

## INDICE

Presentación	
Prólogo	
<b>Capítulo I. Características Generales</b>	<b>1</b>
1.1. Introducción	1
1.2. Conceptos fundamentales	2
1.2.1. Tipos de disoluciones	3
1.2.2. Solubilidad	6
1.2.3. Miscibilidad	7
1.2.4. Disoluciones Diluidas y Concentradas	8
1.3. Cuantificación de la concentración de las disoluciones	8
1.3.1. Composición Porcentual	8
1.3.2. Composición como Relación Adimensional	12
1.3.3. Molaridad	15
1.3.4. Molalidad	19
1.3.5. Normalidad	22
1.3.6. Fracción Molar	25
1.3.7. Partes por Millón (ppm)	27
1.4. Factores que afectan el fenómeno de la disolución	28
1.5. Mecanismo de las disoluciones	31
1.5.1. Mecanismo de las disoluciones	32
1.5.2. Producto de solubilidad: $K_{ps}$	35
1.5.3. Disolución de líquidos en Líquidos	36
1.5.4. Disolución de Gases en Líquidos. Ley de Henry	37
1.5.5. Disolución de Sólidos en sólidos	40
1.6. Calor de Disolución	41
1.7. Hidratos	48
1.8. Disoluciones de electrolitos y no electrolitos	49
<b>Capítulo II. Propiedades de las Disoluciones</b>	<b>53</b>
2.1. Introducción	53
2.2. Presión de Valor de las Disoluciones	54
2.3. Descenso de la presión de vapor. Ley de Raoult	57
2.3.1. Solutos no volátiles	57
2.3.2. Solutos Volátiles	62
2.4. Disoluciones ideales y disoluciones reales	65
2.5. Ascenso del punto de ebullición	67
2.6. Descenso del punto de congelación	71
2.7. Presión osmótica	76
2.8. Propiedades de las Disoluciones de Electrolitos	81
<b>Capítulo III. Fenómenos Asociados a las Disoluciones</b>	<b>87</b>
3.1. Destilación de las disoluciones	87
3.2. Destilación simple	87
3.3. Destilación fraccionada	91
3.4. Destilación al vacío	97
3.5. Destilación por arrastre de vapor de agua	99
3.6. Sistemas coloidales	102
3.7. Japones y Detergentes	108
3.8. Distribución de solutos entre dos disolventes no Miscibles: Ley de	111

Reparto	
Problemas	117
Bibliografía	121
Índice	123