas, sales, 195.
Henry, ley de, 35.
Heterogeneidad, criterio de, 20.
Hidrácidos, 186, 194.
Hidrogeniones, 282.
— concentración de, 283.
Hidrógeno, 146.
— pesado, 146.
— ultrapesado, 146.
Hidrólisis, 221.
Hidronio, 228, 279.
Hidróxido, 103, 184, 191, 224.
— anfótero, 231.

Hidróxido de amonio, 192.
Hidroxiilo, 103.
Hidratos, 227.
Hipótesis de Avogadro, 107.

I

Igualación de ecuaciones, 180.
Indicadores, 186.
Inversiones, 135.
Ion, 48, 141, 205, 207, 271.
— amonio, 228.
— electrón, 302.
— hidronio, 228, 279.
Isótopos, 105, 144.

L

Le Chatelier, principio de, 39.
Levigación, 26.
Ley de Boyle, 84.
— — combinaciones gaseosas, 81.
— — conservación de masa, 72.
— — — — — materia, 72.
— — — — — Coulomb, 138.
— — — — — Charles y Gay Lussac, 85.
— — — — — Dalton, 76, 80.
— — — — — Gay Lussac, 81.
— — — — — Henry, 35.
— — — — — Lavoisier, 72.
— — — — — Planck, 148.
— — — — — presiones parciales, 80.
— — — — — proporciones definidas, 74.
— — — — — — — — — múltiples, 76.
— — — — — — — — — recíprocas, 78.
— — — — — Proust, 74.
— — — — — Richter, 78.
— — — — — periódica (Mendeleieff), 134.
— — — — — (Moseley), 144.
Leyes de cambios de estado, 17.
— — — — — ebullición, 18.
— — — — — Faraday, 263.
— — — — — fusión, 18.
— — — — — sublimación, 18.
— — — — — volatilización, 18.
Licuación, 17.
Longitud de onda, 148.
Luz, 147.
Luz, velocidad, 148.

M

Magnetismo, 24.
Materia, 13.
— — — — — , estados de la, 15.
Materiales, 32.
Mecanismo de la electrólisis, 267.
Medio dispersante, 22, 45.
— — — — — disperso, 22, 45.
Membranas semipermeables, 50.
Metales, 70, 134.
— — — — — , acción de los ácidos, 309.
— — — — — y no-metales, 132.
Métodos de fraccionamiento, 29.
Mezcla, 65.
Micelas, 45.
Miliequivalentes, 244.
Mol, 109.
Molécula, 67, 113.
— — — — — gramo, 107, 109.
— — — — — hidratada, 274.
— — — — — polar, 215.
Movimiento Browniano, 47.

N

Naturaleza de la luz, 147.
Neutralización, 197, 230.
Neutrón, 141.
Nivel de energía, 140, 150, 153, 162.
No-electrolitos, 262.
No-metales, 70, 134.
Número atómico, 142.
— — — — — de Avogadro, 109.
— — — — — masa, 145.
— — — — — cuántico, 154.
— — — — — acimutal, 155.
— — — — — de spin, 155.
— — — — — magnético, 155.
— — — — — principal, 153.
— — — — — secundario, 156.
— — — — — máximo de electrones, 140.
Núcleo, 138, 161.
— — — — — , estructura del, 141.

O

Octavas de Newlands, 132.
Onda, 148.
Orbita, 138.
Orbital, 156.

Oxácidos, 186, 192.
Oxhidriliones, 282.
— , concentración de, 284.
Oxhidrilo, 103.
Oxidante, 300.
Oxidación, 299.
Oxido-reducción, 299.
— , soluciones normales,
— , 306.
Oxidos ácidos, 184, 189.
— anfóteros, 184, 190.
— básicos, 184, 186.
— neutros, 184, 190.
Oxisales, 194.

