

FISICOQUÍMICA CM2004
Dpto. Ciencia de los Materiales
Prof. Ricardo Letelier
Aux. Maximiliano Ferrer

Ejercicio nº3

P1

Un bloque de cobre de 2 kg. Y temperatura 0 °C es introducido en un recipiente aislado en el cual hay 1 mol de agua gaseosa a 100 °C y 1 atmosfera. Suponiendo que todo el vapor de agua es condensado a agua líquida, calcule la variación total de entropía del sistema.

$$C_p(\text{Cu}) = 0,092 \text{ [cal/g-K]}$$

$$C_p(\text{H}_2\text{O})=1 \text{ [cal/g-K]}$$

$$\Delta H_{\text{cond}}= -9726 \text{ [cal/mol]}$$