

APÉNDICE

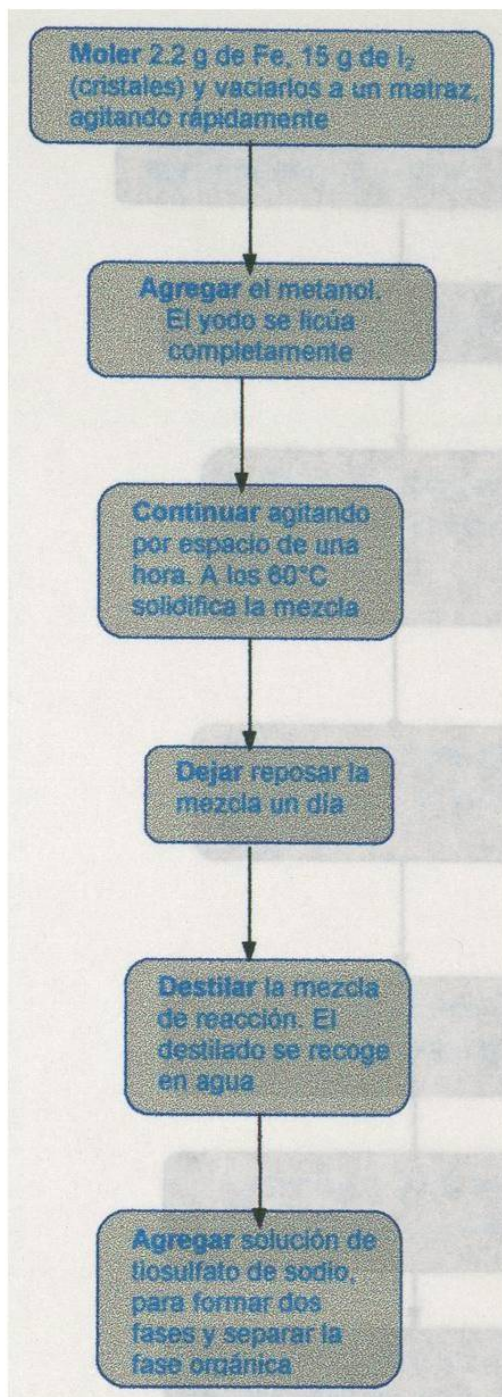


Fig. 1 Síntesis del CH₃I Método de M. T. Dangyan.

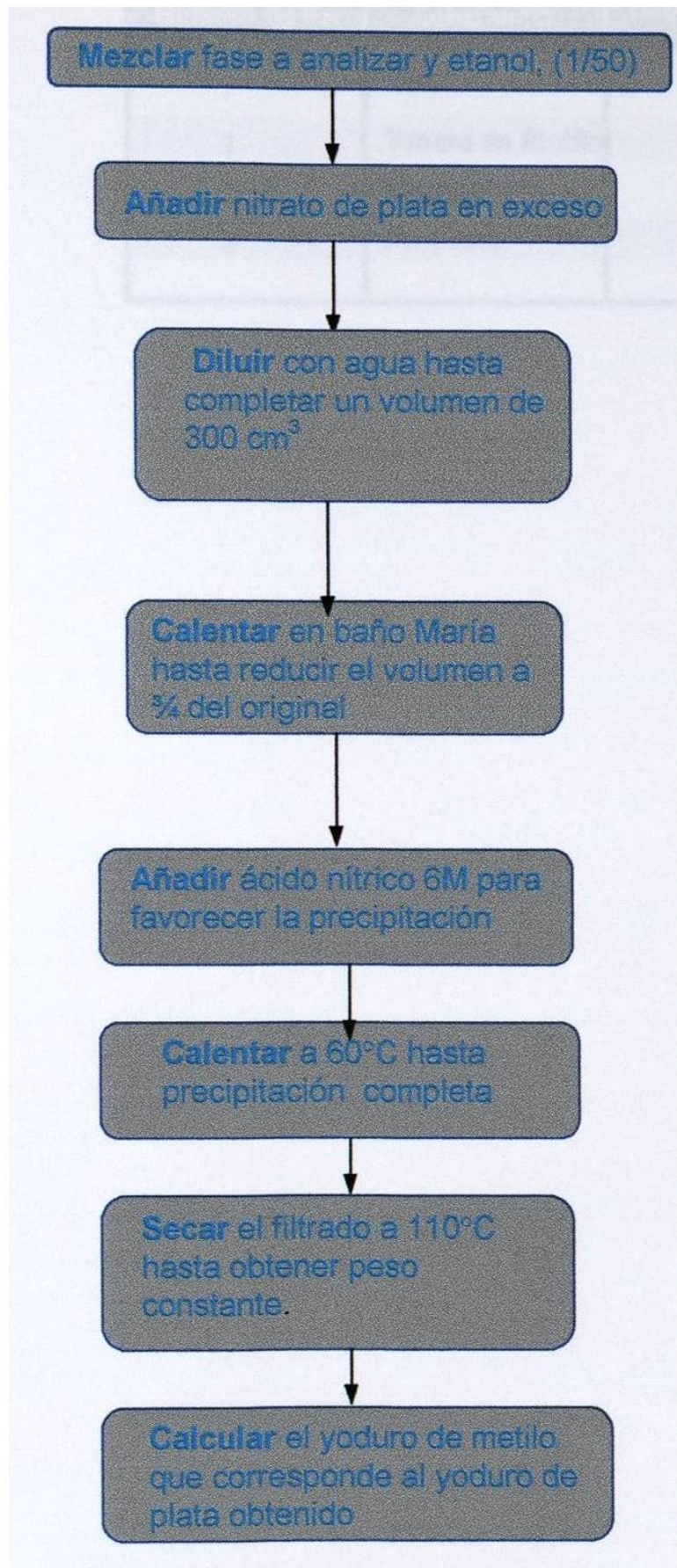
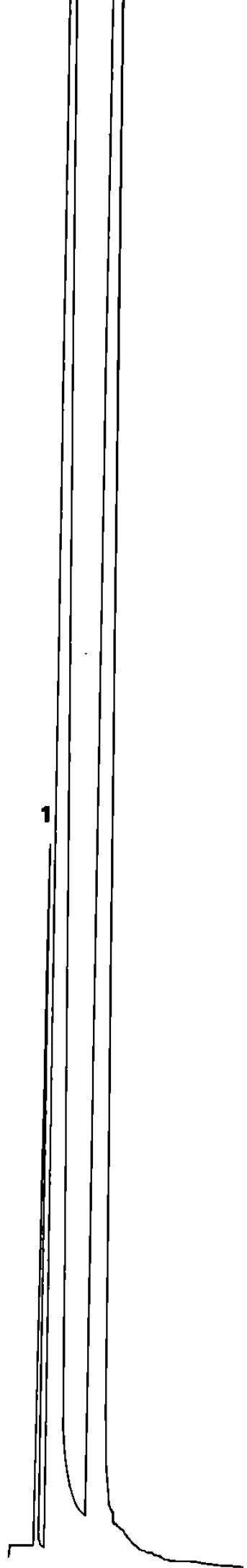


Fig. 2 Método Gravimétrico para Cuantificar el CH₃I.