P

Pauli, principio de exclusión, 159.
Peptización, 47.
Períodos, 133.
Peróxidos, 189.
Peso atómico, 103, 137.
— equivalente, 79.
— molecular, 106.
pH, 283.
Planck, ley de, 148.
Poder oxidante, 305.
pOH, 284.
Presión de sublimación, 18.
— — vapor, 18, 81, 120.
— parcial, 81.
Principio de exclusión de Pauli, 159.
— — Le Chatelier, 39.
Producto iónico del agua, 280, 282.
Propiedades de cuerpos, 18.
— extensivas, 18.
— intensivas, 19.
Protio, 146.
Protólisis, 276.
Protón, 141.
Punto de ebullición, 18, 120, 222.
— — fusión, 18, 118.
— — solidificación, 118.
— isoelectrónico, 49.
Puente de hidrógeno, 214.

Q

Química, 14.

R

Radical, 103.
— amonio, 192.
— halogénico, 195.
— hidróxido, 103.
— hidroxilo, 103.
— oxhidrilo, 103.
Radio atómico, 214.
Rayos catódicos, 141.
Reacciones de desplazamiento, 307.
— endotérmicas, 39.
— exotérmicas, 39.
— protolíticas, 276.
Reagrupamiento, 68.
Reducción, 299.
Reductor, 300.
Reglas de Berthollet, 239.
Representación gráfica de valencia,
102.
Repulsión, 15.
Resto, 19.

S

Sales, 186, 194.
— ácidas, 196, 233.
— básicas, 196, 233.
— complejas, 236.
— dobles, 236.
— mixtas, 196.
— neutras, 196, 233.
— obtención, 198.
Saturación, 34.
Sedimentación, 26.
Separación de fases, 24.
— — mezclas, 66.
Serie electroquímica, 308.
Símbolos, 72.
Síntesis, 68.
Sistemas, 19.
— coloidales, 45.
— dispersos, 22.
— heterogéneos, 20, 22.
— homogéneos, 20, 28.
— materiales, 19.
Soles, 46.
Solidificación, 16.
— , punto de, 118.
Solubilidad, 34.
— de sales en agua, 239.
— , curvas de, 36.

Soluciones, 21, 28, 33, 44.
 — coloidales, 45.
 — concentración, 37.
 — concentradas, 40.
 — diluidas, 40
 — molales, 245
 — molares, 244
 — normales, 243
 — — de oxidante, 307
 — — — óxido-reduc-
 ción, 307.
 — — — reductor,
 307.
 — no saturadas, 40.
 — saturadas, 37.
 — sobresaturadas, 39.

Soluto, 33.

Solvente, 33.

Sustancias cristalinas, 30.

Sublimación, 17.

— , leyes, 18.

— , presión de, 18.

Suspensiones, 21, 23, 45.

— coloidales, 45.

Suspensoides, 23.

Sustancia, 14.

— amorfas, 30.

— compuestas, 67, 69.

— oxidantes, 300.

— puras, 21, 28, 31.

— reductoras, 300.

— simples, 67.

T

Tabla electroquímica, 308.

— periódica de los átomos, 131.

Tamización, 26.

Temperatura absoluta, 83.

— normal de ebullición,
 18.

Teoría atómico molecular, 67.

— de Brönsted y Lowry, 278.

Teoría de los cuantos, 148.

— iónica de Arrhenius, 271.

— — moderna, 272.

— moderna del átomo, 151.

Termómetro de gas, 83.

Tierras raras, 135.

Transformaciones físicas, 63.

— físico-químicas, 64.

— isobáricas, 86.

— isocoras, 86.

— isotérmicas, 85.

— químicas, 64, 262.

Tríadas de Dobereiner, 132.

Tritio, 146.

U

Ultramicroscopio, 20.

Unión coordinada, 211.

— covalente, 208.

— dativa, 211.

— electrovalente, 204.

— hidrógeno, 214.

— química, 205.

— no polar, 209.

— polar, 205, 275.

— química, 203.

V

Valencia, 101, 134, 137, 146.

— múltiple, 136.

— negativa, 134, 147.

— positiva, 134, 147.

— , representación gráfica, 102.

Vaporización, 16, 120.

