

Tema 5 – Termoquímica

1. Energía química.
2. Fundamentos de la Termodinámica.
3. Primera ley de la Termodinámica.
 - 3.1. Energía.
 - 3.2. Trabajo.
 - 3.3. Calor.
 - 3.4. Energía interna.
4. Entalpía de reacción.
 - 4.1. Concepto de entalpía de reacción.
 - 4.2. Diagramas entálpicos.
 - 4.3. Relación entre energía interna molar y entalpía molar.
 - 4.4. Entalpía estándar de una reacción.
 - 4.5. Entalpía estándar de formación de una sustancia.
 - 4.6. Ley de Hess.
 - 4.7. Energía de enlace.
 - 4.8. Interpretación molecular de la entalpía de una reacción.
5. Segunda ley de la Termodinámica.
 - 5.1. Espontaneidad, desorden y entropía.
 - 5.2. Entropía y estructura interna.
 - 5.3. Segundo principio de la Termodinámica.
6. Energía libre de Gibbs. Espontaneidad de las reacciones.