* Índice

Ácidos débiles 19

Ácidos fuertes 19

Ácidos polipróticos 20

Ácidos y bases conjugados 19

Análisis Cualitativo 7

Análisis Cuantitativo 7

Analito 7

Anfótero 20

Ánodo 39

Átomo central 53

Balanceo de reacciones 47

Bases débiles 19

Bases fuertes 19

Baterías 43

Caso I Equilibrio Químico 80

Caso II Reacciones de neutralización 82

Caso III Reacciones de precipitación 83

Caso IV Reacciones redox 84

Caso V Reacciones por formación de complejos 85

Caso VI Reacciones por formación de complejos 86

Cátodo 39

Celdas galvánicas 40, 44

Complejos 58

Constante de equilibrio 13

Constantes Condicionales 61,62

Constantes de Acidez 20

Constantes de Basicidad 20

Corrosión 43

EDTA 59

Efecto del ion común 31

Efecto salino 31

Electrodepositación 45

Electrodos de referencia 39

Electrólisis del agua 43

Equilibrio Químico 13

Equivalentes 10, 11

Escala de pH 20

Escala de pKa 20

Estadística 70

Errores 71,72

Fracción alfa 61

Fracción Molar 8

Indicadores ácido - base 29

Indicadores redox 43

Ley de acción de masas 14

Ley de Faraday 45

Ley de Nernst 43

Métodos coulombimétricos 52,55

Ligando 58

Método de Mohr 36

Método de Volhard 36

Métodos gravimétricos 31

Molalidad 8

Molaridad 8

Neutralización 18

Normalidad 8,10

Partes por millón 8

Peso Equivalente 11

Pila de Daniell 39

Polarización 53

Porcentaje 8

Potencial de electrodo 40,41

Práctica # 1 Balanza analítica 94

Práctica #2 Preparación de soluciones de ácido fuerte y base fuerte 98

Práctica #3 Titulación de HCl y NaOH 101

Práctica#4 Titulación de HCl y de ácido acético en vinagre comercial con una base fuerte 105

Práctica#5 Determinación de CaCO₃ por retrotitulación 111

Práctica #6 Determinación gravimétrica de cobre en una sal soluble 115

Práctica #7 Electrodepositación de cobre 118

Práctica #8 Titulaciones complejométricas 122

Precipitación 31

Principio de LeChatelier 14

Quelato 58

Reacciones redox 39

Solubilidad 29

Solución 8

Solución reguladora 21

Tablas de constantes de acidez y pKa 88

Tablas de formación de complejos Valores de alfa 92

Tablas de potencial de reducción 91

Tablas Kps 89

Titulación por neutralización 21

Titulación redox 46

Titulaciones complejométricas 55

Titulaciones coulombimétyricas 56, 57

Titulación por precipitación 37

* Bibliografía

- Skoog, D.A.; West, D.M.; Holler, F.J.; Crouch, S.R. Química Analítica, 7a edición, McGraw-Hill, México, 2001.
- Rubinson, J.F.; Rubinson, K.A. Contemporary Chemical Analysis, Prentice Hall, NJ 1997.
- Harris, D.C. Análisis Químico Cuantitativo, 2ª Ed. Reverté, Barcelona. 2001.
- Zumdhal, S. Chemistry, 5th Ed,; Houghton-Mitilin Company, 1999.
- Miller, J.N. Y Miller, J.C. Estadística y Quimiometría para Química Analítica, 4ª edición, Prentice Hall, México, 2002.
- Christie, G.E. The art and science of chemical analysis, 1ª edición, John Wiley and sons, Inc. EUA, 2001.
- Harvey, D. Modern Analytical Chemistry, Mc Graw Hill, EUA, 2000