

CONTENIDO

Presentación

Prólogo

Capítulo I. El Cambio Químico y sus Leyes	1
1.1. Introducción	1
1.2. Ley de la Conservación de la Masa	3
1.3. Ley de las Proporciones Definidas. Ley de Proust	5
1.4. Compuestos no Estequiométricos	9
1.5. Ley de las Proporciones Múltiples	10
1.6. Teoría Atómica de Dalton	12
1.7. Ley de la Combinación de Volúmenes de los Gases	13
1.8. Hipótesis de Avogadro	15
Capítulo II. Masa y Número de Partículas	19
2.1. Pesos Atómicos y Pesos Moleculares	19
2.2. Método de Dulong y Petit	22
2.3. Escala de Pesos Atómicos Relativos	24
2.4. Masas Reales de Átomos y Moléculas. Número de Avogadro	26
Capítulo III. Cálculos Estequiométricos	33
3.1. Fórmula Química	33
3.2. Reacción y Ecuación Química	37
3.3. Reactivo Limitante	41
3.4. Rendimiento de una Reacción	46
Problemas	53
Glosario	61
Apéndices	64
1. Sistema Internacional de Medidas. Unidades S.I.	64
2. Distribución de los Elementos Químicos	65
3. Fórmulas y Nombres de Los Compuestos Químicos	68
4. Construcción de Gráficos	86
5. Manejo de Números Aproximados. Cifras Significativas	93
Bibliografía	98
Índice	99