Número de Pico	Substancia	Tiempo de Estancia
1	Yoduro de Metilo	1.22
2	Metanol	1.63
3	Propanol	3.88



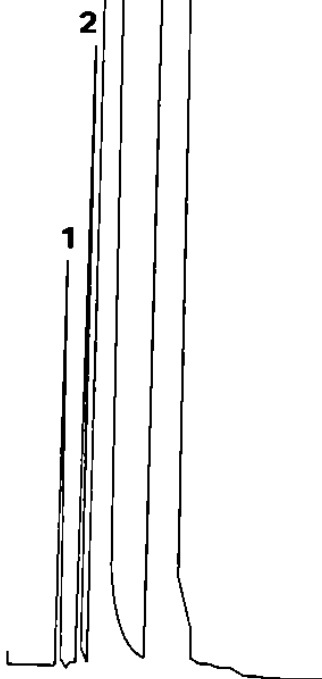
**Fig. 3 Cromatograma de Mezcla Patrón.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 45**

Número de Pico	Substancia	Tiempo de Estancia
1	Agua	0.52
2	Metano	0.91
3	Yoduro de Metilo	1.1
4	Metanol	1.72

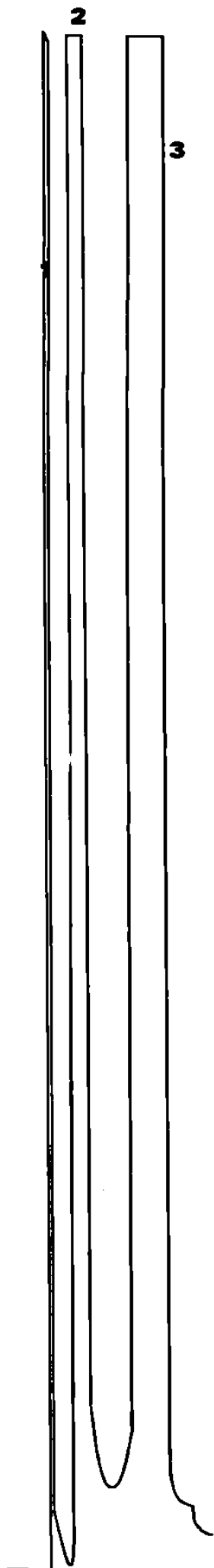


**Fig. 4 Cromatograma de Mezcla Orgánica.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 45**

Número de pico	Substancia	Tiempo de Retención min
1	Agua	0.52
2	Yoduro de Metilo	1.21
3	Metanol	1.65
4	Propanol	3.92



**Fig.5 Cromatograma de Fase Inorgánica.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 45**




Número de Pico	Nombre de Pico	Tiempo de Retención (min)
1	Yoduro de Metilo	1.35
2	Metanol	2.18
3	Propanol	5.27

**Fig.6 Cromatograma de Mezcla Patrón.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 57**

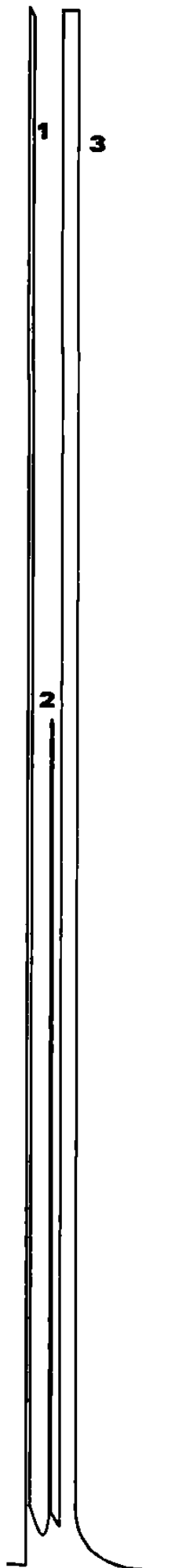
Número de Pico	Substancia	Tiempo de Estancia
1	Yoduro de Metilo	1.27
2	Metanol	2.13

**Fig. 7 Cromatograma de Mezcla Orgánica.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No.57**



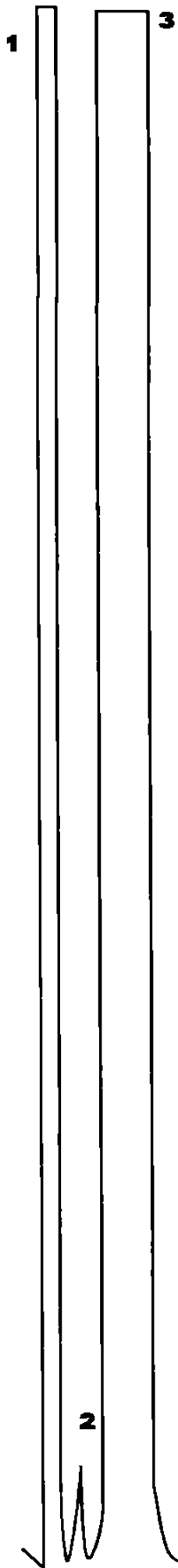
Número de Pico	Nombre	Tiempo de Retención
1	Yoduro de Metilo	1.35
2	Metanol	2.22
3	Propanol	5.27

**Fig. 8 Cromatograma de Mezcla Inorgánica.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No.57**



Peak	Component	Retention Time
1	Metanol	0.81
2	Yoduro de Metilo	2.12
3	Propanol	3.83

**Fig.9 Cromatograma de Mezcla Patrón.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 16**



Peak	Compound	Retention Time
1	Metanol	0.89
2	Yoduro de Metilo	2.07
3	Propanol	3.6

**Fig.10 Cromatograma de Fase Inorgánica.
Síntesis de Yoduro de Metilo
Experimento No. 16**

**Fig.11 Total de Experimentos Realizados para la Síntesis de Yoduro de Metilo
Agrupados en Diferentes Intervalos de Rendimiento**

