

Indice.

Resumen General.....	1
Sección I. Teoría.	
A) Introducción.....	2
1) Buffers Protónicos.....	2
2) Buffers Metálicos.....	5
B) Desarrollo. Primeros Pasos.....	7
1) Nota 1º).....	7
i) La Capacidad Buffer.....	7
ii) Máxima Capacidad.....	8
iii) Rango Aplicable.....	8
iv) Ácidos y Bases Duros y Blandos.....	8
2) Nota 2º).....	9
3) Notas 3º) y 4º).....	9
4) Nota 5º).....	10
5) Nota 6º).....	10
C) Tratamiento definitivo.....	13
1) Generalidades. Método de las Funciones Implícitas.....	13
i) Balance del Ion Metálico.....	14
ii) Balance del Ligando.....	14
iii) Balance de Iones del Solvente.....	15
Intermedio Matemático.....	16
Intermedio. Ácidos y Bases. Sistemas Buffer.....	18
2) Buffers Protónicos.....	21
i) Anulación del Denominador.....	25
ii) Ecuaciones y Variables.....	26
3) Buffers Metálicos y Buffers Ligandos.....	30
4) Método de Eliminación de Variables o de las Constantes Condicionales.....	33
i) Formación de ML y LH_q	34
ii) Formación de ML , MH_qL , $M(OH)_mL$ y LH_q	36
iii) Formación de ML , $M(OH)_m$ y LH_q	36
iv) Formación de ML_n , LH_q y $M(OH)_m$	37
5) Conclusión.....	39
Sección II. Experimental.....	40
Posibilidades de extensión.....	43
Bibliografía.....	44