



Fundamentos y problemas básicos de equilibrios en química analítica /

Gómez del Río, María Isabel

Electronic books

Monografía

<https://rebiunoda.pro.baratznet.cloud:38443/OpacDiscovery/public/catalog/detail/b2FpOmNlbGVicmF0aW9uOmVzLmJhcmF0ei5yZW4vMzQ1ODMyNTM>

Título: Fundamentos y problemas básicos de equilibrios en química analítica Gómez del Río, María Isabel

Editorial: Madrid UNED 2014 2014

Descripción física: 1 recurso online

Nota general: Contiene índice

Bibliografía: Contiene bibliografía

Contenido: FUNDAMENTOS Y PROBLEMAS BÁSICOS DE EQUILIBRIOS EN QUÍMICA ANALÍTICA; PÁGINA LEGAL; ÍNDICE; PRÓLOGO; RECOMENDACIONES PARA EL ESTUDIO; CAPÍTULO 1. EXPRESIÓN DE LOS RESULTADOS ANALÍTICOS; 1. UNIDADES QUÍMICAS MÁS UTILIZADAS; 2. FORMAS DE EXPRESAR LA CONCENTRACIÓN; 3. CIFRAS SIGNIFICATIVAS; 3.1. Reglas del cálculo de errores; 4. PROBLEMAS RESUELTOS; 5. PROBLEMAS DE AUTOEVALUACIÓN; 5.1. Resolución de los problemas de autoevaluación; CAPÍTULO 2. EQUILIBRIOS ÁCIDO-BASE; 1. TEORÍAS ÁCIDO BASE; 1.1. Teoría de Arrhenius; 1.2. Teoría de Brönsted-Lowry; 1.3. Teoría de Lewis 2. EQUILIBRIOS ÁCIDO-BASE EN AGUA3. AUTOPROTÓLISIS DEL AGUA: CONCEPTO DE pH; 4. ÁCIDOS Y BASES FUERTES; 4.1. Ácidos fuertes; 4.2. Bases fuertes; 5. SISTEMAS MONOPRÓTICOS HA/A-; 5.1. Ácido débil HA; 5.1.1. Simplificaciones; 5.2. Base débil A; 5.2.1. Simplificaciones; 5.3. Disoluciones reguladoras; 5.3.1. Disoluciones de mezclas reguladoras; 5.3.1.1. Capacidad de amortiguación o tamponamiento; 5.3.1.2. Preparación de las disoluciones reguladoras; 6. SISTEMAS POLIPRÓTICOS; 6.1. Cálculos de pH; 6.1.1. Ácidos polipróticos; 6.1.2. Sales de ácidos polipróticos; 6.1.3. Disoluciones reguladoras 7. VALORACIONES ÁCIDO-BASE7.1. Tipos generales de curvas de valoración; 7.1.1. Valoraciones de cuatro términos; 7.1.2. Valoraciones de tres términos; 7.1.3. Valoraciones de dos términos; 7.2. Determinación del punto final de una valoración; 8. INDICADORES ÁCIDO-BASE; 9. REPRESENTACIÓN LOGARÍTMICA DE UN SISTEMA ÁCIDO-BASE MONOPRÓTICO; 9.1. Representación gráfica $\log C_i = f(\text{pH})$; 9.2. Ácido monoprótico débil HA; 9.3. Base monoprótica débil B; 9.4. Mezcla de un ácido y una base monopróticos; 10. REPRESENTACIÓN LOGARÍTMICA DE UN SISTEMA ÁCIDO-BASE POLIPRÓTICO; 10.1. Sistema diprótico: $\text{H}_2\text{A}/\text{HA}/\text{A}^{2-}$ 11. PROBLEMAS RESUELTOS12. PROBLEMAS DE AUTOEVALUACIÓN; 12.1. Resolución de los problemas de autoevaluación; CAPÍTULO 3. EQUILIBRIOS DE FORMACIÓN DE COMPLEJOS; 1. INTRODUCCIÓN; 2. EQUILIBRIOS Y CONSTANTES

DE FORMACIÓN; 3. DIAGRAMAS LOGARÍTMICOS DE CONCENTRACIÓN; 4. VALORACIONES DE FORMACIÓN DE COMPLEJOS; 4.1. Curvas de valoración con AEDT; 4.2. Indicadores utilizados en las valoraciones de formación de complejos; 5. APLICACIONES ANALÍTICAS DE LAS REACCIONES DE FORMACIÓN DE COMPLEJOS; 6. PROBLEMAS RESUELTOS; 7. PROBLEMAS DE AUTOEVALUACIÓN; 7.1. Resolución de los problemas de autoevaluación 8. PROBLEMAS RESUELTOS

ISBN: 9788436206883

Materia: Analytical chemistry. Química analítica

Enlace a formato físico adicional: 84-362-4147-9

Baratz Innovación Documental

- Gran Vía, 59 28013 Madrid
- (+34) 91 456 03 60
- informa@baratz.es