— , calor de, 121.

Vapor, presión de, 18, 120.

Velocidad de la luz, 148.

— — onda, 148.

— — reacción, 281.

Volatilidad relativa de ácidos, 258.

Volatilización, 17.

Volumen molar, 108.

QUIMICA ORGANICA

A

- Accidente, 364.
Aceites, 511, 512
— no secantes, 518.
— secantes, 518.
Acetofenona, 585.
Acetona, 427.
Acido acético, 442.
— albúminas, 554.
— alomúxico, 486.
— alónico, 486.
— altrónico, 486.
— arabónico, 485.
— aspártico, 542.
— benceno sulfónico, 569.
— benzoico, 586.
— cítrico, 447.
— eritrónico, 484.
— esteárico, 445.
— fenil acético, 586.
— — sulfónico, 569.
— ftálico, 586.
— fórmico, 442.
— fumárico, 367.
— galactónico, 486.
— glicerofosfórico, 418.
— glucónico, 486.
— glutámico, 543.
— gulónico, 486.
— hidroxil glutámico, 543.
— idónico, 486.
— idosacárido, 487.
— láctico, 371, 509.
— linoleico, 446.
Acido lixénico, 485.
— maleico, 367.
— manónico, 486.
— margárico, 445.
— monosacárido, 487.
— múxico, 487.
— oleico, 446.
— palmítico, 445.
— pentónico, 485.
— ribónico, 485.
— sacárico, 486.
— talomúxico, 486.
— talónico, 486.
— tartárico, 373, 484.
— tetrónico, 484.
— treónico, 484.
— úrico, 600.
— xilónico, 485.
Acidos, 441, 586.
— alcohólicos, 431.
— grasos, 445, 516, 524.
— nucleicos, 554.
— sacáridos, 486.
— sulfónicos del benceno, 581.
— trihidroxil glutáricos, 485.
Acilo, 450.
Acridina, 594.
Acrodextrina, 503.
Acroleína, 418, 518.
Actividad óptica, 369, 545.
Adenina, 555, 600.
Adipo celulosas, 504.
Adenalina, 509.
Alanina, 541.

- Carbono, determinación cuantitativa, 341.
 — , investigación cualitativa, 337.
 — pseudo asimétrico, 370.
 — tetraédrico, 330, 367.
 Calor molar de combustión, 387.
 Carboxilo, 441.
 Caseína, 550, 552.
 Catálisis, 455.
 Cefalina, 523.
 Celobiosa, 504.
 Celulasas, 504.
 Celulosa, 502, 503, 504, 507, 508.
 Ceras, 511, 520.
 Cerebrósidos, 511, 523.
 Cetonas, 425, 584.
 Cetoximas, 433.
 Cianhidrinas, 430.
 Ciano, 538.
 Cianógeno, 538.
 Ciclanos, 564.
 Ciclo, 561.
 — alcanos, 564.
 — de Cori, 509.
 — hexadieno, 567.
 — hexano, 567.
 — hexeno, 567.
 — penta dieno, 590.
 — pentano fenantreno, 570.
 Cinolina, 595.
 Cisteína, 542.
 Cistina, 542.
 Citosina, 556.
 Clasificación de cadenas, 330.
 — — carbonos, 331.
 Claus, fórmula de, 574.
 Cloral, 429.
 Clorofila, 550.
 Cloroformo, 389, 408.
 Cobre, número de, 504.
 Colágeno, 550.
 Colesterol, 522, 570.
 Combustión, 387, 391.
 Composición centesimal, 346.
 — elemental del cuerpo humano, 325.
 Compuestos alicíclicos, 562.
 — aromáticos, 562.
 — benecénicos, 562.
 — cíclicos, 561.
 — cicloalifáticos, 562.
 — heterocíclicos, 562, 589.
 Compuestos isocíclicos, 561.
 — orgánicos, propiedades, 332.
 Constante de equilibrio, 454.
 Coprosterol, 522.
 Cori, ciclo de, 509.
 — , éster de, 497.
 Cracking, 388.
 Cresoles, 583.
 Cromo proteínas, 550, 554.
 Crotonización, 439.
 Cuerpo humano, composición elemental, 325.
 Cumarona, 593.
 Cuto celulosas, 504.
- ### D
- Derivados de adición, 386.
 — Grignard, 435.
 — sustitución, 386.
 — halogenados, 407.
 — — del benceno, 577.
 — nitrados del benceno, 579.
 Desosas, 496.
 Desoxi azúcares, 495.
 Determinación cuantitativa de carbono, 341.
 — cuantitativa de hidrógeno, 341.
 — cuantitativa de nitrógeno, 343.
 — cuantitativa de oxígeno, 345.
 Dewar, fórmula de, 574.
 Dextrinas, 503.
 Dextrosa, 491.
 Diamidas, 534.
 Diaminas, 531.
 Diazina, 594.
 Di benzo furano, 592, 593.
 — — pirano, 594.
 — — pirrol, 593.
 — — tiofeno, 593.
 Difenilo, 569.
 Digestión, 508.
 Digitoxa, 496.
 Di hidroxii cetona, 417.
 Dímeros, 375.
 Dioles, 415.