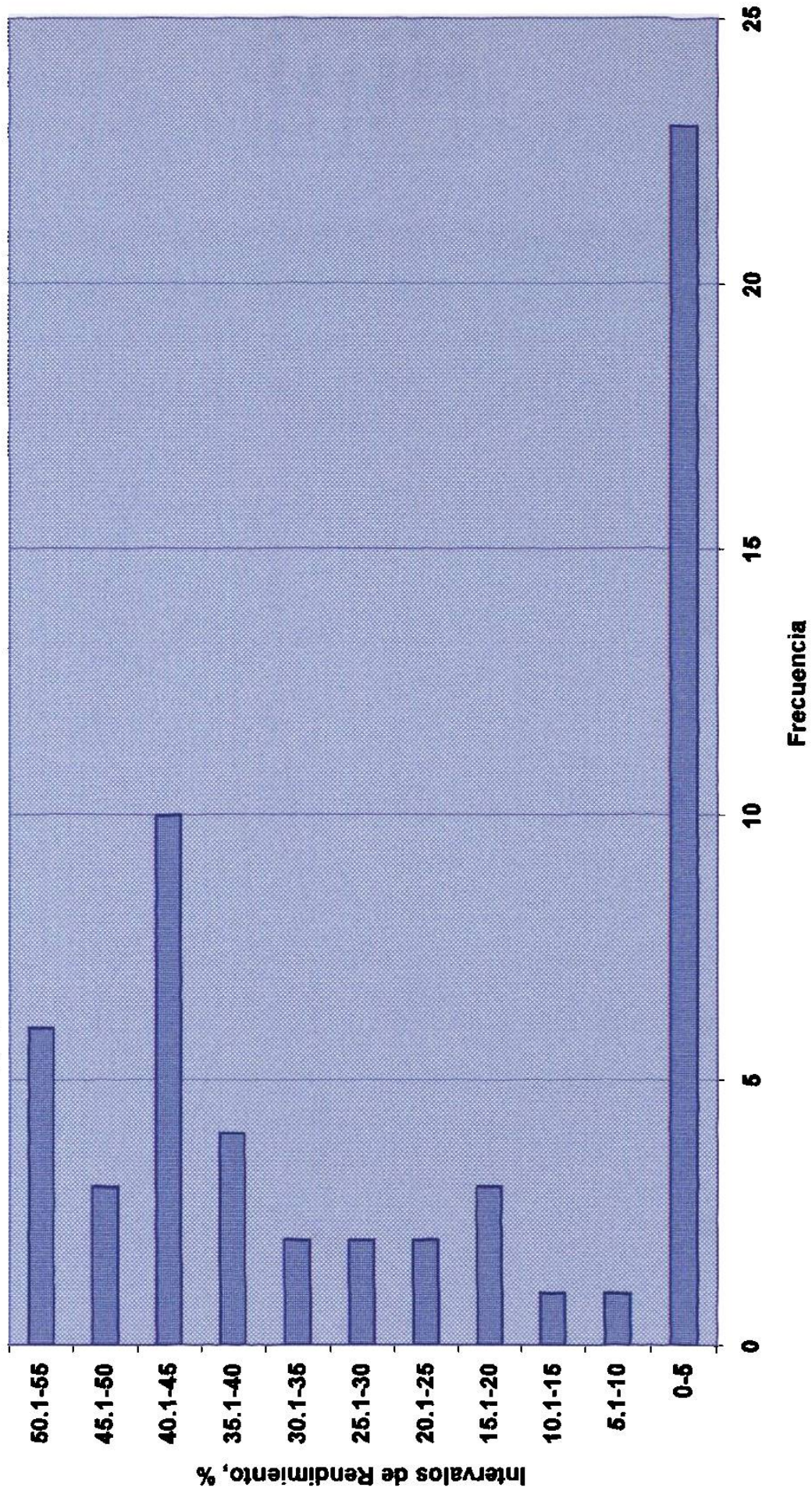


Fig. 12 Temperaturas de Mezcla de Destilación en Función del Tiempo Para la Síntesis del Yoduro de Metilo

