

# Kémiai Technológia Laboratóriumi Gyakorlatok

## MÉRÉSI JEGYZŐKÖNYV

a

### KIS HŐMÉRSÉKLETŰ POLIMERIZÁCIÓ

című gyakorlathoz

Név:		
Csoporttársak neve:	1.	2.
Mérés helye:	Mérés ideje:	
Gyakorlatvezető:		
Zárthelyi:	Gyakorlati munka:	Jegyzőkönyv:
A leltárt a gyakorlat végén hiánytalanul átvettem.		
technikus aláírása		
Töréskár:	Hallgató aláírása	Technikus aláírása
Dátum:		
Gyakorlatvezető aláírása:		
Megjegyzések:		

## 1. A mérés lényege, mérés menete

## 2. Mért eredmények és számítások

### Bemérések:

n-hexán: \_\_\_\_\_  
diklór-metán: \_\_\_\_\_  
TMPCI: \_\_\_\_\_  
TiCl<sub>4</sub>: \_\_\_\_\_  
DMA (v. TMEDA\*): \_\_\_\_\_  
IB: \_\_\_\_\_  
  
M<sub>0</sub>: \_\_\_\_\_  
C(iniciátor): \_\_\_\_\_

### Polimerizáció kinetikájának követése

#### Mintavétel:

Sz	m (üres főzőpohár)	m(főzőpohár+polimer)	m(polimer)	V <sub>(minta)</sub>	M	konverzió	ln(M <sub>0</sub> /M)	idő
1.								
2.								
3.								
4.								
5.								
6.								
7.								

Mt(TMPCI): 148,72 g/mól

Mt(TiCl<sub>4</sub>): 189,68 g/mól

Mt(DMA): 87,12 g/mól

Mt(TMEDA): 116,20 g/mól

Mt(IB): 56,11 g/mól

ρ(IB): 0,76 g/cm<sup>3</sup>

A konverzió számításához használt egyenlet:

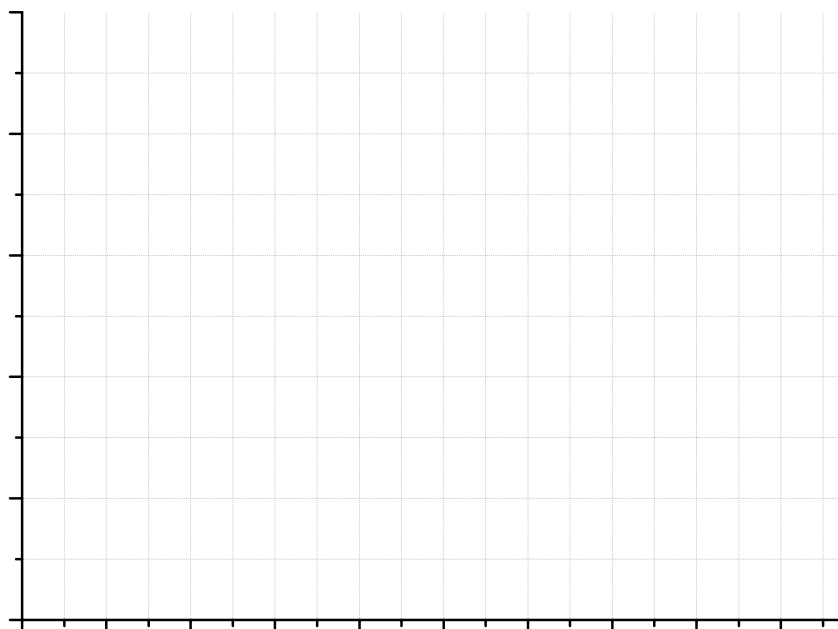
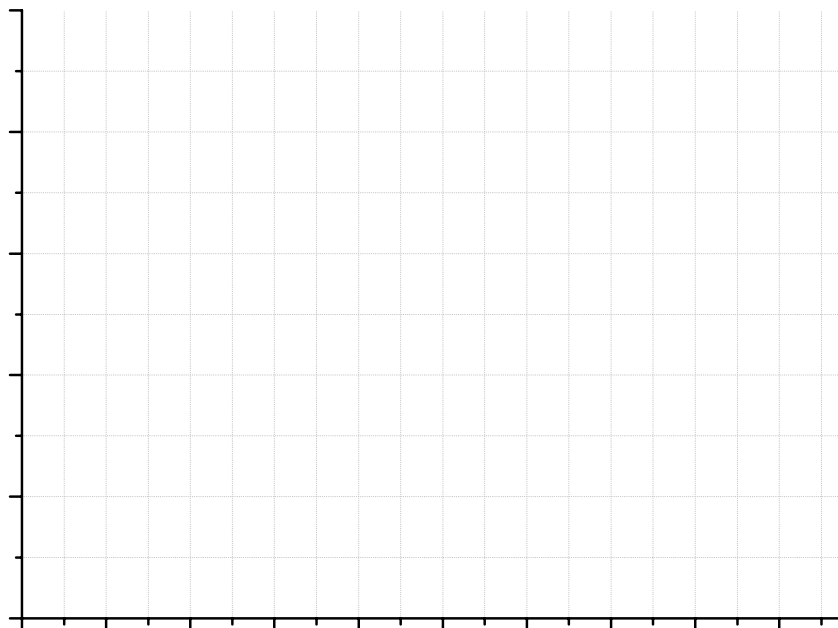
A polimerizáció  $k_p^A$  sebességi állandójának kiszámításához szükséges egyenlet:

**A polimerizáció látszólagos sebességi állandója:**

$k_p^A$ :	
-----------	--

**Egyéb számítások**

## Grafikus ábrázolás



Az illesztett egyenes egyenlete:

### **3. A mért eredmények értékelése és minősítés:**