

### 3ª Parte

25 Noviembre – 21 Diciembre

Duración sugerida y extensión de la actividad	Texto básico			
	Estudiar / Leer			Resolver los Ejercicios
<u>ÁCIDOS Y BASES</u>  7 días 21 páginas	19.2 Definición de Ácidos y Bases de Arrhenius 19.3 Definición Protónica de Brönsted Lowry 19.5 Fuerza de los Ácidos y de las Bases 19.6 La ionización del agua y la escala de pH 19.6.1 Adición de un Ácido 19.6.2 Adición de una Base 19.6.3 Adición de una Sal 19.9 Medida del pH. Indicadores (sólo pág. 59)	19.2 estudiar 19.3 estudiar 19.5 estudiar 19.6 estudiar 19.6.1 estudiar 19.6.2 estudiar 19.6.3 estudiar 19.9 leer	19.2 19.4 19.6 19.8 19.10	
<u>EQUILIBRIO IÓNICO</u> (Sistemas Heterogéneos)  2 días 7 páginas	20.2 Solubilidad de Compuestos Iónicos 20.3 Producto de Solubilidad	20.2 estudiar 20.3 estudiar	20.1 20.2 20.4 20.5	
<u>OXIDACIÓN-REDUCCIÓN</u> (Reacciones redox)  5 días 14 páginas	21.2 Reacciones de Oxido-Reducción 21.3 Número de Oxidación 21.7 Formulación de Ecuaciones Redox	21.2 estudiar 21.3 estudiar 21.7 estudiar	21.1 21.2 21.3 21.10 21.11	

<u>OXIDACIÓN-REDUCCIÓN</u>  (Electrodos y Pilas )  7 días  21 páginas	21.4 Pilas Galvánicas 21.5 Potenciales Normales 21.6 Influencia de las concentraciones de las Especies Químicas sobre el Valor del Potencial de una Pila	21.4 estudiar 21.5 estudiar 21.6 estudiar	21.4 21.5 21.6 21.7 21.8 21.9 21.14
   <u>ELECTROQUÍMICA</u>  3 días  8 páginas	22.4 Electrolisis 22.5 Relaciones Cuantitativas en los Procesos Electrolíticos: Ley de Faraday	22.4 estudiar 22.5 estudiar	22.1 22.3 22.5 22.7 22.9