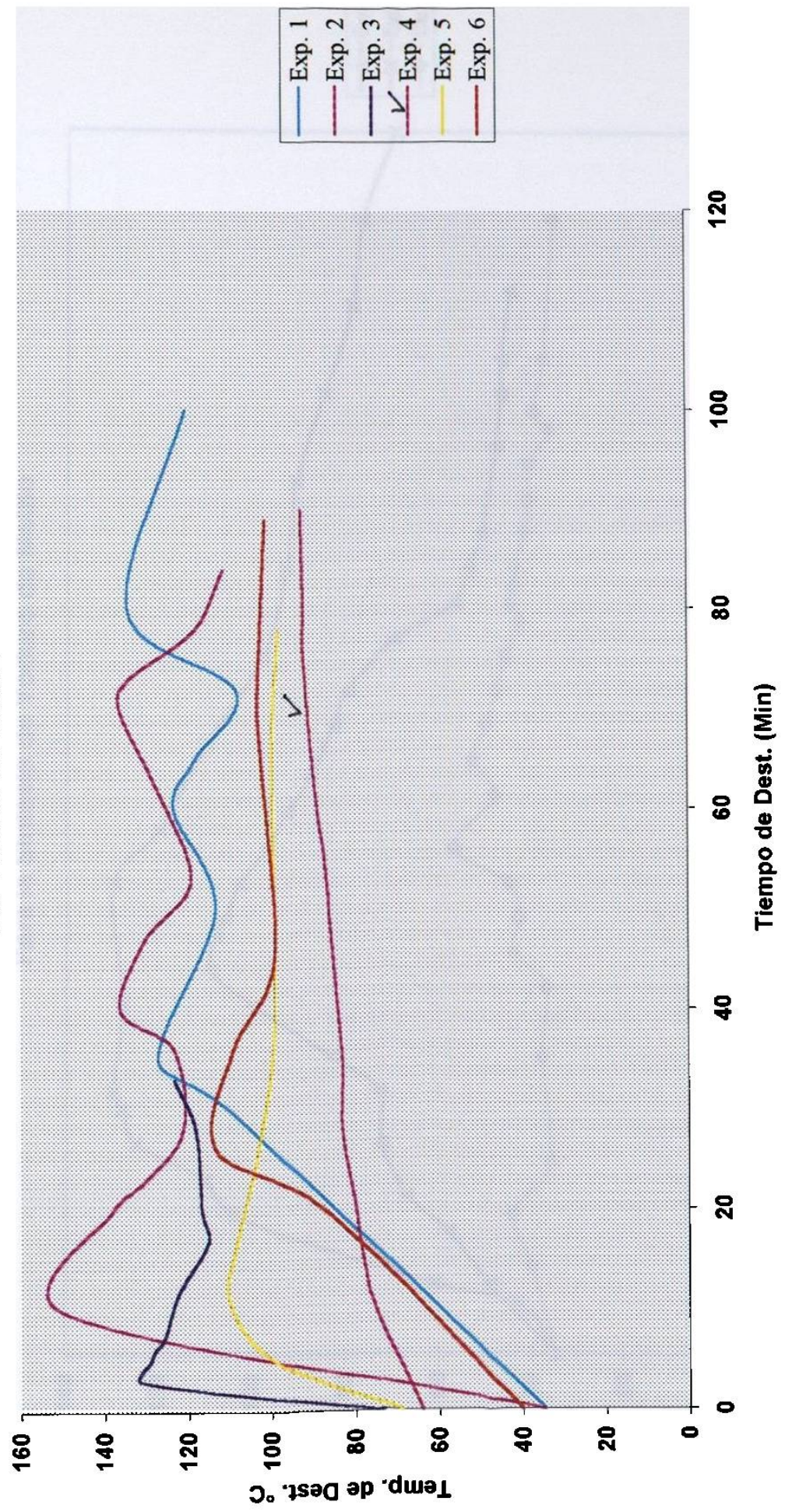


Fig.13 Temperatura de Reacción en Función del Tiempo
Para la Síntesis de Yoduro de Metilo

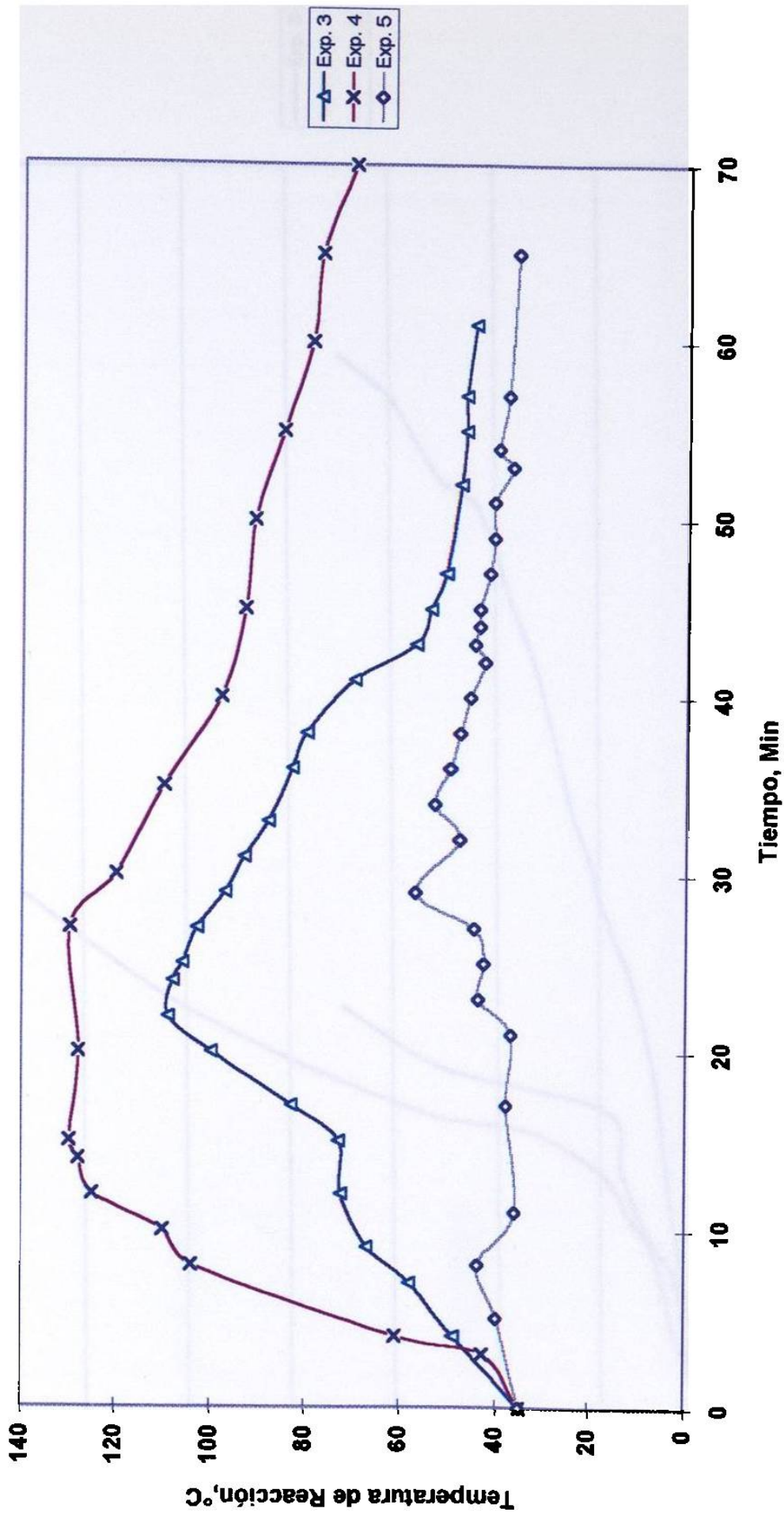


Fig. 14 Volumen de Metanol en Función del Tiempo en la Síntesis de Yoduro de Metilo

