

INDICE

PROLOGO	9
I. EL SISTEMA INTERNACIONAL DE UNIDADES (SI)	11
1. Naturaleza del sistema	11
2. Su adopción en la Argentina	12
3. Las razones de su necesidad	12
II. MAGNITUDES, UNIDADES Y OPERACIONES	13
1. Definiciones y conceptos	13
1.2. Magnitudes de base	13
1.3. Magnitudes derivadas	14
2. Unidades de base	14
2.1. Definiciones	15
3. Unidades derivadas	16
Magnitudes derivadas más comunes	17
4. Unidades con nombres especiales	18
Tabla de unidades con nombres especiales	18
5. Unidades no SI que se mantienen	18
6. Unidades no SI toleradas por tiempo limitado	20
7. Prefijos modificadores de símbolos	21
Tabla de prefijos para múltiplos de unidades	22
8. Uso de la simbología matemática	23
Lista de los signos matemáticos más corrientes	24
III. EL SISTEMA INTERNACIONAL EN LAS CIENCIAS DE LA SALUD	25
1. Primeras acciones de organismos científicos internacionales	25
2. Situación actual	26
3. Posición de los organismos científicos internacionales	27
4. Situación en la Argentina	28
IV. CONSECUENCIAS PRACTICAS	29
1. La magnitud cantidad de sustancia	29
2. "Concentración" de un componente	30
Discusión del concepto "concentración"	31
3. Ventajas de estas expresiones	32
4. Uso recomendado	33
5. Uso de la "concentración de masa"	34
6. El caso de la hemoglobina	34

V.	EL PROBLEMA ENZIMATICO	37
1.	La etapa anárquica	37
2.	La primera normalización	37
3.	Propuestas generalizadas	38
4.	Estado actual de la cuestión	39
	Definiciones	40
VI.	MEDICIONES DE PRESION	43
VII.	UNIDADES DE ENERGIA Y RELACIONADAS	45
VIII.	LA TEMPERATURA	49
IX.	LAS RADIACIONES, SUS MAGNITUDES Y UNIDADES	51
X.	EL INFORME DE LAS MEDICIONES EFECTUADAS	55
	Tabla de abreviaturas	55
	Símbolos adicionales	56
	Tabla de abreviaturas para magnitudes	58
XI.	LISTA DE MAGNITUDES Y UNIDADES (ordenadas alfabéticamente)	61
XII.	SINONIMIAS	79
	Tabla de sinonimias	79
XIII.	EL SI EN OTRAS AREAS DE LA QUIMICA	85
	Lista de componentes para aguas	87

NOMOGRAMAS DE EQUIVALENCIAS

CUADROS DE EQUIVALENCIAS