Dioxdiazol, 594.
Disacáridos, 479.
Di yodo tirosina, 542.
Dulcita, 482.

E

Edestina, 553.
Elastina, 550.
Elementos biogénicos, 325.
Enantiomorfos, 372.
Engrudo de almidón, 503.
Enlaces, 329.
— conjugados, 575.
Equilibrio químico, 453.
Ergosterol, 522.
Eritrita, 480.
Eritro dextrina, 503.
Eritrosa, 480, 481.
Eritrulosa, 480.
Esclero proteínas, 550, 554.
Esfingol, 523.
Espejo de plata, 437.
Estabilidad del núcleo, 562.
Esterina, 516.
Ester de Cori, 497.
— — Harden, 497.
— — Neuberg, 497.
— — Robinson, 497.
Estereoisomería, 365.
Estereoisómeros, número de, 370.
Esteres, 449.
— fosfóricos de las monosas, 496.
Esterificación, 414, 460.
— , límite de, 415, 461.
Esteroides, 511, 522.
Esteroles, 511, 522.
Estilbeno, 569.
Estructura bote, 563.
— de la piridina, 599.
— del furano, 596.
— — pirrol, 596.
— — tiofeno, 596.
— meta, 585.
— orto, 585.
— para, 585.
— quinónica, 585.
— silla, 563.
Eteres, 419.
— óxidos, 414.
Eter sulfúrico, 421.
Etilendiamina, 532.

F

Factor proteico, 548.
Fehling, reacción de, 437.
Fenantreno, 569.
Fenantridina, 594.
Fenazina, 595.
Fenazona, 595.
Fenil acetaldehído, 584.
— alanina, 541.
— amina, 586.
— endiamina, 587.
— etil amina, 587.
Fenilo, 434.
Fenoles, 582.
Fibrinógeno, 552.
Floroglucina, 583.
Formina, 432.
Fórmula de Baeyer y Armstrong, 574.
— — Claus, 574.
— — Dewar, 574.
— — Kekulé, 573.
— — Ladenburg, 575.
— del benceno, 571, 575.
— hemiacetalica, 487.
— mínima, 346, 572.
— molecular, 346, 572.
Fórmulas de proyección, 490.
— — perspectiva, 490.
Forona, 441.
Fosfolípidos, 511, 522.
Fosfoproteínas, 554.
Fósforo, investigación cualitativa, 339.
Fotosíntesis, 506.
Frenosina, 524.
Freón, 408.
Fructosa, 476, 491.
Fructosano, 502.
Fructósidos, 499.
Ftalazina, 595.
Fucosa, 496.
Fuerza vital, 323.
Funciones químicas orgánicas, 357, 359, 577.
Furano, 589, 593, 596.

G

Galactanos, 502.
Galactógeno, 502.

