**Modelo de Informe – U5: Termodinámica y Termoquímica**

Estudiante:

Turno de Laboratorio:

# Objetivos:

.......................................................................................................................................................... .........................................................................................................................................................

..........................................................................................................................................................

**Resultados y Discusión:**

Determinación de la constante del calorímetro (CK):

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Experiencia** | **Tinicial (ºC)** | **Tfinal (ºC)** | **Masa1 H2O (g)** | **Masa2 H2O (g)** | ***C*K (J/ºC)** |
| 1 |  |  |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |  |
| Promedio | ------------- | ------------- | ----------------- | ------------------ |  |

**Tabla 1:** Valores obtenidos experimentalmente. (Complete la tabla con sus datos obtenidos)

Presente un ciclo termodinámico adecuado para la determinación de *C*K. Discuta si los valores obtenidos tienen una magnitud acorde a lo esperado para un calorímetro. Indique cualquier observación experimental pertinente, si debió eliminar o no considerar algún dato o grupo de datos, etc.

Uso de la Ley de Hess:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Experiencia** | **Tinicial (ºC)** | **Tfinal (ºC)** | **MasaNaOH (g)** | **ΔH1 (kJ/mol)** |
| **1** |  |  |  |  |
| **2** |  |  |  |  |
| **Promedio** | **---------------** | **---------------** | **-------------------** |  |

**Tabla 2:** Valores obtenidos experimentalmente. (Complete la tabla con sus datos obtenidos)

Presente un ciclo termodinámico adecuado para la determinación del calor de reacción. Indique cualquier observación experimental pertinente, o si debió eliminar o no considerar algún dato o grupo de datos, etc. Discuta la aplicación de la Ley de Hess, y compare los valores experimentales obtenidos con valores de bibliografía.

**Conclusiones:**

Analice si fueron alcanzados los objetivos, si el método experimental es adecuado, y si los valores obtenidos son comparables a los valores de bibliografía.

**Bibliografía:**

Coloque aquí los datos de la bibliografía utilizada.

**Apéndice:**

Incluya los gráficos que haya realizado -con sus respectivos ajustes- y los cálculos complementarios.