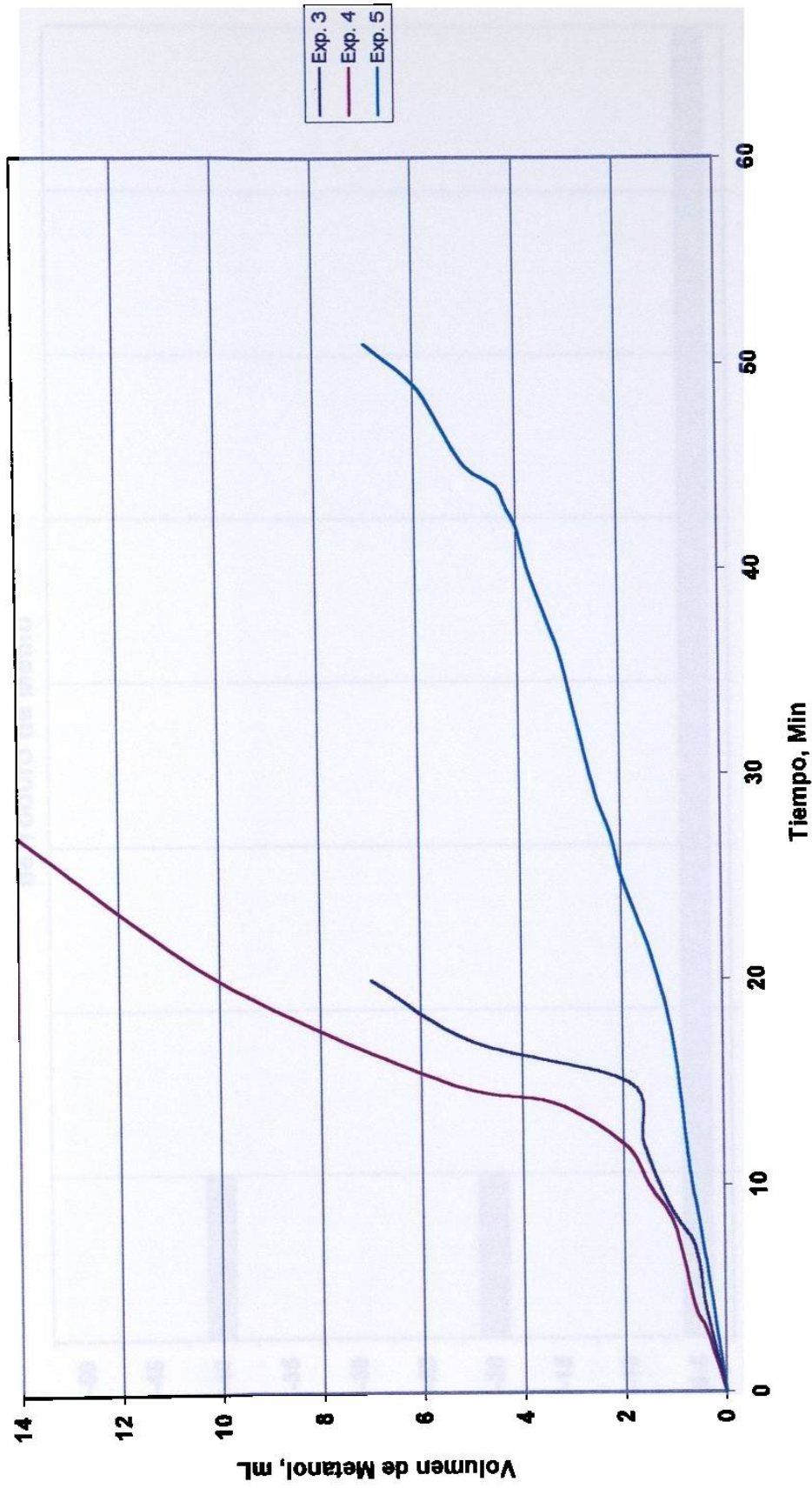


Fig. 15 Intervalos de Rendimiento Para los 10 Experimentos con Relación Molar Yodo/Metanol = 1.71 Yodo/Hierro = 0.824. de la Síntesis de Yoduro de Metilo

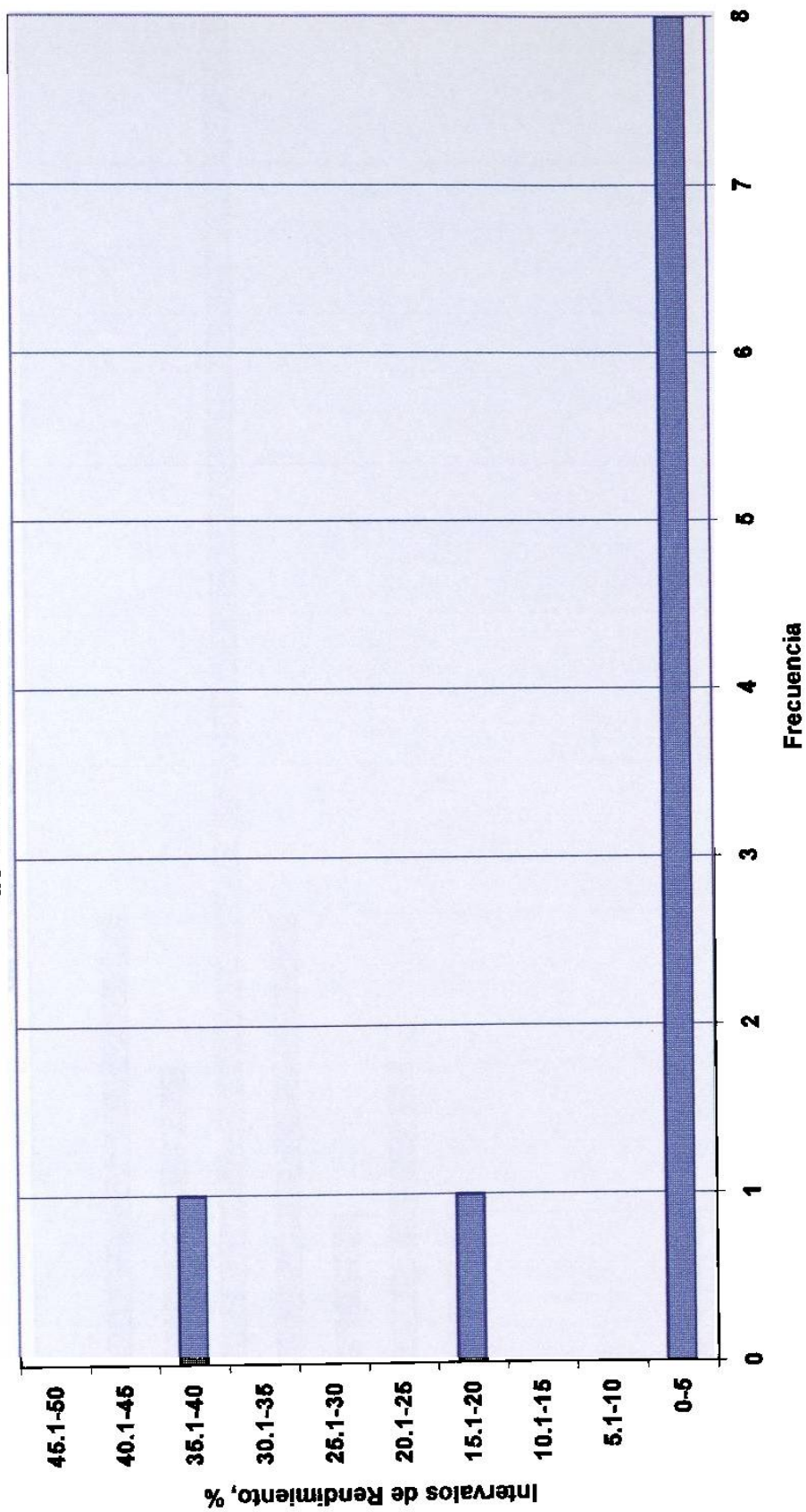


Fig.16 Intervalos de Rendimiento para los 22 Experimentos con Relación Molar Yodo/Metanol = 1.71, Yodo/Hierro = 0.9641 de la Síntesis de Yoduro de Metilo

