

Check List Evaluación Tema 3.1. Balances de energía

- Diferencio entre la utilización de J y de J/s.
- Sé cuándo debo utilizar la expresión $\omega \cdot c_e \cdot \Delta T$ y cuándo la expresión $\omega \cdot \lambda$.
- Entiendo el concepto de nivel de referencia energética y sé utilizarlo.
- Conozco la relación entre potencia y energía.
- Sé calcular la energía asociada a una reacción química en función de su entalpía.
- Entiendo el concepto de entalpía de reacción y sé utilizarlo, bien en J/kg, bien en J/mol.
- En un cambio de estado, sé relacionar las entalpías de las diferentes fases con el calor latente.
- En cambios de estado, identifico qué procesos son exotérmicos y cuáles son endotérmicos.
- Entiendo la relación entre fuerza y energía.
- Entiendo que el agua puede cambiar de estado a una temperatura diferente a los 100 °C, y sé determinar las condiciones de presión y de calor latente para ello.
- Sé utilizar las tablas de vapor de calefacción que relacionan presión, temperatura y calor latente en cambios de estado.
- Sé interpolar en una tabla.
- Entiendo y diferencio los conceptos de c_e y de λ .