

Tabla de materias

Prólogo a la primera edición en español	7	21. Disoluciones patrón; valoraciones	101
Instrucciones al estudiante	9	22. Coloides	107
1. Métodos elementales de laboratorio	13	23. Velocidad de reacción	111
2. Densidad	25	24. Equilibrio químico	115
3. Composición porcentual de un compuesto; pesos atómicos relativos	29	25. Producto de solubilidad constante	121
4. Ley periódica	33	26. Vida media de un isótopo radiactivo	125
5. Fenómenos; sustancias	37	27. Cambio de entalpía en una reacción química	129
6. Orbitales atómicas; enlaces iónicos y covalentes	41	28. Capacidad calorífica molar de un sólido; ley de Dulong y Petit	133
7. Electrolitos: ácidos, bases y sales	43	29. Peso de combinación de un metal	137
8. Fórmulas y ecuaciones	49	30. Electroquímica	141
9. Oxígeno	51	31. Valoraciones de óxido-reducción; ajuste de ecuaciones redox	147
10. Hidrógeno	55	32. Técnicas especiales	153
11. Porcentaje de clorato potásico en una mezcla de clorato potásico y cloruro sódico	59	33. Halógenos	155
12. Ley de Charles	63	34. Azufre	159
13. Peso molecular del dióxido de carbono	67	35. Nitrógeno	165
14. Ley de Graham de la difusión	73	36. Carbono; destilación destructiva	171
15. Composición porcentual del óxido de cobre	77	37. Carbonatos y dióxido de carbono	175
16. Volumen gaseoso molar	81	38. Separación de cobalto y níquel por cambio iónico	181
17. Porcentaje de oxígeno en el aire	85	39. Alcoholes	185
18. Fórmula de un hidrato	89	40. Eteres y ésteres	189
19. Disoluciones; propiedades coligativas, I: Elevación del punto de ebullición	93	41. Jabón	193
20. Propiedades coligativas, II: Descenso del punto de fusión	97	42. Carbohidratos	197

Apéndice

Tabla 1. Factores de conversión 201

Tabla 2. Presión del vapor de agua a diferentes temperaturas 201

Tabla 3. Productos de solubilidad 202

Tabla 4. Algunas densidades usuales (en gramos/militros) 202

Logaritmos con cuatro decimales 203