

Indice

Introducción *iii*

PREGUNTAS

- 1.** Sustancias y reacciones. Gases ideales *3*
- 2.** Termodinámica química *17*
- 3.** Estructura atómica y periodicidad *35*
- 4.** Enlace *55*
- 5.** Estados de la materia *69*
- 6.** Disoluciones y sus propiedades. Diagramas de fase de dos componentes *87*
- 7.** Equilibrio y velocidad de las reacciones *109*
- 8.** Acidos y bases. Conductividad de electrólitos *135*
- 9.** Hidrólisis. Disoluciones amortiguadoras. Valoración *147*
- 10.** Equilibrios iónicos heterogéneos en disolución *157*
- 11.** Oxidación-reducción. Potenciales de electrodo *165*

RESPUESTAS

Capítulo 1 *177*

Capítulo 2 *188*

vi INDICE

Capítulo 3	198
Capítulo 4	206
Capítulo 5	214
Capítulo 6	224
Capítulo 7	240
Capítulo 8	258
Capítulo 9	268
Capítulo 10	278
Capítulo 11	285

APENDICES

A.1	Capacidades caloríficas	297
A.2	Constantes físicas fundamentales	297
A.3	a) Constantes crioscópicas, k_c	297
	b) Constante ebulloscópica del agua	297
A.4	Constantes de ionización en disolución acuosa a 25 °C	298
A.5	Constantes de equilibrio de solubilidad a 25 °C	299
A.6	Densidad del agua	299
A.7	Energías de enlace (promedios)	299
A.8	Energías libres estándar de formación a 25 °C	300
A.9	Entalpías	
	a) Entalpías estándar de formación a 25 °C	300
	b) Entalpía de vaporización del agua a 1 atm	300
A.10	Espectro visible	300
A.11	Longitudes de enlace, L (promedios)	300
A.12	Masas atómicas y números atómicos de los elementos	301
A.13	Potenciales estándar de electrodo a 25 °C	302

- A.14 Presiones de vapor del agua 302
- A.15 Temperatura de congelación del agua a 1 atm 303
Temperatura de ebullición del agua a 1 atm 303
- A.16 Equivalencias de operadores y unidades 303