

1º BACHILLERATO-QUÍMICA-TEMA 6 “TRANSFORMACIONES ENERGÉTICAS Y ESPONTANEIDAD DE LAS REACCIONES QUÍMICAS”

- Los contenidos del este tema lo vamos a estudiar con la información del libro de texto y con los apuntes subidos a la página Web.
- Contenidos y ejercicios propuestos:

Contenidos	Ejercicios más representativos	Otros ejercicios para practicar
<ul style="list-style-type: none"> • 1.Termoquímica. Conceptos iniciales • 1.1 Sistemas materiales. Clasificación • 1.2 Variables termodinámicas • 1.3 Trabajo en termodinámica. Equivalencia entre trabajo y calor 		
<ul style="list-style-type: none"> • 2. Primer principio de la termodinámica 	Ejemplo 1 (pág. 159) Actividad 6 (pág. 159)	Actividad 5 (pág. 159) Problemas 1 y 2 (pág.179)
<ul style="list-style-type: none"> • 3. Aplicaciones del primer principio de la termodinámica. Concepto de entalpía. 	Ejemplo 2 (pág. 161) Actividad 8 (pág. 161)	Actividad 9 y 10 (pág. 161)
<ul style="list-style-type: none"> • 3.1 Ecuaciones termoquímicas. Diagramas entálpicos 		Actividad 11 (pág. 162)
<ul style="list-style-type: none"> • 3.2 Entalpía de formación 	Actividad 12 (pág. 163)	
<ul style="list-style-type: none"> • 3.3 Entalpía de una reacción química. Entalpía de combustión. 	Ejemplo 3 (pág. 164) Ejemplo 4 (pág. 165)	Actividad 13, 14, 15, 16, 17 y 18 (pág. 165) Problemas 4, 5, 6, 7, 8, 9 y 10 (pág. 179)
<ul style="list-style-type: none"> • 3.4 Ley de Hess. Aditividad de las entalpías de reacción. 	Ejemplo 5 (pág. 166)	Actividades 19, 20, 21 y 22 (pág. 167) Problemas 11, 12, 13, 14 y 15 (pág. 180)
<ul style="list-style-type: none"> • 3.5 Entalpía de enlace 	Ejemplo 6 (pág. 168)	Actividades 23, 24, 25, 26 y 27 (pág. 168). Problemas 16, 17 y 18 (pág. 180).
<ul style="list-style-type: none"> • Concepto de entropía. 2º principio de la termodinámica. 	Ejemplo 7 (pág. 170)	Actividad 28, 29 y 30 (pág. 171)
<ul style="list-style-type: none"> • 4.1 Tercer principio de la termodinámica. Variación de la entropía en una reacción química. 	Ejemplo 8 (pág. 172)	Actividad 31 y 32 (pág. 172)
<ul style="list-style-type: none"> • 5. Energía libre de Gibbs. Espontaneidad de una reacción química. 	Ejemplo 9 (pág. 174)	Actividad 33 y 34 (pág. 174). Problemas 19, 20, 21, 22, 23 y 24 (pág. 181).