

---

## 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. Rubinson, K. A. Rubinson  
*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.*  
2<sup>nd</sup>. 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.*  
2<sup>nd</sup>. 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.