Galactosa, 483, 491.
 Galactósidos, 500.
 Gama celulosas, 504.
 Gliadina, 553.
 Glicéridos, 513.
 Glicerina, 415.
 Glicerofosfatos, 418.
 Glicerol, 415, 417.
 Glicina, 541.
 Glicocola, 541.
 Glicoles, 415, 429.
 Globulinas, 554.
 Glúcidos, 475, 497.
 Gluco furanosa, 488.
 Glucógeno, 502, 505, 508.
 Glucogenogénesis, 508.
 Glucogenolisis, 509.
 Glucolípidos, 511, 523.
 Gluco piranosa, 488.
 — proteínas, 554.
 Glucosa, 476, 483, 491, 503, 507.
 Glucosanos, 502.
 Glucósidos, 477, 499.
 Glutelinas, 554.
 Goma arábica, 502.
 Grasas, 511, 512.
 — hidrogenadas, 518.
 Grignard, derivados de, 435.
 Grupo funcional, 357.
 Guanina, 555.
 Guldberg y Waage, 453.
 Gulosa, 483.

H

Halógenos, investigación cualitativa, 340.
 Halogenuros de alquilo, 449.
 Harden, éster de, 497.
 Hemi acetal, 487.
 — celulosas, 502.
 Hemoglobina, 550.
 Heteroátomos, 589.
 Heterociclos de núcleos condensados, 599.
 Heterósidos, 477.
 Hexametilentetramina, 432.
 Hexamina, 432.
 Hexitas, 415, 480.
 Hexoles, 415.
 Hexosas, 477, 482, 486, 491.

Hexosanos, 478, 502.
 Hidratos de aldehídos, 428, 487
 — — carbono, 475.
 — — cetonas, 428.
 — — cloral, 429.
 Hidrazinas, 433, 492.
 Hidrazonas, 433, 492.
 Hidrocarburos, 357, 377.
 — acetilénicos, 378, 383.
 — alicíclicos, 564.
 — alifáticos, 379.
 — aromáticos, 565.
 — bencénicos, 565.
 — cicloalifáticos, 564.
 — de núcleos asociados, 569.
 — de núcleos condensados, 569.
 — eténicos, 381.
 — etilénicos, 378, 381, 414.
 — etínicos, 383.
 — forménicos, 379.
 — metánicos, 379.
 — no saturados, 378.
 — olefínicos, 381.
 — parafínicos, 379.
 — polimetilénicos, 564.
 — saturados, 377, 379.
 Hidrogenación, 392, 428.
 — de aceites, 518.
 Hidrógeno, investigación cualitativa, 337.
 — , determinación cuantitativa, 341.
 Hidrólisis, 414, 451, 460, 518.
 Hidroquinona, 583.
 Hidroxilamina, 433.
 Hidroxiprolina, 542.
 Hiperglucemia, 508.
 Hipoxantina, 556, 600.
 Histamina, 597.
 Histidina, 543, 597.
 Histonas, 554.
 Holósidos, 477.
 Homólogos del benceno, 571.
 Hudson, regla de, 489.

I
Idita, 482.
Idosa, 483.
Imidazol, 593, 597.
Iminógeno, 528.
Indol, 593, 600.
Insulina, 508.
International Union of Chemistry,
358.

Inulina, 502.

Invertasa, 501.

Investigación cualitativa de azu-
fre, 339.
— — — car-
bono, 337
— — — fós-
foro, 339.
— — — ha-
lógenos, 340.
— — — hi-
drógeno, 337.
— — — ni-
trógeno, 338.
— — — oxí-
geno, 340.

Ion anfótero, 544.

Iso ciano, 540.

— indol, 600.

— leucina, 541.

Isomería, 365.

Isómero cis, 367.

— trans, 367.

Iso nitrilos, 539.

— quinoleína, 594.

— tiazol, 593.

Isoxazol, 593.

Itas, 418.

Itoles, 418.

J

Jabones, 519.

K

Kekulé, fórmula de, 573.

L

Ladenburg, fórmula de, 575.

Lactosa, 500.