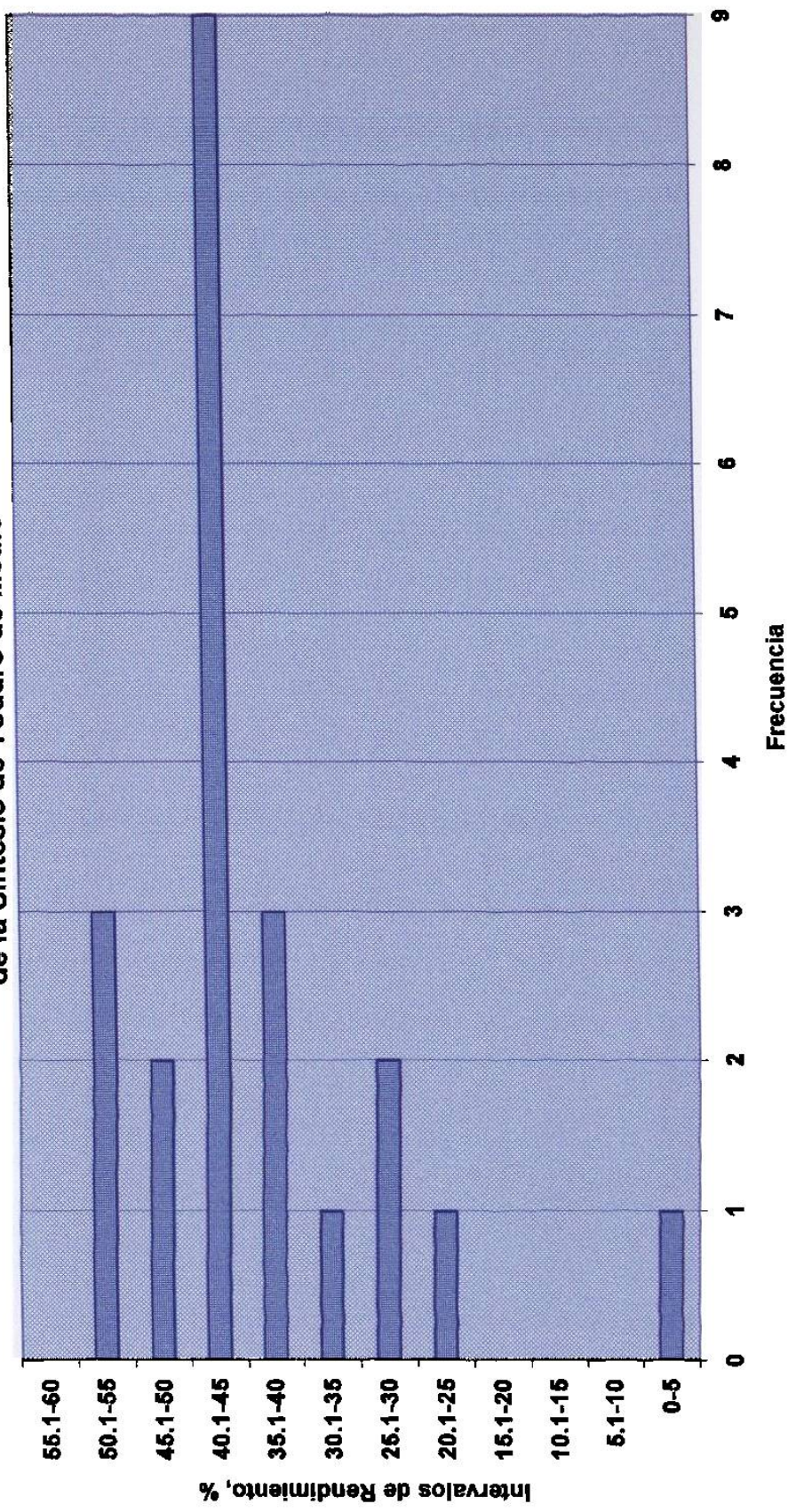


Fig. 17 Intervalos de Rendimiento para los 3 Experimentos con Relaciones Molares Yodo/Metanol=1.71, Yodo /Hierro=0.9673 de la Síntesis de Yoduro de Metilo

