

| | |
|--|------------|
| Capítulo 6. Equilibrios heterogéneos | 116 |
| 18. <i>Distribución de un soluto entre disolventes inmiscibles</i> | 117 |
| 19. <i>Diagrama de fase de un sistema binario sólido-líquido</i> | 122 |
| 20. <i>Sistemas de tres componentes</i> | 127 |
| 21. <i>La solubilidad como una función de la temperatura</i> | 131 |
| | |
| Capítulo 7. Cinética química | 135 |
| 22. <i>Hidrólisis del acetato de metilo</i> | 140 |
| 23. <i>Reacción del acetato de etilo con el ion hidroxilo seguido por conductividad eléctrica</i> | 144 |
| 24. <i>Inversión de la sacarosa</i> | 149 |
| 25. <i>Bromación de la acetona</i> | 153 |
| | |
| Capítulo 8. Procesos irreversibles en una solución | 157 |
| 26. <i>Viscosidad de los líquidos</i> | 158 |
| 27. <i>Comportamiento de la conductividad de los electrolitos fuertes</i> | 168 |
| 28. <i>Electrolitos débiles</i> | 176 |
| | |
| Capítulo 9. Fuerza electromotriz | 179 |
| 29. <i>Potenciales de electrodo</i> | 180 |
| 30. <i>El electrodo de vidrio</i> | 186 |
| 31. <i>Energía libre y la constante de equilibrio</i> | 192 |
| 32. <i>Termodinámica de las pilas electroquímicas</i> | 198 |
| | |
| Capítulo 10. Propiedades dieléctricas y ópticas de la materia | 203 |
| 33. <i>Momento dipolar a partir de las mediciones de la constante dieléctrica de los gases</i> | 208 |
| 34. <i>Momento dipolar a partir de mediciones de la constante dieléctrica de soluciones</i> | 217 |
| 35. <i>Constantes dieléctricas de líquidos polares; método de resonancia</i> | 223 |
| 36. <i>Constante dieléctrica de un sólido como una función de la temperatura</i> | 231 |
| 37. <i>Dispersión rotatoria óptica</i> | 237 |
| | |
| Capítulo 11. Espectroscopía | 243 |
| 38. <i>Espectrometría y espectrografía</i> | 244 |
| | |
| Capítulo 12. Espectroscopía molecular | 249 |
| 39. <i>El espectro de absorción en el infrarrojo cercano de una molécula diatómica heteronuclear</i> | 250 |
| 40. <i>Espectros infrarrojo y Raman de moléculas triatómicas</i> | 259 |
| 41. <i>Espectros Raman de moléculas poliatómicas</i> | 267 |
| 42. <i>Efecto Stark en el espectro rotacional de una molécula</i> | 278 |

| | |
|--|-----|
| <i>Capítulo 22. Mediciones térmicas</i> | 477 |
| <i>Capítulo 23. Propiedades físicas de fluidos</i> | 489 |
| <i>Capítulo 24. Mediciones eléctricas</i> | 513 |
| <i>Capítulo 25. Espectroscopía</i> | 535 |
| <i>Capítulo 26. Fotoquímica</i> | 571 |
| <i>Capítulo 27. Química nuclear y de radiación</i> | 581 |
| <i>Capítulo 28. Electrónica</i> | 591 |
| <i>Capítulo 29. Purificación de materiales</i> | 649 |

Apéndice

| | |
|---|-----|
| <i>Algebra de números complejos</i> | 657 |
| <i>Vectores</i> | 658 |
| <i>Definiciones de unidades básicas</i> | 660 |
| <i>El sistema internacional</i> | 660 |
| <i>El sistema CGS</i> | 661 |
| <i>Constantes fisicoquímicas</i> | 661 |
| <i>Unidades eléctricas internacionales</i> | 661 |
| <i>Valores de las constantes definidas</i> | 662 |
| <i>Valores recomendados de las constantes básicas</i> | 662 |
| <i>Valores recomendados de las constantes derivadas</i> | 663 |
| <i>Unidades especiales</i> | 663 |
| <i>Reducción de las lecturas del barómetro en una escala de latón a 0°</i> | 663 |
| <i>Corrección que se resta de las lecturas barométricas</i> | 664 |
| <i>Presión del vapor del agua</i> | 664 |
| <i>Densidad del agua en gramos por centímetro cúbico</i> | 665 |
| <i>Escalas de concentración</i> | 666 |
| <i>Convenciones del código de colores para las resistencias</i> | 667 |
| <i>Símbolos esquemáticos para los componentes de circuitos electrónicos</i> | 668 |
| <i>Abreviaturas usuales en electrónica</i> | 669 |

Índice