

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