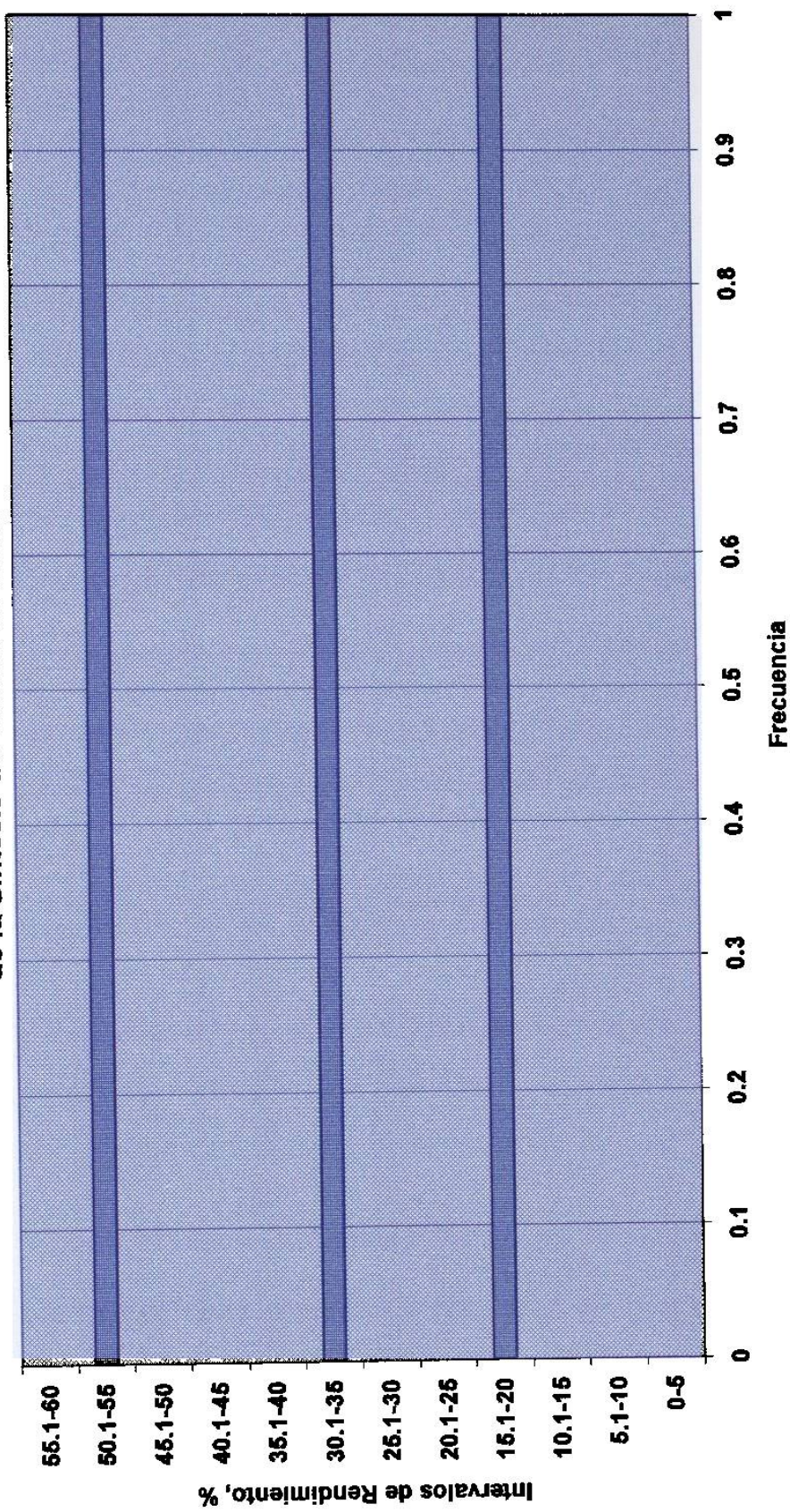


Fig. 18 Intervalos de Rendimiento para los 25 Experimentos con Relación Molar Yodo/Metanol=1.71, Yodo/Hierro=0.96 de la Síntesis de Yoduro de Metilo

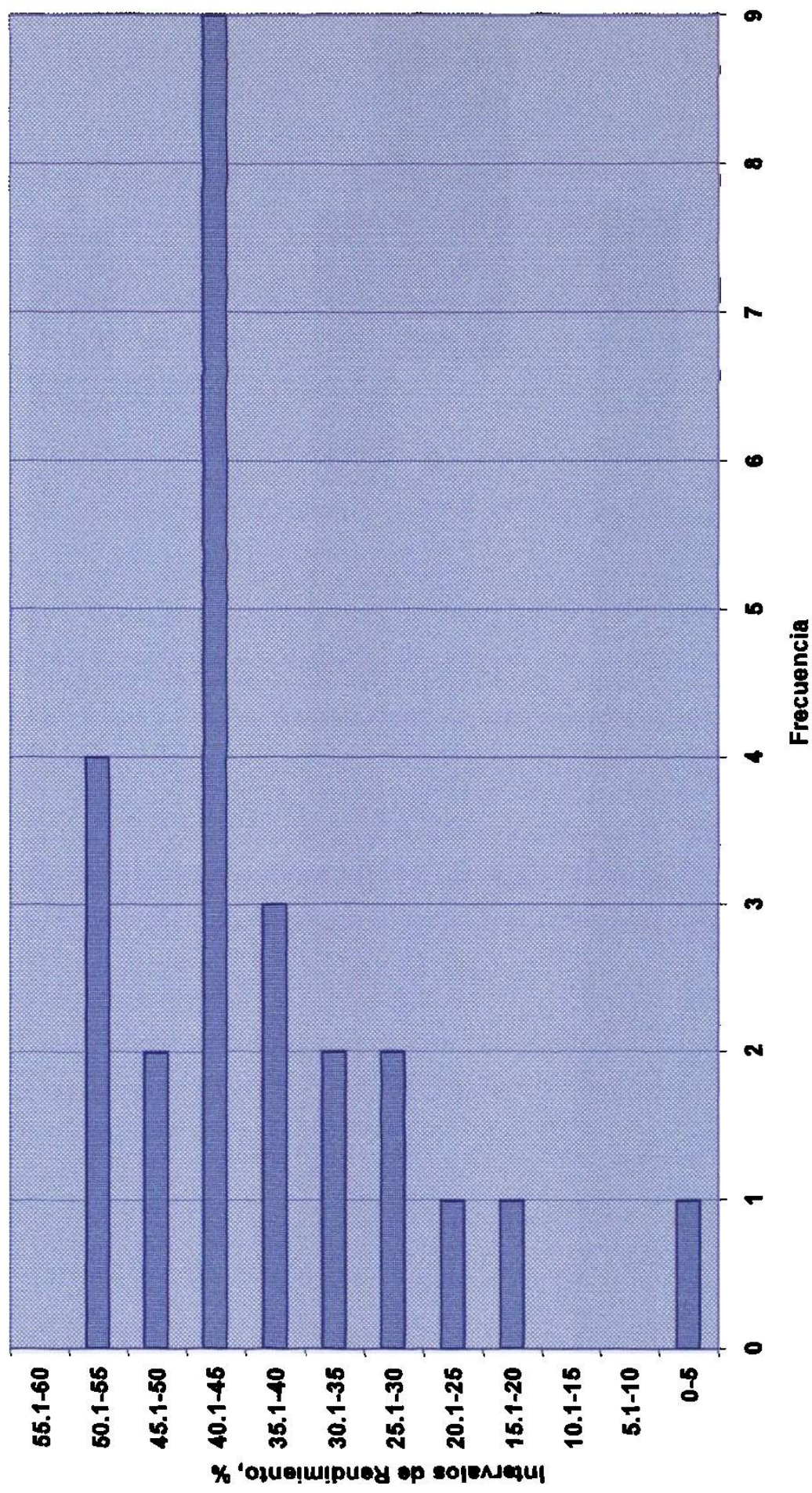


fig.19 Rendimientos de Experimentos con Relación Molar Yodo/Metanol y Yodo/Hierro de 1.71

