
Bibliografía.

A) Libros de consulta de valores de constantes de equilibrio:

- 1.0 Yuri Y. Lurie
Handbook of Analytical Chemistry
MIR Publishers, Moscow,
1975.
- 2.0 A. Ringbom
Formación de Complejos en Química Analítica.
Alhambra.
1979.
- 3.0 Irwin H. Segel
Cálculos en Bioquímica.
2da. Edición, Editorial Acribia,
1982.
- 4.0 S. Kotrly and L. Sucha
Handbook of Chemical Equilibria in Analytical Chemistry
Ellis Horword. John Wiley & Sons.
1985.

B) Libros de texto clásicos en el estudio de predicción de reacción, manejo del equilibrio químico en solución y cálculos algebraicos de concentración de especies.

- 1.0 G. H. Ayres
Análisis Químico Cuantitativo
Harla, México.
1970.
- 2.0 **G. Charlot**
Química Analítica General.
Tomo I. Soluciones Acuosas y no acuosas.
2ª. Edición.
Toray-Masson.
1975.

- 3.0 M. Machtinger. R. Roset.
Química Analítica General de Gastón Charlot
Tomo IV. Ejercicios.
Toray-Masson.
1977.
- 4.0 R. W. Ramette
Equilibrio y Análisis Químico
Fondo Educativo Interamericana
1983.
- 5.0 R. Sandoval**
Equilibrios en disolución en química analítica.
Teoría, ejemplos y ejercicios.
Facultad de Química. UNAM.
1992.
- 6.0 G. Trejo, A. Rojas, T. Ramírez
Diagramas de zonas de predominio aplicados al Análisis Químico
Tercera Parte: Principios Teóricos. Página 163.
Universidad Autónoma Metropolitana- U.I.
1993.
- 7.0 J.F. Robinson, K. A. Robinson
Química Analítica Contemporánea
Prentice Hall, México.
2000.
- 8.0 D. A. Skoog, D. M. West, F. J. Holler, S. R. Crouch
Química Analítica
7a. Edición
McGraw-Hill
2001.
- 9.0 D. C. Harris
Análisis Químico Cuantitativo
2a. Edición.
Editorial Reverté S.A.
2001.
- 10.0 J. M. Mermet, M. Otto, M. Varcárcel, R. Kellner, H. M. Widmer
Analytical Chemistry.
A Modern Approach to Analytical Science.
2nd. Edition
Wiley-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA
2003.

C) Libros de texto clásicos que incluyen diagramas logarítmicos y de abundancia relativa de especies.

- 1.0 L. G. Sillén
Graphic Presentation of Equilibrium Data
Treatise on Analytical Chemistry
Part I, Vol. I., Chap.8, I. M. Kolthoff and P. J. Elving Editors
Interscience, New York
1959.
- 2.0 J.N. Butler
Solubility and pH Calculations
Addison-Wesley Publishing Company, Inc.
1964.
- 3.0 I. M. Kolthoff, E. B. Sandell, E. J. Meehan and Stanley Bruckenstein
Quantitative Chemical Analysis
Fourth Edition
The Macmillan Company, Collier-Macmillan Limited
1969.
- 4.0 Allen J. Bard
Equilibrio Químico
Harper & Row Publishers Inc.
1970.
- 5.0 W. B. Güenther
Chemical Equilibrium
Plenum
1975.
- 6.0 O. Budevsky
Graphical Methods for Construction of Titration Curves
Analytical Chemistry: Essays in Memory of Anders Ringbom, E. Wanninen Ed.
Pergamon, Oxford
1977.
- 7.0 W. Stumm and J. J. Morgan
Aquatic Chemistry. An Introduction Emphasizing Chemical Equilibria in Natural Waters
John Wiley & Sons
1981.

- 8.0 E. Hogfeldt
Graphic Presentation of Equilibrium Data
Treatise on Analytical Chemistry
Part I, Vol. II., Chap.15, I. M. Kolthoff and P. J. Elving Editors.
Interscience, New York.
1984.
- 9.0 S. Vicente Perez
Química de las Disoluciones: Diagramas y Cálculos Gráficos
Editorial Alhambra.
1985.
- 10.0 Rebeca Mariana Sandoval Márquez**
Química Analítica. Curvas Potenciométricas de Titulación Ácido-Base
Universidad Nacional Autónoma de México. Editorial Porrúa, S.A.
1988.
- 11.0 F. Burriel, S. Arribas, F. Lucena y J. Hernández
Química Analítica Cualitativa
Décimotercera Edición.
Editorial Paraninfo
1989.
- 12.0 M. Roche, J. Desbarres, C. Colin, A. Jardy et D. Bauer
Chimie des Solutions
Technique et Documentation, Lavoisier.
1990.
- 13.0 M. Aguilar
Introducción a los Equilibrios Iónicos
Segunda Edición
Editorial Reverté.
1999.
- 14.0 J. M. Mermet, M. Otto, M. Varcárcel, R. Kellner, H. M. Widmer
Analytical Chemistry.
A Modern Approach to Analytical Science.
2nd. Edition
Wiley-VCH Verlag GmbH & Co. KGaA
2003.
- 15.0 A. Baeza**
Química Analítica. Expresión Gráfica de las Reacciones Químicas.
S. y G. Editores
2006

D) Artículos selectos sobre diagramas logarítmicos.

- 1.0 Freiser H., Q. Fernando
Teaching Ionic Equilibrium. Use of log-chart transparencies
J. Chem. Educ. **42**(1965)35-38.
- 2.0 Tabbutt F. D.
Titration Curves from Logarithmic Concentrations Diagrams
J. Chem. Educ. **43**(1966)245-249.
- 3.0 Yingst A.
Evaluation of Titration Analysis with Logarithmic Concentration Diagrams
J. Chem. Educ. **44**(1967)601-603.
- 4.0 Levie R. de
Ratio Diagrams. A simple graphical Representation of Complicated Equilibria
J. Chem. Educ. **47**(1970)187-192.
- 5.0 Johansson A.
Logarithmic Diagrams and Gran-Curves as an Aid in Potentiometric Titrations in Complexometry
Talanta **20**(1973)89-102.
- 6.0 Wannine, E.

Logarithmic Diagrams in Acid-Base Titrations and Estimation of Titration Errors
Talanta **20**(1980)29-32.
- 7.0 Johansson S.
Logarithmic Diagrams as an Aid in Complexometric Titrations where 1:2 or 2:1 as Well as 1:1 Metal-Ligand Complexes are Regarded as Principal Species
Talanta **28**(1981)241-249.
- 8.0 Macca C., Giorgio G.
Symmetry Properties of Potentiometric Titration Curves
J. Chem. Educ. **60**(1983)1026-1030.
- 9.0 Vale J., Fernández-Pereira C., Alcalde M.
General Treatment of Aqueous Ionic Equilibria Using Predominance Diagrams
J. Chem. Educ. **70**(1993)790-795.

E) Página electrónica de Alejandro Baeza autor con documentos de apoyo, ejercicios propuestos y resueltos sobre manejo y aplicación de equilibrios químicos en solución.

- 1.0 <http://mx.geocities.com/electroquimika>
Menú: DOCENCIA. Química Analítica I y II.