**Informe del Trabajo Práctico N°6 de Química General**

**Cinética**

**Integrantes:**

**Día y Turno:**

**Objetivos:**

* Evaluar la rapidez y el orden de la reacción (1)

**Materiales y Métodos:** de acuerdo a Guía de Trabajos Prácticos de Química General.

**Reacciones:**

(1) (reacción lenta) IO3- + 3 HSO3- 🡪 I- + 3 SO42- + 3 H+

(1) (reacción rápida) IO3- + 5 I- + 6 H+ 🡪 3 I2 + 3 H2O

**Resultados:**

Completar la tabla:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Tiempo (seg) | Concentración de IO3-  (mM) | ln (Concentración de IO3-) | 1/(Concentración de IO3-) |
|  | 8 | 2,07 | 0,125 |
|  | 12 | 2,48 | 0,083 |
|  | 16 | 2,77 | 0,063 |
|  | 20 | 2,99 | 0,050 |
|  | 24 | 3,17 | 0,041 |
|  | 32 | 3,46 | 0,031 |
|  | 40 | 3,68 | 0,025 |

**Completar las siguientes gráficas. De contar con acceso una planilla de cálculos, ajustar una línea de tendencia y completar con el valor del R2.**

**Graficar correlación entre Concentración de IO3- y Tiempo. R2=\_\_\_\_\_\_**

**Graficar correlación entre ln(Concentración de IO3-) y Tiempo. R2=\_\_\_\_\_\_**

**Graficar correlación entre 1/(Concentración de IO3-) y Tiempo. R2=\_\_\_\_\_\_**

**Conclusiones:**

**Analice las tres gráficas e indique el orden de la reacción (1). ¿En qué se basa para hacer esta conclusión?**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Bibliografía:** Guía de Trabajos Prácticos de Química General.