**Evaluación Corta – Laboratorio de Química**

1. **¿Qué aspecto debemos considerar al realizar el procedimiento de calentamiento de una sal hidratada para obtener su fórmula química?**

R : 1

1. **La fórmula molecular se determina conociendo la siguiente información:**

R: 1

1. **La fórmula empírica de un compuesto es:**

R: 1

1. **Un compuesto que pierda toda su agua de hidratación se llama:**

R: 4

1. **¿Cuál es la fórmula molecular de un compuesto que posee una fórmula empírica de CH3, y una masa molar dada de 60.20g/mol?**

R: 3

1. **Nombra el siguiente hidrato: NiSO4 \* 7H2O**

R: 1

1. **Cómo podemos constatar que una sal hidratada perdió agua?**

R: 2

1. **Al calentar sustancias como el sulfato cúprico pentahidratado, qué se deduce experimentalmente? CuSO4 \* 5H2O**

R: 4

1. **De los siguientes materiales cuál es fundamental al realizar el procedimiento de calentamiento de una sal hidratada para obtener su fórmula química?**

R: 2

1. **¿Cuál es la fórmula empírica de un compuesto formado por C con 85.45% e H con un 14.55%?**

R: 4