

2ª Parte

2 - 25 Noviembre

Duración sugerida y extensión de la actividad	Texto básico				
	Estudiar / Leer			Resolver los Ejercicios	
<div>TERMODINÁMICA QUÍMICA</div> <div>(Introducción y Calor de reacción)</div> <div>17 páginas</div> <div>5 días</div>	13.1	Introducción	13.1	leer	13.7
	13.3	La Primera Ley de la Termodinámica	13.3	leer	13.8
	13.4.1	Variación de la energía interna en una reacción Química	13.4.1	estudiar	13.9
	13.4.2	Como podemos medir ΔE	13.4.2	leer	13.10
	13.4.3	Definición de una nueva función de estado: “Entalpía”	13.4.3	estudiar	
	13.4.4	¿Qué relación existe entre ΔH y ΔE?	13.4.4	estudiar	
	13.4.5	Ecuaciones Termoquímicas	13.4.5	estudiar	
	13.4.6	Aditividad de las entalpías de reacción: Ley de Hess	13.4.6	estudiar	
	13.4.7	Diagramas entálpicos	13.4.7	leer	
	13.4.8.1	Estados de referencia	13.4.8.1	estudiar	
	13.4.8.2	Calores de formación	13.4.8.2	estudiar	
	13.4.8.3	Entalpías de enlace	13.4.8.3	leer	

<u>TERMODINÁMICA QUÍMICA</u> (Entropía y Energía libre) 8 páginas 2 días	13.5.1 La entropía y la segunda ley de la Termodinámica 13.5.2 Interpretación molecular de la entropía 13.5.3 Tercera ley de la termodinámica 13.5.4 Cambios de entropía en las reacciones químicas 13.5.5 Energía libre criterio de espontaneidad 13.5.6 Energías libres normales de formación	13.5.1 estudiar 13.5.2 leer 13.5.3 estudiar 13.5.4 estudiar 13.5.5 estudiar 13.5.6 estudiar	13.2 13.3 13.4 13.5 13.6
<u>EQUILIBRIO QUÍMICO</u> 21 páginas 6 días	14.1 Introducción 14.2 Naturaleza del equilibrio químico 14.3 Constantes de equilibrio 14.4 Equilibrios heterogéneos 14.5 Predicción de la dirección de la reacción 14.6 Calculando constantes de equilibrio 14.7 Variación de la constante de equilibrio con la temperatura 14.8 Alterando las condiciones de equilibrio: El principio de Le Chatelier	14.1 leer 14.2 leer 14.3 estudiar 14.4 estudiar 14.5 estudiar 14.6 leer 14.7 leer 14.8 estudiar	14.1 14.2 14.3 14.4 14.5 14.6 14.7
* Los ejercicios de la 1ª PED incluyen el programa visto hasta este tema inclusive	14.8.1 Efecto de la temperatura 14.8.2 Efecto de un cambio en las concentraciones de las sustancias reaccionantes 14.8.3 Efecto de la variación de volumen 14.8.4 Efecto de la variación de presión 14.8.5 Efecto de los catalizadores	14.8.1 estudiar 14.8.2 estudiar 14.8.3 estudiar 14.8.4 estudiar 14.8.5 estudiar	

<p><u>CINETOQUÍMICA I</u></p> <p>(Velocidad de reacción)</p> <p>19 páginas</p> <p>6 días</p>	<p>15.1 Introducción</p> <p>15.2 Velocidad de las reacciones químicas</p> <p>15.3 ¿Como medir experimentalmente la velocidad de reacción?</p> <p>15.4.1 Naturaleza de los reactivos</p> <p>15.4.2.1 Leyes diferenciales de velocidad</p> <p>15.4.2.2 Leyes integradas de velocidad</p> <p>15.4.2.3 Orden y molecularidad</p> <p>15.4.3 Efecto de la temperatura</p>	<p>15.1 leer</p> <p>15.2 estudiar</p> <p>15.3 leer</p> <p>15.4.1 estudiar</p> <p>15.4.2.1 estudiar</p> <p>15.4.2.2 leer</p> <p>15.4.2.3 estudiar</p> <p>15.4.3 estudiar</p>	<p>15.3</p> <p>15.6</p> <p>15.7</p>
<p><u>CINETOQUÍMICA II</u></p> <p>(Teoría molecular y Catálisis)</p> <p>18 páginas</p> <p>4 días</p>	<p>15.5 Teorías acerca de las velocidades de reacción</p> <p>15.5.1 Teoría de las colisiones</p> <p>15.5.2 Teoría del estado de transición</p> <p>15.6 Mecanismos de reacción</p> <p>15.7 Catálisis</p>	<p>15.5 estudiar</p> <p>15.5.1 estudiar</p> <p>15.5.2 estudiar</p> <p>15.6 leer</p> <p>15.7 estudiar</p>	<p>15.1</p> <p>15.2</p> <p>15.4</p> <p>15.5</p>