Le Bel y van't Hoff, teoría de,
330, 367.

Lecitina, 522.

Legumina, 553.

Leucina, 541.

Levulosa, 491.

Ley de acción de masas, 453.

Ligaduras, 329.

Ligno celulosas, 504.

Límite de esterificación, 415, 461.

Lípidos, 511.

Lipo proteínas, 554.

Lisina, 543.

Lixosas, 491.

Luz polarizada, 368.

M

Maltosa, 499.

Mananos, 502.

Manita, 482.

Manosa, 483, 491.

Margarina, 514.

Markownikoff, regla de, 393.

Meso, 373.

Mesitileno, 441.

Meta, posición, 566.

Metamería, 365.

Metil fenil amina, 587.

Metileno, 564.

Metionina, 542.

Metol, 409.

Millón, reacción de, 551.

Mínimo proteico, 553.

Miosina, 552.

Mixtura magnesiana, 340.

Monoles, 415.

Monómeros, 375.

Monosas, 477.

Monosacáridos, 477, 478.

Muco celulosas, 504.

Mutarrotación, 495.

N

Naftaleno, 569.

Naftiridina, 595.

Naftodiazina, 592, 595.
Naftoquinona, 585.
Naftol, 584.
Nervona, 524.
Neuberg, éster de, 497.
Nicol, 368.
Ninhidrina, reacción de la, 551.
Nitrilos, 537.
Nitrobenceno, 568, 579.
Nitrógeno, determinación cuantitativa, 343.
— , investigación cualitativa, 338.

Nitroglicerina, 418.
Nitrómetro, 343.
Nitrosaminas, 531.
Nomenclatura, 358.
Nor leucina, 541.
Núcleo, 561.
— , estabilidad, 562.
Núcleo proteínas, 554.
Número de cobre, 504.
— — estereoisómeros, 370.

Olefinas, 381.
Oleína, 516.
Oligo sacáridos, 477.
Orizenina, 553.
Ornitina, 542.
Orto, posición, 566.
Osas, 477.
Osazonas, 493.
Osidos, 477.
Ovoalbúmina, 551.
Oxatiadiazina, 595.
Oxazina, 594.
Oxazol, 593.
Oxdiazol, 593.
Oxidación, 386, 390, 411, 415, 428.
Oxido de mesitilo, 440.
Oxígeno, investigación cualitativa, 340.
— , determinación cuantitativa, 345.

Oxiantraceno, 584.
Oxihidroquinona, 583.
Oximas, 433.
Oxtriazina, 595.
Oxtriazol, 594.

P

Palmitina, 514.
Parafinas, 379.
Paraldehido, 440.
Para, posición, 566.
Pecto celulosas, 504.
Pentiofeno, 598.
Pentitas, 415, 480.
Pentoles, 415.
Pentosas, 477, 485, 490.
Pentosanos, 478, 502.
Péptidos, 546.
Peptonas, 554.
Perhidro ciclo pentano fena

Piazina, 594.
Piperidina, 589.
Pirano, 594, 598.
Piridina, 589, 592, 594, 598,
Pirimidina, 556, 594, 599.
Pirocatequina, 583.
Pirogalol, 583.
Pirólisis, 388.
Pirrazol, 593, 597.
Pirrol, 590, 592, 593, 596.
Pirrolina, 597.
Plata, espejo de, 437.
Poder rotatorio, 374.
Polarímetros, 369.
Polarizador, 368.
Poliácidos, 446.
Polialcoholes, 415.
Poliamidas, 535.
Polimería, 375.
Polimerización, 395, 440.
Polímeros, 375.
Polioles, 418.
Polipéptidos, 554.
Polisacáridos, 478, 479, 501,
Posiciones orto-meta-para, 56
— vecinal, asimétrica
métrica

Prisma de Nicol, 368.
Prolaminas, 554.
Prolina, 542.
Propano triol, 415, 417.
Propenal, 418.
Propiedades de compuestos
Protaminas, 554.
Proteínas, 548.
Punto isoelectrico, 545.