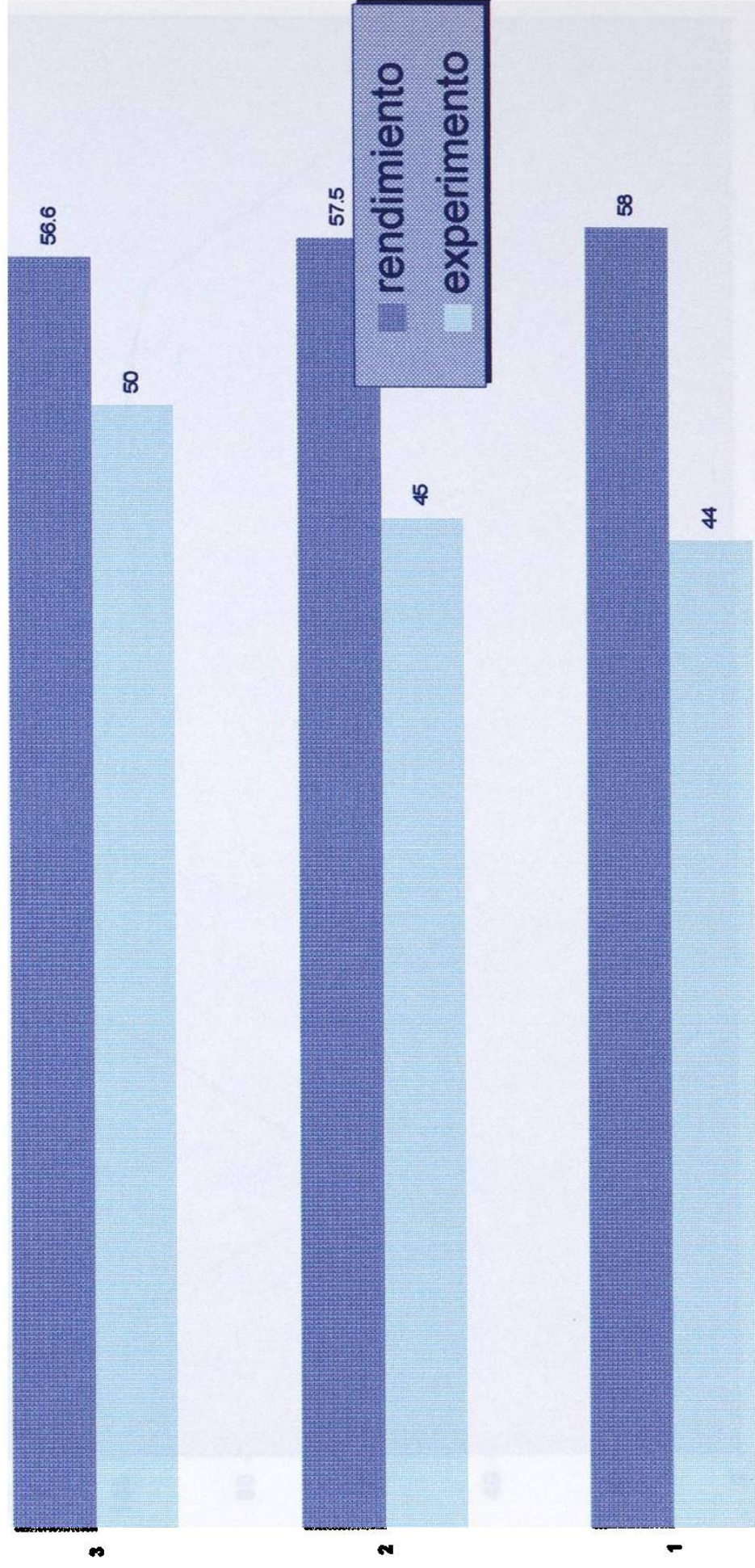


Fig. 20 Temperatura de Reacción en Función de las Relaciones Molares Yodo/Hierro Utilizadas en la Síntesis de Yoduro Ferroso

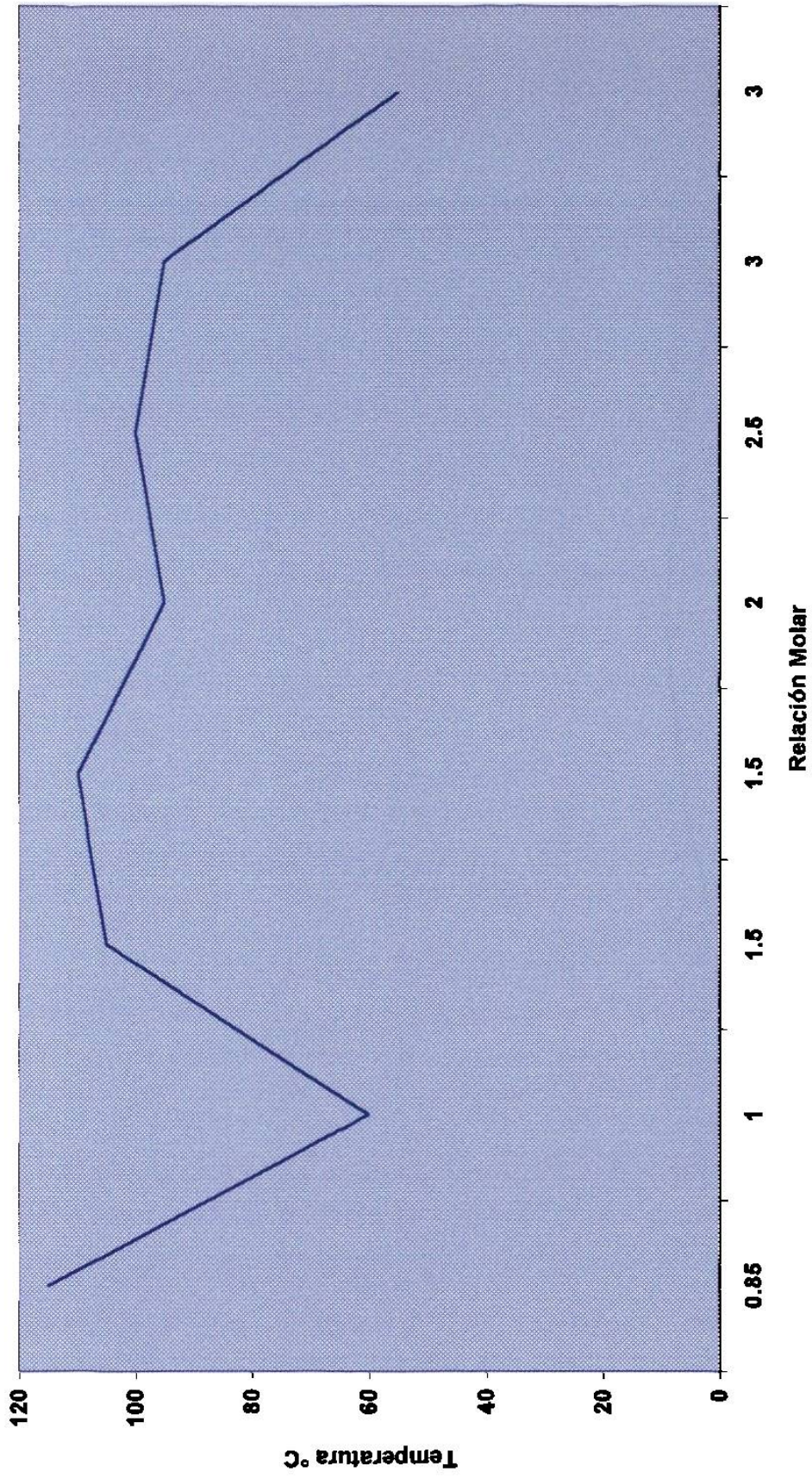


Fig. 21 Tiempo de Reacción en Función de las Rel. Molares Yodo/Hierro en la Síntesis de Yoduro Ferroso