Purina, 555, 600.
Putrescina, 532.

Q

Querasina, 524.
Queratina, 550.
Química del carbono, 324.
— orgánica, 324.
— , unidad de la, 324.
Quinazolina, 595.
Quinocinolina, 595.
Quinoleína, 594.
Quinonas, 585.
Quinoxalina, 595.
Quitina, 502.

R

Racémicos, 372.
Radical, 360.
— acilo, 450.
— alcoxilo, 450.
— ciano, 538.
— cianógeno, 538.
— fenilo, 434.
— isociano, 540.
Rafinosa, 500.
Ramnosa, 496.
Rayo extraordinario, 368.
— ordinario, 368.
Reacción, 453.
— de Fehling, 437.
— — la ninhidrina, 551.
— — Millon, 551.
— — Schiff, 438.
— — Tollens, 437.
— del biuret, 551.
— xantoproteica, 551.
Reacciones de hidrocarburos, 386.
Regla de Hudson, 489.
— — Markownikoff, 393.
— — Svedberg, 552.
Resorcina, 583.
Resto prostético, 553.
Ribita, 481.
Ribodesoxa, 496.
Ribosa, 481, 490.
Robinson, éster de, 497.
Rodeosa, 496.

S

Sacarosa, 498.
Sal de Seignette, 437.
Saligenina, 582.
Saponificación, 451, 461, 519.
Schiff, reacción de, 438.
Seignette, sal de, 437.
Semi carbazidas, 434.
— carbazonas, 434.
Seminosa, 491.
Serie heteróloga, 386.
— homóloga, 380.
— isóloga, 385.
Serina, 541.
Seudol, 409.
Silla, estructura, 563.
Simétrico, posición, 578.
Síntesis cianhídrica, 431.
Sistema I.U.C., 358.
Sorbita, 482.
Sorbosa, 492.
Sucrasa, 501.
Sustancias dextróginas, 369.
— inorgánicas, 323.
— levóginas, 369.
— ópticamente activas, 369.
— orgánicas, 323.
Svedberg, regla de, 552.

T

Talita, 482.
Talosa, 483.
Tautomería, 376, 417, 427, 534.
Tensiones, teoría de, 563.
Teoría de Baeyer, 563.
— — las tensiones, 563.
— — Le Bel y van't Hoff, 330, 367.
— — Thiele, 575.
Tetra cloruro de carbono, 389.
Tetrasacáridos, 479.
Tetrazina, 595.
Tetrazol, 594.
Tetritas, 415, 480.
Tetroles, 415.
Tetrosas, 477, 480, 484.
Thiele, teoría de, 575.
Tiazina, 592, 594.
Tiazol, 592, 593.

Timina, 556.
Tiocumarona, 593.
Tiodiazol, 593.
Tiofeno, 590, 593, 596.
Tiopirano, 594.
Tirosina, 541.
Tiroxina, 542.
Tolano, 569.
Tollens, reacción de, 437.
Tolueno, 566, 671.
Toluol (ver Tolueno).
Treonina, 541.
Treasas, 481.
Triazina, 595.
Triazol, 593.
Tricloro benceno, 567.
Trímeros, 375.
Trioximetileno, 440.
Tri nitrato de glicerilo, 418.
Trioles, 415.
Triotriazina, 595.
Trioxazol, 594.
Trioximetileno, 595.
Triptofano, 542.
Trisacáridos, 479.

U

Unidad de la Química, 324.
Unión hidrógeno, 530.
— peptídica, 547.

Uracilo, 556.
Urea, 323, 535.
Uretano, 537.
Urotropina, 432.

V

Valina, 541.
Vecinal, posición, 578.
Velocidad de reacción, 452.
Vitamina D, 570.

X

Xantina, 556.
Xantoproteica, reacción, 551.
Xilano, 502.
Xileno, 566, 571.
Xilita, 481.
Xilol (ver Xileno).
Xilosa, 491.

Z

Zeína, 553.
Zwitterion, 544.